

МИНИСТЕРСТВО МОРСКОГО ФЛОТА СССР

Приложение к приказу
министра Минморфлота
от 3.5.89 № 56

ПРАВИЛА
МОРСКОЙ ПЕРЕВОЗКИ
ОПАСНЫХ ГРУЗОВ
(ПРАВИЛА МОПОГ)

РД 31.15.01—89

Том II

Москва
В/О «Мортехинформреклама»
1990

Правила морской перевозки опасных грузов (Правила МОПОГ).
РД 31.15.01—89. Том II — М.: В/О «Мортехинформреклама»,
1990. — 912 с.

РАЗРАБОТАН Южным научно-исследовательским и проектно-конструкторским институтом морского флота (ЮжНИИМФ)

Директор	<i>С. М. Нунупарэв</i>
Заведующий отделом стандартизации	<i>Б. И. Рапопорт</i>
Руководитель темы	<i>Б. В. Комарницкий</i>
Ответственные исполнители:	<i>П. О. Петров</i> <i>А. К. Яцышен</i>

Исполнители:

<i>Т. Ф. Гайдено</i>	<i>О. В. Светличная</i>
<i>С. К. Казарская</i>	<i>Г. Ф. Кравец</i>
<i>С. Ф. Толкач</i>	<i>В. М. Печерский</i>
<i>Л. Н. Татаренко</i>	<i>П. С. Быков</i>
<i>А. А. Петраков</i>	<i>Л. Г. Ерыганова</i>
<i>Л. Ф. Терещенко</i>	<i>В. В. Саренко</i>
<i>Г. А. Калугин</i>	<i>В. А. Мащенко</i>
<i>А. К. Ососков</i>	<i>М. М. Краснянский</i>
<i>М. А. Калиш</i>	<i>Ю. М. Михель</i>
<i>Г. Н. Фелик</i>	<i>Б. В. Крутов</i>
<i>Е. М. Гаврильченко</i>	<i>Ю. В. Дегтярь</i>
<i>А. М. Арлинская</i>	<i>В. Б. Никанорова</i>
<i>Н. И. Вивденко</i>	<i>А. М. Титиевский</i>

Одесским медицинским институтом (ОМИ)	
Проректор по научной работе	<i>Н. И. Надворный</i>
Ответственный исполнитель	<i>В. И. Юрченко</i>
Одесским филиалом Научно-исследовательского института гигиены водного транспорта (ОФ НИИ ГВТ)	
Директор	<i>А. М. Войтенко</i>

Ответственные исполнители.	<i>Л. М. Шафран</i> <i>Е. П. Белобров</i>
----------------------------	--

ВНЕСЕН Главным управлением перевозок, эксплуатации флота и портов Минморфлота СССР (Главфлот)	
Начальник Главфлота	<i>Н. П. Цах</i>

Правила МОПОГ издаются в двух томах.

Том I: приказ министра Минморфлота от 3.05.89 г. № 56 О введении в действие Правил МОПОГ, разделы 1—19, приложения 1—14 и 16—22.

Том II: приложение 15.

СОДЕРЖАНИЕ

Том II

Приложение 15. Список опасных грузов, разрешенных, и опасных грузов, запрещенных к перевозке в упаковке 6—907

Для сведения

Том I

- 1. Общие положения**
- 2. Требования к упаковке, укрупненным грузовым единицам и транспортным средствам**
 - 2.1. Требования к упаковке
 - 2.2. Требования к транспортным пакетам
 - 2.3. Требования к универсальным и специальным контейнерам для грузов класса I
 - 2.4. Требования к контейнерам-цистернам
 - 2.5. Требования к железнодорожным транспортным средствам
 - 2.6. Требования к автотранспортным средствам
- 3. Требования к судам, перевозящим опасные грузы**
 - 3.1. Требования к судовым системам, конструкциям, оборудованию и снабжению
 - 3.2. Документы о годности судна к перевозке опасных грузов
- 4. Перевозка опасных грузов**
 - 4.1. Выбор и подготовка судна к перевозке опасных грузов
 - 4.2. Грузовой план и условия размещения опасных грузов на судне
 - 4.3. Разделение несовместимых грузов
 - 4.4. Грузовые операции
 - 4.5. Технология перевозки
- 5. Грузовые операции и хранение опасных грузов в портах**
 - 5.1. Общие требования
 - 5.2. Требования к хранению и перегрузке опасных грузов отдельных классов
 - 5.3. Размещение опасных грузов в контейнерах и транспортных средствах
 - 5.4. Обезвреживание опасных веществ
- 6. Пожарная безопасность**
 - 6.1. Пожарная профилактика
 - 6.2. Оперативный план по борьбе с пожаром
 - 6.3. Огнетушащие средства
- 7. Безопасность труда при перевозке, перегрузке и хранении опасных грузов**
 - 7.1. Обучение и инструктаж
 - 7.2. Грузовые операции
 - 7.3. Перевозка и хранение опасных грузов

- 7.4. Средства индивидуальной защиты
- 7.5. Производственная санитария

8. Перевозка опасных грузов в специализированных контейнерах

- 8.1. Общие положения
- 8.2. Общие требования к специализированным контейнерам
- 8.3. Требования к мягким специализированным контейнерам
- 8.4. Перевозка опасных грузов в мягких специализированных контейнерах
- 8.5. Хранение в портах

Примечание. Разделы 9 и 10 будут публиковаться в сборниках правил перевозок и тарифов морского транспорта СССР.

11. Перевозка опасных грузов класса 1

- 11.1. Свойства и транспортная опасность
- 11.2. Упаковка
- 11.3. Технология перевозки
- 11.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

12. Перевозка опасных грузов класса 2

- 12.1. Свойства и транспортная опасность
- 12.2. Упаковка
- 12.3. Технология перевозки
- 12.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

13. Перевозка опасных грузов класса 3

- 13.1. Свойства и транспортная опасность
- 13.2. Упаковка
- 13.3. Технология перевозки
- 13.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

14. Перевозка опасных грузов класса 4

- 14.1. Свойства и транспортная опасность
- 14.2. Упаковка
- 14.3. Технология перевозки
- 14.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

15. Перевозка опасных грузов класса 5

- 15.1. Свойства и транспортная опасность
- 15.2. Упаковка
- 15.3. Технология перевозки
- 15.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

16. Перевозка опасных грузов класса 6

- 16.1. Свойства и транспортная безопасность
- 16.2. Упаковка
- 16.3. Технология перевозки
- 16.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

17. Перевозка опасных грузов класса 7

- 17.1. Свойства и транспортная опасность
- 17.2. Упаковка радиоактивных материалов
- 17.3. Технология перевозки РМ
- 17.4. Безопасность труда
- 17.5. Физическая защита радиоактивных материалов делящихся (ядерных)
- 17.6. Мероприятия при радиационных авариях

18. Перевозка опасных грузов класса 8

- 18.1. Свойства и транспортная опасность
- 18.2. Упаковка
- 18.3. Технология перевозки
- 18.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

19. Перевозка опасных грузов подкласса 9.1

- 19.1. Свойства и транспортная опасность
- 19.2. Упаковка
- 19.3. Технология перевозки
- 19.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

Приложение 1. Список терминов, сокращений и условных обозначений

Приложение 2. Классификационные таблицы опасных грузов, требования по маркировке грузовых единиц с опасными грузами, опасные грузы в мелкой расфасовке по ГОСТ 19433

- Приложение 3. Требования к упаковке и транспортной таре с опасными грузами и их маркировка по ГОСТ 26319
- Приложение 4. Спецификация упаковки опасных грузов классов 1—6, 8, 9
- Приложение 5. Карты технологического режима перевозки опасных грузов
- Приложение 6. Средства индивидуальной защиты при работах с опасными грузами
- Приложение 7. Аварийные карты
- Приложение 8. Характеристики огнетушащих средств и рекомендации по их применению
- Приложение 9. Рекомендуемые типы переносных газоанализаторов
- Приложение 10. Формы грузовых документов на опасные грузы, документов о годности судна к перевозке опасных грузов, карты корректировки оперативного плана
- Приложение 11. Транспортное наименование опасного груза
- Приложение 12. Список компетентных органов государств, принявших МК МПОГ
- Приложение 13. Классификация пестицидов
- Приложение 14. Допустимая активность изотопов радиоактивных материалов в упаковочных комплектах типа А
- Приложение 16. Список обобщенных наименований опасных грузов
- Приложение 17. Список опасных грузов, разрешенных к перевозке в контейнерах-цистернах, автоцистернах и вагонах-цистернах
- Приложение 18. Меры первой помощи при несчастных случаях, связанных с транспортированием опасных грузов
- Приложение 19. Характеристика опасного груза
- Приложение 20. Порядок перехода от серийных номеров ООН опасных грузов к их порядковым номерам по Правилам МПОГ
- Приложение 21. Список нормативно-технических документов, на которые имеется ссылка в Правилах МПОГ
- Приложение 22. Условия разделения опасных грузов

**СПИСОК ОПАСНЫХ ГРУЗОВ, РАЗРЕШЕННЫХ, И ОПАСНЫХ ГРУЗОВ,
ЗАПРЕЩЕННЫХ К ПЕРЕВОЗКЕ В УПАКОВКЕ**

1. Список охватывает наименования большинства наиболее часто перевозимых морским транспортом опасных грузов, опасных грузов, запрещенных к перевозке, а также их синонимы.

Примечание Список изотопов радиоактивных материалов приведен в приложении 14

2. Наименования опасных грузов, выделенные в первой графе списка прописными буквами, приняты в качестве основных, строчными буквами выделены их синонимы.

Примечание. Прописными буквами выделены также наименования конкретных пестицидов, включенные в табл. 2 приложения 13.

3. Принципы образования наименований грузов и расположения их в списке следующие.

3.1. В наименованиях веществ на первом месте ставится слово, определяющее принадлежность вещества к классу химических соединений или к группе сходных по строению, способу применения или физическому состоянию веществ, например:

КИСЛОТА СЕРНАЯ; ЭФИР МОНОМЕТИЛОВЫЙ ЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ; МАСЛА АЦЕТОНОВЫЕ; СПИЧКИ САПЕРНЫЕ; УДОБРЕНИЯ АММИАЧНО-НИТРАТНЫЕ; ГАЗ ПОПУТНЫЙ; БЕНЗИН ГАЗОВЫЙ.

В наименованиях оксидов, пероксидов, гидроксидов и солей металлов на первое место выносится название металла или органического радикала в родительном падеже, например:

МЫШЬЯКА (V) ОКСИД; БАРИЯ БРОМИД; БЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД; ЛИТИЯ ГИДРОКСИДА МОНОГИДРАТ.

3.2. Умножающие приставки МОНО-, ДИ-, ТРИ-, ТЕТРА- и т. п., приставки БИС-, ТРИС- и т. п., указывающие число групп одинаковых структурных элементов, приставки ОРТО-, МЕТА-, ПИРО- и т. п., указывающие на степень гидратации кислородсодержащих кислот, а также приставка ИЗО- записываются прописными буквами, являются неотъемлемой частью наименований и учитываются при их алфавитном построении.

3.3. Приставки (записывающиеся строчными буквами), цифры или буквы, указывающие на положение того или иного атома в молекуле (локанты), такие, как н(норм)-, втор-, трет-, о(орто)-, м(мета)-, п(пара)-, α, β, γ, η, Н, S, N, цис-, транс-, сим-, несим-, не учитываются в алфавитном построении.

3.4. При образовании наименований применяется наиболее употребительный способ расстановки локантов перед префиксами и после суффиксов, к которым они относятся, например:

ГЕПТАНОН-4, но не 4-ГЕПТАНОН; 2-МЕТИЛБУТЕН-2, но не 2-МЕТИЛ-2-БУТЕН и не 2-МЕТИЛ-БУТ-2-ЕН.

3.5. Если наименование опасного груза приведено во множественном числе, то правила перевозки каждого индивидуального вещества, имеющего то же наименование в единственном числе с добавлением локантов, не включенного в список, соответствует правилам перевозки опасного груза, наименование которого приведено во множественном числе.

3.6. В наименовании оксидов, пероксидов, гидроксидов и т. п. слова оксид и окись, пероксид и перекись, гидроксид и гидроокись и т. д. являются взаимозаменяемыми.

3.7. При построении в алфавитном порядке списка наименований опасных грузов окончание наименований веществ, приведенных во множественном числе, не учитывалось, например:

«СПИРТЫ АМИЛОВЫЕ» расположены между «СПИРТ АЛЛИЛОВЫЙ» и «СПИРТ БЕНЗИЛОВЫЙ».

4. Каждому опасному грузу, разрешенному к перевозке в упаковке, в соответствии с настоящими Правилами присвоен порядковый номер, приведенный в списке над основным наименованием этого груза.

Определение порядкового номера опасного груза по Правилам МПОГ по его серийному номеру ООН следует производить в соответствии с приложением 20.

В первой графе списка наряду с порядковым номером опасного груза и его основным наименованием на русском языке приведено его наименование на английском языке в соответствии с Рекомендациями ООН.

5. Для каждого основного наименования груза, разрешенного к перевозке, в списке в следующем порядке указаны:

5.1. Формула и свойства вещества.

5.2. В графе «№ ООН/Страница МК МПОГ»:

1) над чертой — номер груза по «Списку наиболее часто перевозимых грузов» Рекомендаций ООН;

Примечание. Если груз не включен в «Список...» Рекомендаций ООН, то приводится номер ООН обобщенного наименования опасных грузов, к которому этот груз относится.

2) под чертой — номер страницы МК МПОГ, на которую включен груз или обобщенное наименование.

5.3. В графе «ГУ/СО»:

1) над чертой — группа упаковки груза по ГОСТ 26319;

2) под чертой — степень опасности груза по ГОСТ 19433.

Примечания.

1. Для веществ класса 7 над чертой указана транспортная категория радиационной упаковки по ГОСТ 19433.

2. Для веществ классов 1 и 2 графа «ГУ СО» не заполняется.

5.4. В графе «КШ/Знак опасности»:

1) над чертой — классификационный шифр груза по ГОСТ 19433 (классификационные таблицы опасных грузов приведены в приложении 2);

2) под чертой — номер(а) чертежа(жей) знака(ков) опасности согласно ГОСТ 19433 (см. приложение 2). Первым указан основной знак опасности, следующим(и) — дополнительный(е).

5.5. В графе «Упаковка» указан: номер(а) таблицы(ц) приложения 4, в которой(ых) приведены все виды и типы тары, в которой груз допускается к перевозке; или индекс(ы) упаковки(ок) по указанной таблице, в которой(ых) груз допускается к перевозке.

5.6. В графе «КТРП/КР»:

1) над чертой — номер карты технологического режима перевозки, по которой груз следует перевозить; все КТРП приведены в приложении 5;

2) под чертой — категория размещения груза на судне; расшифровка обозначения категории размещения приведена в разд. 1 КТРП.

5.7. В графе «КС» указан номер категории совместимости опасного груза в соответствии с приложением 22. Условия разделения нескольких опасных грузов приведены на пересечении граф и строк, соответствующих категориям совместимости грузов.

5.8. В графе «СИЗО/СИЗА»:

1) над чертой — код комплекта средства индивидуальной защиты (СИЗ) кожных покровов (см. табл. 1 приложения 6) и код средства индивидуальной защиты органов дыхания (см. табл. 2 приложения 6), рекомендуемых при обычной работе с грузом;

2) под чертой — код комплекта СИЗ кожных покровов и код СИЗ органов дыхания, рекомендуемых при аварийных работах с грузом.

5.9. В графе «АК» указан номер Аварийной карты, в соответствии с которой рекомендуется производить ликвидацию аварии, которая может произойти с грузом. Все Аварийные карты приведены в приложении 7.

5.10. В графе «РОС/ЗОС»:

1) над чертой — код рекомендуемых при пожаре груза огнетушащих средств;

2) под чертой — код запрещаемых огнетушащих средств.

Примечание. Расшифровка кодов огнетушащих средств и рекомендации по применению этих средств изложены в разд. 6 и приложении 8.

5.11. В графе «КЗЭС/Мед.»:

1) над чертой — категория загрязнения для эксплуатационных сбросов согласно Конвенции МАРПОЛ—73/78 и РД 31.04.23—86 «Наставление по предотвращению загрязнения с судов»; для ряда грузов дана ссылка на ч. IV и пп. 6.5 и 6.8 РД 31.04.23—86.

Для грузов, чьи КЗЭС или ссылка на РД 31.04.23—86 отмечены знаком «*», в грузовые документы должна быть внесена запись «ЗАГРЯЗНИТЕЛЬ МОРЯ», а при экспортных перевозках — «MARINE POLLUTANT»;

Примечание. Знаком «**» отмечены сильные загрязнители моря.

2) под чертой — код предписаний по мерам первой медицинской помощи при несчастных случаях, связанных с транспортированием опасных грузов. Расшифровка кода и сами предписания изложены в приложении 18.

6. Для синонимов опасных грузов в списке указано их основное наименование и присвоенный(ые) ему порядковый(е) номер(а) по Правилам МОПОГ. Для всех синонимов наименований опасных грузов в списке даны ссылки на их основные наименования и порядковые номера грузов по Правилам МОПОГ.

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			СО	КШ Знак опас- ности	
5001 АВТОАНТИОБЛЕДЕН- НИТЕЛЬ AUTOANTI-ICER	Малоопасная ядовитая бес- цветная жидкость со слабым запахом формалина		III низк.	9153 —	
Адгезивы...	См. Клеи... — ПН 9249—9251				
5002 АДИПОДИНИТРИЛ ADIPODINITRILE	$\text{NC}(\text{CH}_2)_4\text{CN}$. Ядовитая бес- цветная маслянистая жидкость. Без запаха. Раздражает кожу и глаза. При температуре выше 93 °С разлагается, выделяя во- дород цианистый. ПДК 20 мг/м ³	2205 6054	III низк.	6163 66	Табл. 11, 12
Адипонитрил	См. Адиподинитрил — ПН 5002				
АЗИДОГУАНИДИН- ПИКРАТ сухой AZIDOGUANIDINE PICRATE dry	Перевозка запрещена				
3-АЗИДО-1,2-ПРОПИ- ЛЕНГЛИКОЛЬДИ- НИТРАТ 3-AZIDO-1,2-PROPYLE- NE GLYCOL DINITRA- TE	Перевозка запрещена				
АЗИДОЭТИЛНИТРАТ AZIDOETHYLNITRATE	Перевозка запрещена				
АЗИНФОС-МЕТИЛ	См. приложение 13				
АЗИНФОС-ЭТИЛ	См. приложение 13				
Азиридин...	См. Этиленимин... — ПН 7223				
Азоамин красный Ж	См. Нитроанилины (о-, м-, п-) — ПН 6398				
Азоамин красный С	См. Хлораминотолуолы — ПН 7027				
Азоамин красный 2С	См. Хлорнитроанилины — ПН 7048				
Азоамин оранжевый К	См. Нитроанилины (о-, м-, п-) — ПН 6398				
Азоамин оранжевый О	См. Нитроанилины (о-, м-, п-) — ПН 6398				
1,1'-Азодигексагидро- бензонитрил	См. 1,1'-Азодициклогексанкар- бонитрил — ПН 5004				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.44 Ш.52	Упаковка согласно НТД на про- дукцию
<u>6-5</u> А	6-03	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.44 П.14	Укрывать от лучистого тепла

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5003 2,2-АЗОДИИЗОБУТИ- РОНИТРИЛ AZODIISOBUTYRO- NITRILE	$[(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CN})\text{N}]_2$ Воспламе- няющееся твердое вещество. Белый или сероватый порошок или кристаллы. Саморазлагает- ся при температуре 50 °С, об- разуя летучие ядовитые ве- щества (например, азота ок- сид), с опасностью разрыва упаковки и образования взрыв- чатой смеси пыли вещества с воздухом. Следует избегать контакта с сильными кислота- ми, окислителями, а также ще- лочами	2952 4126	II ср.	4172 4а; 1а	Табл. 66
2,2'-Азоди-(2,4-диме- тилвалеронитрил)	См. 2,2',4,4'-Тетраметил-2,2'- азодивалеронитрил — ПН 6765				
2,2'-Азоди-(2,4-диметил- 4-метоксивалеронитрил)	См. 2,2',4,4'-Тетраметил-4,4'- диметокси-2,2'-азодивалеронит- рил — ПН 6765				
2,2'-Азоди-(2-метил- бутиронитрил)	См. 2,2'-Диметил-2,2'-азодибу- тиронитрил — ПН 5595				
5004 1,1'-АЗОДИЦИКЛО- ГЕКСАНКАРБОНИТ- РИЛ 1,1'-AZODI-(HEXA- HYDROBENZONITRI- LE)	$[\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CN})\text{N}]_2$ Воспламеняющееся твердое вещество. Белый или серова- тый порошок или кристаллы. При температуре выше 50 °С саморазлагается, выделяя ядо- витые газы (например, азота оксид), что может привести к разрыву упаковки. Следует из- бегать контакта с сильными кислотами, щелочами, окисли- телями. При нагревании, а также при контакте с кислота- ми и щелочами разлагается, вы- деляя большое количество азо- та, что может привести к раз- рыву тары и образованию взрывоопасной смеси пыли это- го вещества с воздухом. При горении и разложении выделя- ет ядовитые газы. Нераство- римо в воде	2954 4125	II ср.	4182 4а	Табл. 66
Азот и газы благород- ные — смеси	См. Газы благородные и азот— смеси—ПН 5424				
5005 АЗОТ ОХЛАЖДЕН- НЫЙ ЖИДКИЙ NITROGEN, REFRI- GERATED LIQUID	N_2 . Невоспламеняющийся не- ядовитый сжиженный газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре ми- нус 196 °С, которая поддержи- вается за счет небольшого ис- парения жидкости. Попадание на кожу может привести к сильным ожогам. Отн. плотн. 0,97	1977 2163		2115 2	Табл. 3: Г2а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-5</u> <u>Д</u>	4-10	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	5-3	<u>В-2</u> <u>П-1</u> С — все	<u>С</u> <u>Вз.53</u> <u>П.43</u> <u>К.39</u>	<ol style="list-style-type: none"> 1. При использовании упаковки, исключающей ее разрыв, с разрешения компетентного органа знак опасности «1а» может не наноситься. 2. Перевозить в РК t_k 40 °С; t_d 45 °С. 3. Укладывать «Отдельно от» кислот и щелочей. 4. См. п. 1.7. 5. См. п. 14.2.4ж
<u>4-4</u> <u>В</u>	4-10	<u>К1, Д1</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>В-2,1</u> <u>П-1</u> С — все	<u>В</u> <u>Вз.53</u> <u>П.43</u> <u>К.39</u>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Укрывать от прямых солнечных лучей, размещать в прохладном, хорошо вентилируемом месте, вдали от любых источников тепла. 2. Укладывать «Отдельно от» веществ со знаком опасности класса 8. 3. См. п. 14.2.4ж
<u>2-2</u> <u>В</u>	2-10	<u>К1</u> <u>К1</u>	2-1	Не горит	<u>Невр.</u> <u>Ш.44</u>	Под действие Правил МОПОГ не подпадает азот жидкий, перевозимый на борту судна с целью охлаждения других грузов, перевозимых в закрытых грузовых контейнерах

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			СО	КШ Знак опас- ности	
5006 АЗОТ СЖАТЫЙ NITROGEN COMPRES- SED	N_2 . Невоспламеняющийся не- ядовитый сжатый газ. Бесцвет- ный, без запаха. $t_{кип}$ минус 196 °С. Отн. плотн. 0,97	1066 2163		2111 2	Табл. 3: Г1а
Азот трехфтористый	См. Азота трифторид — ПН 5013				
5007 АЗОТА ГЕМИОКСИД ОХЛАЖДЕННЫЙ ЖИДКИЙ NITROUS OXIDE, REFRIGERATED LIQ- UID	N_2O . Невоспламеняющийся не- ядовитый сжиженный газ. Бес- цветный, со сладковатым запа- хом. Окислитель. В сосудах на- ходится в жидком состоянии при температуре минус 189 °С, которая поддерживается за счет небольшого испарения жидкости. Попадание на кожу может привести к сильным ожогам. Отн. плотн. 1,5	2201 2166		2125 2; 5	Табл. 3: Г2а
5008 АЗОТА ГЕМИОКСИД СЖАТЫЙ NITROUS OXIDE, COMPRESSED	N_2O . Невоспламеняющийся не- ядовитый сжатый газ. Бесцвет- ный, со слабым приятным за- пахом. Окислитель. С воспла- меняющимися газами образует взрывоопасные смеси. $t_{кип}$ ми- нус 89 °С. Отн. плотн. 1,5	1070 2166		2121 2; 5	Табл. 3: Г1а
Азота гемеиоксид и уг- лерода диоксид — сме- си	См. Углерода диоксид и азота гемеиоксид — смеси — ПН 6903				
Азота двуокись сжи- женная	См. Азота диоксид сжижен- ный — ПН 5009				
5009 АЗОТА ДИОКСИД СЖИЖЕННЫЙ DINITROGEN TETR- OXIDE (NITROGEN DIOXIDE), LIQUEFI- ED	NO_2 . Ядовитый высокоопасный сжиженный газ бурого цвета с резким запахом. Действие на организм замедленное, по- добно фосгену. Окислитель. При контакте с органическими материалами может вызвать их воспламенение. С воспламеняю- щимися газами образует взрыв- чатые смеси. Коррозионен в присутствии влаги. ПДК 5 мг/м ³ . $t_{кип}$. 21 °С. Отн. плотн. 1,6	1067 2134		2223 6а; 5	Табл. 3: Г1а
Азота диоксид и азота оксид — смеси	См. Азота оксид и азота диок- сид — смеси — ПН 5011				
Азота закись охлажден- ная жидкая	См. Азота гемеиоксид охлаж- денный жидкий — ПН 5007				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{2-1}{\text{А}}$	2-10	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{Невр.}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{2-2}{\text{С}}$	2-11	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{Невр.}}{\text{Ш.42}}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2.
$\frac{2-2}{\text{А}}$	2-11	$\frac{\text{К1}}{\text{К1, Д3}}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{Невр.}}{\text{Ш.42}}$	
$\frac{2-3}{\text{Д}}$	2-21	$\frac{\text{К4, Д3}}{\text{К4, Д5}}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{Невр.}}{\text{Ш.40}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу		Упа- ковка
			CO	КШ Знак опас- ности	
Азота закись сжатая	См. Азота гемноксид сжатый — ПН 5008				
Азота окись	См Азота оксид — ПН 5010				
5010 АЗОТА ОКСИД NITRIC OXIDE	NO Ядовитый сжатый газ. Бесцветный. Смесь с водородом или сероводородом при нагревании может взрываться. На воздухе окисляется, образуя азота диоксид. ПДК 30 мг/м ³ . <i>t</i> _{кип} минус 152 °С. Отн плотн. 1,04	1660 2162	2211 6а	Табл. 3: Г1а	
5011 АЗОТА ОКСИД И АЗОТА ДИОКСИД — СМЕСИ NITRIC OXIDE AND DINITROGEN TETR- OXIDE MIXTURES (NITRIC OXIDE AND NITROGEN DIOXIDE MIXTURES)	(NO+NO ₂) или (NO+N ₂ O ₄). Ядовитый сжиженный газ бу-рого цвета с резким запахом. Окислитель. При контакте с органическими материалами может вызвать их воспламенение. С воспламеняющимися газами образует взрывчатые смеси. Коррозионен в присутствии влаги ПДК 5 мг/м ³ (в пересчете на NO ₂). Отн. плотн. бо-лее 1	1975 2162	2223 6а; 5	Табл. 3: Г1а	
Азота оксид и азота тетраоксид — смеси	См. Азота оксид и азота ди-оксид — смеси — ПН 5011				
5012 АЗОТА СЕСКВИОК- СИД NITROGEN TRIOXIDE	N ₂ O ₃ . Ядовитый сжиженный газ красно-бурого цвета. Силь-ный окислитель. При контакте с органическими материалами может вызвать их воспламене-ние. Коррозионен в присутствии влаги. ПДК 5 мг/м ³ (в пере-счете на NO ₂). <i>t</i> _{кип} 3,5 °С. Отн. плотн. 2,6	2421 2164	2223 6а	Табл. 3: Г1а	
Азота тетраоксид	См. Азота диоксид сжижен-ный — ПН 5009				
Азота тетраоксид и азо-та оксид — смеси	См. Азота оксид и азота диок-сид — смеси — ПН 5011				
Азота трехокись	См. Азота сесквиоксид — ПН 5012				
АЗОТА ТРИЙОДИД NITROGEN TRIIODI- DE	Перевозка запрещена				
АЗОТЕТРАЗОЛ AZOTETRAZOLE	Перевозка запрещена				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>2.3</u> Д	2-22	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д10</u>	2-1	Не горит	<u>Невр.</u> <u>Ш.40</u>	
<u>2.3</u> Д	2-21	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит	<u>Невр.</u> <u>Ш.40</u> <u>Вз.53</u>	
<u>2.3</u> Д	2-21	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит	<u>Невр.</u> <u>Ш.40</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			CO	КШ Знак опас- ности	
5013 АЗОТА ТРИФТОРИД NITROGEN TRIFLUO- RIDE	NF ₃ . Ядовитый сжатый газ. Бесцветный с характерным запахом. Поддерживает горение. При контакте с органическими материалами может вызвать их воспламенение. Коррозионен. ПДК 29 мг/м ³ (США). <i>t</i> _{кип} минус 129 °С. Отн. плотн. 2,4	2451 2164		2211 6a	Табл. 3: Г1a
5014 АКВАНАЛ (ВЗРЫВЧА- ТЫЕ ВЕЩЕСТВА, БРИ- ЗАНТНЫЕ, ТИП А) AQUANAL (EXPLOSI- VE, BLASTING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
5015 АКВАНИТ 2 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП А) AQUANITE 2 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
5016 АКВАНИТ 16 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП А) AQUANITE 16 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
5017 АКВАНИТ АРЗ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП А) AQUANITE ARZ (EX- PLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
5018 АКВАНИТ ЗЛ (ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) AQUANITE ZL (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву. Гигроскопично	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
5019 АКВАТОЛ МАРКИ 65/35С (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП С) AQUATOL, TYPE 65 35 С (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву	0083 1118		11D 1a	Табл. 1: E10

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{2-3}{D}$	2-21	$\frac{K4, D3}{K4, D5}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{Невр.}}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.39}$	
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{C-1} \\ \frac{Г-3}{-}$	$\frac{-}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{B}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	2-1	$\frac{B-1,2}{C-1} \\ \frac{Г-3}{-}$	$\frac{-}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{B}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{C-1} \\ \frac{Г-3}{-}$	$\frac{-}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{B}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{C-1} \\ \frac{Г-3}{-}$	$\frac{-}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{B}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{-}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{C-1,3}{Г-3} \\ -$	$\frac{-}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			СО	КШ Знак опас- ности	
5020 АКВАТОЛ М-15 ВЕЩЕСТВА БРИ- ЗАНТНЫЕ, ТИП С) AQUATOL, TYPE M-15 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву	0083 1118		11D 1a	Табл. 1: E10
Акральдегид ингиби- рованный	См. Акролеин ингибирован- ный — ПН 5024				
5021 АКРИДИН ACRIDINE	$C_{13}H_9N$. Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Бледно-жел- тые кристаллы. Раздражает слизистые оболочки. Нераство- римо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	2713 6052	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5022 АКРИЛАМИД ТВЕР- ДЫЙ ИЛИ РАСТВОР ACRYLAMIDE, SOLID or SOLUTION	$CH_2CHCONH_2$. Ядовитое вы- сокоопасное вещество. В чис- том виде бесцветные кристал- лы или порошок. Легко поли- меризуется при плавлении. Растворимо в воде. $t_{пл.}$ 84,5 °С. ПДК 0,2 мг/м ³	2074 6054	III низк.	6163 66	Табл. 11, 12, 13, 14
5023 АКРИЛОНИТРИЛ ИН- ГИБИРОВАННЫЙ ACRYLONITRILE, IN- HIBITED	$H_2C.CHCN$ ЛВЖ. Бесцветная, подвижная со слабым едким запахом. Ядовитая высокоопас- ная. Частично смешивается с водой. $t_{всп}$ 0 °С (о.с.), $t_{всп}$ 2%-го раствора 21 °С. $t_{кип}$ 78 °С. КПВ 3—17%. ПДК 0,5 мг/м ³	1093 3173	I выс.	3221 3; 6a	Табл. 4
5024 АКРОЛЕИН ИНГИБИ- РОВАННЫЙ ACROLEIN, INHIBI- TED	$CH_2:CHCHO$. Ядовитое лету- чее высокоопасное вещество. ЛВЖ. Бесцветная, с удушаю- щим запахом. Сильно раздра- жает кожу, глаза и слизистые оболочки. Смешивается с во- дой. $t_{всп}$ минус 26 °С. $t_{кип}$ 52 °С. КПВ 2,8—31,0%. ПДК 0,2 мг/м ³	1092 6053	I выс.	6121 6a; 3	Табл. 15: герм. укуп. Я8с Я9г Я14а, Я15а, Я16а, Я17а
5025 АКРОЛЕИНА ДИМЕР СТАБИЛИЗИРОВАН- НЫЙ ACROLEIN DIMER, STABILIZED	$OSCH:CHCH_2CH_2CHCHO$. ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Ядовитая. Раздражает глаза. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 48 °С	2607 3302	III низк.	3353 3	Табл. 4
Аккумуляторы электри- ческие...	См. Батареи жидкостные... — ПН 5216—5218				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> Г-3 —	<u>—</u> Вз.53	Укладка категории II-B
<u>0-0</u> Л	6-06	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> П-1,2 —	<u>С</u> Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>тн.</u> <u>0-0</u> Л <u>жидк.</u> <u>0-3</u> Л	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> П-3,2 —	<u>В</u> Ш.52 Ш.43 Ш.44	Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>3-1</u> Д	3-05	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-3</u> В-2 С-1 —	<u>В</u> Ш.14 П.52 В.14	1. Совместная перевозка на одном судне с продовольственными, хлебофуражными, фармацевтическими, парфюмерно-косметическими и животными грузами запрещена. 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>0-3</u> Д	3-05	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,1</u> Г-2,3 В-2 С-1 —	<u>А*</u> Ш.26 П.52	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
	3-05	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3,2</u> —	<u>В</u> Ш.26 П.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5026 АЛКИЛ-, АРИЛ- или ТОЛУОЛСУЛЬФОКИС- ЛОТЫ ЖИДКИЕ с массовой долей свобод- ной серной кислоты бо- лее 5% ALKYL, ARYL or TO- LUENE SULPHONIC ACID, LIQUID with more than 5 per cent free sulphuric acid	Едкие и коррозионные веществ- ва. Жидкости с резким запа- хом. Раздражают кожу и сли- зистые оболочки. Ядовитые. При попадании в огонь выде- ляют ядовитые газы. ПДК 1 мг/м ³	2584 8105	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5027 АЛКИЛ-, АРИЛ- или ТОЛУОЛСУЛЬФОКИС- ЛОТЫ ЖИДКИЕ с массовой долей свобод- ной серной кислоты не более 5% ALKYL, ARYL or TO- LUENE SULPHONIC ACID, LIQUID with not more than 5 per cent free sulphuric acid	Едкие и коррозионные веществ- ва. Жидкости с резким запа- хом. Раздражают кожу и сли- зистые оболочки. Ядовитые. При попадании в огонь выде- ляют ядовитые газы. ПДК 1 мг/м ³	2586 8105	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
5028 АЛКИЛ-, АРИЛ- или ТОЛУОЛСУЛЬФОКИС- ЛОТЫ ТВЕРДЫЕ, со- держащие более 5% свободной серной кисло- ты ALKYL, ARYL or TO- LUENE SULPHONIC ACID, SOLID with mo- re than 5 per cent free sulphuric acid	Едкие и коррозионные веществ- ва. Раздражают кожу и слизи- стые оболочки. Особенно кор- розионны в присутствии влаги. Ядовитые. При попадании в огонь выделяют ядовитые га- зы. ПДК 1 мг/м ³	2583 8106	II ср.	8112 8	Табл. 18, 19
5029 АЛКИЛ-, АРИЛ- или ТОЛУОЛСУЛЬФОКИС- ЛОТЫ ТВЕРДЫЕ с массовой долей свобод- ной серной кислоты не более 5% ALKYL, ARYL or TO- LUENE SULPHONIC ACID, SOLID with not more than 5 per cent free sulphuric acid	Едкие и коррозионные веществ- ва. Ядовитые. Раздражают ко- жу и слизистые оболочки. Осо- бенно коррозионны в присутст- вии влаги. При попадании в огонь выделяют ядовитые га- зы. ПДК 1 мг/м ³	2585 8106	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
5030 АЛКИЛАТ (ДИСТИЛ- ЛЯТЫ НЕФТИ, Н.У.К.) ALKYLATE (PETRO- LEUM DISTILLATES, N.O.S.)	ЛВЖ. Летучая. Не смешивает- ся с водой. $t_{всп}$ минус 3 °С	1268 3271	II ср.	3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КІРПІ}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{8-2}{В}$	8-02	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	$\frac{В-2}{П-2,3}$ —	$\frac{С}{Ш.44}$ П.39	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — С
$\frac{8-2}{В}$	8-02	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	$\frac{В-2}{П-2,3}$ —	$\frac{С}{Ш.44}$ П.39	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — С
$\frac{8-2}{А}$	8-03	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	$\frac{В-1,2}{—}$	$\frac{С}{Ш.44}$ П.39	
$\frac{8-2}{А}$	8-03	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	$\frac{В-1,2}{—}$	$\frac{С}{Ш.44}$ П.39	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,3}$ $\frac{В-2}{—}$	$\frac{С}{Ш.26}$ П.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CP		
5031 АЛКИЛБЕНЗОЛ (ДИСТИЛЛЯТЫ НЕФ- ТИ, Н.У.К.) ALKYL BENZENE (PETROLEUM DIS- TILLATES, N.O.S.)	ЛВЖ. Летучая. Не смешивает- ся с водой. $t_{всп} 7^{\circ}\text{C}$	1268 3271	II CP		3212 3	Табл. 4
Алкилбензин...	См. Алкилат... — ПН 5030					
Алкилсульфокислоты	См. Алкил-, арил- или толуол- сульфокислоты — ПН 5026— 5029					
5032 АЛЛЕН ИНГИБИРО- ВАННЫЙ PROPADIENE, INHI- BITED	$\text{CH}_2:\text{C}:\text{CH}_2$. Воспламеняющий- ся сжиженный газ. Бесцветный. Легко полимеризуется. Раздра- жает глаза, кожу и слизистые оболочки. КПВ 1,7—12,0%. $t_{кип}$ минус 34°C . Отн. плотн. 1,4	2200 2173			2313 3	Табл. 3: Гла
Аллен и метилацетилен — смеси стабилизиро- ванные	См. Метилацетилен и аллен — смеси стабилизированные — ПН 6178					
Аллидохлор	См. приложение 13					
Аллил бромистый	См. Аллилбромид — ПН 5035					
Аллил йодистый	См. Аллилйодид — ПН 5037					
Аллил хлористый	См. Аллилхлорид — ПН 5040					
5033 АЛЛИЛАМИН ALLYLAMINE	$\text{C}_3\text{H}_5\text{NH}_2$. Ядовитое летучее вы- сокоопасное вещество. ЛВЖ. Бесцветная или желтоватая, ле- тучая, с неприятным резким запахом. Пары раздражают кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой. При по- падании в огонь выделяет очень ядовитые пары. $t_{всп}$ ми- нус 29°C . $t_{кип}$ 55—58 $^{\circ}\text{C}$. КПВ 2,2—22,0%. ПДК 0,5 мг/м ³	2334 6059	I выс.		6121 6а; 3	Табл. 15: герм. укуп. Я8e Я9г Я14а Я15а Я16а Я17а
5034 АЛЛИЛАЦЕТАТ ALLYL ACETATE	$\text{CH}_3\text{COOC}_3\text{H}_5$ ЛВЖ. Бесцвет- ная. Ядовитая. Раздражает ко- жу и слизистые оболочки. Час- тично смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23°C . ПДК 2 мг/м ³	2333 3180	II CP		3222 3; 6а	Табл. 4
5035 АЛЛИЛБРОМИД ALLYL BROMIDE	$\text{C}_3\text{H}_5\text{Br}$. ЛВЖ. Бесцветная или светло-желтая, с раздражаю- щим неприятным запахом. Ядо- витая. Пары раздражают сли- зистые оболочки. Не смечи- вается с водой. $t_{всп}$ минус 1°C . КПВ 4,4—7,3%	1099 3180	I выс.		3221 3; 6а	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>Невр.</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
<u>6-3</u> Д	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>С-1</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>П.52</u>	Размещать с учетом требова- ний п 4.2.2
<u>3-1</u> Г	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>С*</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5036 АЛЛИЛИЗОТИОЦИА- НАТ ИНГИБИРОВА- ННЫЙ ALLYL ISOTHIOSYA- NATE, INHIBITED	C_3H_5NCS . Летучая бесцветная ЛВЖ. Ядовитая. Пары раздражают слизистые оболочки и вызывают слезотечение. $t_{всп}$ 46 °С	1545 6060	II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
5037 АЛЛИЛИОДИД ALLYL IODIDE	C_3H_5I . ЛВЖ. Желтая, с раздражающим запахом. Едкая. Пары раздражают слизистые оболочки. В присутствии влаги коррозионна для большинства металлов. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 5 °С	1723 3182	I выс.	3241 3; 8	Табл. 4
Аллилтрихлорид. . .	См. 1,2,3-Трихлорпропан. — ПН 6979				
5038 АЛЛИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН СТАБИЛИЗИРО- ВАННЫЙ ALLYLTRICHLOROSI- LANE, STABILIZED	$C_3H_5SiCl_3$. Едкая и высококоррозионная в присутствии влаги, бесцветная с резким запахом жидкость. Пары раздражают слизистые оболочки. ЛВЖ. Ядовитая. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{всп}$ 35 °С. ПДК 5,0 мг/м ³	1724 8107	II ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17
5039 АЛЛИЛФОРМИАТ ALLYL FORMATE	$HC_3H_5O_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С. ПДК 10 мг/м ³	2336 3181	I выс.	3221 3; 6а	Табл. 4
5040 АЛЛИЛХЛОРИД ALLYL CHLORIDE	C_3H_5Cl . ЛВЖ. Бесцветная, с неприятным резким запахом. Ядовитая высокоопасная. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 29 °С. $t_{кип}$ 44 °С. КПВ 3,3—11,1%. ПДК 0,3 мг/м ³	1100 3107	I выс.	3121 3; 6а	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Аллилхлоркарбонат	См. Аллилхлорформиат — ПН 5041				
5041 АЛЛИЛХЛОРФОРМИ- АТ ALLYL CHLOROFORMATE	$C_3H_5O_2Cl$. Едкая и коррозионная в присутствии влаги. Бесцветная с очень раздражающим запахом жидкость. ЛВЖ. Ядовитая высокоопасная. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{всп}$ 31 °С. ПДК 0,4 мг/м ³	1722 8107	I выс.	8341 8; 3	Табл. 16, 17
Алсифер	См. Алюминий-ферросилиций — порошок — ПН 5053				
Альдегид	См. Ацетальдегид — ПН 5159				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-4</u> D	3-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2,3</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.25 П.52	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,3 В-2 —	<u>С</u> Ш.44 П.52	
<u>8-5</u> С	3-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> Г-1,3 В, П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 П.52 П.39 В.46	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать «Через отсек от» ВВ
<u>3-1</u> D	3-00	<u>К1</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-1 —	<u>С</u> Ш.44 П.52	
<u>3-1</u> D	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 Г-1,2 В-2 —	<u>В*</u> Ш.26 Ш.44 П.52	
<u>8-5</u> D	3-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.44 П.39	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МКМПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			СО	СО		
Альдегид акриловый	См. Акролеин ингибированный — ПН 5024					
Альдегид амиловый	См. Альдегид валериановый — ПН 5042					
	5219-1					
Альдегид гексановый	См н-Гексаналь — ПН 5445					
Альдегид гептиловый	См. н-Гептаналь — ПН 5470-1					
5042 АЛЬДЕГИД ВАЛЕ- РИАНОВЫЙ VALERALDEHYDE	См. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CHO}$. ЛВЖ. Бесцветная. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 12^\circ\text{C}$ (о.с.), $t_{\text{кип}} 103^\circ\text{C}$	Бес-2058 3288	II ср.	3212 3	Табл. 4	
Альдегид изоамиловый...	См. Альдегид изовалериановый... — ПН 5043					
Альдегид изобутиловый	См. Альдегид изомасляный — ПН 5044					
5043 АЛЬДЕГИД ИЗОВА- ЛЕРИААНОВЫЙ (АЛЬДЕГИДЫ, Н.У.К.) ISOVALERALDEHYDE (ALDEHYDES, N.O.S.)	См. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CHO}$. ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Ядовитая. Пары раздражают слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 4°C . ПДК 10 мг/м^3	Бес-1989 3177	II ср.	3212 3	Табл. 4	
5044 АЛЬДЕГИД ИЗОМАС- ЛЯНЫЙ ISOBUTYRALDEHYDE (ISOBUTYL ALDEHY- DE)	См. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCHO}$. ЛВЖ. Бесцветная, с характерным резким запахом. Ядовитая высокоопасная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 24°C . $t_{\text{кип}} 64^\circ\text{C}$. КПВ 1—12%. ПДК $0,5 \text{ мг/м}^3$	Бес-2045 3130	II ср.	3112 3	Табл 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
Альдегид капроновый	См. н-Гексаналь — ПН 5445					
5045 АЛЬДЕГИД КРОТО- НОВЫЙ СТАБИЛИ- ЗИРОВАННЫЙ CROTONALDEHYDE, STABILIZED	См. $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCHO}$. ЛВЖ. Бесцветная, подвижная, с резким удушающим запахом. Ядовитая высокоопасная. Пары раздражают слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 13^\circ\text{C}$. КПВ 2,95—15,5%. ПДК $0,5 \text{ мг/м}^3$	Бес-1143 3201	II ср.	3252 3	Табл. 4	
5046 АЛЬДЕГИД МАСЛЯ- НЫЙ BUTYRALDEHYDE	См. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CHO}$. ЛВЖ. Бесцветная, с характерным проникающим запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минут 7°C . КПВ 1,4—12,5%. ПДК 5 мг/м^3	Бес-1129 3196	II ср.	3212 3	Табл. 4	
Альдегид метакриловый	См. Метакролеин — ПН 6162					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> В-1 С-1 Г-1,3 —	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
II II	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> Г-1 В-2 —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>Г — все</u> С-1 П-2 —	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 С-1 В-2 —	<u>В*</u> <u>Ш.44</u> <u>П.52</u>	
II II	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 С-1 В-2 —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>П.52</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CP		
5047 АЛЬДЕГИД α -МЕТИЛ- ВАЛЕРИАНОВЫЙ alpha-METHYL LERALDEHYDE	$C_3H_7CH(CH_3)CHO$. ЛВЖ. Бес- цветная. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не сме- шивается с водой. $t_{всп}$ 13 °C	2367 и 3263	II CP	3212 3	Табл. 4	
Альдегид метилмеркап- топропионовый	См 4-Тиопентаналь — ПН 6798					
Альдегид 2-метилпен- тановый	См. Альдегид α -метилвалериа- новый — ПН 5047					
Альдегид муравьиный — растворы	См. Формальдегид — раство- ры.. — ПН 6977—6978					
Альдегид β -оксималя- ный	См. Альдоль — ПН 5050					
Альдегиды октиловые	См. 2-Этилгексаналь — ПН 7210					
5048 АЛЬДЕГИД ПРОПИО- НОВЫЙ PROPIONALDEHYDE	C_2H_5CHO . ЛВЖ. Бесцветная, с удушающим запахом. Ядови- тая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ (з.с.) ниже минус 20 °C. ПДК 5 мг/м ³	1275 3142	II CP	3112 3	Табл. 4	
Альдегид трихлоруксу- сный	См. Хлораль безводный инги- бированный — ПН 7024					
Альдегид уксусный	См. Ацетальдегид — ПН 5159					
5049 АЛЬДЕГИД ХЛОП- УКСУСНЫЙ CHLOROACETALDE- HYDE	$ClCH_2CHO$ Ядовитая летучая бесцветная жидкость с резким запахом. Сильно раздражает кожу, глаза и дыхательные пу- ти. Смешивается с водой	2232 6097	II CP	6112 6a	Табл. 11, 12	
Альдегид энантовый	См. n-Гептаналь — ПН 5470-1					
Альдегид α -этилмеля- ный	См. 2-Этилбутиральдегид — ПН 7208					
Альдегидин	См 2-Метил-5-этилпиридин — ПН 6249					
Альдегидоколлиндин	2-Метил-5-этилпиридин — ПН 6249					
АЛЬДИКАРБ	См. приложение 13					
5050 АЛЬДОЛЬ ALDOL	$CH_3CH(OH)CH_2CHO$. Ядови- тая летучая бесцветная или желтая вязкая жидкость. Раз- дражает кожу и слизистые обо- лочку. Разлагается при 85 °C, выделяя ядовитые газы. Опас- но реагирует с окислителями	2839 6055	II CP	6112 6a	Табл. 11, 12	
АЛЬДРИН	См. приложение 13					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{D}{Ш.44}$ П.52	
$\frac{3-1}{Г}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-3}{В-2}$ $\frac{Г-1,2}{—}$	$\frac{D}{Ш.44}$ П.52	
$\frac{6-1}{D}$	6-06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{П-3}{В-2}$ —	$\frac{B}{Ш.44}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{6-1}{Л}$	6-06	$\frac{К4, Д8}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{C}{Ш.26}$ П.39	1. Укрывать от лучистого тепла. 2. Укладывать в наиболее прохладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МКМПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
5051 АЛЮМИНИЙ-ПОРО- ШОК НЕПОКРЫТЫЙ ALUMINIUM POW- DER UNCOATED	Al. ВГВ. Реагирует с водой, ед- кими щелочами, растворами аммиака или кислотами с вы- делением водорода. Образует взрывчатые смеси с окисляющи- ми веществами. Взвешенная пыль взрывоопасна. Предель- ная концентрация кислорода, при которой исключается вос- пламенение аэрозвеси, 3%. Ядовит. ПДК 2 мг/м ³	1396 4330		II CP		4312 4B	Табл. 6, 6a
5052 АЛЮМИНИЙ-ПОРО- ШОК ПОКРЫТЫЙ ALUMINIUM POW- DER, COATED	Al. Воспламеняющееся твердое вещество. Ядовитое. Реагирует с кислотами, едкими щелочами и раствором аммиака с выде- лением водорода. Образует взрывчатые смеси с окисляю- щими веществами. Взвешенная пыль взрывоопасна. Предель- ная концентрация кислорода, при которой исключается вос- пламенение аэрозвеси, 3% объема. ПДК 2 мг/м ³	1309 4121		II CP		4112 4a	Табл. 6, 6a
Алюминий азотнокис- лый	См. Алюминия нитрат — ПН 5059						
Алюминий бромистый...	См. Алюминия бромид... — ПН 5055—5056						
Алюминий кремнис- тый — порошок непо- крытый	См. Силикоалюминий — поро- шок непокрытый — ПН 6664						
Алюминий углеродис- тый	См. Алюминия карбид — ПН 5058						
Алюминий фосфористый	См. Алюминия фосфид — ПН 5061						
Алюминий хлористый...	См. Алюминия хлорид... — ПН 5062—5063						
Алюминия тетрагидро- борат...	См. Алюминия борогидрид... — ПН 5054						
Алюминийборгидрид или алюминийборгидрид устройствах	См. Алюминия борогидрид или алюминия борогидрид в уст- ройствах — ПН 5054						
Алюминийдиэтилмоно- хлорид...	См. Диэтилалюминийхлорид... — ПН 5717						
Алюминийтриизобутил...	См. Триизобутилалюминий... — ПН 6824						
Алюминийтриметил...	См. Триметилалюминий... — ПН 6829						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
4-10 А	4-33	К1, Д4 К4, Д5	4-2	С-1 Г-2 В, П Г-1,3	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 П.52 Вз.53	1. Укладывать «Вдали от» жидких галоидоуглеводородов и железа оксида. См. п. 14.2.4и
4-1 А	4-10	К1, Д2 К4, Д5	4-1, при пожаре 4-2	С-3,1 Г-2 В, П Г-3	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 П.52 Вз.53	1. Укладывать «Вдали от» жидких галоидоуглеводородов и железа оксида. 2. Укладывать в наиболее сухом месте. См. п. 14.2.4и

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CO		
Алюминийтриэтил...	См. Триэтилалюминий... — ПН 6884					
5053 АЛЮМИНИЙ-ФЕРРО- СИЛИЦИЙ — ПОРО- ШОК ALUMINIUM FERRO- SILICON POWDER	ВГВ. Порошок. При взаимо- действии с водой, едкими щелочами или кислотами выделяет водород. Ядовитое. Неочищенный порошок может выделять фосген и арсин. ПДК 0,1 мг/м ³ для PH ₃ , 0,3 мг/м ³ для AsH ₃	1395 4327	II ср.	4322 4в; 6а	Табл. 6, 6а	
5054 АЛЮМИНИЯ БОРО- ГИДРИД или АЛЮМИ- НИЯ БОРОГИДРИД В УСТРОЙСТВАХ ALUMINIUM BORO- HYDRIDE or ALUMI- NIUM BOROHYDRIDE IN DEVICES	Al(BH ₄) ₃ . Самовозгорающееся вещество. Летучая жидкость. Пирофорное. Самовоспламеняется на воздухе. Взаимодействует с водой или водяным паром, выделяя тепло, ядовитые пары или водород	2870 4222	I выс.	4251 4б; 4в	Табл. 7	
5055 АЛЮМИНИЯ БРО- МИД БЕЗВОДНЫЙ ALUMINIUM BROMI- DE, ANHYDROUS	AlBr ₃ . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Белые и желтоватые кристаллы или порошок. Гигроскопично. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Реагирует с водой (бурно) и влагой воздуха, выделяя бромистый водород. Ядовитое. ПДК 2 мг/м ³ для HBr	1725 8108	II ср.	8112 8	Табл. 18, 19	
5056 АЛЮМИНИЯ БРО- МИД — РАСТВОР ALUMINIUM BROMI- DE, SOLUTION	AlBr ₃ . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость. Вызывает ожоги кожи и слизистых оболочек. Пары сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 2 мг/м ³ для HBr	2580 8108	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17	
5057 АЛЮМИНИЯ ГИДРИД ALUMINIUM HYDRI- DE	AlH ₃ . ВГВ. Порошок белого или серого цвета. Реагирует с водой, кислотами или водяным паром, выделяя водород, который может воспламениться от теплоты реакции. Взрывоопасен	2463 4328	I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. B46 B66 B8a B9a	
5058 АЛЮМИНИЯ КАРБИД ALUMINIUM CARBI- DE	Al ₄ C ₃ . ВГВ. Порошок или кристаллы желтого цвета. При взаимодействии с водой бурно выделяет метан. Бурно реагирует с кислотами	1394 4327	II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а	
5059 АЛЮМИНИЯ НИТ- РАТ ALUMINIUM NITRA- TE	Al(NO ₃) ₃ . Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Ядовитое. Растворы в воде слабокоррозионны для большинства металлов. ПДК 6 мг/м ³	1438 5121	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-11</u> <u>А</u>	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.16</u> <u>Ш.40</u>	Требуется сертификат от изготовителя или грузоотправителя о том, что груз хранился под укрытием (но подвергался метеорологическим влияниям) в том количестве, в котором он был упакован, не менее чем три дня до отправки
<u>4-9</u> <u>В</u>	4-21	<u>К1</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,1</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u> <u>В.39</u> <u>Вз.53</u>	См. пп. 14.2. 4,6,к
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>В.26</u>	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на алюминия бромид в твердой гидратной форме. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	
<u>4-10</u> <u>Е</u>	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,2</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u> <u>Г-1</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.25</u> <u>П.52</u> <u>Вз.53</u>	В упаковке В66 деревянный ящик должен быть плотным
<u>4-10</u> <u>А</u>	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.25</u> <u>В.23</u>	
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> <u>—</u>	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка	
				Знак опас- ности		
5060 АЛЮМИНИЯ НАТ ALUMINIUM NATE	РЕЗИ- PESI- ALUMINIUM NATE	$Al(C_{44}H_{63}S_5)_3$. Легковоспламе- няющееся твердое вещество. Масса от кремового до корич- невого цвета. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Нераст- воримо в воде	2715 4121	III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a
5061 АЛЮМИНИЯ ФИД ALUMINIUM PHIDE	ФОС- PHOS- ALUMINIUM PHIDE	AlP . ВГВ. Кристаллы или по- рошок. При взаимодействии с водой, водяным паром или кис- лотами разлагается, выделяя фосфин. Ядовитое высокоопас- ное. Бурно реагирует с окис- ляющими веществами. ПДК 0,1 мг/м ³	1397 4329	I выс.	4321 4в; 6a	Табл. 8: герм. укуп. B46 B56 B86 B96
5062 АЛЮМИНИЯ ХЛО- РИД БЕЗВОДНЫЙ ALUMINIUM CHLORI- DE, ANHYDROUS	ХЛО- ALUMINIUM CHLORI- DE, ANHYDROUS	$AlCl_3$. Едкое и высококоррози- онное в присутствии влаги ве- щество. Белые или желтоватые гигроскопичные кристаллы. Реа- гирует с водой (бурно) и вла- гой воздуха, выделяя тепло и хлористый водород. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 5,0 мг/м ³	1726 8109	II ср.	8172 8	Табл. 18, 19
5063 АЛЮМИНИЯ ХЛО- РИД — РАСТВОР ALUMINIUM CHLO- RIDE, SOLUTION	ХЛО- ALUMINIUM CHLO- RIDE, SOLUTION	$AlCl_3$. Едкое и высококоррози- онное вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость. Вы- зывает ожоги кожи и слизис- тых оболочек. Пары сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 5,0 мг/м ³	2581 8109	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
Алюминия-магния фос- фид	фос- фид	См. Магния-алюминия фос- фид — ПН 6116				
Алюмотол		См. Тритонал — ПН 6864				
5064 АМАЛЬГАМА НАТ- РИЯ (АМАЛЬГАМЫ ЩЕЛОЧНЫХ МЕТАЛ- ЛОВ, Н.У.К.) SODIUM AMALGAM (ALKALI METAL AMALGAMS, N.O.S.)	НАТ- AMALGAM (ALKALI METAL AMALGAMS, N.O.S.)	ВГВ Серебристая жидкость или твердое вещество. Сплав натрия со ртутью. Содержит более 2, но не более 10% нат- рия и не более 98% ртути. Реа- гирует с водой, водяным паром или кислотами, выделяя водо- род. При нагревании выделяет ядовитые пары. Ядовитое, чрез- вычайно опасное. ПДК 0,01 мг/м ³	1389 4322	I выс.	4351 4в	Табл. 8: B3в B9в B10a B19a
5065 АМАТОЛЫ ЧАТНЫЕ БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) AMATOLS (EXPLOSI- VE, BLASTING, TYPE B)	(ВЗРЫВ- ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) AMATOLS (EXPLOSI- VE, BLASTING, TYPE B)	Бризантные ВВ. Чувствитель- ны к механическим воздейст- виям и нагреву. Гигроскопич- ны	0082 0117		11D 1a	Табл. 1: E8

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРИ</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д6</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.44</u> <u>П.52</u>	
<u>4-11</u> Е	4-34	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>В.54</u> <u>П.52</u>	
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Не</u> <u>горит</u> <u>В</u>	См. 1. Действие Правил МОПОГ не ч. IV, распространяется на хлорид п. 6.5 алюминия в гидратной фор- <u>Ш.44</u> ме (AlCl ₃ ·6H ₂ O). <u>В.46</u> 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2	
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>Не горит</u>	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	
<u>4-11</u> А	4-33	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u> <u>Г-1,3</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>П.39</u>	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Вз.53</u> Укладка категории II-B	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула, Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО			
Амид акриловой кис- лоты	См. Акриламид — ПН 5022					
Амил хлористый	См. Амилхлорид — ПН 5079					
n-Амилен	См. Пентен-1 — ПН 6487					
трет-Амилпербензоат...	См. трет-Амилпероксибензо- ат... — ПН 5073					
трет-Амилпернеодекано- ат...	См. трет-Амилпероксинеодека- ноат — ПН 5074					
Амилфосфат кислый	См. Диамилгидрофосфат — ПН 5542					
5066 n-АМИЛАМИН AMYLAMINE	$C_5H_{11}NH_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Сильно раздражает слизистые оболочки. Смешивается с во- дой. $t_{всп} 4^\circ C$ (о.с.). КПВ 2,2— 22,0%.	1106 3183	II ср.	3242 3; 8	Табл. 4	
5067 АМИЛАЦЕТАТЫ AMYL ACETATES	$CH_3COOC_5H_{11}$. ЛВЖ. В основ- ном бесцветные, с фруктовым запахом. Не смешиваются с во- дой. $t_{всп} 23-61^\circ C$. ПДК 100 мг/м ³ .	1104 3307	III низк.	3313 3	Табл. 4	
5068 АМИЛБУТИРАТЫ AMYL BUTYRATES	$C_3H_7COOC_5H_{11}$. ЛВЖ. Бесцвет- ные. Частично смешиваются с водой. $t_{всп} 23-61^\circ C$. Ядови- тые	2620 3309	III низк.	3313 3	Табл. 4	
5069 АМИЛМЕТИЛКЕТОН AMYL METHYL KE- TONE	$CH_3(CH_2)_4COCH_3$. ЛВЖ. Бес- цветная, со слабым запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 49°C (о.с.)	1110 3310	III низк.	3313 3	Табл. 4	
5070 АМИЛМЕРКАПТАН AMYL MERCAPTAN	$C_5H_{11}SH$. ЛВЖ. Бесцветная или желтая, с очень неприят- ным чесночным запахом. Обла- дает низким поверхностным на- тяжением. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 18°C (о.с.)	1111 3184	II ср.	3212 3	Табл. 4	
5071 АМИЛНИТРАТ AMYL NITRATE	$C_5H_{11}ONO_2$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом эфира. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп} 48^\circ C$	1112 3310	III низк.	3353 3	Табл. 4	
5072 АМИЛНИТРИТ AMYL NITRITE	$C_5H_{11}ONO$ ЛВЖ. Желтоватая, летучая, подвижная с фрукто- вым запахом. Ядовитая. Разла- гается на воздухе, свету или в воде, выделяя оксиды азота. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 18°C (о.с.). $t_{кип} 36^\circ C$	1113 3107	II ср.	3152 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,3</u> <u>С-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.48</u> <u>П.52</u>	
<u>3-2</u> <u>А</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u>	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
<u>3-2</u> <u>А</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u>	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
<u>3-2</u> <u>А</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u>	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u> <u>П.52</u>	
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,3</u> <u>С-1</u>	<u>В*</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u> <u>П.52</u>	
<u>3-3</u> <u>А</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u>	<u>Д</u> <u>Ш.15</u> <u>Ш.43</u> <u>П.52</u>	
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-2</u> <u>В-2</u>	<u>С</u> <u>Ш.15</u> <u>Ш.43</u> <u>П.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5073 трет-АМИЛПЕРОКСИ- БЕНЗОАТ, не более 91% в растворе tert-AMYLPEROXU- BENZOATE, not more than 91 per cent in so- lution	$C_6H_5COO_2C_5H_{11}$. Органический пероксид. Бледно-желтая жидкость. Легко горит. Бурно разлагается при попадании в огонь. Не смешивается с водой	3044 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1д
5074 трет-АМИЛПЕРОКСИ- НЕОДЕКАНОАТ, не бо- лее 77% в растворе tert-AMYLPEROXU-NEO- DECANOATE, not mo- re than 77 per cent in solution	$C_5H_{11}OOCOC(R_1R_2)CH_3$; $R_1 + R_2 = C_7H_{16}$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Может бурно разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2891 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1д
5075 трет-АМИЛПЕРОКСИ- ПИВАЛАТ, не более 77% в растворе tert-AMYL PEROXU- PIVALATE, not more than 77 per cent in so- lution	$(CH_3)_3CCOO_2C_5H_{11}$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Легко горит. Бурно разлагается при попадании в огонь. Не смешивается с водой	2957 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1д
5076 трет-АМИЛПЕРОКСИ- 2-ЭТИЛГЕКСАНОАТ технически чистый tert-AMYL PEROXU-2- ETHYLHEXANOATE, technically pure	$C_6H_{10}(C_2H_5)COO_2C_5H_{11}$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Легко горит. Бурно разлагается при попадании в огонь. Не смешивается с водой	2898 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1а
5077 АМИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН AMYLTRICHLOROSI- LANE	$C_5H_{11}SiCl_3$. Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{всп} 63^\circ C$	1728 8115	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
5078 АМИЛФОРМИАТЫ AMYL FORMATES	$HCOOC_5H_{11}$. ЛВЖ. Бесцветные, с приятным запахом. Ядовитые. Не смешиваются с водой. $t_{всп} 23-61^\circ C$. ПДК 100 мг/м ³	1109 3309	III низк.	3353 3	Табл. 4
5079 АМИЛХЛОРИД AMYL CHLORIDE	$C_5H_{11}Cl$. ЛВЖ. Бесцветная или светло-коричневая, с ароматным запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп} 1^\circ C$. КПВ 1,4-8,6%	1107 3183	II ср.	3252 3	Табл. 4
1-Амино-3-аминометил- 3,5,5-триметилциклогексан	См. Изофорондиамин	5827	—	—	ПН

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52 П.39	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК ч. IV, $t_k 0^\circ C$; п. 6.8 $t_a 10^\circ C$. <u>Ш.50</u> См. п. 1.7 Ш.52 П.39	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК ч. IV, $t_k 10^\circ C$; п. 6.8 $t_a 15^\circ C$. <u>Ш.50</u> См. п. 1.7 Ш.52 П.39	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК ч. IV, $t_k 20^\circ C$; п. 6.8 $t_a 25^\circ C$. <u>Ш.50</u> См. п. 1.7 Ш.52 П.39	
$\frac{8-1}{C}$	8-07	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{Г-1,3}$ В, П	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> П.39 В.46	
11 А	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-2}{B-2}$ Г-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
11 В	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-2,1}$ В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.44 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
Аминоанизолы	См. Анизидины — ПН 5138						
Аминобензол	См. Анилин — ПН 5139						
3-Аминобензотрифторид	См. 3-Трифторметиланилин — ПН 6868						
1-Аминобутан	См. н-Бутиламин — ПН 5305						
Аминодиметилбензолы	См. Ксилидины — ПН 6605						
5080 2-АМИНО-5-ДИЭТИЛ- АМИНОПЕНТАН 2-AMINO-5-DIETHYL- AMINOPENTANE	(C ₂ H ₅) ₂ NC ₅ H ₁₀ NH ₂ . Ядовитая летучая жидкость с резким запахом. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой	2946 6062		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
АМИНОКАРБ	См. приложение 13						
Аминоксилолы	См. Ксилидины — ПН 6065						
Аминометан безводный	См. Метиламин безводный — ПН 6174						
Аминометан — водный раствор	См. Метиламин — водный раствор — ПН 6175						
Аминонитробензолы	См. Нитроанилины (о-, м-, п-) — ПН 6398						
Аминооксибензолы	См. Аминофенолы — ПН 5082						
5081 АМИНОПИРИДИНЫ (о-, м-, п-) AMINOPYRIDINES (о-, м-, р-)	C ₅ H ₄ NNH ₂ . Ядовитые вещества. Белый порошок или кристаллы. Растворимы в воде. <i>t</i> _{пл} 58—64 °С	2671 6063		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14	
2-Аминопропан	См. Изопропиламин — ПН 5814						
Аминосульфокислота	См. Кислота сульфаминовая — ПН 6003						
Аминотолуолы	См. Толуидины — ПН 6809						
2-Амино-1,3,5-тринитробензол.	См. Тринитроанилин... — ПН 6840						
Аминофенетолы	См. Фенетидины — ПН 6953						
5-Амино-2-фенил-4-хлор-пиридазон-3	См. Пиразон — ПН 6500						
5082 АМИНОФЕНОЛЫ AMINOPHENOLS	C ₆ H ₄ OHNH ₂ . Ядовитые вещества. Белые, коричневатые (орто- и пара-) или красновато-желтые (мета-) кристаллы или серое аморфное вещество	2512 6063		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
Аминофторбензолы	См. Фторанилины — ПН 7006						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-3</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.44	
<u>6-6</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> Ш.39 Ш.44	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-3</u> П-2 Г-3 —	<u>А</u> Ш.39 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5083 2-АМИНО-4-ХЛОРФЕ- НОЛ 2-AMINO-4-CHLORO- PHENOL	$C_6H_3(OH)NH_2Cl$. Ядовитое ве- щество. Светло-коричневые кри- сталлы. Труднорастворимо в воде	2673 6062	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
Аминоциклогексан	См. Циклогексиламин — ПН 7109				
1-Аминоэтанола моно- гидрат	См. Ацетальдегид аммиака — ПН 5160				
5084 N-АМИНОЭТИЛПИПЕ- РАЗИН N-AMINOETHYLPIPE- RAZINE	$C_6H_{15}N_3$. Едкое коррозионное вещество. Желтая жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Смешива- ется с водой	2815 8110	III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
5085 2-(2-АМИНОЭТОКСИ)- ЭТАНОЛ 2-(2-AMINOETHOXY) ETHANOL	$H_2CH_2CH_2ONCH_2$. Едкое кор- розионное вещество. Бесцвет- ная жидкость со слабым запа- хом. Разъедает кожу и сли- зистые оболочки. Ядовитое. Смешивается с водой	3055 8110	III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
5086 АММИАК БЕЗВОД- НЫЙ СЖИЖЕННЫЙ или АММИАКА РАС- ТВОРЫ в воде, с отно- сительной плотностью менее 0,880 при темпе- ратуре 15°C, с массовой долей аммиака более 50% AMMONIA, ANHYD- ROUS, LIQUEFIED or AMMONIA SOLUTI- ONS, relative density less than 0.880 at 15°C in water, with more than 50 per cent ammonia	NH_3 . Ядовитый воспламеняю- щийся сжиженный газ. Бес- цветный, с острым запахом. Растворим в воде. Может вы- звать ожог слизистых оболоч- чек и кожи. КПВ 15—30%. ПДК 20 мг/м ³ . $t_{кип}$ минус 36°C. Отн. плотн. 0,6	1005 2104		2413 6a; 3	Табл. 3: Г1a
5087 АММИАК — РАСТВО- РЫ в воде с относи- тельной плотностью менее 0,880 при темпе- ратуре 15°C, с массо- вой долей аммиака бо- лее 35%, но не более 50% AMMONIA SOLUTI- ONS, relative density less than 0.880 at 15°C in water, with more than 35 per cent but not mo- re than 50 per cent am- monia	NH_3 . Невоспламеняющиеся не- ядовитые водные растворы га- за под давлением. Обладают ха- рактерным резким запахом. Вы- зывают удушье. Очень опасны для глаз. Для аммиака КПВ 15—30%, ПДК 20 мг/м ³	2073 2104		2114 2	Табл. 3: Г1a Г3a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u>	
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.39</u>	Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.39</u> <u>Ш.44</u>	
<u>2-3</u> Д	2-30	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д16</u>	2-1	<u>В-1</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.39</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.48</u> <u>П.52</u>	При аварии розлив смыть за борт большим количеством воды
<u>2-1</u> Е	2-20	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д16</u>	2-1	<u>В-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.39</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.48</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5088 АММИАК — РАСТВО- РЫ в воде с относи- тельной плотностью от 0,880 до 0,957 при тем- пературе 15 °С с массо- вой долей аммиака бо- лее 10%, но не более 35% AMMONIA SOLUTI- ONS, relative density between 0.880 and 0.957 at 15 °C in water with more than 10 per cent but not more than 35 per cent ammonia	NH ₄ OH. Едкое коррозион- ное вещество. Бесцветная жид- кость с резким запахом. Кор- розивна для меди, никеля, цинка, олова и стали. Разъеда- ет кожу и слизистые оболоч- ки. Ядовито. ПДК аммиака 20 мг/м ³	2672 8110	III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
5089 АММОНАЛ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) AMMONAL (EXPLOSIVE, BLAS- TING, TYPE В)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
Аммоний азотистокис- лый	См. Аммония нитрит — пере- возка запрещена				
Аммоний азотнокислый...	См. Аммония нитрат... — ПН 5109—5110-1				
Аммоний бромистый...	См. Аммония бромид... — ПН 5099				
Аммоний ванадиевокис- лый (мета)	См. Аммония метаванадат — ПН 5108				
Аммоний дифторис- тый...	См. Аммония гидродифторид... — ПН 5101, 5102				
Аммоний двухромово- кислый	См. Аммония дихромат — ПН 5106				
Аммоний кремнефторис- тый	См. Аммония гексафторосили- кат — ПН 5100				
Аммоний марганцово- кислый	См. Аммония перманганат — перевозка запрещена				
Аммоний надсернокис- лый	См. Аммония пероксодисуль- фат — ПН 5112				
Аммоний пикриновокис- лый...	См. Аммония пикрат... — ПН 5115—5116				
Аммоний роданистый...	См. Аммония тиоцианат... — ПН 5122				
Аммоний сернистый — раствор	См. Аммония сульфид — раствор — ПН 5120				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТЭП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>0.1</u> А	8 04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.39</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.48</u>	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на растворы аммиака концентрации не более 10%. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>1.8</u> Б	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>-</u>	<u>Вз.53</u>	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
Аммоний сернокислый	См. Аммония сульфат — ПН 5119				
Аммоний сернокислый кислый	См. Аммония гидросульфат — ПН 5104				
Аммоний углекислый	См. Аммония карбонат — ПН 5107				
Аммоний фосфорнокислый (орто-) двузамещенный...	См. Аммония гидроортофосфат... — ПН 5103				
Аммоний фтористый	См. Аммония фторид — ПН 5123				
Аммоний фтористый кислый...	См. Аммония гидрофторид... — ПН 5101, 5102				
Аммоний хлорноватокислый	См. Аммония хлорат — перевозка запрещена				
Аммоний хлорнокислый...	См. Аммония перхлорат... — ПН 5113, 5114				
Аммоний хромовокислый	См. Аммония хромат (VI) — ПН 5125				
5090 АММОНИТ А-40 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) AMMONITE A-40 (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
5091 АММОНИТ А-50 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) AMMONITE A-50 (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
5092 АММОНИТ ВОДОУСТОЙЧИВЫЙ 6ЖВ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) AMMONITE WATER-RESISTANT 6GV (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{B3.53}{B3.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{B3.53}{B3.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{C-1,3}{G-3}{-}$	$\frac{B3.53}{B3.53}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упаковка
5093 АММОНИТ ВОДОУСТОЙЧИВЫЙ ПРЕДОХРАНИТЕЛЬНЫЙ АП-5ЖВ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП С) AMMONITE WATER-RESISTANT PROTECTIVE AP-5GV (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0083 1118		11D 1a	Табл. 1: E10
5094 АММОНИТ ВОДОУСТОЙЧИВЫЙ ПРЕДОХРАНИТЕЛЬНЫЙ ПЖВ-20 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП С). AMMONITE WATER-RESISTANT PROTECTIVE PGV-20 (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0083 1118		11D 1a	Табл. 1: E10
5095 АММОНИТ ВОДОУСТОЙЧИВЫЙ ПРЕДОХРАНИТЕЛЬНЫЙ Т-19 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП С) AMMONITE WATER-RESISTANT PROTECTIVE T-19 (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0083 1118		11D 1a	Табл. 1: E10
5096 АММОНИТ НЕФТЯНОЙ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) AMMONITE PETROLEUM (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
5097 АММОНИТ СЕРНЫЙ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) AMMONITE SULPHURIC (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упаковка
5098 АММОНИТ СКАЛЬНЫЙ № 1 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) AMMONITE ROCKY No. 1 (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
АММОНИЯ АЗИД AMMONIUM AZIDE	Перевозка запрещена				
Аммония арсенат	См. Аммония ортоарсената гидрат — ПН 5111				
Аммония арсената гидрат	См. Аммония ортоарсената гидрат — ПН 5111				
Аммония бисульфат	См. Аммония гидросульфат — ПН 5104				
Аммония бисульфит — раствор	См. Гидросульфиты неорганические — водные растворы, н.у.к. — ПН 9683				
Аммония бихромат	См. Аммония дихромат — ПН 5106				
АММОНИЯ БРОМАТ AMMONIUM BROMATE	Перевозка запрещена				
5099 АММОНИЯ БРОМИД (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) AMMONIUM BROMIDE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	NH_4Br . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные кристаллы. Растворимо в воде	1759 8151	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
5100 АММОНИЯ ГЕКСАФТОРОСИЛИКАТ AMMONIUM FLUOROSILICATE	$(NH_4)_2SiF_6$. Ядовитое твердое вещество. Реагирует с кислотами, выделяя водород фтористый и кремния фторид	2854 6250	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5101 АММОНИЯ ГИДРОДИФТОРИД — РАСТВОР AMMONIUM HYDROGEN FLUORIDE SOLUTION	NH_4HF_2 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Высококоррозионна для большинства металлов и стекла. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 1 мг/м ³ (в пересчете на HF).	2817 8112	II ср.	8162 8; 6a	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{-}$	$\frac{-}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-08	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.45}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-10	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	$\frac{\text{Не горит}}{\text{II-1}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	Укладывать «Вдали от» кислот
$\frac{8-1}{\text{В}}$	8-08	$\frac{\text{К3, Д10}}{\text{К3, Д5}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \\ \text{К 47}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5102 АММОНИЯ ГИДРО- ДИФТОРИД ТВЕРДЫЙ AMMONIUM HYDRO- GEN FLUORIDE, SO- LID	NH_4HF_2 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные расплывающиеся кристаллы. В присутствии влаги высококоррозионно для стекла, других кремнистых материалов и большинства металлов. Вызывает ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек. Ядовитое. При нагревании и при реакции с кислотами выделяет водород фтористый. ПДК 1 мг/м ³ (в пересчете на HF)	1727 8112	II ср.	8172 8	Табл. 18, 19
5103 АММОНИЯ ГИДРООР- ТОФОСФАТ (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕР- ДЫЕ, Н.У.К.) AMMONIUM HYDRO- ORTHOPHOSPHATE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные кристаллы	1759 8151	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
5104 АММОНИЯ ГИДРО- СУЛЬФАТ AMMONIUM HYDRO- GEN SULPHATE	NH_4HSO_4 . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Белые кристаллы. Раздражает кожу и слизистые оболочки. При попадании в огонь выделяет очень раздражающие и коррозионные газы. Растворимо в воде	2506 8113	II ср.	8112 8	Табл. 18, 19
Аммония гидрофторид...	См. Аммония гидрофторид... — ПН 5101, 5102				
5105 АММОНИЯ ДИНИТ- РО-о-КРЕЗОЛЯТ AMMONIUM DINIT- RO-o-CRESOLATE	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_2\text{ONH}_4$. Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Твердое или водный раствор. Может гореть без кислорода и поддерживать горение. Образует очень чувствительные взрывчатые смеси со свинцом, другими тяжелыми металлами и их соединениями. ПДК для динитро-о-крезола 0,05 мг/м ³	1843 6064	II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12, 13, 14
5106 АММОНИЯ ДИХРО- МАТ AMMONIUM DICHRO- MATE	$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$. Окисляющее вещество. Порошок или кристаллы оранжевого цвета. Смеси с горючими материалами легко воспламеняются и могут сильно гореть. При взаимодействии с жидкими сильными кислотами может самовозгораться. Ядовитое. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO_3)	1439 5121	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	8-08	<u>К3, Д10</u> К3, Д5	6-1	Не горит	<u>С</u> Ш.44 К.47	1. Укладывать «Вдали от» кислот. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-2</u> А	8-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.44	
<u>8-2</u> А	8-08	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.44 П.39	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
Для жидк. 6-5 <u>В</u> для тв. 6-6 <u>В</u>	6-05	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1 разд. 1	<u>В-1</u> —	<u>А*</u> Ш.44	Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов, особенно свинца, и их соединений
<u>5-1</u> А	5-07	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-2</u> П-2 П-1	<u>С</u> Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5107 АММОНИЯ КАРБО- НАТ AMMONIUM CARBO- NATE	(NH ₄) ₂ CO ₃ или NH ₄ HCO ₃ . Ма- лоопасное ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. При нормальных условиях выделя- ют аммиак или углекислый газ		III низк.	9153 —	
Аммония кремнефторид См. Аммония гексафторосили- кат — ПН 5100					
Аммония мышьяково- См. Аммония ортоарсената гид- кислого (орто) гидрат рат — ПН 5111					
5108 АММОНИЯ МЕТАВА- НАДАТ AMMONIUM META- VANADATE	NH ₄ VO ₃ . Ядовитое вещество. Белый кристаллический поро- шок. Пыль раздражает глаза и слизистые оболочки. Окисли- тель. Может вызвать горение легкогорючих материалов. Труд- но растворимо в воде. ПДК 0,5 мг/м ³	2859 6066	I ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
5109 АММОНИЯ НИТРАТ с массовой долей горю- чих веществ (включая любое органическое ве- щество, рассчитанное по углероду, исключая примеси любого друго- го вещества) более 0,2% AMMONIUM NITRA- TE with more than 0.2% combustible substances, including any organic substance calculated as carbon, to the exclusion of any other added sub- stance	NH ₄ NO ₃ . Бризантное ВВ. Кри- сталлы белого цвета. Гигро- скопично. Чувствительно к ме- ханическим воздействиям и на- греву	0222 1102		11D 1a	Табл. 1: E1
5110 АММОНИЯ НИТРАТ с массовой долей горю- чих веществ (включая любое органическое ве- щество, рассчитанное по углероду, исключая примеси любого другого вещества) не более 0,2% AMMONIUM NITRA- TE with not more than 0.2% combustible sub- stances, including any organic substance cal- culated as carbon, to the exclusion of any other added substance	NH ₄ NO ₃ . Окисляющее веществ- во. Кристаллы, гранулы или кусочки. Растворимо в воде. Ги- гроскопично. Пожар на судне, любое органическое ве- щество, особенно в случае его загряз- нения или при герметизации помещения, в котором возник пожар, может привести к взры- ву. Взрыв может также прои- зойти от действия детонатора. При сильном нагревании раз- лагается, выделяя ядовитые и поддерживающие горение газы. В присутствии влаги коррози- онно для большинства метал- лов	1942 5122	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-04	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.44 Ш.39	1. Укладывать «Вдали от» кислот и щелочей. 2. Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-6</u> А	5-07	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>С</u> Ш.44	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> <u>Г-3</u> —	Укладка категории II-B <u>Вз. 53</u> П.39	
<u>5-1</u> А	5-01	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1</u> <u>Г — все</u> —	<u>Д</u> Вз.53 П.39 Ш.44	1. Укладывать «Вдали от» источников тепла. 2. Если предъявляется к перевозке как удобрение, его следует перевозить под наименованием «УДОБРЕНИЯ АММИАЧНО-НИТРАТНЫЕ...» — ПН 6915—6920

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5110-1 АММОНИЯ НИТРАТ ЖИДКИЙ (высококон- центрированный рас- твор) AMMONIUM NITRA- TE, LIQUID (hot con- centrated liquid)	Окисляющее вещество. Высо- коконцентрированный водный раствор с массовой долей ам- мония нитрата не более 93%, горючих материалов (включая органические материалы, рас- считанные по углероду) не бо- лее 0,2% и воды не менее 7%. Максимальное содержание ионов хлора не должно превы- шать 0,02%. Может вызвать пожар и взрыв при контакте с горючими материалами, силь- ными кислотами и другими ве- ществами подкласса 5.1. См. также ПН 5110	2426 5125	III низк.	5113 5	
АММОНИЯ НИТРИТ AMMONIUM NITRI- TE	Перевозка запрещена				
5111 АММОНИЯ ОРТОАР- СЕНАТА ГИДРАТ AMMONIUM ARSENA- TE	(NH ₄) ₃ AsO ₄ ·H ₂ O. Ядовитое ве- щество. Белый порошок или кристаллы. Реагирует со ще- лочами, выделяя аммиак	1546 6064	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
АММОНИЯ ПЕРМАН- ГАНАТ AMMONIUM PERMAN- GANATE	Перевозка запрещена				
5112 АММОНИЯ ПЕРОКСО- ДИСУЛЬФАТ AMMONIUM PERSUL- PHATE	(NH ₄) ₂ S ₂ O ₈ Окисляющее ве- щество. Твердые кристаллы или порошок. ПДК 10 мг/м ³	1444 5126	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
Аммония персульфат	См. Аммония пероксодисуль- фат — ПН 5112				
5113 АММОНИЯ ПЕРХЛО- РАТ AMMONIUM PER- CHLORATE	NH ₄ ClO ₄ . Окисляющее веществ- во. Порошок или кристаллы бе- лого цвета. Может образовать взрывчатые смеси с горю- чими материалами или тонко- измельченными металлически- ми порошками. Ядовитое, высо- коопасное. При нагревании раз- лагается, выделяя ядовитые па- ры. ПДК 0,3 мг/м ³	1442 5126	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
5114 АММОНИЯ ПЕРХЛО- РАТ AMMONIUM PER- CHLORATE	NH ₄ ClO ₄ . Бризантное ВВ. Бе- лые кристаллы, растворимые в воде. Чувствительно к механи- ческим воздействиям и нагрее- ву. Сильный окислитель. Раз- дражает кожу	0402 1103		11D 1а	Табл. 1: E2

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-1</u> D	5-01	<u>K2, Д4</u> K2, Д5	5-1	<u>B-1</u> Г — все —	<u>D</u> Вз.53 П.39 Ш.44	<ol style="list-style-type: none"> 1. Перевозится только по разрешению компетентного органа в цистернах, в которых ранее не перевозились другие грузы. 2. Максимальная транспортная температура раствора 140 °С. Эта температура должна быть указана на цистерне. 3. Кислотность груза при разведении в 10 частях воды 1 части груза по массе должна быть 5,0—7,0
<u>6-6</u> A	6-10	<u>K4, Д4</u> K4, Д14	6-1	Не горит	<u>A*</u> Ш.3 Ш.39	
<u>5-1</u> A	5-07	<u>K2, Д4</u> K2, Д5	5-1	<u>B-1,2</u> —	<u>D</u> Ш.44 Ш.52 Ш.50	
<u>5-1</u> E	5-08	<u>K2, Д4</u> K2, Д5	1-1	<u>B-1,2</u> —	<u>C</u> Ш.44 П.39	<ol style="list-style-type: none"> 1. Классификация данного вещества определяется грузоотправителем. 2. Если возникает опасность распространения пожара на это вещество, следует решить вопрос о необходимости покинуть борт горящего судна. 3. См. также ПН 5114
<u>1-2</u> E	1-01	<u>K2, Д4</u> K2, Д5	1-1	<u>B-2</u> П-1 С-2	<u>Вз.53</u> Ш.44	<ol style="list-style-type: none"> 1. Укладка категории II-B. 2. См. также ПН 5113

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5115 АММОНИЯ ПИКРАТ, сухой или с массовой долей воды менее 10% AMMONIUM PICRATE dry or wetted with less than 10% water, by mass	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{ONH}_4$. Бризантное ВВ Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чув- ствительно к механическим воз- действиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Ядовитое	0004 1104		11D 1a	Табл. 1: E2
5116 АММОНИЯ ПИКРАТ УВЛАЖНЕННЫЙ массовой долей воды не менее 10% AMMONIUM PICRA- TE, WETTED with not less than 10% water, by mass	$\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3\text{ONH}_4$. Легковос- пламеняющееся твердое веще- ство. Кристаллы желтого цве- та. В сухом виде взрывчато и чувствительно к трению. Ядо- витое. Может образовывать очень чувствительные соеди- нения с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы	1310 4122	I выс.	4131 4a	Табл. 6г: герм. укуп. T1a T7a T8a T9a
Аммония поливанадат	См. Ванадия сесквиоксид — аммония оксид (1/3) — ПН 5368				
5118 АММОНИЯ ПОЛИ- СУЛЬФИД — РАС- ТВОР AMMONIUM POLY- SULPHIDE SOLUTION	$((\text{NH}_4)_2\text{S})_n$. Едкое и коррози- онное вещество. Желтоватая жидкость с запахом тухлых яиц Разъедает кожу и слизи- стые оболочки. Ядовитое При контакте с кислотами выделя- ет сероводород	2818 8113	II ср.	8262 8	Табл. 16, 17
Аммония роданид...	См. Аммония тиоцианат... — ПН 5122				
АММОНИЯ СОЛИ И НИТРИТЫ НЕОРГА- НИЧЕСКИЕ — СМЕСИ AMMONIUM SALTS AND NITRITES, INOR- GANIC MIXTURES	Перевозка запрещена				
5119 АММОНИЯ СУЛЬФАТ AMMONIUM SULPHA- TE	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$. Слабо коррозион- ное в присутствии влаги веще- ство. Бесцветные кристаллы. При реакции со щелочами мо- жет выделять аммиак. ПДК 10 мг/м ³		III низк.	9163 —	
5120 АММОНИЯ СУЛЬ- ФИД — РАСТВОР AMMONIUM SULPHI- DE SOLUTION	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$. Едкое вещество. Жел- тая жидкость с запахом тухлых яиц. Разъедает кожу и слизи- стые оболочки. Ядовито. При нагревании и при контакте с кислотами выделяет ядовитые и воспламеняющиеся газы	2683 8114	II ср.	8262 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

III II	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>1-2</u> B	1-01	<u>K1</u> K1	1-1	<u>C-1,3</u> Г-3	<u>Вз.53</u> Ш.39	Укладка категории II-B
<u>4-1</u> D	4-11	<u>K1, Д2</u> K4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>B-1</u> C-1 —	<u>B</u> Ш.52 П.32	<ol style="list-style-type: none"> 1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений 3. См. п. 14.2.4а
<u>8-1</u> B	8-08	<u>K2, Д4</u> K2, Д10	6-1	<u>C-1,3</u> Г-1,3 П-1	<u>C</u> Ш.44 K.39	<ol style="list-style-type: none"> 1. Укладывать в наиболее прохладном месте 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>9-2</u> A	9-04	<u>K1</u> K3, Д8	8-1	Не горит	<u>D</u> Ш.44 Ш 39	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>8-1</u> B	3-04	<u>K2, Д4</u> K2, Д10	3-1	<u>C-1,3</u> Г-1,3 П-1	<u>B</u> Ш.44 П.39 K.39	Укладывать в наиболее прохладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5121 АММОНИЯ ТЕТРА- ХЛОРОМЕРКУРОАТА (II) ДИГИДРАТ MERCURY AMMONI- UM CHLORIDE	$(\text{NH}_4)_2[\text{HgCl}_4] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. Ядовитое вещество. Белые кристаллы или порошок	1630 6178	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
5122 АММОНИЯ ТИОЦИА- НАТ (ЕДКИЕ ВЕЩЕ- СТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) AMMONIUM THIO- CYANATE (CORROSI- VE SOLIDS, N.O.S.)	NH_4SCN . Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветные рас- плывающиеся кристаллы	1759 8151	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
5123 АММОНИЯ ФТОРИД AMMONIUM FLUORI- DE	NH_4F . Ядовитое вещество. Бес- цветные кристаллы или поро- шок с запахом аммиака. При реакции с кислотами выделяет фтористый водород, со щелоча- ми — аммиак. Растворимо в воде. ПДК 1 мг/м ³ (в пере- счете на HF)	2505 6065	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Аммония фторосили- кат	См. Аммония гексафторосили- кат — ПН 5100				
АММОНИЯ ФУЛЬМИ- НАТ AMMONIUM FULMI- NATE	Перевозка запрещена				
АММОНИЯ ХЛОРАТ AMMONIUM CHLORA- TE	Перевозка запрещена				
5124 АММОНИЯ ХЛОРИД (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) AMMONIUM CHLORI- DE (CORROSIVE SO- LIDS, N.O.S.)	NH_4Cl . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные кристал- лы. Ядовитое ПДК 10 мг/м ³	1759 8151	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
5125 АММОНИЯ ХРОМАТ (VI) AMMONIUM CHROMA- TE (VI)	$(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4$. Малоопасное ядо- витое вещество. Кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO_3)		III низк.	9153 —	
Амозит	См. Асбест голубой или асбест коричневый — ПН 5154				
Амфибол	См. Асбест голубой или асбест коричневый — ПН 5154				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-09	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д12</u>	6-1	Не горит	<u>А**</u> <u>Ш.4</u>	
<u>8-2</u> А	8-08	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>Д</u> <u>Ш.14</u> <u>Ш.44</u>	
<u>6-6</u> А	6-10	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-1,2</u> <u>Г-1,3</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.49</u> <u>К.47</u> <u>Ш.39</u>	Укладывать вдали от кислот
<u>8-2</u> А	8-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	
<u>9-2</u> А	9-05	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>С-1</u> <u>В</u>	<u>С</u> <u>Ш.54</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5126 АНАБАЗИНА СУЛЬ- ФАТ (АЛКАЛОИДОВ СОЛИ, Н.У.К., ядови- тые) ANABASINE SULPHA- TE (ALKALOID SALTS, N.O.S., poisonous)	Ядовитое высокоопасное жид- кое вещество. Темно-бурого цвета. Применяется как инсек- тицид. ПДК 0,1 мг/м ³	1544 6056	I выс.	6161 6а	Табл. 11, 12
Ангидрид ванадиевый...	См. Ванадия (V) оксид... — ПН 5363				
5127 АНГИДРИД ИЗОМАС- ЛЯНЫЙ ISOBUTYRIC ANHYD- RIDE	[(CH ₃) ₂ CHCO] ₂ O. ЛВЖ. Бес- цветная. Ядовитая. Раздража- ет кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 59°C	2530 3356	III низк.	3313 3	Табл. 4
5128 АНГИДРИД МАЛЕИ- НОВЫЙ расплавлен- ный MALEIC ANHYDRIDE molten	HC:CHC(O)OC(O). Едкое и коррозионное вещество. Пары вещества раздражают кожу, глаза и слизистые оболочки. Ядовитое. Загружается при тем- пературе выше температуры плавления. ПДК 1 мг/м ³ . <i>t</i> _{пл} 53°C. <i>t</i> _{всп} 103°C. КПВ 2,2—13,0%	2215 8191	III низк.	8173 8	
5129 АНГИДРИД МАЛЕИ- НОВЫЙ твердый MALEIC ANHYDRIDE solid	HC:CHC(O)OC(O). Едкое и коррозионное вещество. Белый порошок, хлопья, брикеты, кус- ки или масса. Ядовито. Пыль раздражает кожу, глаза и сли- зистые оболочки. <i>t</i> _{пл} 53°C. КПВ 2,2—13,0%. ПДК 1 мг/м ³	2215 8191	III низк.	8173 8	Табл. 18, 19
5130 АНГИДРИД МАСЛЯ- НЫЙ BUTYRIC ANHYDRI- DE	[CH ₃ (CH ₂) ₂ CO] ₂ O. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцветная жидкость. Ядовитое. Реагирует с водой, образуя масляную кис- лоту. ПДК 1 мг/м ³	2739 8139	III низк.	8313 8	Табл. 16, 17
Ангидрид мышьяковис- тый	См. Мышьяка сесквиоксид — ПН 6286				
Ангидрид мышьяковый	См. Мышьяка (V) оксид — ПН 6285				
Ангидрид пропановый	См. Ангидрид пропионовый — ПН 5131				
5131 АНГИДРИД ПРОПИО- НОВЫЙ PROPIONIC ANHYD- RIDE	(CH ₃ CH ₂ CO) ₂ O. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцвет- ная жидкость с резким запа- хом. Раздражает кожу и сли- зистые оболочки. Ядовито. Ре- агирует с водой, образуя кис- лоту пропионовую ПДК 2,0 мг/м ³	2496 8216	III низк.	8313 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ГРН КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>05</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2</u> —	<u>В</u> Ш 32	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> С-1 —	<u>С</u> Ш.44	
<u>8-7</u> В	8-00		6-1	<u>В-2</u> П-1,2 В-1	<u>С</u> Ш.44 Ш 45	Перевозится только в вагонах-цистернах, авто- и контейнерах-цистернах
<u>8-2</u> В	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	6-1	<u>В-2</u> П-1,2 В-1	<u>С</u> Ш.44	
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш 44 В 45	
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>П-1,2</u> В 2 —	<u>Д</u> Ш 44 В.45	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Е

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
Ангидрид сернистый сжиженный	См. Серы диоксид сжиженный — ПН 6651				
Ангидрид серный..	См. Серы триоксид.. — ПН 6353				
5132 АНГИДРИДЫ ТЕТРАГИДРОФТАЛЕВЫЕ с массовой долей малеинового ангидрида более 0,05% TETRAHYDROPHthalic ANHYDRIDES with more than 0.05% of maleic anhydride	$C_6H_8(CO_2)_2O$. Едкие и коррозионные вещества. Белый кристаллический порошок. Реагируют с водой, выделяя тепло. При нагревании выделяют пары, раздражающие кожу и слизистые оболочки	2698 8234	III низк.	8313 —	Табл. 18, 19
Ангидрид угольный	См. Углерода диоксид — ПН 6900				
Ангидрид угольный охлажденный жидкий	См. Углерода диоксид охлажденный жидкий — ПН 6901				
5133 АНГИДРИД УКСУСНЫЙ ACETIC ANHYDRIDE	$(CH_3CO)_2O$. Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. ЛВЖ. Бесцветная, с раздражающим запахом. Ядовитое высокоопасное. Пары раздражают слизистые оболочки дыхательных путей и глаз, вызывают ожоги кожи. Не смешивается с водой. $t_{всп} 40^\circ C$. ПДК $5 \cdot 10^{-4} \%$	1715 8101	II ср.	8342 8; 3	Табл. 16, 17
Ангидрид фосфористый	См. Фосфора сесквиоксид — ПН 6995				
Ангидрид фосфорный	См. Фосфора (V) оксид — ПН 6989				
5134 АНГИДРИД ФТАЛЕВЫЙ расплавленный с массовой долей малеинового ангидрида более 0,05% PHthalic ANHYDRIDE molten with more than 0.05% of maleic anhydride	$C_6H_4(CO_2)_2O$. Едкое и коррозионное вещество. Пары вещества раздражают кожу, глаза и слизистые оболочки. Вызывает ожоги кожи. Ядовитое. Загружается при температуре выше температуры плавления. $t_{пл} 131^\circ C$. КПВ 1,7—10,4%. ПДК 1 мг/м ³	2214 8210	III низк.	8113 8	
5135 АНГИДРИД ФТАЛЕВЫЙ твердый с массовой долей малеинового ангидрида более 0,05% PHthalic ANHYDRIDE solid with more than 0.05% of maleic anhydride	$C_6H_4(CO_2)_2O$. Едкое и коррозионное вещество. Белый порошок, хлопьями или комьями с большим содержанием пыли. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. $t_{пл} 131^\circ C$. ПДК 1 мг/м ³	2214 8210	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
Ангидрид хромовый	См. Хрома триоксид безводный — ПН 7068				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1</u> <u>В</u>	См. <u>Ш.44</u> <u>П.39</u>	Знаки опасности и испытания ч. IV, тары не требуются, но на п. 6.5 транспортной таре и в грузовых документах должны быть указаны класс и номер ООН
<u>8-5</u> А	3-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> ~	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать «Через отсек от» взрывчатых веществ
<u>8-7</u> А	8-00		8-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>В-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	Перевозится только в вагонах-цистернах, авто- и контейнерах-цистернах
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> ~	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Анизоил хлористый	См. Анизоилхлориды — ПН 5136				
5136 АНИЗОИЛХЛОРИД ANISOYL CHLORIDE	$\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COCl}$. Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Кристаллический порошок или жидкость. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. $t_{пл}$ 22 °С	1729 8115	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5137 АНИЗОЛ ANISOLE	$\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная или желтая. Ядовитая. Раздражает слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 41 °С. КПВ 0,3—6,3%	2222 3311	III низк.	3313 3	Табл. 4
5138 АНИЗИДИНЫ ANISIDINES	$\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$. Ядовитые жидкие или твердые вещества. Не растворимы в воде	2431 6069	III низк.	6163 6б	Табл. жидк. 11, 12, тв. 13, 14
Анилин азотнокислый...	См. Анилина нитрат... — ПН 5141				
Анилин солянокислый	См. Анилина гидрохлорид — ПН 5140				
Анилин хлористоводородный	См. Анилина гидрохлорид — ПН 5140				
5139 АНИЛИН ANILINE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$. Ядовитая высокоопасная бесцветная маслянистая жидкость. Реагирует с кислотами, особенно с азотной. Не смешивается с водой. КПВ 1,3—4,2%. ПДК 0,1 мг/м ³	1547 6068	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
5140 АНИЛИНА ГИДРОХЛОРИД ANILINE HYDROCHLORIDE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$. Ядовитое высокоопасное белое кристаллическое вещество. Слабокоррозионно. Растворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³	1548 6068	III низк.	6163 6а	Табл. 13, 14
5141 АНИЛИНА НИТРАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) ANILINE NITRATE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 \cdot \text{HNO}_3$. Ядовитое высокоопасное кристаллическое вещество. Растворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³	2811 6236	III низк.	6113 6б	Табл. 13, 14
Антимонил-калий нокислый	вин-См. Калия-сурьмы тартрата гемигидрат — ПН 5893				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u>	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u>	
<u>Для жидк. 6-5</u> А <u>для тв. 6-6</u> А	6-07	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>С*</u> <u>Ш.39</u>	
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.15</u> <u>К.39</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-3</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.15</u>	Укладывать «Вдали от» щелочей
<u>6-2</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-3</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.15</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ CO	Знак опас- ности	
Антимонилтартрат ка- лия	См. Калия-сурьмы тартрата гемигидрат — ПН 5893					
Антио...	См. Формотион... — ПН 6979					
5142 АНТИФРИЗЫ с темпе- ратурой вспышки более 61 °С (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) ANTIFREEZES, flash point more than 61 °С (POISONOUS LIQU- IDS, N.O.S.)	Ядовитые оранжевые или жел- товатые жидкости.	2810 6231		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
АНТМ	См. 1-Нафтилтиомочевина — ПН 6370					
Антофиллит	См. Асбест белый, включая все типы, кроме крокидолита, амо- зита и мизорита — ПН 5153					
5143 АНТРАЦЕН ANTRACENE	C ₁₄ H ₁₀ . Горючее вещество. Кри- сталлы или однородная масса от желтого до темно-зеленого цвета. Взвешенная в воздухе пыль взрывоопасна. Осевшая пыль пожароопасна. Раздра- жает кожу и слизистые обо- лочку. Нижний предел взрывае- мости 5 г/м ³			III низк.	9133 —	
АНТУ	См. приложение 13					
5144 АППАРАТЫ ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ СНАРЯЖЕН- НЫЕ (ТОРПЕДЫ ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ) APPARATUS EXPLO- SIVE WITH CHARGE (FRACTURING DEVI- CES, EXPLOSIVE)	Содержат бризантные ВВ. 0099 Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	1264			11D 1а	Табл. 1: E134
5145 АППАРАТЫ ПРОСТРЕ- ЛОЧНЫЕ (перфорато- ры) кумулятивные, пу- левые, снарядные (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫМ ПРОМЫШ- ЛЕННЫЕ) APPARATUS SHOOT- ING (perforators) sha- ped, bullet, ammunition (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL)	Содержат бризантные ВВ. 0439 Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	1246			12D 1а	Табл. 1: E120

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{6\ 1}{\text{В}}$	6 06	$\frac{\text{К4, Д10}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	$\frac{\text{В 2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш 44}} \frac{\text{В}}{\text{Ш 52}}$	Размещать с учетом требований п 4 2 2
$\frac{9-1}{\text{А}}$	9-01	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	8-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-2}} \frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш 44}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-3}} \frac{\text{—}}{\text{—}}$	$\frac{\text{—}}{\text{Вз 53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1 1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{—}}{\text{Вз 53}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5146 АППАРАТЫ ПРОСТРЕ- ЛОЧНЫЕ (перфорато- ры) кумулятивные, пу- левые, снарядные (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ ПРОМЫШ- ЛЕННЫЕ) APPARATUS SHOOT- ING (perforators) sha- ped, bullet, ammunition (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL)	Содержат бризантные ВВ. 0440 Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	1246		14D 16	Табл. 1: E120
5147 АППАРАТЫ ПРОСТРЕ- ЛОЧНЫЕ (перфорато- ры) кумулятивные, пу- левые, снарядные (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ ПРОМЫШ- ЛЕННЫЕ) APPARATUS SHOOT- ING (perforators) sha- ped, bullet, ammunition (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL)	Содержат ВВ. Малоопасны	0441 1246		14S 16	Табл. 1: E120
5148 АППАРАТЫ ПРОСТРЕ- ЛОЧНЫЕ (перфорато- ры) кумулятивные, пу- левые, снарядные, стре- ляющие тампонажными снарядами (ТОРПЕДЫ ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ) APPARATUS SHOOT- ING (perforators) sha- ped bullet, ammunition, shooting by cementation charges (FRACTURING DEVI- CES, EXPLOSIVE)	Содержат бризантные ВВ 0099 Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	1264		11D 1a	Табл. 1: E134
5149 АРГИЛЛИТ Новиков- ского карьера (САМО- ВОЗГОРАЮЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К) ARGILLITE of Novikov open-cast mine (SELF- HEATING SUBSTAN- CES, SOLID, N.O S.)	Самовозгорающееся вещество. Плотная глинисто-углистая мас- са, содержащая до 35% буро- го угля. Выделяет метан, уг- лерода оксид и углерода диок- сид. При перевозке в закры- том трюме может образовать- ся смертельная концентра- ция указанных газов. ПДК 300 мг/м ³	3088 4260	III низк.	4213 46	Табл. 7а: C13a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КІРПІ КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Bz.53}{Bz.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{A}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Bz.53}{Bz.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{C-1,3}{\Gamma-3}$	$\frac{Bz.53}{Bz.53}$	Укладка категории I
$\frac{4-6}{A}$	4-26	$\frac{K1, Д2}{K4, Д5}$	4-1	$\frac{B-1}{II-2}$	$\frac{D}{III.44}$ III.41	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5150 АРГОН ОХЛАЖДЕН- НЫЙ ЖИДКИЙ ARGON, REFRIGERA- TED LIQUID	Аг. Невоспламеняющийся не- ядовитый инертный газ. В со- судах находится в жидком состоянии при температуре минус 185 °С, которая поддер- живается за счет небольшого испарения жидкости. Отн. плотн. 1,4	1951 2105		2115 2	Табл. 3: Г2а
5151 АРГОН СЖАТЫЙ ARGON, COMPRESS- ED	Аг. Невоспламеняющийся не- ядовитый сжатый газ. Бесцвет- ный. Без запаха. Инертный. $t_{кип}$ минус 186 °С. Отн. плотн. 1,4	1006 2105		2111 2	Табл. 3: Г1а
Арилсульфокислоты	См. Алкил-, арил- или голуол- сульфокислоты... — ПН 5026— 5029				
Арсанилат натрия	См. Натрия аминофенилгидро- арсенат — ПН 6301				
5152 АРСИН ARSINE	AsH ₃ . Ядовитый высокоопас- ный и воспламеняющийся газ. Бесцветный, с запахом чеснока. КПВ 4,5—100%. ПДК 0,1 мг/м ³ . $t_{кип}$ минус 62 °С. Отн. плотн. 2,8	2188 2106		2413 6а; 3	Табл. 3: Г1а
5153 АСБЕСТЫ БЕЛЫЕ (хризотил, актинолит, антофиллит, тремолит) WHITE ASBESTOS (chrysolite, actinolite, anthophyllite, tremolite)	Малоопасное ядовитое вещест- во. Минеральные волокна раз- личной длины. ПДК пыли 2 мг/м ³	2590 9014	III низк.	9153 9	Табл. 21: M18а M19а
5154 АСБЕСТЫ ГОЛУБЫЕ (крокидолит) или АСБЕСТЫ КОРИЧНЕ- ВЫЕ (амозит, мизорит) BLUE ASBESTOS (cro- cidolite) or BROWN ASBESTOS (amosite, mysorite)	Малоопасное ядовитое веще- ство. Минеральные волокна раз- личной длины. Вдыхание пыли асбеста опасно (особенно го- лубого) ПДК пыли 2 мг/м ³	2212 9014	II ср.	9152 9	Табл. 21: M18а M19а
АСКАРИДОЛ ASCARIDOLE	Перевозка запрещена				
Аскол	См. Цинеб — ПН 7126				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

К1РП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{2-2}{B}$	2-10	$\frac{K1}{K1}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{Ш.44}$	
$\frac{2-1}{A}$	2-10	$\frac{K1}{K1}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{Ш.44}$	
$\frac{2-3}{D}$	2-30	$\frac{K4, Д3}{K4, Д5}$	2-1	$\frac{C-1}{B-1}$	$\frac{-}{Ш.3}$	
$\frac{9-2}{A}$	—	$\frac{K1}{K1, Д4}$	8-1	Не горит	$\frac{D}{Ш.54}$	Избегать образования пыли. Зачистку грузовых помещений, контейнеров и т. п. от остатков асбеста производить с помощью вакуум-насоса
$\frac{9-2}{A}$	—	$\frac{K1}{K1, Д4}$	8-1	Не горит	$\frac{D}{Ш.54}$	Избегать образования пыли. Зачистку грузовых помещений, контейнеров и т. п. от остатков асбеста производить с помощью вакуум-насоса

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5155 АСФАЛЬТЫ или БИ- ТУМЫ ЖИДКИЕ с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С TARS LIQUID, includ- ing road asphalt and oils, bitumen and cut backs, flash point not less than -18 °С but less than 23 °С	ЛВЖ. Подвижные, с резким проникающим запахом. Не сме- шиваются с водой	1999 3281	II ср.	3212 3	Табл. 4
5156 АСФАЛЬТЫ или БИ- ТУМЫ ЖИДКИЕ с тем- пературой вспышки 23 °С и более, но не бо- лее 61 °С TARS LIQUID, includ- ing road asphalt and oils, bitumen and cut backs, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	ЛВЖ. Подвижные с резким проникающим запахом. Не смешиваются с водой	1999 3382	III низк.	3313 3	Табл. 4
5157 АТРАЗИН ATRAZINE	Малоопасное ядовитое веще- ство. Пестицид. ПДК 2 мг/м ³		III низк.	9153 —	
5158 АУРАМИН AURAMINE	C ₁₇ H ₂₂ N ₃ Cl. Малоопасное ядо- витое вещество. Желтый поро- шок		III низк.	9153 —	
Афалон	См. Линурон — ПН 6081				
Ацеталь	См. Диэтилацеталь — ПН 5722				
5159 АЦЕТАЛЬДЕГИД ACETALDEHYDE	CH ₃ CHO. ЛВЖ. Бесцветная, с острым фруктовым запахом. Ядовитая. Смешивается с во- дой. t _{всп} минус 27 °С. t _{кип} 21 °С. КПВ 4—57%. ПДК 5 мг/м ³	1089 3101	I выс.	3111 3	Табл. 4
Ацетальдегидаммиак	См. Ацетальдегид аммиака — ПН 5160				
5160 АЦЕТАЛЬДЕГИД АМ- МИАКА ACETALDEHYDE АМ- MONIA	CH ₃ CH(NH ₂)OH. Малоопас- ное ядовитое вещество. Белое кристаллическое твердое веще- ство. Растворимо в воде. При нагревании разлагается на аммиак и ацетальдегид. Раз- дражает глаза и слизистые обо- лочки	1841 9009-1	III низк.	9153 9	Табл. 21; М3а М4а М5в М6а М9а М10а М20в М27а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.54</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.54</u> <u>Ш.52</u>	
<u>9-2</u> А	9-01		8-1	Не горит	<u>В</u> <u>Ш.32</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-1,2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	1. В виде пасты не опасен. 2. Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К1, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,3</u> <u>П-1,2</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Перевозка в стеклянных бутылках в литых ящиках из пенопласта (4Н1) запрещена
<u>9-2</u> А		<u>К1</u> <u>К4, Д4</u>	8-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>П.39</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5161 АЦЕТАЛЬДОКСИМ ACETALDEHYDE OXI- ME	$\text{CH}_3\text{CH:NOH}$. Бесцветная. ЛВЖ. Раздражает глаза. $t_{\text{всп}} 40^\circ\text{C}$ КПВ 4,2—52%	2332 3301	III низк.	3313 3	Табл. 4
Ацетальдоль	См. Альдоль — ПН 5050				
5162 АЦЕТАМИД (ЯДО- ВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) ACETAMIDE (POISO- NOUS SOLIDS, N.O.S.)	CH_3CONH_2 . Ядовитое веществ- во. Бесцветные кристаллы. Рас- творимо в воде	2811 6236	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Ацетил бромистый	См. Ацетилбромид — ПН 5166				
Ацетил йодистый	См. Ацетилйодид — ПН 5168				
Ацетил хлористый	См. Ацетилхлорид — ПН 5169				
5163 АЦЕТИЛАЦЕТОН PENTAN-2,4-DIONE	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COCH}_3$. ЛВЖ. Бес- цветная. Раздражает глаза. $t_{\text{всп}} 34^\circ\text{C}$. НКПВ 1,7%	2310 3373	III низк.	3313 3	Табл. 4
5164 АЦЕТИЛА ПЕРОК- СИД, не более 27% в растворе ACETYL PEROXIDE, not more than 27% in solution	$\text{CH}_3\text{CO.O}_2\text{COCH}_3$. Органиче- ский пероксид. Бесцветный про- зрачный раствор с едким за- пахом. При попадании в глаза вызывает серьезные пов- реждения роговой оболочки. Не смешивается с водой	2084 5103	II ср.	5222 5	Табл. 10: П16 П6а
Ацетилацетона перок- сид ..	См. 2,4-Эпидиоксипентадиол- 2,4... — ПН 7181				
5165 АЦЕТИЛБЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, не более 45% в растворе ACETYL BENZOYL PEROXIDE, not more than 45% in solution	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}_2\text{COCH}_3$. Органиче- ский пероксид. Бесцветный прозрачный раствор с едким запахом	2081 5100	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П6а
5166 АЦЕТИЛБРОМИД ACETYL BROMIDE	CH_3COBr . Едкое и высококор- розионное в присутствии вла- ги вещество. Бесцветная жид- кость. Пары раздражают сли- зистые оболочки глаз и кожу. Энергично реагирует с водой, выделяя бромистый водород. $t_{\text{кип}} 81^\circ\text{C}$. ПДК 2,0 мг/м ³	1716 8101	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>6-6</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> <u>П-3,2</u> —	<u>С</u> Ш.44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. Перевозить в РК ч. IV. t_k 20 °С; п. 6.8 t_a 25 °С. Ш.44 См. п. 1.7 П.39	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. ч. IV. п. 6.8 Ш.44 П.39	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> В	См. 1. При перевозке в стеклянных ч. IV, бутылках категория раз- п. 6.5 мещения D. Ш.44 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2	

Наименование Порядковый номер вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
5167 АЦЕТИЛЕН РАСТВО- РЕННЫЙ ACETYLENE, DISSOL- VED	C_2H_2 . Воспламеняющийся газ со слабым запахом. Перевозится растворенным в ацетоне. При ударе или нагревании может взрываться. КПВ 2,1—80,0%. $t_{кип}$ минус 84 °С. Отн. плотн. 0,9	1001 2101			2314 3	Табл. 3: Г6а
Ацетилен четырехбро- мистый	См. 1,1,2,2-Тетрабромэтан — ПН 6754					
Ацетилен четыреххло- ристый	См. 1,1,2,2-Тетрахлорэтан — ПН 6788					
Ацетилена тетрабро- мид	См. 1,1,2,2-Тетрабромэтан — ПН 6754					
Ацетилен, этилен и про- пилен — смеси...	См. Этилен, ацетилен и пропилен — смеси... — ПН 7220-1					
Ацетилендибромид...	См. 1,2-Дибромэтен... — ПН 5559-1					
5168 АЦЕТИЛИОДИД ACETYL IODIDE	CH_3COI . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Пары раздражают слизистые оболочки и кожу. Энергично реагирует с водой, выделяя йодистый водород	1898 8102		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
Ацетилметилкарбинол	См. Ацетоин — ПН 5172					
5169 АЦЕТИЛХЛОРИД ACETYL CHLORIDE	CH_3COCl . ЛВЖ. Бесцветная. Едкая. Пары раздражают слизистые оболочки. В присутствии влаги высококоррозионна для большинства металлов. Бурно реагирует с водой, выделяя хлористый водород. $t_{всп}$ 5 °С. ПДК 5 мг/м ³	1717 3172		I ср.	3242 3; 8	Табл. 4
Ацетилциклогексансуль- фонил пероксид	См. Ацетилциклогексилсульфо- нила пероксид... — ПН 5170					
5170 АЦЕТИЛЦИКЛОГЕК- САНСУЛЬФОНИЛА ПЕРОКСИД, не более 32% в растворе ACETYL CYCLOHEXA- NESULPHONYL PER- OXIDE, not more than 32 per cent in solution	$CH_3CO.O_2.SO_2.C_6H_{11}$. Органиче- ский пероксид. Бесцветный прозрачный раствор с едким запахом. Разлагается при нор- мальной температуре. Не сме- шивается с водой	2083 5102		II ср.	5222 5	Табл. 10: П16 П2в П6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>2-4</u> С	2-30	<u>К1</u> К4, Д5	2-1	<u>С-1</u> Г-1,2 —	<u>Ш 25</u> Ш.52	<ol style="list-style-type: none"> 1. Требуется очень осторожного обращения и тщательной защиты от нагревания. Порожние баллоны должны перевозиться с теми же предосторожностями, что и заполненные. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. Баллоны с ацетиленом, находившиеся в зоне действия высоких температур, следует выбрасывать за борт, так как даже охлажденные они взрываются. 4. При газовом тушении необходимо: углекислоты 57%, азота 70%
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,3</u> С-1 В, П	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> В.39	<ol style="list-style-type: none"> 1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения D 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,2 В, П	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> Ш.52	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. Перевозить в РК ч. IV, t_k минус 10 °С; п. 6.8 t_a 0 °С. <u>Ш.44</u> См. п. 1.7	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CO		
5171 АЦЕТИЛЦИКЛОГЕК- САНСУЛЬФОНИЛА ПЕРОКСИД, не более 82%, с массовой долей воды не менее 12% ACETYL CYCLOHEXA- NESULPHONYL PER- OXIDE, not more than 82 per cent, wetted with not less than 12% water	$\text{CH}_3\text{CO.O}_2.\text{SO}_2.\text{C}_6\text{H}_{11}$. Органиче- ский пероксид. Белый порошок со слабым едким запахом. Бу- рно разлагается при нормаль- ной температуре. При попада- нии в огонь может взрываться. Нерастворим в воде	2082 5101	I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10: Пе П106	
5172 АЦЕТОИН ACETYL METHYL CAR- BINOL	$\text{CH}_3\text{COCNHCNCH}_3$. ЛВЖ. Бес- цветная, с приятным запахом. Слабо раздражает глаза. Мо- жет самопроизвольно полимеризо- ваться. Бурно реагирует с окисляющими веществами. Сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 44— 52 °C	2621 3301	III низк.	3313 3	Табл. 4	
5173 АЦЕТОН ACETONE	CH_3COCH_3 . ЛВЖ. Бесцветная с характерным запахом. Сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от ми- нус 20 °C до минус 18 °C. ПДК 200 мг/м ³ . $t_{\text{кип}}$ 57 °C	1090 3102	II ср.	3112 3	Табл. 4	
Ацетона, метанола и ме- тилацетата — смесь		См. Метилацетон — ПН 6179				
5174 АЦЕТОНИТРИЛ METHYL CYANIDE	CH_3CN . ЛВЖ. Бесцветная, ле- тучая. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 2 °C. ПДК 10 мг/м ³	1648 3256	II ср	3222 3; 6a	Табл. 4	
5175 АЦЕТОНИАНГИД- РИН СТАБИЛИЗИРО- ВАННЫЙ ACETONE CYANOHYD- RIN STABILIZED	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{CN}$. Ядовитая вы- сокоопасная летучая жидкость от бесцветного до янтарного цвета. Содержит примеси сво- бодной синильной кислоты. При контакте с щелочами выделяет водород цианистый. Смешива- ется с водой. ПДК 0,3 мг/м ³	1541 6051	I выс.	6111 6a	Табл. 11, 12	
5176 АЭРОФЛОТ СК КА- ЛИЕВО-БУТИЛОВЫЕ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) POTASSIUM BUTYL AEROFLOT SK (POI- SONOUS SOLIDS, N.O.S.)	Ядовитое вещество. Черные комья, рассыпающиеся при на- давлении. Может выделять сероводород, особенно при кон- такте с водой. Трудногорючее. ПДК 10 мг/м ³	2811 6236	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5177 БАКЕЛИТ ЖИДКИЙ BAKELITE LIQUID	Вещество с температурой вспышки более 61 °C, но не бо- лее 90 °C		III низк.	9123 —		

К1РП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.44</u> <u>П.53</u>	Перевозить в РК t_k минус 10°C , t_a 0°C См. п. 1.7
<u>3-2</u> A	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>С-1</u> <u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>D</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-1</u> E	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К3, Д9</u>	3-1	<u>П-2,3</u> <u>В-2</u> <u>Г-3</u> <u>С-1</u> —	<u>D</u> <u>Ш.44</u> <u>П.52</u>	Укладывать в наиболее про- хладном месте
<u>3-1</u> E	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>A</u> <u>Ш.14</u>	
<u>6-1</u> D	6-03	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-3</u> <u>С-1</u> <u>Г-1</u> —	<u>A*</u> <u>Ш.14</u>	1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2 2. Укладывать «Вдали от» ве- ществ со знаком опасности класса 8. 3. Укрывать от лучистого теп- ла
<u>6-6</u> B	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>В-39</u>	
<u>9-1</u> A	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д4</u>	8-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>D</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
5178 БАКЕЛИТ-ПОРОШОК BAKELITE POWDER	Горючее вещество		III низк.	9133 —	
5179 БАЛЛИСТИТЫ (ПО- РОХ БЕЗДЫМНЫЙ) BALLISTITES (POW- DER, SMOKELESS)	Метательные ВВ. Чувствитель- ны к механическим воздействи- ям и нагреву	0160 1133		11C 1a	Табл. 1: E22
5180 БАЛЛИСТИТЫ (ПО- РОХ БЕЗДЫМНЫЙ) BALLISTITES (POW- DER, SMOKELESS)	Метательные ВВ. Чувствитель- ны к нагреву	0161 1133		13C 1a	Табл. 1: E22
Баллоны для зажига- лок...	См. Зажигалки или баллоны для зажигалок... — ПН 5772				
Баллоны с углеводород- ным газом для малых устройств	См. Устройства малые, приво- димые в действие углеводород- ным газом, или баллоны с уг- леводородным газом для малых устройств — ПН 6939				
5181 БАРИЙ BARIUM	Ва. ВГВ. Ядовито. Легко раз- лагается под воздействием во- ды и бурно реагирует с кисло- тами, выделяя водород, кото- рый может воспламениться от теплоты реакции	1400 4332	II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а
Барий азотнокислый	См. Бария нитрат — ПН 5199				
Барий бромистый...	См. Бария бромид... — ПН 5186				
Барий бромноватокис- лый водный	См. Бария бромата моногид- рат — ПН 5185				
Барий двуххромовокис- лый	См. Бария дихромат — ПН 5193				
Барий железистоенне- родистый...	См. Бария гексацианоферрата (II) гексагидрат... — ПН 5189				
Барий железосинеро- дистый	См. Бария гексацианоферрат (III) .. — ПН 5188				
Барий йодистый...	См. Бария йодид. . — ПН 5195				
Барий кремнекислый...	См. Бария метасиликат... ПН 5198				
Барий лимоннокислый...	См. Бария цитрата гептагид- рат... — ПН 5215				
Барий марганцовокис- лый	См. Бария перманганат — ПН 5201				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> —	<u>Д</u> Ш.44 Ш.52	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1</u> <u>Г-3</u> —	<u>Вз.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-03	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1</u> <u>Г-3</u> <u>С-3</u> —	<u>Вз.53</u>	Укладка категории II-B. Допустимое количество на судне — 5 т
<u>4-10</u> Е	4-33	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-2</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u> <u>Г-1,3</u>	<u>—</u> Ш.8 Ш.52	См. пп. 14 2.4 б, в

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
Барий молочнокислый	См Бария лактат... — ПН 5197				
Барий монофторуксус- чокислый...	См Бария фторацетат... — ПН 5209				
Барий роданистый...	См. Бария тиоцианат... — ПН 5208				
Барий сернистый...	См. Бария сульфид... — ПН 5206				
Барий углекислый...	См. Бария карбонат... — ПН 5196				
Барий уксуснокислый...	См. Бария ацетата тригидрат... — ПН 5184				
Барий фосфорноватис- токислый	См. Бария дигидрогипофосфита многогидрат... — ПН 5192				
Барий фтористый...	См. Бария фторид... — ПН 5210				
Барий хлористый...	См. Бария хлорид... — ПН 5212				
Барий хлорноватистоки- слый...	См. Бария гипохлорит .. — ПН 5191				
Барий хлорноватокис- лый	См. Бария хлорат — ПН 5211				
Барий хлорнокислый	См. Бария перхлорат — ПН 5203				
Барий хромовокислый	См Бария хромат (VI) — ПН 5213				
Барий цианистый	См. Бария цианид — ПН 5214				
Барий щавелевокислый	См. Бария оксалата моногид- рат... — ПН 5200				
5182 БАРИЯ АЗИД сухой или с массовой долей воды или спирта менее 50% BARIUM AZIDE, dry or wetted with less than 50% water or alcohol, by mass	$Ba(N_3)_2$. Иницирующее Гранулы или порошки от бело- го до желтого цвета. Очень чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Ядо- вито. Неустойчиво в воде	ВВ. 0224 1105		11A 1a; 6a	Табл. 1: E3
5183 БАРИЯ АЗИД УВЛАЖ- НЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 50% BARIUM AZIDE, WET- TED with not less than 50 per cent water, by mass	$Ba(N_3)_2$. Легковоспламеняющее- ся твердое вещество. Ядовитое. Высокоопасное. Белые кристал- лы или порошок. В сухом ви- де взрывчато и чувствительно к трению. Может образовывать очень чувствительные соединения с тяжелыми металлами или их солями	1571 4128	I выс.	4121 4a; 6a	Табл. 6в

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ИРП ИР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
1-3 Е	1-01	K1 K1	1-1	В-1,2 —	— Укладка категории II-C. Не Вз.53 допускать нагрева более 40 °С Ш.8	
4-1 D	4-10	K4, Д10 K4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	В-2 П-1,2 Г-1,2 —	С Вз.53 Ш.8 1. Укладывать «Вдали от» тяж- желых металлов (особенно свинца и ртути) и их соеди- нений. 2. См. п. 14 2.4 а, б	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CO		
5184 БАРИЯ АЦЕТАТА ТРИГИДРАТ (БАРИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM ACETATE TRIHYDRATE (BARI- UM COMPOUNDS, N.O.S.)	$Ba(CH_3COO)_2 \cdot 3H_2O$. Ядовитое вещество. Бесцветные кристал- лы. Растворимо в воде	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
Бария бихромат	См. Бария дихромат — ПН 5193					
Бария бромат	См. Бария бромата моногид- рат — ПН 5185					
5185 БАРИЯ БРОМАТА МОНОГИДРАТ BARIUM BROMATE	$Ba(BrO_3)_2 \cdot H_2O$. Окисляющее вещество. Ядовито. Порошок или кристаллы белого цвета. Может образовывать взрывча- тые смеси с соединениями ам- мония, горючими материалами или металлами в виде тонко- измельченного порошка. Смеси с горючими материалами чув- ствительны к трению. При по- падании в огонь может взры- ваться. Слабо растворимо в воде	2719 5127	II ср.	5122 5; 6a	Табл. 6, 6a	
5186 БАРИЯ БРОМИД (БА- РИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM BROMIDE (BARIUM COMPO- UNDS, N.O.S.)	$BaBr_2$. Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Раствори- мо в воде. ПДК 0.5 мг/м ³	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5187 БАРИЯ ГЕКСАФТО- РОСИЛИКАТ (БАРИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM HEXAFLUO- ROSILICATE (BARI- UM COMPOUNDS, N.O.S.)	$BaSiF_6$. Ядовитое твердое ве- щество	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5188 БАРИЯ ГЕКСАЦИА- НОФЕРАТ (III) (БА- РИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM HEXACYA- NOFERRATE (III) (BA- RIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	$Ba_3[Fe(CN)_6]_2$. Ядовитое твер- дое вещество	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-2}}$ —	$\frac{\text{С*}}{\text{Ш.8}}$	
$\frac{5-2}{\text{А}}$	5-09	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-2}}$ $\frac{\text{С-1}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.8}}$ $\frac{\text{Ш.52}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-00	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{С*}}{\text{Ш.8}}$ $\frac{\text{Ш.52}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-00	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{С*}}{\text{Ш.8}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-00	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.8}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5189 БАРИЯ ГЕКСАЦИА- НОФЕРАТА (II) ГЕК- САГИДРАТ (БАРИЯ СОЕДИНЕНИЯ Н.У.К.) BARIUM HEXACYA- NOFERRATE (II) HE- XAHYDRATE (BARI- UM COMPOUNDS, N.O.S.)	$Ba[Fe(CN)_6] \cdot 6H_2O$. Ядовитое вещество. Желтые кристаллы. Нерастворимо в воде	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5190 БАРИЯ ГИДРОКСИД (БАРИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ, Н.У.К.) BARIUM HYDROXI- DE (BARIUM COM- POUNDS, N.O.S.)	$Ba(OH)_2$. Ядовитое высоко- опасное вещество. Бесцветные кристаллы. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Корро- зионно для алюминия, цинка. Энергично реагирует с кислота- ми ПДК 0,5 мг/м ³	1564 6079	II ср.	6172 6; 8	Табл. 13, 14
5191 БАРИЯ ГИПОХЛО- РИТА ДИГИДРАТ с массовой долей актив- ного хлора более 22% BARIUM HYPOCHLO- RITE with more than 22% available chlorine	$Ba(ClO)_2 \cdot 2H_2O$ Окисляющее вещество. Белый порошок с резким запахом. Бурно реаги- рует с кислотами, выделяя хлор. Под воздействием тепла или прямых солнечных лучей бурно разлагается. Ядовитое. Пыль раздражает слизистую оболочку. Попадание в глаза вызывает повреждение рого- вицы (слепоту), если их не промыть большим количеством воды с последующим лечени- ем. В присутствии влаги кор- розионно для большинства ме- таллов ПДК 8,0 мг/м ³	2741 5128	II ср.	5122 5; 6a	Табл. 6, 6a
5192 БАРИЯ ДИГИДРОГИ- ПОФОСФИТА МОНО- ГИДРАТ (БАРИЯ СО- ЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM DIHYDRO- PHOSPHITE MO- NOHYDRATE (BARI- UM COMPOUNDS, N.O.S.)	$Ba(H_2PO_2)_2 \cdot H_2O$. Ядовитое ве- щество. Белые кристаллы. Раст- воримо в воде	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5193 БАРИЯ ДИХРОМАТ BARIUM DICHROMA- TE	$BaCr_2O_7$. Слабый окислитель. Кристаллы или порошок. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO_3)		III низк.	9143 —	
5194 БАРИЯ ИОДАТ (ОКИ- СЛЯЮЩИЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, ЯДОВИТЫЕ, Н.У.К.) BARIUM IODATE (OXI- DIZING SUBSTAN- CES, SOLID, POISO- NOUS, N.O.S.)	$Ba(IO_3)_2$. Окисляющее вещест- во. Бесцветные кристаллы. Смесь с горючими материалами и металлическими порошками может взорваться при нагрева- нии, ударе или трении. Ядови- тое высокоопасное. ПДК 0,5 мг/м ³	3087 5165	II ср.	5122 5; 6a	Табл. 6, 6a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш 8</u>	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	6-1	<u>Не горит</u> <u>П-1</u>	<u>С*</u> <u>Ш.8</u> <u>Ш 44</u>	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>П-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.8</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш 52</u>	Тара должна иметь устройства для выхода газа
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С*</u> <u>Ш.8</u>	
<u>9-1</u> А	9-05	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>С-1</u> <u>В</u>	<u>С</u> <u>Ш.8</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>5-1</u> А	5-09	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>—</u>	<u>В</u> <u>Ш.8</u> <u>Вз.53</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5195 БАРИЯ ИОДИД (БА- РИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM IODIDE (BA- RIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	BaI. Ядовитое вещество. Бес- цветные кристаллы. Раствори- мо в воде	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Бария гипохлорит...	См. Бария гипохлорита диги- драт... ПН 5191				
Бария диоксид	См. Бария пероксид — ПН 5202				
5196 БАРИЯ КАРБОНАТ (БАРИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ, Н.У.К.) BARIUM CARBONATE (BARIUM COMPO- UNDS, N.O.S.)	BaCO ₃ . Ядовитое высокоопас- ное вещество. Белые кристал- лы. Нерастворимо в воде. ПДК 0,5 мг/м ³	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Бария кремнефторид	См. Бария гексафторсиликат... — ПН 5187				
5197 БАРИЯ ЛАКТАТ (БА- РИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM LACTATE (BARIUM COMPO- UNDS, N.O.S.)	Ba(CH ₃ CHOH COO) ₂ . Ядовитое твердое вещество	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5198 БАРИЯ МЕТАСИЛИ- КАТ (БАРИЯ СОЕДИ- НЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM METASILI- CATE (BARIUM COM- POUNDS, N.O.S.)	BaSiO ₃ . Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Нераст- воримо в воде. ПДК 2 мг/м ³	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5199 БАРИЯ НИТРАТ BARIUM NITRATE	Ba(NO ₃) ₂ . Окисляющее твердое вещество. Ядовитое высокоопас- ное. ПДК 0,5 мг/м ³	1446 5128	II ср.	5122 5; 6a	Табл. 6; 6a
5200 БАРИЯ ОКСАЛАТА МОНОГИДРАТ (БА- РИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM OXALATE MONOHYDRATE (BA- RIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	Ba(C ₂ O ₄). Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Нераст- воримо в воде	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{С*}{Ш.8}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.8}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д4}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{В-2,3}{П-2}$	$\frac{С}{Ш.8}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.8}$	
$\frac{5-1}{А}$	5-02	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	$\frac{В-1}{—}$	$\frac{В}{Ш.8}$ Ш.52	
$\frac{6-6}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д4}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{В-2}{П-2}$	$\frac{С}{Ш.8}$ Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			СО	СО		
5200-1 БАРИЯ ОКСИД BARIUM OXIDE	ВаО. Ядовитое высокоопасное твердое вещество. Вызывает ожоги кожи, пыль раздражает слизистые оболочки. При реакции с водой выделяет тепло. ПДК 0,5 мг/м ³ (США)	1884 6081	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5201 БАРИЯ ПЕРМАНГАНАТ BARIUM PERMANGANATE	Ва(МпО ₄) ₂ . Окисляющее вещество. Кристаллы или порошок. При смешивании с такими веществами, как глицерин или антифризные соединения, может самовоспламениться. Ядовитое высокоопасное. Бурно реагирует с серной кислотой или пероксидом водорода. Образует взрывчатые смеси с соединениями аммония. ПДК 0,5 мг/м ³ (США)	1448 5129	II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а	
5202 БАРИЯ ПЕРОКСИД BARIUM PEROXIDE	ВаО ₂ . Окисляющее вещество. Порошок белого цвета. Смеси с горючими материалами, особенно смоченные небольшим количеством воды, могут воспламениться при ударе или трении. Ядовитое. При взаимодействии с водой или кислотами, при попадании в огонь разлагается, выделяя кислород. Слаборастворимо в воде	1449 5130	II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а	
5203 БАРИЯ ПЕРХЛОРАТ BARIUM PERCHLORATE	Ва(СlО ₄) ₂ . Окисляющее вещество. Порошок или кристаллы белого цвета. Гигроскопичное. Может образовывать взрывчатые смеси с горючими материалами или металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Ядовитое. ПДК 0,5 мг/м ³	1447 5129	II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а	
Бария роданид...	См. Бария тиоцианат... — ПН 5208					
Бария селенат	См. Селенаты или Селениты — ПН 6644					
Бария селенит	См. Селенаты или Селениты — ПН 6644					
Бария силикат...	См. Бария метасиликат... — ПН 5198					
5204 БАРИЯ СПЛАВЫ (ВЕЩЕСТВА, ВЫДЕЛЯЮЩИЕ ВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ГАЗЫ ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С ВОДОЙ, Н.У.К.) BARIUM ALLOYS (SUBSTANCES WHICH IN CONTACT WITH WATER EMIT FLAMMABLE GASES, N.O.S.)	ВГВ. Легко разлагаются под воздействием воды и бурно реагируют с кислотами, выделяя водород, который может воспламениться от теплоты реакции. Ядовиты	2813 4368	II ср.	4312 4в	Табл. 8: герм. укуп. В1д В8д В9д В19а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д6</u> <u>К4, Д10</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1</u> <u>В, П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.8</u> <u>Ш.44</u>	
<u>5-2</u> А	5-09	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>П-1</u> <u>С-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.8</u> <u>Вз.53</u>	
<u>5-2</u> А	5-06	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>П, В</u>	<u>См.</u> Обеспечить полную защиту со- <u>ч. VI,</u> держимого упаковки от влаги. <u>п. 6.5</u> Укладывать в наиболее сухом <u>Ш.8</u> месте <u>Ш.52</u>	
<u>5-2</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.8</u>	
<u>4-10</u> Е	4-33	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-2,1</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u> <u>Г-1,3</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.8</u> <u>К.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5205 БАРИЯ СПЛАВЫ ПИ- РОФОРНЫЕ BARIUM ALLOYS, PYROPHORIC	Самовозгорающиеся вещества. Металлы. Пирофорные. На воз- духе могут самовоспламеняться. При встряхивании искрятся. При взаимодействии с водой выделяют водород	1854 4255	I выс.	4211 46	Табл. 7а: герм. укуп. С16 С24а
5206 БАРИЯ СУЛЬФИД (БАРИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ, Н.У.К.) BARIUM SULPHIDE (BARIUM COMPO- UNDS, N.O.S)	BaS. Ядовитое вещество. Бес- цветные кристаллы. Реагирует с водой, выделяя сероводород. ПДК 10 мг/м ³ (в пересчете на H ₂ S)	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5207 БАРИЯ ТЕТРАИОДО- МЕРКУРОАТ в раство- ре (РТУТИ СОЕДИНЕ- НИЯ ЖИДКИЕ, Н.У.К.) BARIUM TETRAIODO- MERCUROATE in solu- tion (MERCURY COM- POUNDS, LIQUID, N.O.S.)	Ba[HgI ₄].5H ₂ O. Ядовитое вы- сокоопасное вещество. Водный раствор с плотностью 3,5. ПДК 0,5 мг/м ³	2024 6180	II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12
5208 БАРИЯ ТИОЦИАНАТ (БАРИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ, Н.У.К.) BARIUM THIOCYA- NATE (BARIUM COM- POUNDS, N.O.S.)	Ba(CNS) ₂ . Ядовитое высоко- опасное вещество. Бесцветные кристаллы. Растворимо в воде. ПДК 0,5 мг/м ³	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5209 БАРИЯ ФТОРАЦЕ- ТАТ (БАРИЯ СОЕДИ- НЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM FLUORO- ACETATE (BARIUM COMPOUNDS, N.O.S)	Ba(CH ₂ FCOO) ₂ . Ядовитое вы- сокоопасное вещество. ПДК 0,5 мг/м ³	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5210 БАРИЯ ФТОРИД (БА- РИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM FLUORIDE (BARIUM COMPO- UNDS, N.O.S.)	BaF ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Бесцветные кристал- лы. Нерастворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Бария фторосиликат...	См. Бария гексафторосили- кат — ПН 5187				
5211 БАРИЯ ХЛОРАТ BARIUM CHLORATE	Ba(ClO ₃) ₂ . Окисляющее твер- дое вещество. Ядовитое высо- коопасное. Может образовать взрывчатые смеси с соеди- нениями аммония, горючими ма- териалами или металлами в	1445 5127	II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6. 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
продолжение

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	С-1 Г-2 В, П <u>Г-1,3</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.8</u> Ш.52 В 53	Свободное пространство тары обычно заполняется инертным газом
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,2</u> В, П	См. ч. IV, п. 6.5* <u>Ш.8</u>	Укладывать «Вдали от» кислот
<u>6-5</u> В	6-09	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д12</u>	6-1	Не горит	<u>А**</u> <u>Ш.8</u>	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	В-2 <u>П-2</u> —	<u>С*</u> <u>Ш.8</u>	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	В-2,3 <u>П-2</u> —	<u>С*</u> <u>Ш.8</u>	
<u>6-6</u> А	6-13	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.8</u>	
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К4, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	В-1 С-1 П-1	<u>С</u> <u>Ш.8</u> К.53 П.53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
	виде тонкоизмельченного порошка. Смеси с горючим материалом чувствительны к трению и могут воспламеняться или взрываться при взаимодействии с серной кислотой. При попадании в огонь может взрываться ПДК 0,5 мг/м ³					
5212 БАРИЯ ХЛОРИД (БАРИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM CHLORIDE (BARIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	BaCl ₂ Ядовитое высокоопасное вещество. Бесцветные кристаллы. Растворимо в воде, ПДК 0,5 мг/м ³	1564	6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5213 БАРИЯ ХРОМАТ (VI) BARIUM CHROMATE (VI)	BaCrO ₄ . Кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO ₃). Малоопасное ядовитое вещество			III низк.	9153 —	
5214 БАРИЯ ЦИАНИД BARIUM CYANIDE	Ba(CN) ₂ Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. При взаимодействии с кислотами или их парами выделяет водород цианистый. При растворении в воде образует слабый раствор водорода цианистого ПДК 0,3 мг/м ³	1565	6080	I выс.	6161 6a	Табл. 13, 14
5215 БАРИЯ ЦИТРАТА ГЕПТАГИДРАТ (БАРИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM CITRATE HEPTAHYDRATE (BARIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	Ba ₃ (C ₆ H ₅ O ₇) ₂ ·7H ₂ O. Ядовитое вещество Белый порошок. Не растворимо в воде	1564	6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5216 БАТАРЕИ ЖИДКОСТНЫЕ КИСЛОТНЫЕ, заряженные BATTERIES, WET FILLED WITH ACID, electric, storage	Едкое и коррозионное вещество. Серия металлических пластинок, погруженных в кислотный электролит в стеклянной, резиновой или пластмассовой емкости. Кислотный электролит коррозионен для большинства металлов. Во избежание короткого замыкания изолировать клеммы	2794	8120	III низк.	8113 8	Табл. 20: K13a K14a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
продолжение

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>С*</u> Ш 8	
<u>9-2</u> А	9-05	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>С-1</u> В	<u>С</u> Ш 8	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-6</u> А	6-12	<u>Д4, Д10</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,3 В, П	<u>А*</u> Ш 8 К.14	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2,3</u> П-2	<u>С</u> Ш.8	
<u>8-2</u> А	8-02	<u>К3, Д4.</u> К3, Д10	8-1	Не горит	<u>С</u> Ш 44 Ш 15	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO	CO		
5217 БАТАРЕИ ЖИДКОСТ- НЫЕ НЕПРОЛИВАЮ- ЩИЕСЯ, электрические, аккумуляторные BATTERIES, WET, NON-SPILLABLE, elec- tric, storage	Едкое и коррозионное веществ- во. Серии металлических пластин- тинок, погруженных в гелевый, щелочной или кислотный элект- ролит в стеклянной, резиновой или пластмассовой емкости не- протекаемого типа. Во избежа- ние короткого замыкания изо- лировать клеммы	2800 8121	III низк.	Кис- лот- ные: 8113 — Щелоч- ные: 8213 —	Табл. 20: K13a K14a	
5218 БАТАРЕИ ЖИДКОСТ- НЫЕ ЩЕЛОЧНЫЕ заряженные BATTERIES, WET, FILLED WITH ALKA- LI, electric, storage	Едкое и коррозионное веществ- во. Серия металлических пластин- тинок, погруженных в щелоч- ной электролит в стеклянной, резиновой или пластмассовой емкости. Щелочной электролит коррозионен для алюминия, цинка и жести. Во избежание короткого замыкания изолиро- вать клеммы	2795 8120	III низк.	8213 8	Табл. 20: K13a K14a	
5218-1 БАТАРЕИ ЛИТИЕВЫЕ LITHIUM BATTERIES	Электрические батареи, содер- жащие литий или его сплав, помещенный в жесткий метал- лический корпус. Нарушение конструкции или реакция с со- держимым может привести к взрывному повреждению кор- пуса и пожару. Каждый эле- мент должен содержать не бо- лее 12 г, а каждая батарея — не более 0,5 кг. лития. Конст- рукция батарей должна исклю- чать возникновение внешнего короткого замыкания. Батареи с параллельно соединенными элементами должны быть обо- рудованы диодами для предот- вращения изменения полярнос- ти тока. Батареи допускаются к перевозке, если они прошли испытания, предписанные ком- петентными органами. Батареи, элементы которых разряжены таким образом, что напряжение открытой цепи ме- нее наименьшего значения сле- дующих величин — 2 В или 2/3 неразряженного элемента или батареи, содержащей один или более таких элементов, — должны перевозиться только на условиях, предписанных ком- петентными органами	3090 9033	II ср.	9132 —	Табл. 21: M23в M25б M29a M30a M31a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	Кислот- ные 8-02; щелоч- ные 8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горят	— Ш.44 Ш.45	Знак опасности не требуется, но на транспортной таре и в грузовых документах должны быть указаны номер класса и № ООН
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горят	— Ш.45	
<u>9-1</u> А		<u>К1</u> К1	8-1, разд. 1, 4-2, разд. 2-5	С-1,3 Г-2 В, П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.52	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на батареи, отвечающие следующим условиям: а) каждый элемент с жидким катодом содержит не более 0,5 г, а каждый элемент с твердым катодом — не более 1 г лития или его сплава; б) каждая батарея с твердым катодом содержит в суммарном количестве не более 2 г, а батарея с жидким катодом — не более 1 г лития или его сплава; в) каждый элемент или батарея с жидким катодом являются герметично укупоренными; г) элементы разделены таким образом, что исключено возникновение короткого замыкания; д) батареи разделены таким образом, что исключено возникновение короткого замыкания, и, кроме случаев, когда батареи вмонтированы в электронное оборудование, упакованы в прочную тару; е) батарея с двумя или более элементами, содержащими более 0,5 г лития или его сплава, не содержит опасных жидкостей или газов, если эти жидкости или га-

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
5218-2 БАТАРЕИ ЛИТИЕВЫЕ В ОБОРУДОВАНИИ LITHIUM BATTERIES CONTAINED IN EQU- IPMENT	См. ПН 5218-1	3091 3363		II ср.	9132 —		Табл. 21: M23в M25б M29а M30а M31а
5219 БАТАРЕИ СУХИЕ, СО- ДЕРЖАЩИЕ ГИДРО- КСИД КАЛИЯ ТВЕР- ДЫЙ, электрические, аккумуляторные BATTERIES, DRY, CONTAINING POTAS- SIUM HYDROXIDE SOLID, electric, storage	Едкое и коррозионное веществ- во. Ряд металлических пластин в сухом гидроксиде калия, помещенных в закрытую ем- кость. Во избежание короткого замыкания клеммы должны быть заизолированы	3028 8119		III низк.	8213 8		Табл. 20: K13а K14а
БЕНДИОКАРБ	См. приложение 13						
5220 БЕНЗАЛЬХЛОРИД BENZYLIDENE CHLO- RIDE	$C_6H_5CHCl_2$. Ядовитая высоко- опасная летучая бесцветная жидкость, выделяющая слезо- точивые пары. ПДК 0,5 мг/м ³	1886 6084		II ср.	6112 6а		Табл. 15: Я1б Я8б Я11в Я14а
Бензен	См. Бензол — ПН 5242						
Бензгидрилбромид	См. Бромдифенилметан — ПН 5279						
Бензил бромистый	См. Бензилбромид — ПН 5225						
Бензил йодистый	См. Бензилйодид — ПН 5226						
Бензил хлористый	См. Бензилхлорид — ПН 5227						
Бензил цианистый	См. Бензилцианид жидкий — ПН 5229						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
						зы, находясь в свободном состоянии, не будут полностью абсорбированы или нейтрализованы другим материалом, находящимся в батарее. 2. При упаковке в металлические барабаны элементы или батареи должны быть упакованы в прочные внутренние картонные упаковки, которые должны быть отделены друг от друга и внутренней поверхности барабана не менее чем на 25 мм с помощью негорючего прокладочного материала
$\frac{9-1}{A}$	—	$\frac{K1}{K1}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{Г-2}$ В, П	См. $\frac{п. 6.5}{Ш.52}$	1. См. примечания к ПН 5218-1. ч. IV, 2. В одной единице оборудования должно быть не более 10 литиевых батарей
$\frac{8-2}{A}$	8-05	$\frac{K3, Д4}{K3, Д10}$	6-1	Не горят	— $\frac{Ш.45}{Ш.45}$	
$\frac{6-1}{D}$	6-06	$\frac{K4, Д10}{K4, Д5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{—}$	$\frac{В}{Ш 44}$ Ш.51	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
Бензиламин	См. Толуидины — ПН 6809						
Бензилдиметиламин	См. N,N-Диметилбензиламин — ПН 5602						
5221 БЕНЗИДИН BENZIDINE	$\text{NH}_2(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{NH}_2$. Ядовитое бе- лое кристаллическое вещество. Высококанцерогенен	1885 6081		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
5222 БЕНЗИЛИДЕНСУЛЬ- ФАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) BENZYLIDENE SULFA- TE (POISONOUS SO- LIDS, N.O.S)	$(\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2)_2\text{H}_2\text{SO}_4$. Ядовитое вещество. Паста. Обладает кан- церогенными свойствами	2811 6236		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
5223 БЕНЗИЛАЦЕТАТ BENZYL ACETATE	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$. Малоопасное ядовитое вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость			III низк.	9153 —		
5224 БЕНЗИЛБЕНЗОАТ BENZYL BENZOATE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$. Малоопас- ная ядовитая бесцветная или желтая жидкость			III низк.	9153 —		
5225 БЕНЗИЛБРОМИД BENZYL BROMIDE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Br}$. Ядовитая летучая жидкость, выделяющая слезо- точивые пары. Бесцветная, с резким запахом. Коррозионная	1737 6083		II ср.	6142 6a; 8	Табл. 11, 12	
Бензилиден хлористый	См. Бензальхлорид — ПН 5220						
5226 БЕНЗИЛИОДИД BENZYL IODIDE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{I}$. Ядовитое вещество. Летучие бесцветные кристаллы или жидкость. Пары вызывают слезотечение. Нерастворимо в воде. $t_{\text{пл}} 24^\circ\text{C}$	2653 6084		II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12, 13, 14	
4-[Бензил(метил)ами- но]-3-этоксибензолдиа- зонийхлорид цинка	См. 4-Диазо-N-метил-2-этокси- дифениламина цинка хлорид — ПН 5541						
5227 БЕНЗИЛХЛОРИД BENZYL CHLORIDE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Cl}$. Ядовитая высоко- опасная летучая жидкость, вы- деляющая слезоточивые пары. Бесцветная, с резким запахом. В присутствии влаги коррози- онна для большинства метал- лов. Не смешивается с водой, но медленно разлагается ею, выделяя водород хлористый. ПДК 0,5 мг/м ³	1738 6083		II ср.	6142 6a; 8	Табл. 11, 12	
Бензилхлоркарбонат	См. Бензилхлорформиат — ПН 5228						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>В-2</u> П-1,2 Г-3 —	<u>А</u> Ш.44	
<u>6-6</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> П-1,2 Г-3 —	<u>А</u> Ш.44	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-2,3</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.44 Ш.51	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-2,3</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.51	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-1</u> Д	8-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>В</u> Ш.44 Ш.51	1. Размещать с учетом требований п. 4.2 2. 2. Укладывать в наиболее сухом месте
<u>6-1</u> В	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> П-1,2 —	<u>В</u> Ш.44 Ш.51 Ш.52	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>6-1</u> Д	8-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> Г-2,3 —	<u>В</u> Ш.44 Ш.51 В.46	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее прохладном месте

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	СО		
5228 БЕНЗИЛХЛОРФОР- МИАТ BENZYL CHLOROFORMATE	$C_6H_5CH_2OOCCL$ Едкое и кор- розионное в присутствии влаги вещество Бесцветная жидкость Пары раздражают слизистые оболочки, вызывая слезотече- ние При горении выделяет ядовитые газы	1739 8124		I выс		8311 8	Табл. 16, 17
5229 БЕНЗИЛЦИАНИД ЖИДКИЙ PHENYLACETONITRI- LE, LIQUID	$C_6H_5CH_2CN$ Ядовитое высо- коопасное вещество Бесцвет- ная до светло коричневого цве- та жидкость Не смешивается с водой ПДК 0,8 мг/м ³	2470 6226		III низк		6113 6a	Табл. 11, 12
5230 БЕНЗИНЫ АВТОМО- БИЛЬНЫЕ И АВИА- ЦИОННЫЕ MOTOR SPIRIT inclu- ding GASOLINE or PETROL	ЛВЖ Летучие, с характерным запахом Не смешиваются с водой $t_{всп}$ менее минус 18 °С КПВ 1,1—8,7% ПДК 300 мг/м ³	1203 3141		II ср.		3112 3	Табл. 4
Бензин БР-1	См Бензины-растворители с температурой вспышки не ме- нее минус 18 °С, но менее 23 °С — ПН 5233						
Бензин БР-2	См Бензины-растворители с температурой вспышки не ме- нее минус 18 °С, но менее 23 °С — ПН 5233						
5231 БЕНЗИН ГАЗОВЫЙ NATURAL GASOLINE	ЛВЖ Летучая, с характерным запахом Не смешивается с во- дой $t_{всп}$ менее минус 18 °С КПВ 1,1—8,7% ПДК 300 мг/м ³	1257 3044		II ср.		3112 3	Табл. 4
Бензин «Галоша»	См Бензины-растворители с температурой вспышки не ме- нее минус 18 °С, но менее 23 °С — ПН 5233						
Бензин для промышлен- но-технических целей	См Бензины-растворители с температурой вспышки не ме- нее минус 18 °С, но менее 23 °С — ПН 5233						
Бензин конденсатный	См Бензин газовый — ПН 5231						
Бензин ловушечный	См Газоконденсат — ПН 5430						
Бензин моторный	См. Бензины автомобильные и авиационные — ПН 5230						
Бензин природный	См. Бензин газовый — ПН 5231						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
продолжение

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{8-1}{D}$	8-00	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	8-1	$\frac{П-1,2}{-}$	С* Ш 44 Ш 51	Размещать с учетом требова- ний п 4 2 2
$\frac{6-1}{A}$	6-03	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$	$\frac{A}{Ш 14}$	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{C-1,3}$ Г — все $\frac{B-2}{-}$	$\frac{C*}{Ш 6}$ Ш 25 Ш 52	Этилированный бензин — ЗА- ГРЯЗНИТЕЛЬ МОРЯ
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{C-1,3}$ Г — все $\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш 25}$ Ш 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5232 БЕНЗИНЫ-РАСТВО- РИТЕЛИ с температу- рой вспышки менее ми- нус 18 °С PETROLEUM SPIRIT, flash point less than -18 °С	ЛВЖ. Летучие, с характерным запахом. Не смешиваются с водой. ПДК 300 мг/м ³	1271 3041		II ср.	3112 3	Табл. 4
5233 БЕНЗИНЫ-РАСТВО- РИТЕЛИ с температу- рой вспышки минус 18 °С и более, но менее 23 °С PETROLEUM SPIRIT, flash point not less than -18 °С but less than 23 °С	ЛВЖ. Не смешиваются с во- дой	1271 3271		II ср.	3212 3	Табл. 4
5234 БЕНЗИНЫ-РАСТВО- РИТЕЛИ с температу- рой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С PETROLEUM SPIRIT, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	ЛВЖ. Не смешиваются с во- дой	1271 —		III низк.	3313 3	Табл. 4
Бензин экстракцион- ный...	См. Бензины-растворители... — ПН 5232—5234					
Бензоил бромистый...	См. Бензоилбромид... — ПН 5240					
Бензоил хлористый	См. Бензоилхлорид — ПН 5241					
5235 БЕНЗОИЛА ПЕРОК- СИД, не более 72% — паста BENZOYL PEROXIDE, not more than 72% as a paste	$C_6H_5CO.O_2.CO.C_6H_5$. Органиче- ский пероксид. Белая паста. Не- растворим в воде	2087 5106		II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П2б П3б П4а П13а П16б П22а
5236 БЕНЗОИЛА ПЕРОК- СИД, не более 77% с водой BENZOYL PEROXIDE, not more than 77% with water	$C_6H_5CO.O_2.CO.C_6H_5$. Органиче- ский пероксид. Белое твердое вещество. Без запаха. Бурно разлагается при попадании в огонь. Нерастворимо в воде	2090 5110		II ср.	5242 5	Табл. 10: П1б П2г П4б

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 Г--все —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 С-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	См. Продукт концентрации не бо- ч. IV, лее 55% допускается упаковы- п. 6.8 вать в тару П16а <u>Ш.26</u>	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1</u> <u>П-2</u> —	См. Допускается к перевозке, если ч. IV, упаковка исключает возмож- п. 6.8 ность потери влаги веществом Ш.26 в течение рейса	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПО1	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5237 БЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, не менее 32%, но не более 52% с инертным твердым веществом BENZOYL PEROXIDE, not less than 32% but not more than 52% with inert solid	$C_6H_5CO O_2 SOC_6H_5$ Органический пероксид Белое твердое вещество Без запаха Легко горит Бурно разлагается при попадании в огонь Нерастворимо в воде	2089 5109		II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П36 П4а П166 П16с
5238 БЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, более 77%, но менее 95% с водой BENZOYL PEROXIDE, more than 77% but less than 95% with water	$C_6H_5CO O_2 SOC_6H_5$ Органический пероксид Белое кристаллическое вещество, увлажненное водой Без запаха При попадании в огонь или при контакте с сильными кислотами может взрываться Нерастворимо в воде	2088 5108		I выс	5231 5; 1a	Табл. 10: П1с П106
5239 БЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, технически чистый или БЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД более 52% с инертным твердым веществом BENZOYL PEROXIDE, technically pure or BENZOYL PEROXIDE, more than 52% with inert solid	$C_6H_5CO O_2 SOC_6H_5$ Органический пероксид Белое кристаллическое вещество Легко горит При попадании в огонь или при контакте с сильными кислотами может взрываться. Нерастворимо в воде Технически чистый продукт, чувствителен к удару и трению	2085 5104		I выс.	5231 5; 1a	Табл. 10: П1з П1ж П10а П14а
БЕНЗОИЛАЗИД		Перевозка запрещена				
5240 БЕНЗОИЛБРОМИД (ЕДКИЕ ЖИДКОСТИ, НУК.) BENZOYL BROMIDE (CORROSIVE LIQUIDS NOS)	C_6H_5COBr Едкое и коррозионное вещество Бесцветная дымящая жидкость Реагирует с водой, выделяя водород бромистый ПДК 2,0 мг/м ³	1760 8147		II ср	8112 8	Табл. 16, 17
5241 БЕНЗОИЛХЛОРИД BENZOYL CHLORIDE	C_6H_5COCl Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество Бесцветная жидкость. Пары раздражают слизистые оболочки, вызывая слезотечение Ядовитое Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый ПДК 5 мг/м ³	1736 8123		II ср	8172 8	Табл. 16, 17
5242 БЕНЗОЛ BENZENE	C_6H_6 . ЛВЖ Ядовитая Бесцветная, с характерным запахом. Обладает наркотическим действием Длительное вдыхание может привести к серьезным последствиям Не смешивается с водой $t_{всп}$ минус 11°C $t_{пл}$ 5°C КПВ 1,4—8,0%. ПДК 5 мг/м ³	1114 3185		II ср	3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1</u> <u>П-2</u> —	См. Под действие Правил МОПОГ ч IV, не подпадает бензоила пероксид: <u>Ш.26</u> 1) концентрации не менее 30% с инертным веществом; 2) содержащий менее 35,5% мелкоизмельченного крахмала, дигидрата сульфата кальция или дигидрата дикальций фосфата	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1,2</u> <u>П-2</u> <u>П-1</u>	См. Допускается к перевозке, если ч. IV, упаковка исключает возможность потери влаги веществом <u>Ш.26</u> в течение рейса	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1,2</u> <u>П-2.</u> <u>П-1</u>	См. Масса, нетто пероксида дибенч. IV, зоила технически чистого или п. 6.8 более 95% чистоты с добавкой твердого инертного вещества во внутренней таре не должна превышать 0,5 кг <u>Ш.26</u>	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В</u>	См. Размещать с учетом требований ч. IV, п. 4 2 2 п. 6.5 <u>Ш.26</u>	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4 2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>В</u>	См. 1. При перевозке в стеклянных ч IV бутылках категория укладки п. 6.5 Д) Размещать с учетом требований п. 4 2 2. <u>Ш.51</u> В.46	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	С <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Бензол каменноуголь- ный сырой..	См. Дистилляты каменноуголь- ной смолы легковоспламеняю- щиеся... — ПН 9239, 9240					
5243 БЕНЗОЛ-1,3-ДИСУЛЬ- ФОНИЛГИДРАЗИД, не более 52% в пасте BENZENE-1,3-DISUL- PHONYDRAZIDE, not more than 52% as a pas- te	$C_6H_4(SO_2NHNH_2)_2$. Легковос- пламеняющееся твердое ве- щество. Белая, желтоватая или серая паста. Склонно к быстро- му беспламенному разложению с опасностью разрыва упаков- ки. Контакт со щелочами или кислотами вызывает опасное разложение. Нерастворимо в воде	2971 4129		II ср.	4182 4a	Табл. 66
Бензокарбонитрил	См. Бензонитрил — ПН 5246					
5244 БЕНЗОЛСУЛЬФОНИЛ- ГИДРАЗИД, техниче- ски чистый или в виде пасты с минеральным маслом BENZENE SULPHO- HYDRAZIDE, techni- cally pure or as a paste with mineral oil	$C_6H_5SO_2NHNH_2$ Легковоспла- меняющееся твердое вещество. Белый или желтоватый поро- шок или паста — смесь с ми- неральным маслом. Саморазла- гается при температуре более 45°C с опасностью разрыва упаковки. При попадании в огонь, а также при контакте с кислотами и щелочами опасно разлагается. Нерастворимо в воде	2970 4129		II ср.	4182 4a	Табл. 66
Бензолсульфонилгид- разин	См. Бензолсульфонилгидра- зид — ПН 5244					
Бензолсульфонил хло- ристый	См. Бензолсульфохлорид — ПН 5245					
5245 БЕНЗОЛСУЛЬФО- ХЛОРИД BENZENE SULPHO- NYL CHLORIDE	$C_6H_5SO_2Cl$. Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная или светло-желтая жидкость с рез- ким запахом. Сильно раздража- ет кожу и слизистые оболоч- ки. Ядовитое, высокоопасное. Не смешивается с водой, но медленно разлагается. $t_{пл}$ 12°C ПДК 0,3 мг/м ³	2225 8122		III низк.	8113 8	Табл. 16, 17.
Бензолтиол	См. Тиофенол — ПН 6800					
БЕНЗОЛТРИОЗОНИД BENZENE TRIOZONI- DE	Перевозка запрещена					
5246 БЕНЗОНИТРИЛ BENZONITRILE	C_6H_5CN . Ядовитая летучая бес- цветная жидкость с запахом горького миндаля. Реагирует с водой, выделяя цианистый во- дород. ПДК 0,3 мг/м ³	2224 6082		II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-4</u> В	4-10	<u>К1, Д1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-1,2</u> П-2 П-1,С	<u>С</u> Ш.52	1. Укрывать от прямых солнечных лучей, лучистого тепла, укладывать в прохладном, хорошо вентилируемом месте, вдали от любых источников тепла. 2. Укладывать «Отдельно от» веществ со знаком опасности класса 8. 3. См. п. 14.2.4. ж
<u>4-4</u> В	4-10	<u>К1, Д1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-2</u> П-2 П-1,С	<u>С</u> —	1. Укрывать от прямых солнечных лучей, размещать в прохладном, хорошо вентилируемом месте, вдали от любых источников тепла. 2. См. п. 14.2.4, ж
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.35 Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-03	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд 2-5	<u>С-1</u> Г-1 В, П	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.14 В.14	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
Бензопиридин	См. Хинолин — ПН 7017				
5247 БЕНЗОТРИФТОРИД BENZOTRIFLUORIDE	$C_6H_5CF_3$. ЛВЖ. Ядовитая бесцветная, с характерным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. На воздухе выделяет фтористый водород. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 12°C. НКПВ 2,1%. ПДК 100 мг/м ³	2338 3185	II ср.	3212 3	Табл. 4
5248 БЕНЗОТРИХЛОРИД BENZOTRICHLORIDE	$C_6H_5CCl_3$. Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная, желтоватая или коричневая дымящая жидкость. Вызывает ожоги кожи и глаз. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое высокоопасное. Реагирует с водой, выделяя водород хлористый. ПДК 0,2 мг/м ³	2226 8122	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5249 БЕНЗОФУРАН (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) BENZOFURAN (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S)	C_8H_6O . ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 23—61°C.	1993 3345	III низк.	3313 3	Табл. 4
Бензохинон	См. п-Бензохинон — ПН 5250				
5250 п-БЕНЗОХИНОН BENZOQUINONE	$C_6H_4O_2$. Ядовитое вещество. Желтоватые кристаллы с раздражающим запахом, похожим на запах хлора. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Труднорастворимо в воде	2587 6082	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
БЕНКВИНОКС	См. приложение 13				
БЕНФУРАКАРБ	См. приложение 13				
5251 БЕРИЛЛИЙ-ПОРОШОК BERYLLIUM, POWDER	Ве. Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Легковоспламеняющийся белый металлический порошок. ПДК 0,001 мг/м ³	1567 6095	II ср.	6182 6а; 4а	Табл. 13, 14
Бериллий азотнокислый	См. Бериллия нитрата тригидрат — ПН 5252				
Бериллий фтористый...	См. Бериллия фторид... — ПН 5253				
Бериллия азотнокислого тригидрат	См. Бериллия нитрата тригидрат — ПН 5252				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,3</u> <u>С-1</u> <u>В, П</u>	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>В.46</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>А</u> <u>Ш.44</u>	
<u>6-7</u> А	6-11	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1</u> <u>С-1</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, <u>п. 6.5</u> <u>Ш.9</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5252 БЕРИЛЛИЯ НИТРА- ТА ТРИГИДРАТ BERYLLIUM NITRA- TE	$\text{Be}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$. Окисляющее вещество. Кристаллы белого или желтого цвета или тонко- измельченный порошок, расплы- вающийся на воздухе. Ядови- тое. При нагревании или при взаимодействии с кислотами выделяет ядовитые пары, содер- жащие оксиды азота. $t_{\text{пл}} 60^\circ\text{C}$. ПДК 0,001 мг/м ³ (в пересчете на Be)	2464 5130	II ср.	5122 5, 6а	Табл. 6, 6а
5253 БЕРИЛЛИЯ ФТОРИД (БЕРИЛЛИЯ СОЕДИ- НЕНИЯ, Н.У.К.) BERYLLIUM FLUORI- DE (BERYLLIUM COM- POUNDS, N.O.S.)	BeF_2 . Ядовитое высокоопас- ное вещество. Бесцветные крис- таллы. Растворимо в воде. ПДК 0,001 мг/м ³	1566 6085	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
БИНАПАКРИЛ	См. приложение 13				
Бис (β-аминоэтил) амин	См. Диэтилентриамин — ПН 5726				
Бис-(4-трет-Бутилцикло- гексил)-пердикарбо- нат...	См. Бис-(4-трет-Бутилциклогек- сил)-пероксидикарбонат... ПН 5256				
5254 БИС-(2-трет-БУТИЛ ПЕРОКСИИЗОПРО- ПИЛ)-БЕНЗОЛЫ тех- нически чистые или бо- лее 42% с инертным твердым веществом DI-(2-tert-BUTYLPE- ROXYISOPROPYL) BENZENE (S), techni- cally pure or more than 42% with inert solid	$\text{C}_6\text{H}_4[\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3]_2$. Ор- ганический пероксид. Белый по- рошок. Легко горит. Нераство- рим в воде	2112 5116	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П3б П4а П16в П19а П16г
5255 БИС-(4-трет-БУТИЛ- ЦИКЛОГЕКСИЛ)- ПЕРОКСИДИКАРБО- НАТ, не более 42% — устойчивая дисперсия в воде DI-(4-tert-BUTYL CYC- LOHEXYL) PEROXY- DICARBONATE, not more than 42% stable dispersion, in water	$(\text{CH}_3)_3\text{C}\cdot\text{C}_6\text{H}_{10}\cdot\text{O}\cdot\text{CO}\cdot\text{O}_2\cdot\text{CO}\cdot\text{O}\cdot$ $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органический пероксид. Белая дисперсия с низкой вязкостью. Разлагается при повышенной температуре	2894 5111-1	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1а П16а П19а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-2</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>П 2</u> <u>П-1</u>	<u>В</u> <u>Ш 9</u> <u>П 42</u> <u>К 42</u>	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>В</u> <u>Ш 9</u>	Укладывать «Вдали от» кис-лот
<u>5 4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	См. Действие Правил МОПОГ не ч. IV, распространяется на продукт, п. 6.8 содержащий не менее 60% инертного неорганического твердого вещества
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>Ш.50</u>	См. 1. Перевозить в РК. t_k 25 °С; ч. IV, t_a 30 °С. п. 6.8.2. Это вещество может быть упаковано в специальный пластмассовый контейнер, находящийся в стальной раме, конструкция которого должна быть одобрена компетентным органом, о чем грузоотправитель должен выдать сертификат. Максимальная вместимость контейнера не более 1 тыс. л. 3. См п. 1.7

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5256 БИС-(4-трет-БУТИЛ-ЦИКЛОГЕКСИЛ)-ПЕРОКСИДИКАРБОНАТ технически чистый DI-(4-tert-BUTYL CYCLOHEXYL) PEROXYDICARBONATE, technically pure	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_{10}\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{O}_2 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_{10} \cdot \text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органический пероксид. Белое кристаллическое вещество. Нерастворимо в воде	2154 5111	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1а П3б П4а П16в П16г
5257 2,2-БИС-(4,4-ДИ-трет-БУТИЛПЕРОКСИЦИКЛОГЕКСИЛ)-ПРОПАН, не более 42% с инертным твердым веществом 2,2-DI-(4,4-DI-tert-BUTYLPEROXYCYCLOHEXYL)-PROPANE, not more than 42% with inert solid	$([(\text{CH}_3)_3\text{CO}]_2\text{C}_6\text{H}_9)_2\text{C}(\text{CH}_3)_2$. Органический пероксид. Белый порошок или паста. Легко горит. Нерастворим в воде	2168 5120	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а
Бис-(2,4-Дихлорбензоила) пероксид.	См. 2,4-Дихлорбензоила пероксид... — ПН 5694				
4,6-Бис-(изопропиламино)-2-хлор-сим-триазин	См. Пропазин — ПН 6554				
Бис-(2-метилбензоил) пероксид...	См. Ди-(2-метилбензоила) пероксид — ПН 5603				
Бис-(2-метилпропил)-амин	См. Диизобутиламин — ПН 5584				
Бис-(3,5,5-триметилгексаноила) пероксид...	См. 3,5,5-Триметилгексаноила пероксид... — ПН 6835				
Бис-(2,4,6-Тринитрофенил)-сульфид...	См. Дипикрилсульфид... — ПН 5662				
1,1-Бис(4-хлорфенил)-2,2,2-трихлорэтанол-1...	См. Кельтан... — ПН 5946				
Бис-(2-этилгексил)-пердикарбонат...	См. Бис-(2-этилгексил) пероксидикарбонат... — ПН 5258—5260				
Битумы или асфальты жидкие ..	См. Асфальты или битумы жидкие... — ПН 5155, 5156				
БИФЕНИЛТРИОЗОНИД DIPHENYLTRIOZONIDE	Перевозка запрещена				
Бицикло [2,2,1] гептадиен-2,5	См. Норборнадиен-2,5 — ПН 6431				
Бицикло [4,4,0] декан	См. Декалин — ПН 5522				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК; $t_k 30^\circ C$; ч IV, $t_a 35^\circ C$ п 6.8 См п 17 Ш.44 Ш.52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-2}{П-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 Ш 44 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
5258 БИС-(2-ЭТИЛГЕКСИЛ) ПЕРОКСИДИКАРБО- НАТ, не более 77% в растворе DI-(2-ETHYLHEXYL) PEROXIDICARBONA- TE, not more than 77 per cent in solution	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{O.CO.}$ $\text{O}_2.\text{CO.OCH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{CH}_2)_3$ CH_3 . Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Может разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2123 5168	II ср.	5222 5	Табл. 10: П16 П2в П6а
5259 БИС-(2-ЭТИЛГЕК- СИЛ)-ПЕРОКСИДИ- КАРБОНАТ, не более 42% — устойчивая дис- персия в воде DI-(2-ETHYLHEXYL) PEROXIDICARBONA- TE, not more than 42 per cent, stable dispersi- on in water	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{O.CO.}$ $\text{O}_2.\text{CO.OCH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5).(\text{CH}_2)_3$ CH_3 . Органический пероксид. Устойчивая дисперсия в воде в застывшей форме (блоки, хло- пья). Разлагается при нормаль- ной температуре	2960 5168-1	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1а
5260 БИС-(2-ЭТИЛГЕКСИЛ) ПЕРОКСИДИКАРБО- НАТ технически чистый DI-(2-ETHYLHEXYL) PEROXIDICARBONA- TE, technically pure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{O.CO.}$ $\text{O}_2.\text{CO.OCH}_2(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$. Органический пероксид. Бес- цветная жидкость. Бурно раз- лагается при нормальной тем- пературе. Не смешивается с водой	2122 5167	II ср.	5222 5	Табл. 10: П16
БЛАСТИЦИДИН-S-3 См. приложение 13					
5261 БОМБЫ ДЫМОВЫЕ НЕВЗРЫВЧАТЫЕ, со- держащие едкие жид- кости, без иницирую- щего устройства BOMBS, SMOKE, NON- EXPLOSIVE with cor- rosive liquid, without ini- tiating device	Едкое и коррозионное веществ- во, вызывает ожог кожи. При контакте с воздухом образует плотный дым	2028 8127	II ср.	8312 8	Табл. 20: К15а
Бор трехбромистый	См. Бора трибромид — ПН 5262				
Бор трехфтористый	См. Бора трифторид — ПН 5263				
Бор трехфтористый в комплексном соединении с пропионовой кислотой	См. Бора трифторид в комплексном соединении с пропионовой кислотой — ПН 5264				
Бор трехфтористый в комплексном соединении с уксусной кислотой	См. Бора трифторид в комплексном соединении с уксусной кислотой — ПН 5265				
Бор трехфтористый — дигидрат	См. Бора трифторида диги- драт — ПН 5266				
Бор треххлористый	См. Бора трихлорид — ПН 5268				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>См. п. 6.8.</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Перевозить в РК. t_k минус ч IV, 15°C , t_a минус 5°C . См. п. 17
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Перевозить в РК. t_k минус 10°C ; t_a 0°C . См. п. 1.7
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Перевозить в РК. t_k минус 20°C ; t_a минус 10°C . См. п. 1.7
<u>8-2</u> E		<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>В-1</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>Ш.45</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5262 БОРА ТРИБРОМИД BORON TRIBROMIDE	BBr ₃ . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная дымящая жидкость. Жидкость и пары сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. При нагревании и при реакции с водой выделяет ядовитые и коррозионные газы. ПДК 10 мг/м ³	2692 8127	I выс.	8171 8	Табл. 16, 17
5263 БОРА ТРИФТОРИД BORON TRIFLUORIDE	BF ₃ . Ядовитый сжатый газ. Бесцветный. Энергично реагирует со многими веществами. Во влажном воздухе образует плотные белые коррозионные пары. Поддерживает горение. ПДК 1 мг/м ³ . <i>t</i> _{кип} минус 100 °С. Отн. плотн. 2,35	1008 2107		2211 6a	Табл. 3 Г1a
5264 БОРА ТРИФТОРИД В КОМПЛЕКСНОМ СОЕДИНЕНИИ ПРОПИОНОВОЙ КИС- ЛОТЫ BORON TRIFLUORI- DE PROPIONIC ACID COMPLEX	H[BF ₃ (C ₂ H ₅ CO ₂)] или [C ₂ H ₅ CO ₂ H ₂].[BF ₃ C ₂ H ₅ CO ₂]. Едкое и коррозионное вещество. Белые кристаллы или жидкость. Вызывает сильные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовито. <i>t</i> _{пл} 28 °С	1743 8129	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
5265 БОРА ТРИФТОРИД В КОМПЛЕКСНОМ СОЕ- ДИНЕНИИ С УКСУС- НОЙ КИСЛОТОЙ BORON TRIFLUORI- DE ACETIC ACID COMPLEX	H[BF ₃ (CH ₃ CO ₂)] или [CH ₃ CO ₂ H ₂].[BF ₃ (CH ₃ CO ₂)]. Едкое коррозионное вещество. Белые кристаллы или жидкость. Вызывает сильные ожоги ко- жи, глаз и слизистых оболочек. Ядовитое. <i>t</i> _{пл} 23 °С	1742 8128	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
5266 БОРА ТРИФТОРИДА ДИГИДРАТ BORON TRIFLUORI- DE DIHYDRATE	BF ₃ ·2H ₂ O. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Коррозионна для стали. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовито. При реакции с водой выделяет ядови- тые коррозионные газы. <i>t</i> _{кип} 58—60 °С. ПДК 1 мг/м ³	2851 8129	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5267 БОРА ТРИФТОРИДА ДИЭТИЛЭФИРАТ BORON TRIFLUORI- DE DIETHYL ETHE- RATE	BF ₃ ·O(C ₂ H ₅) ₂ . Едкое и корро- зионное вещество. Бесцветная дымящая ЛВЖ. Разъедает ко- жу и слизистые оболочки. Реа- гирует с водой, выделяя ядо- витые, коррозионные и легко- воспламеняющиеся газы. Ядо- витое <i>t</i> _{всп} 59 °С и менее, <i>t</i> _{кип} 155 °С. ПДК 1 мг/м ³	2604 8128	I выс.	8141 8; 3	Табл. 16, 17
Бора трифторида эфи- рат диметиловый	См Бора эфират диметиловый трифторида — ПН 7292				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КПРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-1}{C}$	8-00	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{C}{\text{Ш.23}} \\ \text{Ш.44}$	Укладывать в наиболее прохладном месте
$\frac{2-3}{D}$	2-22	$\frac{K4, D3}{K4, D5}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{\text{Ш.23}} \\ \text{Ш.44} \\ \text{Ш.49}$	
$\frac{8-2}{A}$	8-00	$\frac{K3, D10}{K3, D5}$	6-1	$\frac{C-1,3}{-}$	$\frac{C}{\text{Ш.23}} \\ \text{Ш.44} \\ \text{Ш.49}$	
$\frac{8-2}{A}$	8-00	$\frac{K3, D10}{K3, D5}$	6-1	$\frac{B-2}{C-1} \\ -$	$\frac{C}{\text{Ш.23}} \\ \text{Ш.44} \\ \text{Ш.49}$	
$\frac{8-1}{C}$	8-00	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{\text{Не горит}}{B}$	$\frac{\text{См. 1. Укладывать в наиболее прохладном месте.}}{\text{ч. IV, п. 6.5}} \\ \frac{\text{2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2}}{\text{Ш.23}} \\ \text{Ш.44} \\ \text{Ш.49}$	
$\frac{8-5}{D}$	3-04	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{\Gamma-1,2} \\ B, \Pi$	$\frac{\text{См. Размещать с учетом требований п. 4.2.2}}{\text{ч. IV, п. 6.5}} \\ \frac{\text{Ш.23}}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.49} \\ B.52$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5268 БОРА ТРИХЛОРИД BORON TRICHLORI- DE	BCl_3 . Ядовитый сжиженный газ или жидкость. Бесцветный. В присутствии влаги коррозионен для большинства металлов. Бурно реагирует с водой, выделяя водород хлористый. $t_{\text{кип}} 12,7^\circ\text{C}$. Отн. плотн. 4,0	1741 2107		2233 6а; 8	Табл. 3 1а
Бора фторид	См. Бора трифторид — ПН 5263				
Бора хлорид	См. Бора трихлорид — ПН 5268				
5269 БОРНЕОЛ BORNEOL	$\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{OH}$. Воспламеняющееся твердое вещество. Бесцветные кристаллы с камфарным запахом. Нерастворимо в воде	1312 4131	III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а
БРОДИФАКУМ	См. приложение 13				
5270 БРОМ или БРОМА РАСТВОРЫ BROMINE or BROMI- NE SOLUTIONS	Br_2 . Едкое и высококоррозионное летучее вещество. Темно-бурая жидкость с раздражающим запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Вызывает ожоги кожи. Ядовитое. Сильный окислитель. Может вызвать воспламенение органических материалов. $t_{\text{кип}} 59^\circ\text{C}$. ПДК 0,5 мг/м ³	1744 8130	I выс.	8321 8; 6а; 5	Табл. 20; К6а
Бром пятифтористый	См. Брома пентафторид — ПН 5271				
Бром трехфтористый	См. Брома трифторид — ПН 5272				
Бром хлористый	Брома хлорид — ПН 5273				
БРОМА АЗИД BROMINE AZIDE	Перевозка запрещена				
5271 БРОМА ПЕНТАФТО- РИД BROMINE PENTA- FLUORIDE	BrF_5 . Окисляющее вещество. Бесцветная жидкость с очень раздражающим запахом. Может вызвать пожар при взаимодействии с органическими материалами. Бурно реагирует с водой, выделяя водород фтористый. Ядовитое. Высокоопасное. Едкое. Вызывает сильные ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек. Сильно коррозионно для большинства металлов. В присутствии влаги коррозионно для стекла. $t_{\text{кип}} 40^\circ\text{C}$. ПДК 0,5 мг/м ³	1745 5132	I выс.	5141 5; 6а; 8	Табл. 9; 01а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	РОС ЗОО	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>2-3</u> D	2-22	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит В, П	— <u>Ш 23</u> <u>Ш 44</u> <u>В 46</u>	Укрывать от лучистого тепла
<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	В-2 <u>П-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш 17</u> <u>Ш.52</u>	
<u>8-3</u> D	8-01	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	6-1	Не горит	<u>В</u> <u>Ш.44</u>	1. Размещать с учетом требований п 4 2 2 2. Укладывать в наиболее прохладном месте 3. Запрещается использование алюминиевых емкостей для разбавления с целью сброса за борт
<u>5-2</u> D	5-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>Ш.49</u> <u>В.47</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4 2 2. 2. Укладывать в наиболее сухом месте. Укрывать от лучистого тепла

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5272 БРОМА ТРИФТОРИД BROMINE TRIFLUORIDE	BrF_3 . Окисляющее вещество. Бесцветная жидкость с очень раздражающим запахом. Ядовитое высокоопасное. Едкое. Вызывает сильные ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек. Может вызвать пожар при взаимодействии с органическими материалами. Бурно реагирует с водой, выделяя водород фтористый. ПДК 0,5 мг/м ³	1746 5133	I выс.	5141 5; 6а; 8	Табл. 9: 01а
5273 БРОМА ХЛОРИД BROMINE CHLORIDE	BrCl . Ядовитый сжиженный газ. Красновато-желтого цвета. Сильный окислитель. При контакте с горючими материалами может вызвать их воспламенение. Разлагается при 10 °С на бром и хлор. При реакции с водой выделяет ядовитые и коррозионные газы. $t_{\text{кип}} 5^\circ\text{C}$. Отн. плотн. 4,0	2901 2108		2243 6а; 5; 8	Табл. 3: 1а
Бромангидрид бромуксусной кислоты	См. Бромацетилбромид — ПН 5274				
5274 БРОМАЦЕТИЛБРОМИД BROMOACETYL BROMIDE	CH_2BrCOBr . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость. Вызывает сильные ожоги кожи и слизистых оболочек. Пары вызывают слезотечение. Энергично реагирует с водой, выделяя водород бромистый. Энергично реагирует с основаниями, в частности с аммиаком, гидразином и их растворами	2513 8132	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5275 БРОМАЦЕТОН BROMOACETONE	$\text{CH}_2\text{BrCOCH}_3$. Ядовитая летучая бесцветная ЛВЖ, выделяющая слезоточивый газ. $t_{\text{всп}} 45^\circ\text{C}$	1569 6086	II ср.	6132 6а; 3	Табл. 15: Я16 Я86 Я11в Я14а
α -Бромацетофенон	См. Бромметилфенилкетон — ПН 5283				
5276 БРОМБЕНЗИЛЦИАНИДЫ BROMOBENZYL CYANIDES	$\text{BrC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CN}$. Ядовитое вещество. Летучие желтые кристаллы или жидкость, выделяющие слезоточивые пары. $t_{\text{та}} 25^\circ\text{C}$	1694 6087	I выс.	6111 6а	Табл. 15: Я16 Я86 Я116 Я14а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>5-2</u> <u>D</u>	5-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>Ш.49</u> <u>В.47</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее сухом месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>2-3</u> <u>D</u>	2-21	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит	— <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В.47</u> <u>П.39</u>	
<u>8-1</u> <u>C</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1	<u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>С-2</u>	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.51</u>	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения D
<u>6-4</u> <u>D</u>	3-00	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш.51</u> <u>Ш.52</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-1</u> <u>D</u>	6-03	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>—</u>	<u>А</u> <u>Ш.51</u>	1. Под действие Правил МО-ПОГ не подпадает парабромбензилцианид. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 3. Укладывать в наиболее прохладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
5277 БРОМБЕНЗОЛ BROMOBENZENE	C_6H_5Br . ЛВЖ. Бесцветная, подвижная, с характерным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. Ядовитая. При попадании в огонь выделяет очень ядовитые газы. $t_{всп}$ 51 °С. КПВ 0,5—2,8%. ПДК 3,0 мг/м ³	2514 3312	III низк.	3313 3	Табл. 4
1-Бромбутан	См. н-Бутилбромид — ПН 5309				
5278 2-БРОМБУТАН 2-BROMOBUTANE	$C_2H_5CHBrCH_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом, ядовитая. В высоких концентрациях действует наркотически. При попадании в огонь выделяет ядовитые пары. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 21 °С (о.с.). ПДК 3,0 мг/м ³	2339 3187	II ср.	3212 3	Табл. 4
4-БРОМ-1,2-ДИНИТРО- БЕНЗОЛ 4-BROMO-1,2-DINITRO- BENZENE	Перевозка запрещена				
Бромметан	См. Метилбромид — ПН 6183				
Бромметилацетилен...	См. 3-Бромпропин... — ПН 5288				
5279 БРОМДИФЕНИЛМЕ- ТАН DIPHENYLMETHYL BROMIDE	$C_6H_5CHBrC_6H_5$. Едкое и коррозионное в присутствии влаги твердое вещество. Пары раздражают слизистые оболочки, вызывая слезотечение. $t_{пл}$ 45 °С	1770 8166	II ср.	8312 8	Табл. 18, 19
5280 1-БРОМ-3-МЕТИЛБУ- ТАН 1-BROMO-3-METHYL- BUTANE	$C_5H_{11}Br$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 23—32 °С. ПДК 0,3 мг/м ³	2341 3313	II ср.	3313 3	Табл. 4
5281 БРОММЕТИЛПРОПА- НЫ с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С BROMOMETHYLPRO- PANES, flash point not less than -18 °С but less than 23 °С	C_4H_9Br . ЛВЖ. Бесцветные. Ядовитые. Не смешиваются с водой	2342 3188	II ср.	3212 3	Табл. 4
5282 БРОММЕТИЛПРОПА- НЫ с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С BROMOMETHYLPRO- PANES, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	C_4H_9Br . ЛВЖ. Бесцветные. Ядовитые. Не смешиваются с водой	2342 —	III низк.	3313 3	Табл. 4

<u>К ГРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш 31 Ш.44 Ш 52 П 39	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1 В-2 —	<u>В</u> Ш 25 Ш.44 Ш 52 П 39	
<u>8-1</u> Д	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1	Не горит	<u>В</u> Ш 26	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г 1,2 С-1 —	<u>С</u> Ш 44 Ш 52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1,2 В-2 —	<u>В</u> Ш 26 Ш 52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1,2 В-2 —	<u>В</u> Ш.26 Ш 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5283 БРОММЕТИЛФЕНИЛ КЕТОН PHENACYL BROMIDE	$\text{BrCH}_2\text{COC}_6\text{H}_5$ Ядовитое ве- щество. Белые кристаллы, зе- ленеющие на свегу. Сильно раз- дражают кожу и слизистые оболочки, вызывая слезотече- ние. Нерастворимо в воде. t_p - 50°C	2645 6223	II ср	6112 6a	Табл 13 14
Бромоводород безвод- ный	См Водород бромистый без- водный - ПН 5390				
БРОМОКСИНИЛ	См. приложение 13				
5284 БРОМОФОРМ BROMOFORM	CHBr_3 Ядовитая летучая бес- цветная жидкость или кристал- лы с запахом, похожим на за- пах хлороформа, с наркотичес- ким эффектом. t_p - 9°C. ПДК 5 мг/м ³	2515 6088	III низк	6113 6b	Табл 11, 12
БРОМОФОС-ЭТИЛ	См. приложение 13				
Бромнитробензолы	См Нитробромбензолы - ПН 6402				
1-БРОМ-2-НИТРОБЕН- ЗОЛ 1-BROMINE-2-NITRO- BENZENE	Перевозка запрещена				
5285 2-БРОМПЕНТАН 2-BROMOPENTANE	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{Br}$. ЛВЖ. Бесцветная или желтая, с сильным запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 21°C. ПДК 5 мг/м ³	2343 3189	II ср	3212 3	Табл 4
5286 2-БРОМПРОПАН 2-BROMOPROPANE	$\text{C}_3\text{H}_7\text{Br}$ ЛВЖ. Бесцветные. Ядовитые, При нагревании вы- деляют очень ядовитые пары. Не смешиваются с водой. $t_{\text{кип}}$ 59-71°C. $t_{\text{всп}}$ 1°C. ПДК 0,6 мг/м ³	2344 3189	II ср	3212 3	Табл 4
1-Бромпропанон-2	См. Бромацетон - ПН 5275				
3-Бромпропен-1	См. Аллилбромид - ПН 5035				
3-Бромпропиленоксид	См. α -Эпибромгидрин - ПН 7179				
5288 3-БРОМПРОПИН 3-BROMOPROPYNE	$\text{CH}_2\text{CCH}_2\text{Br}$ ЛВЖ. Бесцветная с резким запахом. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки, вызывая сильное сле- зотечение. При нагревании раз- лагается. $t_{\text{всп}}$ 10°C. НКПВ 3%	2345 3190	II ср.	3212 3	Табл 4
БРОМСИЛАН BROMOSILANE	Перевозка запрещена				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-2</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.51</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>В*</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.36</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2. Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.51</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОИ	ГВ		КШ Знак опас- ности	Упа ковка
			CO	CO		
α-Бромтолуол	См Бензилбромид — ПН 5225					
Бромтрифторметан	См Трифторбромметан — ПН 6866					
5289 БРОМТРИФТОРЭТИ- ЛЕН BROMOTRIFLUORO- ETHYLENE	BrFC CF_2 Воспламеняющийся сжиженный газ Бесцветный. $t_{\text{кип}}$ минус 3 °С Отн плотн. 5.6	2419 2109			2313 3	Табл. 3: 1а
5290 БРОМФЕНОЛЫ (ЯДО- ВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, НУ.К.) BROMOPHENOLS (PO- ISONOUS LIQUIDS, N O S)	$\text{C}_6\text{H}_4\text{BrOH}$ Ядовитые высоко- опасные вещества Бесцветная жидкость Нерастворимы в во- де. ПДК 0,3 мг/м ³	2810 6231	III низк		6163 66	Табл. 11, 12
Бромхлордифторметан	См Дифторхлорбромметан — ПН 5682					
5291 БРОМХЛОРОМЕТАН BROMOCHLOROMET- HANE	BrCH_2Cl Ядовитая летучая бес- цветная жидкость с запахом хлороформа Трудногорюча При попадании в огонь выделяет фосген Не смешивается с водой $t_{\text{кип}}$ 58 °С ПДК 0,5 мг/м ³	1887 6088	III низк		6113 66	Табл. 11, 12
5292 1-БРОМ-3-ХЛОПРО- ПАН 1-CHLORO 3-BROMO- PROPANE	$\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ Ядовитая ле- тучая бесцветная жидкость Раздражает кожу и слизистые оболочки При нагревании раз- лагается, выделяя ядовитые га- зы Не смешивается с водой. ПДК 3,0 мг/м ³	2688 6102	III низк		6113 66	Табл. 11, 12
Бромциан	См Циан бромистый — ПН 7095					
1-Бром-2,3-эпоксипропан	См α Эпибромгиприн — ПН 7179					
Бромэтан	См Этилбромид — ПН 7205					
5293 БРУЦИН BRUCINE	$\text{C}_{23}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_4$ Ядовитое вещество Белые кристаллы или порошок	1570 6089	I выс		6161 6а	Табл 13, 14
Бумага копировальная	См Бумага, обработанная ненасыщенными маслами, не полностью высушенная — ПН 5294					
5294 БУМАГА, ОБРАБО- ТАННАЯ НЕ НАСЫ- ЩЕННЫМИ МАСЛА- МИ, не полностью вы- сушенная PAPER, UNSATURA- TED OIL TREATED in completely dried	Самовозгорающееся вещество	1379 1248	III низк.		4213 46	Табл 6 ба

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{К1 П11}{КР}$	КС	$\frac{СН30}{СН3А}$	АК	$\frac{РОС}{30С}$	$\frac{К3ЭС}{Мед}$	Примечания
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К4, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-1,2}$ —	$\frac{—}{Ш52}$	
$\frac{6-5}{В}$	6-06	$\frac{К4, Д4}{К4, Д8}$	6-1	$\frac{П-2,3}{В-2}$ —	$\frac{А}{Ш26}$	
$\frac{6-1}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{—}$	$\frac{С}{Ш44}$ П40	
$\frac{6-1}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{С-1}{В-2}$ —	$\frac{В}{Ш44}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д2}{К4, Д14}$	6-1	$\frac{В-2}{П-2}$ —	$\frac{С}{Ш30}$	Если предъявляется к перевозке как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{4-6}{А}$	4-20	$\frac{К1}{К4, Д5}$	4-1	$\frac{В-3}{П-2}$ $\frac{Г — все}{—}$	$\frac{D}{Ш52}$	См. п. 14.2.46, в

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5295 БУТАДИЕНЫ ИНГИ- БИРОВАННЫЕ BUTADIENES, INHI- BITED	$\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CH}_2$. Воспламеняю- щийся сжиженный газ со сла- бым неприятным запахом. $t_{\text{кип}}$ бутадиена-1,3 минус 4 °С. КПВ 2—12%. Отн. плотн. 1,84. ПДК 100 мг/м ³	1010 2110		2313 3	Табл. 3: Г1а Г4а
Бутакол	См. Бутиллактат — ПН 5318				
5296 БУТАН или БУТАНА СМЕСИ BUTANE or BUTANE MIXTURES	C_4H_{10} . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный. КПВ 1,0—8,5%. Отн. плотн. более 1	1011 2147		2313 3	Табл. 3: Г1а
Буганаль	См. Альдегид масляный — ПН 5046				
2,3-Бутандион	См. Диацетил — ПН 5552				
2,3-Бутандиондиоксим...	См. Диметилглиоксим... — ПН 5609				
5297 БУТАНОЛЫ с темпера- турой вспышки не менее минус 11 °С, но менее 23 °С BUTANOLS, flash point not less than —11 °С but less than 23 °С	$\text{C}_4\text{H}_9\text{O}$. ЛВЖ. Бесцветные, ле- гучие, с неприятным запахом. Ядовитые. ПДК 10 мг/м ³	1120 3190	II ср	3212 3	Табл. 4
5298 БУТАНОЛЫ с темпера- турой вспышки не менее 23 °С, но не более 35 °С BUTANOLS, flash point not less than 23 °С but not more than 35 °С	$\text{C}_4\text{H}_9\text{O}$. ЛВЖ. Бесцветные, с неприятным запахом. Не сме- шиваются с водой. Ядовитые. СПДК 10 мг/м ³	1120 3313	III низк	3313 3	Табл. 4
Бутанол-1	См. Бутанола с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 35 °С — ПН 5298				
Бутанол-2	См. Бутанола с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 35 °С — ПН 5297				
втор-Бутанол	См. Бутанола с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 35 °С — ПН 5297				
трет-Бутанол	См. Бутанола с температурой вспышки не менее минус 11 °С, но менее 23 °С — ПН 5297				
Бутанон-2	См. Метилэтилкетон — ПН 6245				
Бутантиол-1	См. н-Бутилмеркаптан — ПН 5319				
Бутан-1-тиол	См. н-Бутилмеркаптан — ПН 5319				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{ПРП}{КР}$	КС	$\frac{СИЗО}{СИЗА}$	АК	$\frac{РОС}{ЗОС}$	$\frac{КЗЭС}{Мед.}$	Примечания
$\frac{4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К4, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-1,2}$	$\frac{-}{Ш.25}$ Ш.52	
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К4, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-1,2}$	$\frac{-}{Ш.25}$ Ш.52	При газовом тушении необходимо: углекислоты 32%, азота 45%
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-2}{В-2}$ $\frac{С-1}{-}$	$\frac{Д}{Ш.20}$ Ш.25 Ш.52	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-2}{В-2}$ $\frac{С-1}{-}$	$\frac{Д}{Ш.20}$ Ш.25 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО			
Бутанон.	См. 2,4-Д, эфир бутиловый... — ПН 5745—5746					
Бугвар	См. Поливинилбутираль .. — ПН 6531, 6531-1					
Бутен	См. н-Бутен — ПН 5299					
5299 н-БУТЕН BUTYLENE	C ₄ H ₈ . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный. КИВ 1,0—9,4% t _{кип} от минус 6 до 4 °С Отн. плотн. 1,9	1012 2147			2313 3	Табл. 3: 11а
2-Бутеналь	См. Альдегид кротоновый — ПН 5045					
1,2-Бутеноксид	См. 1,2-Бутиленоксид... — ПН 5313					
2-Бутен-1-ол	См. Спирт метилаллиловый — ПН 6694					
1-Бутен-3-он	См. Метилвинилкетон — ПН 6193					
5300 трет-БУТИЛА ГИДРО- ПЕРОКСИД, более 72% но не более 90% с во- дой tert-BUTYL HYDROPE- ROXIDE, more than 72% but not more than 90% with water	(CH ₃) ₃ COOH. Органический пероксид. Жидкость При по- падании в глаза вызывает серь- езные повреждения роговой оболочки. Не смешивается с водой	2094 5129	I выс		5251 5	Табл. 10: 11а 16а 18а 118а
5301 трет-БУТИЛА ГИДРО- ПЕРОКСИД, не более 80% в перексиде трет- БУТИЛА или трет-БУ- ТИЛА ГИДРОПЕРОК- СИД, tert-BUTYL HYDRO- PEROXIDE, not more than 80% in di-tert-bu- tyl peroxide or tert-BU- TYL HYDROPEROXIDE	(CH ₃) ₃ COOH. Органический пероксид. ЛВЖ При попадании в огонь может взорваться. При попадании в глаза вызывает серьезное повреждение роговой оболочки Частично смешивает- ся с водой	2092 5130	I выс.		5271 5; 3	Табл. 10: 11а 16а 18а 118а 119а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>2-4</u> В	2 30	<u>К1</u> К4, Д8	2 1	<u>С 1</u> Г 1,2 —	<u>Ш 26</u> Ш 52	При газовом тушении необходимо углекислоты 32% азота 45%
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В 2 —	<u>См</u> ч IV, п 68 Ш 44 Ш 50 Ш 52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5 2	<u>П 3,2</u> В 2 —	<u>См</u> ч IV, п 68 Ш 44 Ш 50 Ш 52	Тара П19а не должна использоваться для смесей, содержащих третибутилпероксид

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОІ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО	СО		
5302 трет-БУТИЛА ГИДРО- ПЕРОКСИД, не более 72% с водой tert-BUTYL HYDROPE- ROXIDE, not more than 72% with water	(CH ₃) ₂ COOH Органический пероксид Жидкость При по- падании в глаза вызывает серь- езное повреждение роговой обо- лочке Не смешивается с водой	2093 5128	II ср	5252 5	Табл. 10 IIIa III8a III8a III9a	
5303 трет-БУТИЛА ПЕРОК- СИД технически чистый tert-BUTYL PEROXI- DE technically pure	(CH ₃) ₃ C ₂ O ₂ C(CH ₃) ₃ . Органиче- ский пероксид ЛВЖ. Бесцвет- ная, подвижная, с эфирным за- пахом Не смешивается с во- дой t _{всп} 12 °С	2102 5148	II ср.	5262 5; 3	Табл. 10 IIIa III26 III6a III86 III206	
трет-бутил йодистый	См Подметилпропаны — ПН 5836					
N-н-Бутиламинобензол	См N-н-Бутиланилин — ПН 5306					
Бутил бромистый	См н-Бутилбромид - ПН 5309					
Бутил хлористый	См Хлорбутаны ПН 7042					
Бутилакрилат	См н-Бутилакрилат ПН 5304					
5304 н-БУТИЛАКРИЛАТ ин- гибированный BUTYLACRYLATE, in- hibited	CH ₂ CHCOOC ₄ H ₉ ЛВЖ бес- цветная, с сильным неприятным запахом Ядовитая Раздража- ет кожу и слизистые оболоч- ки Не смешивается с водой. t _{всп} 38 °С КПВ 1,2- 9,9% ПДК 10 мг/м ³	2348 3315	III низк	3353 3	Табл. 4	
5305 н-БУТИЛАМИН n-BUTYLAMINE	C ₄ H ₉ NH ₂ ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом аммиака. Ядовитая. Вызывает ожоги ко- жи, пары раздражают слизи- стые оболочки. t _{всп} минус 12 °С КПВ 1,7-10,0%. ПДК 10 мг/м ³	1125 3192	II ср	3252 3	Табл. 4	
5306 N-н-БУТИЛАНИЛИН N-BUTYLANILINE	C ₆ H ₅ NH(C ₄ H ₉) Ядовитая ян- тарного цвета жидкость. Энер- гично реагирует с окислителя- ми. Смешивается с водой	2738 6089	II ср	6162 6a	Табл. 11, 12	
втор-Бутилацетат	См Бутилацетаты — ПН 5307					
5307 БУТИЛАЦЕТАТЫ BUTYL ACETATES	C ₄ H ₉ OOCCH ₃ ЛВЖ. Бесцвет- ные, чистые, с характерным за- пахом. Не смешиваются с во- дой t _{всп} от минус 18 до 23 °С КПВ 1,5-15,0% ПДК 200 мг/м ³	1123 3191	II ср	3212 3	Табл. 4	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>См. Приложение тары из алюминия</u> ч. IV, запрещается п. 6.8 Ш.44 Ш.50 Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52	
<u>3-3</u> A	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>С-1</u> П-2 —	<u>В</u> Ш.44	
<u>3-1</u> B	3-02	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52	
<u>6-5</u> A	6-07	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>П-3</u> —	<u>С</u> Ш.39	
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 С-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
втор Бутилбензол	См Бутилбензолы — ПН 5308				
5308 БУТИЛЬБЕНЗОЛЫ BUTYL BENZENES	$C_6H_5C_4H_9$ ЛВЖ. Бесцветные Раздражают кожу Не смешиваются с водой. $t_{всп}$ 48—60 °С. КПВ 0,7—6,9%	2709 3315	III низк.	3313 3	Табл. 4
5309 н БУТИЛЬБРОМИД n BUTYL BROMIDE	C_4H_9Br ЛВЖ Ядовитая. Высокоопасная Бесцветная или желтоватая Не смешивается с водой $t_{всп}$ 24 °С (ос) КПВ 52—56% ПДК 0,3 мг/м ³	1126 3187	II ср	3212 3	Табл. 4
5310 н БУТИЛ 4,4-ДИ (трет- БУТИЛПЕРОКСИ)-ВА- ЛЕРАТ не более 52% с инертным твердым ве- ществом n BUTYL 4,4-DI-(tert- BUTYLPEROXY) VA- LERATE, not more than 52% with inert solid	$CH_3C(O_2C(CH_3)_3)_2(CH_2)_2COO$ $(CH_2)_3CH_3$ Органический пер- оксид Белый порошок или паста Нерастворим в воде	2141 5123	II ср.	5242 5	Табл. 10: П16
5311 н-БУТИЛ-4,4-ДИ-(трет- БУТИЛПЕРОКСИ)-ВА- ЛЕРАТ технически чистый n-BUTYL-4,4-DI-(tert- BUTYLPEROXY)VALE- RATE, technically pure	$CH_3C(O_2C(CH_3)_3)_2(CH_2)_2CO.O$ $(CH_2)_3CH_3$ Органический пер- оксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2140 5122	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1д П6а П15а
5312 БУТИЛДИИДРОФОС- ФАТ BUTYL ACID PHOS- PHATE	$C_4H_9H_2PO_4$. Едкое и коррози- онное вещество Желтая жид- кость. Смешивается с водой	1718 8132	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
н-Бутилены	См н-Бутены — ПН 5299				
5313 1,2-БУТИЛЕНОКСИД СТАБИЛИЗИРОВАН- НЫЙ 1,2-BUTYLENEOXIDE, STABILIZED	ЛВЖ Не смешивается с во- дой $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С	3022 3192	II ср.	3212 3	Табл. 4
трет-Бутилизопропил- бензола пероксид	См трет-Бутилкумила перок- сид — ПН 5317				
5314 н-БУТИЛИЗОЦИАНАТ n-BUTYL ISOCYANATE	$CH_3(CH_2)_3NCO$ ЛВЖ Бес- цветная, с резким запахом Ядо- вита Жидкость и ее пары сильно раздражают кожу и слизистые оболочки Не смешивается с водой но бурно реагирует с ней выделяя ядовитые газы $t_{всп}$ 19 °С ПДК 1,0 мг/м ³	2485 3193	II ср	3222 3а; 6а	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КГРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С*</u> Ш 26 Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3 1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.44 Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>В-2</u> П-2 —	<u>См.</u> ч IV, п. 6.8 Ш.51 Ш 52	
<u>5 4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>См</u> ч IV, п 6 8 Ш 51 Ш 52	
<u>8 1</u> А	8-02	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1	<u>П-3</u> В-2 —	<u>С</u> Ш 44	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>3-1</u> D	3-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,3 В, П	<u>См</u> ч IV, п. 6 5 Ш.44 Ш.52 В.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			Гу СО	Знак опас- ности	
5315 трет-БУТИЛИЗОЦИА- НАТ tert-BUTYL ISOCYANA- TE	$\text{C}_4\text{H}_9\text{NCO}$ ЛВЖ. Обла- дает резким запахом. Ядови- тая Пары и жидкость сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой, но бурно реагирует с ней, выделяя ядовитые газы. $t_{\text{всп}}$ минус 6°C. ПДК 1,0 мг/м ³	2484 3194	I выс.	3221 3; 6a	Табл. 4
5316 N,n-БУТИЛИМИДА ЗОЛ BUTYL IMIDAZOLE	$\text{C}_7\text{H}_{11}\text{N}_2$. Ядовитая бесцветная или янтарного цвета подвиж- ная жидкость. Смешивается с водой	2690 6090	II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12
N-n-Бутилиминазол	См N-n-Бутилимидазол — ПН 5316				
втор-Бутилийодид	См. 2-Подбутан — ПН 5835				
трет-Бутилийодид	См. Йодметилпропаны — ПН 5836				
Бутилкарбинолы	См Спирты амиловые — ПН 6686—6687				
Бутилкарбитол	См. Эфир диэтиленгликоля мо- нобутиловый — ПН 7276				
5317 трет-БУТИЛКУМИЛА ПЕРОКСИД техниче- ски чистый tert-BUTYL CUMYL PEROXIDE. technical- ly pure	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ная жидкость. Не смешивается с водой	2091 5124	II ср.	5242 5	Табл. 10; П1a П26 П6a П8a П18a П206
5318 БУТИЛЛАКТАТ BUTYL LACTATE	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOC}_4\text{H}_9$. Горю- чая жидкость. Бесцветная или желтоватая. $t_{\text{всп}}$ 71°C (о.с.)		III низк.	9123	
Бутилмеркаптан	См. n-Бутилмеркаптан — ПН 5319				
5319 n-БУТИЛМЕРКАПТАН n-BUTYL MERCAPTAN	$\text{C}_4\text{H}_9\text{SH}$. ЛВЖ. Бесцветная, с очень неприятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 12°C	2347 3194	II ср.	3212 3	Табл. 4
Бутил-2-метилакрилат	См. n-Бутилметакрилат... — ПН 5320				
5320 n-БУТИЛМЕТАКРИ- ЛАТ ингибированный n-BUTYL METHACRY- LATE, inhibited	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOC}_4\text{H}_9$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запахом. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ 41°C. КПВ 2--8%	2227 3316	III низк.	3313 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>3-1</u> D	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	3-1 разл. i 4-2 разл 2 5	<u>С 1,3</u> Г 1,2 В, П	См ч IV. п. 6.5 <u>Ш.44</u> Ш 52 В 39	
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	5 1	<u>П-3</u> —	<u>С</u> Ш 39	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В 2 —	См ч IV. п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш 52	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-2,3</u> В-2 —	<u>С</u> Ш 44	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,3 В-2 —	<u>В</u> Ш 52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.44 Ш 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО	ср.		
трет-Бутилметилкарби- нол ..	См. Спирт dl-пинаколиновый.. — ПН 6696					
Бутил-γ-метилнитрит	См. Амилнитрит — ПН 5072					
5321 трет-БУТИЛМОНО- ПЕРОКСИМАЛЕАТ, не более 52% в растворе tert-BUTYL MONOPE- ROXYMALEATE, not more than 52% in solu- tion	(CH ₃) ₃ C O ₂ CO.CH:CHCO ₂ H. Органический пероксид. Бес- цветная жидкость. Не смеши- вается с водой	2100 5146	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П6а	
5322 трет-БУТИЛМОНОПЕ- РОКСИМАЛЕАТ, не более 52% — паста tert-BUTYL MONOPE- ROXYMALEATE, not more than 52% as a paste	(CH ₃) ₃ C O ₂ CO.CH:CHCO ₂ H. Органический пероксид. Бе- лая вязкая паста. Без запаха. Нерастворима в воде	2101 5147	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П26 П36 П4а П6а П13а П16а П16г П18а П206 П22а	
5323 трет-БУТИЛМОНОПЕ- РОКСИМАЛЕАТ тех- нически чистый tert-BUTYL MONOPE- ROXYMALEATE, tech- nically pure	(CH ₃) ₃ C O ₂ CO.CH:CHCO ₂ H.) Органический пероксид. Бе- лое кристаллическое вещество. При попадании в огонь может взорваться. Нерастворимо в воде	2099 5145	II ср.	5232 5; 1а	Табл. 10: П12а	
5324 трет-БУТИЛМОНОПЕ- РОКСИФТАЛАТ техни- чески чистый tert-BUTYL MONOPE- ROXYRHTHALATE, technically pure	HO ₂ C.C ₆ H ₄ CO O ₂ .C(CH ₃) ₃ . Органический пероксид. Белое твердое вещество. Без запаха. Легко горит. Бурно разлагает- ся при попадании в огонь. Не- растворимо в воде	2105 5132	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1г П36 П4а П16в П16г П17а	
трет-Бутилмоноперма- леат..	См трет-Бутилмонопероксима- леат. — ПН 5321—5322					
трет-Бутилмоноперфта- лат..	См трет-Бутилмоноперокси- фталат. — ПН 5324					
5325 БУТИЛНИТРИТЫ BUTYL NITRITES	CH ₃ (CH ₂) ₃ ONO ЛВЖ. Жел- товатые, летучие, маслянистые. Ядовитые. Разлагаются под воздействием света, воздуха, воды и тепла, выделяя оксиды азота. Частично смешиваются с водой t _{пер} 10°C	2351 3195	II ср.	3212 3	Табл. 4	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-2}{П-2}$	См ч. IV, п. 68 <u>Ш 50</u>	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-2}{П-2}$	См ч. IV, п. 6.8 <u>Ш 50</u> Ш 52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-1,2}{П-2}$	См. ч. IV, п. 68 <u>Ш 50</u> Ш 52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-1}{П-2}$	См ч. IV, п. 68 <u>Ш 50</u> Ш 52	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D7}$	3-1	$\frac{\Gamma-1,3}{C-1}$	<u>C</u> Ш.42 Ш 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO			
трет-Бутилперацетат	См. трет-Бутилпероксиаце- тат... — ПН 5326—5327					
трет-Бутилпербензоат..	См. трет-Бутилпероксибензо- ат... — ПН 5328—5330					
трет-Бутилпердиэтила- цетат...	См. трет-Бутилпероксидиэтил- ацетат. — ПН 5331					
трет-Бутилпердиэтил- ацетат с трет-бутил- пербензоатом ..	См. трет-Бутилпероксидиэтилацетат... с трет-бутилпероксибен- зоатом... — ПН 5332					
трет-Бутилперизобути- рат...	См. трет-Бутилпероксиизобути- рат... — ПН 5333—5334					
трет-Бутилперкротонат...	См. трет-Бутилпероксикрото- нат.. — ПН 5336					
трет-Бутилпермалеат...	См. трет-Бутилмонопероксима- леат... — ПН 5321—5323					
трет-Бутилпернеодека- ноат...	См. трет-Бутилпероксинеодека- ноат... — ПН 5337—5338					
5326 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- АЦЕТАТ, не более 52% в растворе tert-BUTYL PEROXY- ACETATE, not more than 52% in solution	$\text{CH}_3\text{CO.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органиче- ский пероксид. Бесцветный про- зрачный раствор. Не смешива- ется с водой	2096 5134	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П2в П6а	
5327 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- АЦЕТАТ, более 52%, но не более 77% в раст- воре tert-BUTYL PEROXY- ACETATE, more than 52% but not more than 77% in solution	$\text{CH}_3\text{CO.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органиче- ский пероксид. Жидкость. При попадании в огонь или контак- те с сильными кислотами мо- жет взорваться. Не смешива- ется с водой	2095 5133	II ср.	5232 5; 1а	Табл. 10: П1б П6а	
5328 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- БЕНЗОАТ, не более 77% в растворе tert-BUTYL PEROXY- BENZOATE, not more than 77% in solution	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органиче- ский пероксид. Светло-желтая жидкость. Не смешивается с водой	2098 5136	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П2б П6а П8а П18а П20б	
5329 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- БЕНЗОАТ, не более 52% с инертным неорга- ническим твердым ве- ществом tert-BUTYL PEROXY- BENZOATE, not more than 52% with inert in- organic solid	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органиче- ский пероксид. Белое твердое вещество. Ядовитое. Нераство- римо в воде. ПДК 1 мг/м ³	2890 5136-1	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-2}{B-2}$ —	См ч IV, п 68 <u>Ш 50</u> Ш 52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D6}$		$\frac{П-2}{B-2}$ П-1	См ч IV, п 68 <u>Ш 50</u> Ш 52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См ч IV, п 68 <u>Ш.50</u> Ш 52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-1}{—}$	См ч IV, п 68 <u>Ш 50</u> Ш 52	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Уда- ковка
			CO	CO		
5330 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- БЕНЗОАТ технически чистый или трет-БУ- ТИЛПЕРОКСИБЕНЗО- АТ, более 77% в раст- воре tert-BUTYL PEROXY BENZOATE, technical- ly pure or tert-BUTYL PEROXYBENZOATE, more than 77% in solu- tion	$C_6H_5CO O_2 C(CH_3)_3$, Органиче- ский пероксид Бледно-желтая жидкость При попадании в огонь может взрываться, осо- бенно в замкнутом объеме. Не смешивается с водой	2097 5135	II ср.	5242 5	Табл. 10 II д III б III а III а	
трет-Бутилпероксибензо- ат. с трет-бутилперок- сидиэтилацетатом	См трет-Бутилпероксидиэтилацетат с трет-бутилпероксибен- зоатом — ПН 5332					
5331 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ДИЭТИЛАЦЕТАТ тех- нически чистый tert-BUTYL PEROXY- DIETHYLACETATE, technically pure	$(C_2H_5)_2 CHCO O_2 C(CH_3)_3$, Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ная жидкость При попадании в огонь может взрываться Не смешивается с водой	2144 5142	II ср.	5212 5; 1a	Табл. 10: II д	
5332 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ДИЭТИЛАЦЕТАТ, не более 33%, с трет-БУ- ТИЛПЕРОКСИБЕНЗО- АТОМ, не более 33%, и растворителем tert-BUTYL PEROXY- DIETHYLACETATE, not more than 33% WITH tert-BUTYL PEROXY- BENZOATE, not more than 33%, and solvent	$(C_2H_5)_2 CHCO O_2 C(CH_3)_3$ и $C_6H_5CO O_2 C(CH_3)_3$, Органиче- ский пероксид. Бесцветная жидкость Не смешивается с водой	2551 5143	II ср.	5242 5	Табл. 10: II б II в III а	
5333 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ИЗОБУТИРАТ, более 52%, но не более 77% в растворе tert-BUTYL PEROXY- ISOBUTYRATE, more than 52% but not more than 77% in solution	$(CH_3)_2 CHCO O_2 C(CH_3)_3$ Ор- ганический пероксид Бесцвет- ная жидкость При попадании в огонь может взрываться Не смешивается с водой	2142 5137	II ср.	5212 5, 1a	Табл. 10 II д III а	
5334 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ИЗОБУТИРАТ, не более 52% в растворе tert-BUTYL PEROXY- ISOBUTYRATE, not mo- re than 52% in solution	$(CH_3)_2 CHCO O_2 C(CH_3)_3$ Ор- ганический пероксид Бесцвет- ная жидкость Не смешивается с водой	2562 5137-1	II ср.	5222 5	Табл. 10 II д III а	
трет-Бутилпероксиизо- нонаноат	См трет-Бутилперокси-3,5,5 триметилгексаноат — ПН 5341					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-2,1</u> <u>В-2</u> Г — все	См ч IV, п 68 <u>Ш 50</u> Ш 52	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См Перевозить в РК, $t_k 20^\circ\text{C}$; ч IV, $t_a 25^\circ\text{C}$. п 6,8 См п 17 <u>Ш 50</u> Ш 52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u>	См ч IV, п. 68 <u>Ш 50</u> Ш 52	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. Перевозить в РК, $t_k 15^\circ\text{C}$; ч IV, $t_a 20^\circ\text{C}$. п 68 См п 17 <u>Ш.50</u> Ш 52	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См Перевозить в РК, $t_k 17^\circ\text{C}$ ч IV, $t_a 20^\circ\text{C}$ п. 68 См п 17 <u>Ш.50</u> Ш 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5335 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ИЗОПРОПИЛКАРБО- НАТ не более 77% в растворе tert-BUTYLPEROXY ISOPROPYL CARBO- NATE, not more than 77% in solution	$(\text{CH}_3)_3\text{C O}_2 \text{CO.O.CH}(\text{CH}_3)_3$. Органический пероксид. Бес- цветная жидкость. При попада- нии в огонь может взорваться. Не смешивается с водой. Тем- пература застывания минус 3°C	2103 5149	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1д П10б
5336 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- КРОТОНАТ, не более 77% в растворе tert-BUTYL PEROXY- CROTONATE, not more than 77% in solution	$\text{CH}_3\text{CHCHCO.O}_2 \text{C}(\text{CH}_3)_3$. Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ная жидкость. Не смешивается с водой	2183 5138	II ср.	5242 5	Табл. 10: П2в П6а П7А
трет-Бутилпероксимале- ат...	См. трет-Бутилмоноперокси- малеат... — ПН 5321—5323				
5337 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- НЕОДЕКАНОАТ, не более 77% в растворе tert-BUTYL PEROXY- NEODECANOATE, not more than 77% in solu- tion	$(\text{CH}_3)_3\text{C.O.O.CO.C}(\text{R}_1\text{R}_2)\text{CH}_3$; $\text{R}_1+\text{R}_2=\text{C}_7\text{H}_{16}$ Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Может бурно разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2177 5139	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1д
5338 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- НЕОДЕКАНОАТ тех- нически чистый tert-BUTYL PEROXY- NEODECANOATE, tech- nically pure	$(\text{CH}_3)_3\text{C.O.O.CO.C}(\text{R}_1\text{R}_2)\text{CH}_3$; $\text{R}_1+\text{R}_2=\text{C}_7\text{H}_{16}$ Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Может бурно разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2594 5139-1	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1д
5339 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ПИВАЛАТ, более 67%, но не более 77% в раст- воре tert-BUTYL PEROXY- PIVALATE, more than 67% but not more than 77% in solution	$(\text{CH}_3)_3\text{C CO.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$ Орга- нический пероксид. Бесцвет- ная жидкость. Взрывоопасная Не смешивается с водой	2110 5150	II ср.	5222 5	Табл. 10: П2в П1б П6а
5340 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ПИВАЛАТ, не более 67% в растворе tert-BUTYL PEROXY- PIVALATE, not more than 67% in solution	$(\text{CH}_3)_3\text{C.CO.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$ Орга- нический пероксид. Бесцвет- ная жидкость. Не смешивается с водой	3047 5150-1	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1б П2в П6а
5341 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- 3,5,5-ТРИМЕТИЛГЕК- САНОАТ технически чистый tert-BUTYL PEROXY- 3,5,5-TRIMETHYLHEXA- NOATE, technically pure	$(\text{CH}_3)_3\text{C.CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CO.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органический пер- оксид. Бесцветная подвижная жидкость со слабым запахом. Не смешивается с водой	2104 5149-1	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П2в П6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-2,1}{B-2}$ —	См. ч. IV, п 68 <u>Ш.50</u> Ш 52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См ч IV, п 6.8 <u>Ш 50</u> Ш 52	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК $t_c 0^\circ C$, ч IV, $t_a 10^\circ C$ п 68 См. п 17 <u>Ш 50</u>	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК t_c минус ч IV, $5^\circ C$, $t_a 5^\circ C$ п. 68 См п 17 <u>Ш 50</u>	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК $t_c 0^\circ C$; ч. IV, $t_a 10^\circ C$ п 68 См п 17 <u>Ш 50</u> Ш 52	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК $t_c 0^\circ C$; ч IV $t_a 10^\circ C$ п 68 См п 17 <u>Ш 50</u> Ш 52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См ч IV, п 68 <u>Ш 50</u> Ш 52	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа ковка
				Знак опас- ности	
5342 3 трет-БУТИЛПЕРОКСИ-3-ФЕНИЛФТАЛИД технически чистый 3 tert-BUTYLPEROXY-3-PHENYLPHthalide technically pure	$OC_6H_4C(C_6H_5)[O_2C(CH_3)_3]$ О Органический пероксид. Бесцветное кристаллическое вещество. Нерастворимо в воде.	2596 5148-1	II ср	5242 5	Табл. 10 IIIa
5343 трет-БУТИЛПЕРОКСИ-2-ЭТИЛГЕКСАНОАТ, не более 52% с раство- ром tert-BUTYL PEROXY-2-ETHYLHEXANOATE, not more than 52% in solution	$CH_3(CH_2)_3CH(C_2H_5)CO_2C(CH_3)_3$ (CH ₃) ₃ Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой.	2888 5144-1	II ср	5222 5	Табл. 10 IIIa
5344 трет-БУТИЛПЕРОКСИ-2-ЭТИЛГЕКСАНОАТ технически чистый tert-BUTYL PEROXY-2-ETHYLHEXANOATE technically pure	$CH_3(CH_2)_3CH(C_2H_5)CO_2C(CH_3)_3$ (CH ₃) ₃ Органический пероксид. Бесцветная жидкость. При попадании в огонь может взрываться. Не смешивается с водой.	2143 5144	II ср	5222 5	Табл. 10 IIIb IIIa
5345 трет-БУТИЛПЕРОКСИ-2-ЭТИЛГЕКСАНОАТ, не более 12%, и 2,2-ДИ- (трет-БУТИЛПЕРОКСИ)- БУТАН, не более 14%, с массовой долей флегматизатора не менее 14% и инертного неорганического твердого вещества 60% tert-BUTYL PEROXY-2-ETHYLHEXANOATE, not more than 12% with 2,2-DI-(tert-BUTYLPEROXY) BUTANE, not more than 14% with not less than 14% phlegmatizer and 60% inert inorganic solid	$CH_3(CH_2)_3CH(C_2H_5)CO_2C(CH_3)_3$ и $CH_3CH_2C(O_2C(CH_3)_3)_2CH_3$ (CH ₃) ₃ Органический пероксид. Белое твердое вещество. Нерастворимо в воде.	2887 5144-3	II ср	5242 5	Табл. 10 IIIa
5346 трет-БУТИЛПЕРОКСИ-2-ЭТИЛГЕКСАНОАТ, не более 31%, и 2,2-ДИ- (трет-БУТИЛПЕРОКСИ)- БУТАН, не более 36%, с массовой долей флегматизатора не менее 33% tert-BUTYL PEROXY-2-ETHYLHEXANOATE, not more than 31% with 2,2-DI-(tert-BUTYLPEROXY)	$CH_3(CH_2)_3CH(C_2H_5)CO_2C(CH_3)_3$ и $CH_3CH_2C(O_2C(CH_3)_3)_2CH_3$ (CH ₃) ₃ Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой.	2886 5144-2	II ср	5222 5	Табл. 10 IIIa

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-1,2}{II-2}$ —	См ч IV п. 6.8 <u>Ш 50</u>	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{II-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК $t_k 35^\circ C$; ч IV, $t_a 40^\circ C$. п. 6.8 См п 17 <u>Ш 50</u> Ш.52	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{II-1,2}{B-2}$ —	См Перевозить в РК $t_k 20^\circ C$; ч IV, $t_a 25^\circ C$ п. 6.8 См п 17 <u>Ш 50</u> Ш 52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-1}{—}$	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{II-1,2}{B-2}$ —	См Перевозить в РК $t_k 35^\circ C$; ч. IV, $t_a 40^\circ C$ п 6.8 См п 17 <u>Ш 50</u> Ш 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упаковка
ROXY) BUTANE, not more than 36%, with not less than 33% phlegmatizer					
трет-Бутилперпивалат...	См. трет-Бутилпероксиивалат... — ПН 5339—5340				
Бутилпропионат	См. н-Бутилпропионат — ПН 5347				
5347 н-БУТИЛПРОПИОНАТ BUTYLPROPIONATE	C ₂ H ₅ COOC ₄ H ₉ . ЛВЖ. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 32 °С	1914 3317	III низк.	3313 3	Табл. 4
5348 БУТИЛТОЛУОЛЫ BUTYL TOLUENES	C ₈ H ₈ . Ядовитая летучая бесцветная жидкость. Жидкость раздражает кожу, пары — слизистые оболочки. Не смешивается с водой, пара-, трет-Бутилтолуол имеет <i>t</i> _{всп} 60 °С. ПДК 60 мг/м ³	2667 6092	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
5349 5-трет-БУТИЛ-2,4,6-ТРИНИТРО-м-КСИЛОЛ 5-tert-BUTYL-2,4,6-TRINITRO-m-XYLENE	(NO ₂) ₃ C ₆ (CH ₃) ₂ C(CH ₃) ₂ . Легковоспламеняющееся твердое вещество. Кристаллы желтого цвета. Саморазлагается при температуре более 50 °С с опасностью разрыва упаковки, распыления вещества и образования взрывчатой смеси его с воздухом. Чувствительно к детонации. Нерастворимо в воде. Ядовитое	2956 4131	III низк.	4153 4a; 1a	Табл. 66
5350 БУТИЛТРИХЛОРСИЛАН BUTYLTRICHLOROSILANE	C ₄ H ₉ SiCl ₃ . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. ЛВЖ. Ядовитая. Бесцветная, с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. <i>t</i> _{всп} 52 °С. ПДК 5,0 мг/м ³	1747 8133	II ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17
5351 БУТИЛФЕНОЛЫ ЖИДКИЕ BUTYLPHENOLS, LIQUID	(CH ₃) ₃ CC ₆ H ₄ OH. Ядовитые вещества. Желтые жидкости с характерным запахом. Раздражают кожу и глаза. Не смешиваются с водой	2228 6091	III низк.	6163 66	Табл. 11, 12
5352 БУТИЛФЕНОЛЫ ТВЕРДЫЕ BUTYLPHENOLS, SOLID	C ₄ H ₉ C ₆ H ₄ OH. Ядовитые вещества. Белые кристаллы с характерным запахом. Раздражают кожу и глаза. Нерастворимы в воде. <i>t</i> _{пл} 16—98 °С	2229 6091	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КГРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗСС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>С-1,3</u> <u>В-2</u>	<u>В*</u> <u>Ш.44</u>	
<u>4-4</u> D	4-10	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>Г-1,2</u>	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	1. При использовании упаковки, изменяющей взрывчатые свойства вещества, с разрешения компетентного органа знак опасности 1a может не наноситься. 2. Укладывать вдали от всех источников тепла. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, ж
<u>8-5</u> С	3-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>См. Размещать с учетом требова-</u> <u>ч. IV, ний п 4.2.2</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В.46</u> <u>П.39</u>	
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u>	<u>В*</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u>	
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u>	<u>В*</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа ковка
				Знак опас- ности	
4 трет Бутилфенол	См Бутилфенолы твердые ПН 5352				
5353 н БУТИЛФОРМИАТ n-BUTYL FORMATE	HCOOC_4H_9 ЛВЖ Смешивает- ся с водой $t_{\text{всп}} 18^\circ\text{C}$ 1,6—8,3%	1128 3193	II ср	3212 3	Табл 4
Бутилфосфат кислый	См Бутилдигидрофосфат — ПН 5312				
Бутилхлориды	См Хлорбутаны ПН 7042				
5354 н-БУТИЛХЛОРОФОР- МИАТ n-BUTYLCHLOROFORMATE	$\text{ClCO}_2\text{C}_4\text{H}_9$ Ядовитая летучая коррозионная ЛВЖ Разъедает кожу и слизистые оболочки При реакции с водой и при нагревании разлагается с выде- лением водорода хлористого $t_{\text{всп}} 53^\circ\text{C}$ ПДК 5,0 мг/м ³	2743 6104	II ср	6152 6а, 8, 3	Табл 11 12
Бутилцеллозольв	См Эфир монобутиловый эти- ленгликоля - ПН 7289				
5355 трет-БУТИЛЦИКЛО- ГЕКСИЛХЛОРОФОРМИ- АТ tert-BUTYL CYCLO- HEXYLCHLOROFORMATE	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_{10}\text{OSOC}_6\text{H}_{11}$ Ядовитая летучая бесцветная жидкость. Коррозионная Разъедает ко- жу и слизистые оболочки При реакции с водой и при нагрева- нии разлагается с выделением водорода хлористого ПДК 5,0 мг/м ³	2747 6090	III низк	6113 66	Табл 11 12
н-Бутилэтилацетальде- гид	См 2-Этилгексаналь — ПН 7211				
Бутин-1	См. Этилацетилен ингибиро- ванный — ПН 7199				
5356 БУТИН-2 CROTONYLENE	$\text{CH}_3\text{C}=\text{CCH}_3$ ЛВЖ Не смеси- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 53°C . $t_{\text{кип}} 28^\circ\text{C}$. НКПВ 1,4%	1144 3027	I выс.	3111 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Бутин диол 1,4	См. Бутин-2-диол-1,4 — ПН 5357				
5357 БУТИН-2-ДИОЛ-1 4 1 4 BUTYNE DIOL	$\text{CH}_2\text{OH}\cdot\text{C}\cdot\text{C}\cdot\text{CH}_2\text{OH}$. Ядовитое вещество Твердое, от бесцвет- ного до гемно-коричневого цве- та При нагревании до 340°C самовоспламеняется со взры- вом Образует взрывчатые сме- си с солями ртути, сильными кислотами, щелочами и галоген- идами Раздражает слизистые оболочки Растворимо в воде. $t_{\text{пл}} 40-58^\circ\text{C}$. ПДК 1 мг/м ³	2716 6092	III низк	6163 66	Табл. 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3,00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 С-1 Г-1,3	<u>Д</u> Ш.26 Ш.52	
<u>6-4</u> Е	3-04	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,3 В	См. 1. Размещать с учетом требо- ч. IV, ваний п 4 2 2. п. 6.5 2. Укладывать в наиболее про- <u>Ш.44</u> хладном месте. Укрывать от лу- Ш.52 чистого тепла П.46 В.46	
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,3 В	См. Укладывать в наиболее сухом ч. IV, и прохладном месте. Укрывать п. 6.5 от лучистого тепла <u>Ш.44</u> П.46 В.46	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> С-1,3 В-2 Г-1,2,3	<u>Д</u> Ш.46 Ш.52	
<u>6-6</u> В	6-06	<u>К1, Д5</u> К4, Д5	6-1	<u>В-1,2</u> Г-1,3 <u>П</u>	<u>С</u> Ш.26 Ш.44 П.52 П.Вз	1 Укладывать «Отдельно от» веществ со знаком опасности класса 8, солей ртути и гало- генидов 2. При тушении пожара пода- вать: углекислоты 43%, СЖБ - 10%

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО	СО		
Бутиральдегид	См. Альдегид масляный — ПН 5046					
5358 БУТИРАЛЬДЕГИДОКСИМ BUTYRALDOXIME	С ₃ H ₇ CH:NON. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой <i>t</i> _{всп} 58 °С	2840 3317	III низк.	3313 3	Табл. 4	
Бутиральдоксим	См. Бутиральдегидоксим — ПН 5358					
Бутирангидрид	См. Ангидрид масляный — ПН 5130					
Бутирилхлорид	См. Бутироилхлорид — ПН 5359					
5359 БУТИРОИЛХЛОРИД BUTYRYL CHLORIDE	С ₃ H ₇ COCl. ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Едкая. Пары раздражают слизистые оболочки. В присутствии влаги высококоррозионна для большинства металлов. Бурно взаимодействует с водой, выделяя хлористый водород. <i>t</i> _{всп} от минус 18 до 23 °С. ПДК 5,0 мг/м ³	2353 3197	II ср.	3242 3; 8	Табл. 4	
5360 γ-БУТИРОЛАКТОН BUTYROLACTONE	С ₄ H ₆ O ₂ . Малоопасная ядовитая. Бесцветная маслянистая жидкость		III низк.	9153 —		
Бутирон	См. 4-Гептанон — ПН 5472					
5361 БУТИРОНИТРИЛ BUTYRONITRILE	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CN. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая высокоопасная. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 21 °С	2411 3197	II ср.	3222 3; 6a	Табл. 4	
БУТИФОС	См. приложение 13					
БУТОКАРБОКСИМ	См. приложение 13					
1-Бутоксидутан	См. Эфиры дибутиловые — ПН 7267					
Бутоксил	См. 3-Метоксибутилацетат — ПН 6250					
2-Бутоксиэтанол	См. Эфир монобутиловый этиленгликоля — ПН 7289					
Валерал	См. Альдегид валериановый — ПН 5042					
Валеральдегид	См. Альдегид валериановый — ПН 5042					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КПРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>С-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	
<u>3-1</u> С	3-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,3</u> <u>С-1</u> В, П	См. Укладывать в наиболее сухом ч. IV, месте. Укрывать от лучистого п. 6.5 тепла <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> В.46	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер, Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГВ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CP		
норм-Валеральдегид	См Альдегид валериановый -- ПН 5042					
5362 ВАЛЕРИЛХЛОРИД VALERYL CHLORIDE	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ COSi Едкое и коррозионное вещество. Бес- цветная жидкость с резким за- пахом Пары раздражают сли- зистые оболочки. Ядовитое Реагирует с водой, выделяя водород хлористый	2502 8244	II CP	8112 8	Табл. 16, 17	
ВАМИДОТИОН	См приложение 13					
Ванадий треххлористый	См. Ванадия трихлорид -- ПН 5370					
Ванадий четыреххло- ристый	См. Ванадия тетрахлорид -- ПН 5369					
5363 ВАНАДИЯ (V) ОКСИД неплавленный VANADIUM PENTO- XIDE, non-fused form	V ₂ O ₅ . Ядовитое высокоопас- ное вещество. Красно-желтые кристаллы. Пыль раздражает слизистые оболочки. Окисли- тель. Труднорастворимо в во- де. ПДК 0,1 мг/м ³	2862 6277	II CP	6162 6a	Табл. 13, 14	
5364 ВАНАДИЯ (V) ОК- СИД -- АММОНИЯ ОКСИД -- НАТРИЯ ОКСИД (8/3/2) SODIUM AMMONIUM VANADATE	2Na ₂ O.3(NH ₄) ₂ O.8V ₂ O ₅ . Ядови- тое вещество Влажные куски оранжевого цвета, содержащие обычно 10—15% воды. Раство- римо в воде. В сухом виде раздражает слизистые оболоч- ки. ПДК 5 мг/м ³	2863 6252	II CP	6162 6a	Табл. 13, 14	
5365 ВАНАДИЯ (IV) ОК- СИД-СУЛЬФАТ VANADYL SULPHA- TE	VO ₂ SO ₄ Ядовитое вещество Фиолетовый кристаллический порошок Раздражает кожу и слизистые оболочки Раствори- мо в воде	2931 6278	II CP	6162 6a	Табл. 13, 14	
Ванадия окисульфат	См Ванадия (IV) оксид суль- фат -- ПН 5365					
5366 ВАНАДИЯ ОКСИ ТРИХЛОРИД VANADIUM OXYTRI- CHLORIDE	VOCl ₃ Едкое и коррозионное вещество Желтая подвижная жидкость Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки Ядовитое Реагирует с водой, выделяя водород хлористый, а также со многими органическими веществами ПДК 5,0 мг/м	2443 8244	II CP	8172 8	Табл. 16, 17	
5367 ВАНАДИЯ СЕСКВИ ОКСИД не плавленный VANADIUM TRIOXI- DE, non-fused form	V ₂ O ₅ Ядовитое высокоопасное вещество Черный порошок Раздражает слизистые оболоч- ки Нерастворимо в воде ПДК 0,5 мг/м ³	2860 6277	II CP	6162 6a	Табл. 13, 14	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>8-1</u> <u>С</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,3</u> <u>С-1</u> <u>В</u>	<u>См. ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>В.46</u>	Размещать с учетом требова- ния п. 4.2.2
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-10	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>В.46</u>	
<u>8-1</u> <u>С</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Не горит</u> <u>В</u>	<u>См. ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CO		
5368 ВАНАДИЯ СЕСКВИ- ОКСИД — АММОНИЯ ОКСИД (3/1) AMMONIUM POLY- VANADATE	(NH ₄) ₂ O,3V ₂ O ₅ . Ядовитое ве- щество. Оранжевый порошок. Пыль разъедает слизистые обо- лочка. Окислитель	2861 6066	II ср.	6162 6a	Табл.: 13, 14	
5369 ВАНАДИЯ ХЛОРИД VANADIUM CHLORIDE	VCl ₄ . Едкое и коррозионное вещество. Красно-коричневая жидкость. Пары сильно раз- дражают глаза и слизистые оболочки. Ядовитое высоко- опасное. Под действием света выделяет хлор. Энергично реа- гирует с водой, выделяя хло- ристый водород. ПДК 1,0 мг/м ³ (в пересчете на Cl ₂), 5,0 мг/м ³ (в пересчете на HCl)	2444 8245	I выс.	8171 8	Табл. 20: K1a K7a K8a K9a K10a	
5370 ВАНАДИЯ ТРИХЛО- РИД VANADIUM TRICHLO- RIDE	VCl ₃ . Едкое и высококоррози- онное в присутствии влаги ве- щество. Розовые расплываю- щиеся кристаллы. Ядовитое. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Высокоопасное. Реа- гирует с водой, выделяя водо- род хлористый. ПДК 5,0 мг/м ³ (в пересчете на HCl)	2475 8246	III низк.	8313 8	Табл. 18, 19	
Ванадия (V) хлороксид	См. Ванадия окситрихлорид — ПН 5366					
Ванадия пятиокись...	См. Ванадия (V) оксид... — ПН 5363					
ВАРФАРИН (И ЕГО СОЛИ)	См. приложение 13					
Ванадия трехокись...	См. Ванадия сесквиоксид.. — ПН 5367					
Ванадил серноокислый	См. Ванадия (IV) оксид-суль- фид — ПН 5365					
Ванадила сульфат	См. Ванадия (IV) оксид-суль- фид — ПН 5365					
5371 ВЕТОШЬ ПРОМАС- ЛЕННАЯ (ВОЛОКНА или ТКАНИ ЖИВОТ- НОГО или РАСТИ- ТЕЛЬНОГО ПРОИС- ХОЖДЕНИЯ, Н.У.К.) RAGS OILY (FIBRES or FABRICS, ANIMAL or VEGETABLE, N.O.S.)	Самовозгорающееся вещество. Может самовоспламеняться в зависимости от содержания влаги и степени загрязнения	1373 4236	III низк.	4213 46	Табл. 7a: C21a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

№ п/п	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-10</u> А	6-10	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>С</u> Ш.44	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Не горит</u> В	См. 1. При перевозке в стеклян- ч. IV, ных бутылках категория разме- п. 6.5 щения D <u>Ш.44</u> В.46	2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горит	<u>С</u> Ш.44 В.46	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>4-7</u> А	4-23	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-1	<u>В-3</u> П-1,2 Г-3	<u>Д</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5372 ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА АММИАЧНО-СЕЛИТРЕННЫЕ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) EXPLOSIVE, AMMONIUM NITRATE (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
5373 ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА ВОДОНАПОЛНЕННЫЕ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП Е) EXPLOSIVE, WATER GEL (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE E)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0241 1120		11D 1a	Табл. 1: E8
5374 ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА ВОДОНАПОЛНЕННЫЕ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП Е) EXPLOSIVE, WATER GEL (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE E)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0332 1120		15D 1b	Табл. 1: E12
5375 ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА ЖИДКИЕ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ ТИП Е) EXPLOSIVE, LIQUID (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE E)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0241 1120		11D 1a	Табл. 1: E8
5376 ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА ЖИДКИЕ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ ТИП Е) EXPLOSIVE, LIQUID (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE E)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0332 1120		15D 1b	Табл. 1: E12
5377 ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА ХЛОРАТНЫЕ И ПЕРХЛОРАТНЫЕ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП С)	Бризантные ВВ. Очень чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0083 1118		11D 1a	Табл. 1: E10

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>1-2</u> <u>КВ</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>1-2</u> <u>П</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>—</u>	<u>Ш.53</u> <u>П.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>С-1,3</u> <u>—</u>	<u>Ш.53</u> <u>П.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>—</u>	<u>Ш.53</u> <u>П.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>—</u>	<u>Ш.53</u> <u>П.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>—</u>	<u>Ш.53</u> <u>П.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> <u>П-1</u> <u>С-2</u>	<u>Ш.53</u> <u>П.53</u>	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
EXPLOSIVE, CHLORATE AND PERCHLORATE (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE C)					
Винил бромистый...	См. Винилбромид... — ПН 5380				
Винил фтористый...	См. Винилфторид... — ПН 5386				
Винил хлористый...	См. Винилхлорид... — ПН 5388				
Винилазин ингибированный	См. Винилпиридины ингибированные — ПН 5383-1				
Виниламин...	См. Этиленмин... — ПН 7223				
5378 ВИНИЛАЦЕТАТ ИНГИБИРОВАННЫЙ VINYL ACETATE, INHIBITED	CH ₃ COOCH:CH ₂ . ЛВЖ. Бесцветная или светло-желтая. Ядовитая. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 8 °С. ПДК 10 мг/м ³	1301 3289	II ср.	3212 3	Табл. 4
5379 ВИНИЛАЦЕТИЛЕН ИНГИБИРОВАННЫЙ (ГАЗЫ УГЛЕВОДОРОДНЫЕ СЖИЖЕННЫЕ, Н.У.К., или СМЕСИ УГЛЕВОДОРОДНЫХ ГАЗОВ СЖИЖЕННЫЕ, Н.У.К.) VINYL ACETYLENE, INHIBITED (HYDROCARBON GASES, LIQUEFIED, N.O.S. or HYDROCARBON GASES MIXTURES, LIQUEFIED, N.O.S.)	CH:C=CH:CH ₂ . Воспламеняющийся сжиженный газ с резким неприятным запахом. Легко окисляется, образуя взрывчатые смеси с воздухом. КПВ 1,7—74,0%. <i>t</i> _{кип} 5 °С. Отн. плотн 1,8. ПДК 20 мг/м ³	1965 2147		2313 3	Табл. 3: Г1а
Винилбензол...	См. Стирол... — ПН 6711				
5380 ВИНИЛБРОМИД ИНГИБИРОВАННЫЙ VINYL BROMIDE, INHIBITED	CH ₂ :CHBr. Воспламеняющийся сжиженный газ или жидкость. Запах неприятный. НКПВ 7,3%. <i>t</i> _{кип} 16 °С. Отн. плотн. 3,7	1085 2186		2313 3	Табл. 3: Г1а Г4а
5381 ВИНИЛБУТИРАТ ИНГИБИРОВАННЫЙ VINYL BUTYRATE, INHIBITED	CH ₂ :CHOCOC ₃ H ₇ . ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. <i>t</i> _{всп} 12 °С. КПВ 1,4—8,8%. ПДК 50 мг/м ³	2838 3289	II ср.	3252 3	Табл. 4
5382 ВИНИЛИДЕНФТОРИД 1,1-DIFLUOROETHYLENE	CH ₂ :CF ₂ . Воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный. Без запаха. КПВ 2,3—25,0%. Отн. плотн. 2,2. <i>t</i> _{кип} минус 86 °С	1959 2132		2312 3	Табл. 3: Г1а
Винилиден хлористый...	См. Винилиденхлорид... — ПН 5383				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КІРІ КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1}{В-2}$ С-1 —	$\frac{С}{Ш.52}$	
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К1, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-1,2}$ —	$\frac{—}{Ш.52}$ Ш.53	
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К1, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{П-2}$ —	$\frac{—}{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-2}{С-1}$ —	$\frac{С}{Ш.52}$ Ш.44	
$\frac{2-4}{Е}$	2-30	$\frac{К1}{К4, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-1,2}$ —	$\frac{—}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5383 ВИНИЛИДЕНХЛОРИД ИНГИБИРОВАННЫЙ VINYLIDENE CHLO- RIDE, INHIBITED	CH_2CCl_2 . ЛВЖ. Бесцветная или желтоватая летучая, с про- никающим запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 10°C (о.с.), $t_{\text{кип}}$ 32°C . КПВ 5,6—11,4%. ПДК 50 мг/м^3	1303 3146	I выс.	3211 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а
Винилит...	См. Поливинилбутираль... — ПН 6531, 6531-1				
Винилметилкетон	См. Метилвинилкетон — ПН 6193				
ВИНИЛНИТРАТ-ПО- ЛИМЕР VINYL NITRATE PO- LYMER	Перевозка запрещена				
5383-1 ВИНИЛПИРИДИНЫ ИНГИБИРОВАННЫЕ VINYLPIRIDINES, IN- HIBITED	$\text{C}_5\text{H}_5\text{NCH}:\text{CH}_2$. Ядовитые ле- тучие ЛВЖ с неприятным за- пахом. Бесцветные или желтые. $t_{\text{всп}}$ $42\text{--}51^\circ\text{C}$. ПДК $0,5\text{ мг/м}^3$	3073 6279	II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
5384 ВИНИЛТОЛУОЛ ИН- ГИБИРОВАННЫЙ VINYL TOLUENE, IN- HIBITED, mixed iso- mers	$\text{CH}_2\text{CHC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$. ЛВЖ. Бес- цветная с сильным запахом. Ядовитая. Слабо раздражает кожу и слизистые оболочки. Частично смешивается с во- дой. $t_{\text{всп}}$ $54\text{--}60^\circ\text{C}$. КПВ 0,9— 6,0%	2618 3157-1 3392	III низк.	3313 3	Табл. 4
5385 ВИНИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН VINYLTRICHLOROSI- LANE	$\text{CH}_2\text{CHSiCl}_3$. ЛВЖ. Бесцвет- ная или бледно-желтая. Ед- кая. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. Легко гидролизует- ся при воздействии влаги, об- разуя водород хлористый. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 11°C . $t_{\text{кип}}$ 92°C . НКПВ 3%. ПДК $5,0\text{ мг/м}^3$	1305 3290	I выс.	3241 3; 8	Табл. 4
5386 ВИНИЛФТОРИД ИН- ГИБИРОВАННЫЙ VINYL FLUORIDE, IN- HIBITED	CH_2CHF . Воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный. Без запаха. Склонен к полиме- ризации. КПВ 2,9—29,0%. $t_{\text{кип}}$ минус 73°C . Отн. плотн. 1,6	1860 2187		2312 3	Табл. 3; Г1а
5387 ВИНИЛХЛОРАЦЕТАТ VINYL CHLOROACE- TATE	$\text{CH}_2\text{ClCOOCH}:\text{CH}_2$. Ядовитая летучая ЛВЖ. Не смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}}$ 50°C	2589 6278	II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
5388 ВИНИЛХЛОРИД ИН- ГИБИРОВАННЫЙ VINYL CHLORIDE, IN- HIBITED	CH_2CHCl . Воспламеняющийся сжиженный газ. КПВ 4—31%. $t_{\text{кип}}$ минус 13°C . Отн. плотн. 2,2	1086 2186		2313 3	Табл. 3; Г1а Г4а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

№ п/п к/п	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
1 В	3-00	К1, Д4 К4, Д8	3-1	П-1,2 В-2 —	В* Ш.52 Ш.44	
6 В	3-00	К2, Д8 К4, Д5	3-1	П-1,2 В-2 —	В Ш.28 Ш.52 Ш.57	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
3-2 А	3-00	К1, Д4 К4, Д5	3-1	П-3,2 В-2 —	А* Ш.26 Ш.44 Ш.52	
3-1 В	3-04	К4, Д4 К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	С-1 Г-1,3 В, П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш.52 В.46	
2-4 Е	2-30	К1, Д3 К4, Д8	2-1	С-1 Г-1,2 С-3 Г-3	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.52 Ш.49	
6-4 А	3-00	К4, Д8 К4, Д5	3-1	С-1 П-1,2 —	В Ш.52	
2-4 В	2-30	К1 К1, Д8	2-1	С-1 Г-1,2	— Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				Г	СО		
Винилцианид	См. Акрилонитрил ингибирован- ный — ПН 5023						
5389 ВИСМУТА (III) НИТ- РАТ (НИТРАТЫ НЕ- ОРГАНИЧЕСКИЕ, Н.У.К.) BISMUTH (III) NIT- RATE (NITRATES, IN- ORGANIC, N.O.S.)	$\text{Bi}(\text{NO}_3)_2$. Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Ядовитое высокоопас- ное. Раствор в воде слабокор- розионен для большинства ме- таллов. ПДК 0,5 мг/м ³	1477 5162		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а	
Вода тяжелая (дейте- риевая) с примесью три- тия, удельная активность не более 1 мкКи/мл	См. Радиоактивные материалы, исключение из правил, мате- риалы в ограниченных количествах — приложение 16, табл. 9, ПН 9651-2						
Водка царская	См. Кислота азотная и кислота соляная — смесь — ПН 5956						
Водород и метан — смесь сжатая	См. Метан и водород — смесь сжатая — ПН 6170						
Водород и углерода ок- сид — смесь	См. Углерода оксид и водо- род — смесь — ПН 6908						
5390 ВОДОРОД БРОМИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ HYDROGEN BROMI- DE, ANHYDROUS	HBr . Ядовитый сжиженный газ. В присутствии влаги силь- но коррозионен для большин- ства металлов. ПДК 2 мг/м ³ , $t_{\text{кип}} 67^\circ\text{C}$. Отн. плотн. 2,8	1048 2149			2232 6а; 8	Табл. 3: 1а	
5391 ВОДОРОД ИОДИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ HYDROGEN IODIDE, ANHYDROUS	HI . Ядовитый сжиженный газ. Бесцветный, с резким запахом. Высококоррозионен в присут- ствии влаги. Сильно раздража- ет слизистые оболочки. $t_{\text{кип}}$ минус 35°C . Отн. плотн. 4,4. ПДК 2 мг/м ³	2197 2150			2233 6а; 8	Табл. 3: 1а	
Водород иодистый — раствор	См. Кислота иодисто-водород- ная — раствор — ПН 5973						
Водород кремнистый	См. Силан — ПН 6663						
Водород мышьяковис- тый	См. Арсин — ПН 5152						
5392 ВОДОРОД ОХЛАЖ- ДЕННЫЙ ЖИДКИЙ HYDROGEN, REFRI- GERATED LIQUID	H_2 . Воспламеняющийся газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре ми- нус 253°C , которая поддержи- вается за счет небольшого испа- рения жидкости. КПВ 4—75%. Отн. плотн. 0,07	1966 2148			2315 3	Табл. 3: 2а	
5393 ВОДОРОД СЕЛЕНИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ HYDROGEN SELENI- DE, ANHYDROUS	H_2Se . Ядовитый высокоопас- ный воспламеняющийся сжи- женный газ с запахом серово- дорода. Бесцветен. Раздража- ет слизистые оболочки. Отн. плотн. 2,8. ПДК 0,2 мг/м ³	2202 2151			2413 6а, 3	Табл. 3: 1а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{\text{Б-1}}{\text{А}}$	5-02	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Д}}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.52}$	
$\frac{\text{2-3}}{\text{Д}}$	2-22	$\frac{\text{К3, Д3}}{\text{К3, Д8}}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.45}}$	
$\frac{\text{2-3}}{\text{Д}}$	2-22	$\frac{\text{К4, Д3}}{\text{К4, Д5}}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{\text{2-4}}{\text{Д}}$	2-30	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д5}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.52}} \\ \text{Ш.44}$	При газовом тушении необходимо: углекислоты 34%, азота 46%
$\frac{\text{2-3}}{\text{Д}}$	2-30	$\frac{\text{К4, Д3}}{\text{К4, Д8}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{В-1}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.16}} \\ \text{Ш.22} \\ \text{Ш.44} \\ \text{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5394 ВОДОРОД СЖАТЫЙ HYDROGEN, COMP- RESSED	H_2 . Воспламеняющийся сжа- тый газ. Бесцветный. Без за- паха. КПВ 4—75%. $t_{кип}$ минус 253 °С. Отн. плотн. 0,07	1049 2148		2311 3	Табл. 3: Г1а
Водород сурьмянистый	См. Стибин — ПН 6710				
Водород тяжелый	См. Дейтерий — ПН 5520				
5395 ВОДОРОД ФТОРИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ HYDROGEN FLUORI- DE, ANHYDROUS	HF. Едкое и коррозионное ве- щество. Бесцветная дымящая очень летучая жидкость с рез- ким раздражающим запахом. В присутствии влаги высококор- розионна для металлов и стек- ла. Вызывает очень серьезные ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек. Ядовитое высокоопас- ное. $t_{кип}$ 20 °С. ПДК 0,5 мг/м ³	1052 8185	I выс.	8161 8; 6а	Табл. 20: К126
Водород фтористый — раствор...	См. Кислота фтористоводород- ная -- раствор... — ПН 6021, 6022				
Водород фосфористый	См. Фосфин - ПН 6982				
5396 ВОДОРОД ХЛОРИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ HYDROGEN CHLORI- DE, ANHYDROUS	HCl. Ядовитый сжиженный газ. Бесцветный, с резким раз- дражающим запахом. Сильно коррозионен в присутствии вла- ги. $t_{кип}$ минус 85 °С. Отн. плотн. 1,3. ПДК 5 мг/м ³	1050 2150		2232 6а, 8	Табл. 3: Г1а
5397 ВОДОРОД ЦИАНИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ, СТАБИЛИЗИРОВАН- НЫЙ HYDROGEN CYANIDE, ANHYDROUS STABI- LIZED	HCN. Ядовитая ЛВЖ, высоко- опасная, очень летучая, бес- цветная, выделяющая ядови- тые взрывоопасные пары с за- пахом горького миндаля. $t_{всп}$ минус 18 °С. $t_{кип}$ 26 °С. ПДК 0,3 мг/м ³ . КПВ 4—75%.	1051 6163	I выс.	6121 6а, 3	Табл. 15: Я14а
5398 ВОДОРОД ЦИАНИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ, СТАБИЛИЗИРОВАН- НЫЙ, абсорбирован- ный пористым инертным материалом HYDROGEN CYANIDE ANHYDROUS, STABI- LIZED, absorbed in a porous inert material	HCN. Ядовитая высокоопас- ная очень летучая бесцветная жидкость, выделяющая циани- стый водород. ПДК 0,3 мг/м ³ . КПВ 4—75%	1614 6163	I выс.	6111 6а	Табл. 15: Я8в
Водород цианистый — водные растворы...	См. Кислота синильная — вод- ные растворы... — ПН 6001				
Водорода арсенид	См. Арсин — ПН 5152				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>2-4</u> Е	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	С-1 Г-1,2 —	— Ш.52	При газовом тушении необходимо: углекислоты не менее 26% объемных, азота — 40%, аргона — 52%
<u>8-1</u> D	8-02	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	6-1	Не горит	В Ш.49 Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>2-3</u> D	2-22	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит	— Ш.44 Ш.45	
<u>6-3</u> D	3-04	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	Г-1,2 С-1 П	А* Ш.14 Ш.52	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укрывать от лучистого тепла.
<u>6-1</u> D	6-01	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	С-1 Г-1,2 П	А* Ш.44 Ш.52	1. Укрывать от лучистого тепла. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CO		
5399 ВОДОРОДА ПЕРОКСИД СТАБИЛИЗИРОВАННЫЙ или ВОДОРОДА ПЕРОКСИД — ВОДНЫЕ РАСТВОРЫ СТАБИЛИЗИРОВАННЫЕ с массовой долей пероксида водорода более 60% HYDROGEN PEROXIDE, STABILIZED or HYDROGEN PEROXIDE, AQUEOUS SOLUTIONS, STABILIZED with more than 60% hydrogen peroxide	H ₂ O ₂ Окисляющее вещество. Бесцветная жидкость. Медленно разлагается, выделяя кислород. Скорость разложения увеличивается при повышении температуры и при взаимодействии с металлами (за исключением алюминия). Смесь с горючим материалом при попадании в огонь может взрываться, бурно разлагается при взаимодействии с перманганатами. Коррозионное. Ядовитое. ПДК 1,4 мг/м ³	2015 5152	I выс.	5151 5,8	Табл. 9: Мин. недолив. 10%: O2г O5а O146 O156 Мин. недолив. 33%: герм. укуп. O176 O18а	
5400 ВОДОРОДА ПЕРОКСИД — ВОДНЫЕ РАСТВОРЫ с массовой долей пероксида водорода не менее 20%, но не более 60% (стабилизированные, если необходимо) HYDROGEN PEROXIDE, AQUEOUS SOLUTIONS with not less than 20% but not more than 60% hydrogen peroxide (stabilized as necessary)	H ₂ O ₂ . Окисляющее вещество. Бесцветная жидкость. Медленно разлагается, выделяя кислород. Скорость разложения увеличивается при повышении температуры и при взаимодействии с металлами (за исключением алюминия). При попадании в огонь взрывается. Коррозионное. ПДК 1,4 мг/м ³	2014 5151	II ср.	5152 5; 8	Табл. 9: Мин. недолив. 10%: O26 O10а O12а O14а O15а O16а Мин. недолив. 33%: герм. укуп. O17а O18а	
5401 ВОДОРОДА ПЕРОКСИД — ВОДНЫЕ РАСТВОРЫ с массовой долей пероксида водорода не менее 8%, но не менее 20% (стабилизированные, если необходимо) HYDROGEN PEROXIDE, AQUEOUS SOLUTIONS, with not less than 8% but less than 20% hydrogen peroxide (stabilized as necessary)	H ₂ O ₂ . Окисляющее вещество. Бесцветная жидкость. Медленно разлагается, выделяя кислород. Скорость разложения увеличивается при повышении температуры и при взаимодействии с металлами (за исключением алюминия) ПДК 1,4 мг/м ³	2984 5150	III низк.	5113 5	Табл. 9: Мин. недолив. 10%: O26 O36 O4в O5а O8а O9а O10а O11а O12а Стабилизированные растворы: герм. укуп. O13а	
Водорода твердый	пероксид См. Карбамид — водорода пероксид (1/1) — ПН 5935					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>ГРН</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>5-1</u> <u>Д</u>	5-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> <u>С-1</u> <u>Г-3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.50</u> <u>П.53</u>	1. Тара 02г, 05а, 014б, 015б должна иметь устройство для выхода газа. 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>5-1</u> <u>Д</u>	5-04	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.53</u> <u>П.53</u>	1. Тара 02б, 010а, 012а, 014а, 015а, 016а должна иметь устройство для выхода газов. 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>5-1</u> <u>В</u>	5-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.50</u>	1. Внутренняя тара должна иметь устройство для выхода газа. Это требование не распространяется на стабилизированный продукт. 2. Действие Правил МОПОГ не распространяется на растворы с массовой долей пероксида водорода менее 8%. 3. Укрывать от лучистого тепла.

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Водорода пероксид — карбамид (1/1)	См. Карбамид — водорода пероксид (1/1) — ПН 5935				
5401-1 ВОДОРОДА ПЕРОКСИД И КИСЛОТА НАДУКСУСНАЯ — СМЕСИ стабилизированные с массовой долей надуксусной кислоты не более 5% и водой HYDROGEN PEROXIDE AND PEROXYACETIC ACID MIXTURE, with acid(s), water and not more than 5% peroxyacetic acid, stabilized	H ₂ O ₂ +CH ₃ COOH. Окисляющие вещества. Бесцветные жидкости. Перевозятся в виде водных растворов. Даже стабилизированные растворы медленно разлагаются, выделяя кислород; при контакте с металлами степень разложения возрастает. Едкие. Вызывают сильные ожоги кожи и слизистых оболочек	3149 5149	II ср.	5152 5; 8	Табл. 9: O2г O10а O12а O14в
Водорода пероксид и мочевины — комплекс	См. Карбамид — водорода пероксид (1/1) — ПН 5935				
5402 ВОЗДУХ ОХЛАЖДЕННЫЙ ЖИДКИЙ AIR, REFRIGERATED LIQUID	Невоспламеняющийся неядовитый газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре минус 183°С, которая поддерживается за счет небольшого испарения жидкости. Окислитель. Смеси с горючими материалами могут воспламеняться и взрываться	1003 2103		2125 2; 5	Табл. 3: Г2а
5403 ВОЗДУХ СЖАТЫЙ AIR, COMPRESSED	Невоспламеняющийся неядовитый сжатый газ Отн. плотн. 1	1002 2103		2111 2	Табл. 3: Г1а
5404 ВОЛОКНА растительные сухие, ДЖУТ, КАПОК, КЕНАФ, КОНОПЛЯ, ЛЕН, МЕШКИ ДЖУТОВЫЕ, СИЗАЛЬ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) FIBRES, vegetable, dry, COTTON, FLAX, HEMP, JUTE, KAROK, SISAL (FLAMMABLE SOLIDS, N.O.S.)	Легковоспламеняющиеся твердые вещества. Содержание влаги в хлопке не должно превышать 10%	1325 4146	III низк.	4113 —	Табл. 6г: T11а
5404-1 ВОЛОКНА ЖИВОТНОГО или РАСТИТЕЛЬНОГО ПРОИСХОЖДЕНИЯ подгоревшие, мокрые или влажные (САМОВОЗГОРАЮЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.)	Волокнистые самовозгорающиеся материалы	3088 4233, 4260	III низк.	4213 46	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КПР</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>Б-1</u> Б	5-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-2</u> П-2 —	См. <u>Ш.45</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.50</u>	1. Внутренняя тара должна иметь устройство для выхода газов 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>2-1</u> С	2-11	<u>К1</u> К1	2-1	Не горит	— <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1</u> К1	2-1	Не горит	— <u>Ш.54</u>	
<u>4-2</u> А	4-16	<u>К1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-3,2</u> П-1,2 —	— <u>Ш.52</u>	1. Знак опасности и испытания упаковки не требуется, но в грузовых документах и на транспортной таре должны быть указаны подкласс и № ООН. 2. Укладывать «Вдали от» масел животного или растительного происхождения и маслянистых материалов
<u>4-7</u> А	4-23	<u>К1</u> К4, Д5	4-1	<u>В-3</u> П-1,2 <u>Г-1,3</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	См. п. 14.24, б, в

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO			
FIBRES, ANIMAL or VEGETABLE, burnt, wet or damp (SELF-HEATING SUBSTANCES, SOLID, N.O.S.)						
Вольфрам шестифтористый	Вольфрама гексафторид — ПН 5405					
5405 ВОЛЬФРАМА ГЕКСА- ФТОРИД TUNGSTEN HEXA- FLUORIDE	WF ₆ . Ядовитый высокоопасный сжиженный бесцветный газ или жидкость желтого цвета. Разлагается водой, выделяя очень ядовитые коррозионные для металлов и стекла газы. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. <i>t</i> _{кип} 17 °С. Отн плотн. 10,3	2196 2185			2213 6a	Табл. 3: 1a
5411 ВОСПЛАМЕНИТЕЛИ ОГНЕПРОВОДНОГО ШНУРА УДАРНОГО ДЕЙСТВИЯ (ВОСПЛА- МЕНИТЕЛИ) IGNITERS IMPACT- ING, FUSE (IGNITERS)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0325 1274			14G 16	Табл. 1: E139
5412 ВОСПЛАМЕНИТЕЛИ ПРИЗМАТИЧЕСКИЕ (ВОСПЛАМЕНИТЕЛИ) IGNITERS PRISMATIC (IGNITERS)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0315 1274			13G 1a	Табл. 1: E139
5413 ВОСПЛАМЕНИТЕЛИ ПРИЗМАТИЧЕСКИЕ ИЗ дымного пороха (ПОРОХ ДЫМНЫЙ (ЧЕРНЫЙ) ПРЕССО- ВАННЫЙ или ПОРОХ ДЫМНЫЙ (ЧЕРНЫЙ) В ШАШКАХ) BLACK POWDER PRIS- MATIC IGNITERS (BLACK POWDER; (GUNPOWDER), COM- PRESSED or BLACK POWDER; (GUNPOWDER) IN PELLETS)	Содержат бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0028 1114			11D 1a	Табл. 1: E5
5414 ВОСПЛАМЕНИТЕЛЬ РАКЕТНОГО ТОПЛИ- ВА (ВОСПЛАМЕНИ- ТЕЛИ) ROCKET FUEL IGNI- TER (IGNITERS)	Содержит пиротехнический состав и ВВ. Чувствителен к механическим воздействиям и нагреву	0121 1274			11G 1a	Табл. 1: E139

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

Код	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
-----	----	--------------	----	------------	--------------	------------

$\frac{2-3}{D}$	2-22	$\frac{K4, Д3}{K4, Д8}$	2-1	$\frac{\text{Не горит}}{B, П}$	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{\text{Ш.49}}{\text{Ш.44}}$
-----------------	------	-------------------------	-----	--------------------------------	--

$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{-}{\text{Ш.53}} \text{ Укладка категории I}$ П.52
-----------------	------	-----------------	-----	-------------------	---

$\frac{1-1}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{-}{\text{Ш.53}} \text{ Укладка категории I}$ П.52
-----------------	------	-----------------	-----	-------------------	---

$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{C-3}$ $\frac{Г-3}{-}$	$\frac{-}{\text{Ш.53}} \text{ Укладка категории II-A.}$ П.52
-----------------	------	-----------------	-----	--------------------------------------	---

$\frac{1-1}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{-}{\text{Ш.53}} \text{ Укладка категории I}$ П.52
-----------------	------	-----------------	-----	-------------------	---

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5415 ВОСПЛАМЕНИТЕЛЬ РАКЕТНОГО ТОПЛИ- ВА (ВОСПЛАМЕНИ- ТЕЛИ) ROCKET FUEL IGNI- TER (IGNITERS)	Содержит пиротехнический со- став и ВВ. Чувствителен к механическим воздействиям и нагреву	0314 1274		12G 1a	Табл. 1: E139
5416 ВОСПЛАМЕНИТЕЛЬ РАКЕТНОГО ТОПЛИ- ВА (ВОСПЛАМЕНИ- ТЕЛИ) ROCKET FUEL IGNI- TER (IGNITERS)	Содержит пиротехнический со- став и ВВ. Чувствителен к механическим воздействиям и нагреву	0315 1274		13G 1a	Табл. 1: E139
5417 ВОСПЛАМЕНИТЕЛЬ РАКЕТНОГО ТОПЛИ- ВА (ВОСПЛАМЕНИ- ТЕЛИ) ROCKET FUEL IGNI- TER (IGNITERS)	Содержит пиротехнический со- став и ВВ. Чувствителен к механическим воздействиям и нагреву	0325 1274		14G 16	Табл. 1: E139
5418 ВОСПЛАМЕНИТЕЛИ ТЕРОЧНЫЕ (ВОСПЛА- МЕНИТЕЛИ) FRICTION FUSES (IG- NITERS)	Содержат пиротехнический со- став. Чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагреву	0325 1274		14G 16	Табл. 1: E139
5419 ВТУЛКИ КАПСЮЛЬ- НЫЕ PRIMERS, TUBULAR	Содержат пиротехнический со- став и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0319 1280		13G 1a	Табл. 1: E143
5420 ВТУЛКИ КАПСЮЛЬ- НЫЕ PRIMERS, TUBULAR	Содержат пиротехнический со- став и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0320 1280		14G 16	Табл. 1: E143
5421 ВТУЛКИ КАПСЮЛЬ- НЫЕ PRIMERS, TUBULAR	Содержат ВВ. Малоопасны	0376 1280		14S 16	Табл. 1: E143
5422 ВТУЛКА ЭЛЕКТРО- КАПСЮЛЬНАЯ (КАП- СЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) PRIMER ELECTRIC, TUBULAR (DETONA- TORS, ELECTRIC)	Содержит инициирующие ВВ. Очень чувствительна к механи- ческим воздействиям и нагре- ву. Чувствительна к электро- магнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и ра- диолокаторов	0030 1257		11B 1a	Табл. 1: E104
5423 ВТУЛКА ЭЛЕКТРО- КАПСЮЛЬНАЯ (КАП- СЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) PRIMER ELECTRIC, TUBULAR (DETONA- TORS, ELECTRIC)	Содержит инициирующие ВВ. Чувствительна к механическим воздействиям, нагреву и элек- тромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	0255 1257		14B 16	Табл. 1: E104

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ИП ИР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-1}{E}$	1-02	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{-}{\text{Ш.53}}П.52$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{-}{\text{Ш.53}}П.52$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{-}{\text{Ш.53}}П.52$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{-}{\text{Ш.53}}П.52$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{-}$	$\frac{-}{\text{Ш.53}}П.52$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{-}{\text{Ш.53}}П.52$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{A}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{-}{\text{Ш.53}}П.52$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{\Gamma-3}$ —	$\frac{-}{\text{Ш.53}}П.52$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{\Gamma-3}$ —	$\frac{-}{\text{Ш.53}}П.52$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO			
5424 ГАЗЫ БЛАГОРОД- НЫЕ И АЗОТ — СМЕ- СИ RARE GASES AND NITROGEN MIXTURES	Невоспламеняющиеся неядови- тые сжатые газы. Бесцветные. Без запаха. Отн. плотн. раз- лична	1981 2174			2111 2	Табл. 3: Га
5425 ГАЗЫ БЛАГОРОД- НЫЕ И КИСЛОРОД — СМЕСИ RARE GASES AND OXYGEN MIXTURES	Невоспламеняющиеся неядови- тые сжатые газы. Бесцветные. Без запаха. Отн. плотн. раз- лична	1980 2175			2111 2	Табл. 3: Га
5426 ГАЗЫ БЛАГОРОД- НЫЕ — СМЕСИ RARE GASES MIXTU- RES	Невоспламеняющиеся неядови- тые сжатые газы. Бесцветные. Без запаха. Отн. плотн. раз- лична	1979 2174			2111 2	Табл. 3: Га
Газ водяной	См. Углерода оксид и водо- род — смесь — ПН 6908					
Газ голубой	См. Углерода оксид и водо- род — смесь — ПН 6908					
Газы инертные — смеси	См. Газы благородные — сме- си — ПН 5426					
Газ каменноугольный	См. Газ коксовый — ПН 5427					
5427 ГАЗ КОКСОВЫЙ COAL GAS	Ядовитый высокоопасный вос- пламеняющийся сжатый газ. КПВ 4,5—40,0%. Отн. плотн. 0,4—0,6	1023 2123			2411 6а; 3	Табл. 3: Га
Газ крекингový	См. Углерода оксида и угле- водородов — смеси — ПН 6909					
Газ нефтяной	См. Углерода оксида и угле- водородов — смеси — ПН 6909					
5428 ГАЗЫ НЕФТЯНЫЕ ПОПУТНЫЕ СЖИЖЕННЫЕ PETROLEUM GASES, LIQUEFIED	Воспламеняющиеся сжижен- ные газы. Бесцветные. 1—15% КПВ 2147	1075 2147			2312 3	Табл. 3: Га
Газы петролейные сжи- женные	См. Газы нефтяные попутные сжиженные — ПН 5428					
Газы природные охлаж- денные жидкие (с высо- ким содержанием ме- тана) или метан охлаж- денный жидкий	См. Метан охлажденный жидкий или газы природные охлаж- денные жидкие (с высоким содержанием метана) — ПН 6168					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д3</u> К1, Д5	2-1	Не горят	—	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д3</u> К1, Д5	2-1	Не горят	— П.52	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д3</u> К1, Д5	2-1	Не горят	—	
<u>2-3</u> Д	2-30	<u>К4, Д2</u> К4, Д18	2-1	С-1 <u>Г-1,2</u> —	— Ш.25 Ш.52	При газовом тушении необходимо: углекислоты 55%, азота 70%
<u>2-4</u> Е	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	С-1 —	— Ш.25 Ш.52	При газовом тушении необходимо: углекислоты 32%, азота 45%

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
Газы природные... или метан...	См. Метан... или газы природные... — ПН 6168, 6169				
Газ светильный	См. Газ коксовый — ПН 5427				
Газ сжатый и гексаэтилтетрафосфат — смеси	См. Гексаэтилтетрафосфат и газ сжатый — смеси — ПН 5459				
Газ сжатый и тетраэтилпирофосфат — смеси	См. Тетраэтилпирофосфат и газ сжатый — смеси — ПН 6793				
Газ синтетический	См. Углерода оксид и водород — смесь — ПН 6908				
Газ угарный	См. Углерода оксид — ПН 6907				
Газ углекислый	См. Углерода диоксид — ПН 6900				
Газ углекислый охлажденный жидкий	См. Углерода диоксид охлажденный жидкий — ПН 6901				
Газ Фишера—Тропша	См. Углерода оксид и водород — смесь — ПН 6908				
5429 ГАЗОИЛЬ GAS OIL	ЛВЖ. Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 23—61 °С. ПДК 300 мг/м ³	1202 3375	III низк.	3313 3	Табл. 4
5430 ГАЗОКОНДЕНСАТ GAS DRIPS, hydrocarbon	ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С. ПДК 300 мг/м ³	1864 3082	II ср.	3212 3	Табл. 4
Газолин	См. Бензин газовый — ПН 5231				
Гезагард	См. Прометрин — ПН 6553				
ГАЛАКТАНТРИНАТ GALACTAN TRINITRATE	Перевозка запрещена				
5431 ГАЛЛИЙ GALLIUM	Га. Едкое и коррозионное (особенно для алюминия) вещество. Серебристо-белый металл. При температуре 29 °С плавится, превращаясь в блестящую жидкость. Ядовито. ПДК 2 мг/м ³	2803 8178	III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
5432 ГАФНИЙ — ПОРОШОК СУХОЙ HAFNIUM POWDER, DRY	Нf. Самовозгорающееся вещество. Черный аморфный металлический порошок. Пирофорное. Воспламеняется на воздухе. Ядовитый высокоопасный. Образует взрывчатые смеси с большинством окисляющих веществ. Не растворим в воде. ПДК 0,5 мг/м ³	2545 4237	I выс. II ср. III низк.	4211 46 4212 46 4213 46	Для 4211: табл. 7а герм. укуп. C1г C2а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КДП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>8-2</u> В	8-00	<u>К1, Д4</u> <u>К2, Д4</u>	8-1	Не горит	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	1. Укладывать вдали от источников тепла. 2. Перевозка на судах, сконструированных из алюминия, запрещена.
<u>4-6</u> Д	4-20	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-1</u> <u>В-1</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	См. п. 14.2.4, в

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО			
						С8а С9а С12в Для 4212, 4213: табл. 6, 6а
5433 ГАФНИЙ — ПОРО- ШОК УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 25% (должен быть видимый избыток воды): а) изготовленный меха- ническим способом, раз- мер частиц менее 53 мк; б) изготовленный хими- ческим способом, раз- мер частиц менее 840 мк. HAFNIUM POWDER, WETTED with not less than 25% water (a vi- sible excess of water must be present) (a) mechanically produc- ed, particle size less than 53 microns; (b) chemically produced, particle size less than 840 microns	HF. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Черный аморфный порошок Ядовитое высокоопасное. В сухом виде склонно к самовозгоранию. Об- разует взрывчатые смеси с окисляющими веществами. Не- растворимо в воде. ПДК 0,5 мг/м ³	1326 4148	II ср.	4112 4а	Табл. 6г: Т13а	
Гекса	См. Гексаметиленetetрамин — ПН 5440					
Гексагидроазепин	См. Гексаметиленимин — ПН 5439					
Гексагидроанилин	См. Циклогексиламин — ПН 7109					
Гексагидробензол	См. Циклогексан — ПН 7101					
Гексагидрокрезолы	См. Метилциклогексанола... — ПН 6240					
Гексагидрометилфенол	См. Метилциклогексанола... — ПН 6240					
Гексагидротолуол	См. Метилциклогексан — ПН 6239					
Гексагидрофенол...	См. Спирт циклогексильный... — ПН 6699-1					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

РН р	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
---------	----	--------------	----	------------	--------------	------------

41 Е	4-10	К1, Д2 К4, Д10	4-1	С-1,3 Г-1,2 В-2,3 В-1	— Ш 52 Ш 53	Действие Правил МОПОГ не распространяется на порошок гафния а) с размером частиц более 53 мк, полученный механическим методом; б) с размером частиц более 840 мк, полученный химически
---------	------	-------------------	-----	--------------------------------	-------------------	--

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5434 ГЕКСАДЕЦИЛТРИ- ХЛОРСИЛАН HEXADECYLTRICHLORO- SILANE	$C_{16}H_{33}SiCl_3$. Едкое и высоко- коррозионное. в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовито. Энергично реагирует с водой, выделяя во- дород хлористый. При попада- нии в огонь выделяет ядови- тые газы. ПДК 5,0 мг/м ³	1781 8179	II ср.	8172 8	Табл.: 16, 17
5435 1,5-ГЕКСАДИЕН HEXADIENE	C_6H_{10} . ЛВЖ. Бесцветная. Ядо- витая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{всп}$ минус 27 °С. $t_{кип}$ 59—82 °С. КПВ 2,0—6,1%	2458 3034-4	II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Гексалития дисилицид	См Лития силицид — ПН 6095				
Гексальдегид	См. н-Гексаналь — ПН 5445				
Гексаметилен	См. Циклогексан — ПН 7101				
5436 ГЕКСАМЕТИЛЕНДИ- АМИН — РАСТВОР HEXAMETHYLENE- DIAMINE SOLUTION	$H_2N(CH_2)_6NH_2$. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцвет- ная жидкость. Сильная щелочь. Ядовитое. ПДК 0,1 мг/м ³	1783 8180	II ср.	8272 8	Табл. 16, 17
5437 ГЕКСАМЕТИЛЕНДИ- АМИН ТВЕРДЫЙ HEXAMETHYLENEDI- AMINE, SOLID	$H_2N(CH_2)_6NH_2$. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцвет- ные кристаллы с резким запа- хом амила. Сильно раздража- ет кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. При нагревании раз- лагается, выделяя воспламеняю- щиеся и ядовитые газы. Раст- вор в воде — сильная щелочь. $t_{пл}$ 39—42 °С. КПВ 0,9—4,1%. ПДК 0,1 мг/м ³	2280 8180	III низк.	8273 8	Табл. 18, 19
Гексаметилендиизоциа- нат	См. 1,6-Гексаметилендиизоциа- нат — ПН 5438				
5438 1,6-ГЕКСАМЕТИЛЕН- ДИИЗОЦИАНАТ HEXAMETHYLENEDI- ISOCYANATE	$OCN(CH_2)_6NCO$. Ядовитое вещество. Бесцветная жид- кость с резким запахом. Силь- но раздражает кожу, глаза и дыхательные пути. Не смеши- вается с водой, но реагирует с ней, выделяя углерода диок- сид. ПДК 0,05 мг/м ³	2281 6161	II ср.	6111 6а	Табл. 11, 12
5439 ГЕКСАМЕТИЛЕН- ИМИН HEXAMETHYLENE IMINE	$CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2NH$. ЛВЖ. Желтоватая, с резким запахом аммиака. Едкая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Впитывается в кожу. Ядовитая высокоопасная. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 18 °С. ПДК 0,5 мг/м ³	2493 3236	II ср.	3242 3; 8	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ГРН КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
8-3 D	8-07	<u>K2, Д4</u> <u>K2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>В; П</u>	См. п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>В.46</u> <u>П.39</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
3-1 E	3-00	<u>K1, Д4</u> <u>K4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
8-1 A	8-04	<u>K2</u> <u>K2, Д10</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.44</u>	
8-1 A	8-05	<u>K2</u> <u>K2, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>В-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.44</u> <u>П.39</u> <u>П.32</u>	Укладывать в наиболее про- хладном месте
6-1 B	6-06	<u>K4, Д4</u> <u>K4, Д10</u>	6-1	<u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>В.41</u>	1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее су- хом месте
3-1 B	3-02	<u>K4, Д4</u> <u>K4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО	СО		
5440 ГЕКСАМЕТИЛЕН- ТЕТРАМИН HEXAMINE	$(\text{CH}_2)_6\text{N}_4$. Легковоспламеняю- щееся твердое вещество. Белый кристаллический порошок. Раз- дражает кожу и слизистые оболочки Растворимо в воде	1328 4150	III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a	
5441 3,3,6,6,9,9-ГЕКСАМЕ- ТИЛ-1,2,4,5-ТЕТРАОК- СОЦИКЛОНОНАН, более 52% в растворе 3,3,6,6,9,9-HEXAME- THYL-1,2,4,5-TETRAOXA- CYCLONONANE, not more than 52% in solu- tion	$\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}\searrow$ $\times(\text{CH}_3)_2\text{O}_2$ Органический перо- ксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2167 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIa IIb	
5442 3,3,6,6,9,9-ГЕКСАМЕ- ТИЛ-1,2,4,5-ТЕТРАОК- СОЦИКЛОНОНАН, не более 52% с инертным твердым веществом 3,3,6,6,9,9-HEXAME- THYL-1,2,4,5-TETRAOXA- CYCLONONANE, not more than 52% with inert solid	$\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}\times$ $\times(\text{CH}_3)_2\text{O}_2$. Органический перо- ксид. Белый порошок. Не раст- ворим в воде	2166 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIa	
5443 3,3,6,6,9,9-ГЕКСАМЕ- ТИЛ-1,2,4,5-ТЕТРАОК- СОЦИКЛОНОНАН тех- нически чистый 3,3,6,6,9,9-HEXAME- THYL-1,2,4,5-TETRAOXA- CYCLONONANE, tech- nically pure	$\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}\times$ $\searrow(\text{CH}_3)_2\text{O}_2$. Органический перо- ксид. Белое кристаллическое вещество. При попадании в огонь может взорваться. Не растворимо в воде	2165 —	I выс.	5231 5; 1a	Табл. 10: IIIr	
ГЕКСАМЕТИЛЕН- ТРИПЕРОКСИДИА- МИН СУХОЙ HEXAMETHYLENE TRIPEROXIDE DIAMI- NE, DRY	Перевозка запрещена					
Гексамил	См. Пропазин — ПН 6554					
Гексамин	См. Гексаметиленetetрамин — ПН 5440					
5444 ГЕКСАНЫ HEXANES	C_6H_{14} . ЛВЖ. Бесцветные, ле- тучие, с приятным запахом. Слабо раздражают глаза. Не смешиваются с водой. $t_{\text{всп}}$ ме- нее минус 18 °С. КПВ 1,1— 7,5%. ПДК 300 мг/м ³	1208 3029	II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1a Ж4a Ж5a Ж7a	
5445 н-ГЕКСАНАЛЬ HEXALDEHYDE	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CHO}$. ЛВЖ. Бес- цветная, с резким запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 32 °С	1207 3350	III низк.	3913 3	Табл. 4	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

№ п/п	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
4-1 А	4-10	К1, Д2 К4, Д10	4-1	В-2 П-2 Г-1 —	С Ш.44 Ш.52	
5-4 В	5-20	К2, Д4 К2, Д5	5-2	П-1,2 В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52	
5-4 В	5-20	К2, Д4 К2, Д5	5-2	В-2 П-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52	
5-4 D	5-20	К2, Д4 К2, Д5	5-2	В-1 П-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52 П 53	
3-1 E	3-00	К1, Д4 К4, Д8	3-1	П-1,2 С-1,3 В-2 Г-1,2,3 —	Д Ш.25 Ш.44 Ш.52	
3-2 А	3-00	К1, Д4 К4, Д8	3-1	П-1,2 В-2 —	Д Ш.44 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			СО	КШ Знак опас- ности	
Гексанитрат маннита, увлажненный...	См. Маннитгексанитрат, увлажненный... — ПН 6120				
ГЕКСАНИТРОАЗОКСИБЕНЗОЛ HEXANITROAZOXUBENZENE	Перевозка запрещена				
2,4,6,2',4',6'-ГЕКСАНИТРО-3,3'-ДИГИДРОКСИАЗОБЕНЗОЛ СУХОЙ 2,4,6,2',4',6'-HEXANITRO-3,3'-DIHYDROXU-AZOBENZENE, DRY	Перевозка запрещена				
Гексанитродифениламин	См. Дипикриламин — ПН 5660				
2,2',4,4',6,6'-Гексанитродифениламин	См. Дипикриламин — ПН 5660				
ГЕКСАНИТРОДИФЕНИЛ — МОЧЕВИНА HEXANITRODIPHENYLUREA	Перевозка запрещена				
ГЕКСАНИТРООКСАНИЛИД HEXANITROOXANILIDE	Перевозка запрещена				
5446 ГЕКСАНИТРОСТИЛЬБЕН HEXANITROSTILBENE	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим и нагреву	0392 1112		11D 1a	Табл. 1: E11
Гексанитростильбен	и См. 2,4,6-Тринитротолуол и 1,3,5-Тринитробензол — смеси или 2,4,6-Тринитротолуол и 1,3,5-Гексанитростильбен — смеси — смеси... — ПН 6852				
ГЕКСАНИТРОЭТАН HEXANITROETHANE	Перевозка запрещена				
Гексанола	См. Спирты гексиловые — ПН 6689				
Гексанон-2...	См. Метилбутилкетон — ПН 6190				
5447 ГЕКСАТОНАЛ ЛИТОЙ HEXATONAL, CAST	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим и нагреву. Смесь циклотриметилентринитрамина, тринитротолуола и алюминия	0393 1110		11D 1a	Табл. 1: E13
5448 ГЕКСАФТОРАЦЕТОН HEXAFLUOROACETONE	CF ₃ COCF ₃ . Ядовитый сжиженный газ. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки глаз и дыхательных путей. Гигроскопичен. Дымит во влажном воздухе. При взаимодействии с водой выделяет тепло. t _{кип} минус 27 °С. Отн. плотн. 5,7. ПДК 0,5 мг/м ³	2420 2145		2213 6a	Табл. 3: Г1a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{К1 ПП}{КР}$	КС	$\frac{СИЗО}{СИЗА}$	АК	$\frac{РОС}{ЗОС}$	$\frac{КЗЭС}{Мед.}$	Примечания
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{--}$	$\frac{--}{Ш.53}$ П.52	Укладка категории II-A
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{--}$	$\frac{--}{Ш.53}$ П.52	Укладка категории II-B
$\frac{2-3}{D}$	2-22	$\frac{K4, Д3}{K4, Д5}$	2-1	$\frac{Не горит}{В. П}$	См. ч. IV, п. 68 $\frac{--}{Ш.49}$ III.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CP		
5449 ГЕКСАФТОРАЦЕТОН- ГИДРАТ HEXAFLUOROACETO- NE HYDRATE	$CF_3COCF_3 \cdot H_2O$. Ядовитое ле- тучее вещество. Гигроскопичные белые кристаллы с температу- рой плавления $38-40^\circ C$ или водный раствор. ПДК $2,0 \text{ мг/м}^3$	2552 6161	II CP	6112 6a	Табл. 11, 12	
5450 ГЕКСАФТОРПРОПИ- ЛЕН HEXAFLUOROPROPY- LENE	C_3F_6 . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ. Бесцветный, $t_{\text{кип}}$ минус $29^\circ C$. Отн. плотн. 5,2. ПДК 5 мг/м^3	1858 2146		2113 2	Табл. 3: 11a	
Гексафторосиликаты.	См Фторосиликаты... — ПН 9556					
5451 ГЕКСАФТОРЭТАН HEXAFLUOROETHANE	C_2F_6 Сжиженный газ. Бесцвет- ный Отн. плотн. 4,8	2193 2146		2112 2	Табл. 3: 11a	
5452 ГЕКСАХЛОРАЦЕТОН HEXACHLOROACETO- NE	CCl_3COCCl_3 . Ядовитая высо- коопасная летучая бесцветная или желтоватая жидкость, вы- деляющая слезоточивые пары. Сильно раздражает кожу и сли- зистые оболочки. При нагрева- нии разлагается, выделяя фос- ген. Смешивается с водой. ПДК $0,5 \text{ мг/м}^3$	2661 6158	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
5453 ГЕКСАХЛОРБЕНЗОЛ HEXACHLOROBENZE- NE	C_6Cl_6 Ядовитое высокоопас- ное вещество. Белые игольча- тые кристаллы. Раздражают кожу, глаза и слизистые обо- лочки. При нагревании разла- гается, выделяя ядовитые га- зы. Не растворимо в воде. ПДК $0,9 \text{ мг/м}^3$	2729 6158	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
Гексахлорбутадиеп	См Гексахлорбутадиеп-1,3 — ПН 5454					
5454 ГЕКСАХЛОРБУТА- ДИЕН-1,3 HEXACHLOROBUTA- DIENE	$Cl_2C:CClCCl:CCl_2$. Ядовитое, чрезвычайно опасное вещество. Бесцветная или зеленовато- желтая жидкость со слабым запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Трудно- горюча. Не смешивается с во- дой. ПДК $0,01 \text{ мг/м}^3$	2279 6159	III низк.	6163 66	Табл. 11, 12	
5455 ГЕКСАХЛОРМЕЛА- МИН (ОКИСЛЯЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА, ТВЕР- ДЫЕ, НУК.) HEXACHLOROMELA- MINE (OXIDIZING SUBSTANCES, SOLID, N O S.)	$C_3N_6Cl_6$ Сильное окисляющее вещество Чешуйки или поро- шок с запахом хлора. При соп- рикосновении с маслами и дру- гими горючими материалами возможно самовозгорание. При горении выделяет хлор. Пыль раздражает слизистые оболоч- ки Не растворимо в воде	1479 5163	II CP	5112 5	Табл. 6, 6a	
Гексахлорофен	См. 2,2'-Метилеп-бис-(3,4,6-Трихлорфенол) — ПН 6201					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>6-1</u> В	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>В</u> Ш.44 Ш.52	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К4, Д3</u> К4, Д10	2-1	Не горит	<u>—</u> Ш.49	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>—</u> Ш.26 Ш.44 П.39	
<u>6-1</u> В	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-3</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.44 Ш.51 П.40	1. Укладывать в наиболее про- хладном месте. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	Не горит	<u>А</u> Ш.26 Ш.44 П.39	
<u>6-5</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>А-1,2</u> В-2 —	<u>А**</u> Ш.35	
<u>6-1</u> А	5-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>А</u> Ш.52 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
Гексахлорпропанон-2	См. Гексахлорацетон — ПН 5452				
Гексахлор-2-пропанон	См. Гексахлорацетон — ПН 5452				
Гексахлорциклопента- диен	См. Гексахлорциклопентадиен-1,3 — ПН 5456				
5456 ГЕКСАХЛОРОЦИКЛО- ПЕНТАДИЕН-1,3 HEXACHLOROCYCLO- PENTADIENE	C_5Cl_6 . Ядовитая чрезвычайно опасная светло-желтая жид- кость с резким запахом. Слезо- точивая. ПДК 0,01 мг/м ³	<u>2646</u> 6159	<u>I</u> выс	<u>6111</u> 6a	Табл. 11, 12
5457 ГЕКСАХЛОРОЭТАН HEXACHLOROETHANE	C_2Cl_6 . Малоопасные ядовитые бесцветные кристаллы с харак- терным запахом. ПДК 10 мг/м ³		<u>III</u> низк.	<u>9153</u> —	
5458 ГЕКСАЭТИЛТЕТРА- ФОСФАТ HEXAETHYL TETRA- PHOSPHATE	$(C_2H_5)_6P_4O_7$. Ядовитая высо- коопасная летучая гигроскопич- ная жидкость желтого цвета. Технический продукт часто со- держит тетраэтилпирофосфат, который еще более ядовит. ПДК 0,05 мг/м ³ (США)	<u>1611</u> 6160	<u>I</u> выс.	<u>6111</u> 6a	Табл. 11, 12
5459 ГЕКСАЭТИЛТЕТРА- ФОСФАТ И ГАЗ СЖА- ТЫЙ — СМЕСИ HEXAETHYL TETRA- PHOSPHATE AND COMPRESSED GAS MIXTURES	$(C_2H_5)_6P_4O_7$ Ядовитая раство- ренная под давлением смесь га- за и жидкости. ПДК 0,05 мг/м ³ (США)	<u>1612</u> 2145		<u>2214</u> 6a	Табл. 3: 11a
5460 ГЕКСЕН-1 1-HEXENE	C_6H_{12} ЛВЖ. Бес- цветная. Не смешивается с во- дой. $t_{всп}$ менее минус 18 °С. $t_{кип}$ 64 °С.	<u>2370</u> 3129	<u>II</u> ср	<u>3112</u> 3	Табл. 5: Ж1a Ж4a Ж5a Ж7a
н-Гексен	См. Гексен-1 — ПН 5460				
Гексил	См. Дипикриламин — ПН 5660				
5461 ГЕКСИЛАЦЕТАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) HEXYLACETATE (FLAMMABLE LIQ- UIDS, N.O.S.)	$CH_3COOC_6H_{13}$. ЛВЖ. Не сме- шивается с водой. $t_{всп}$ 46 °С. КПВ 0,9—6,5%	<u>1993</u> 3345	<u>III</u> низк	<u>3313</u> 3	Табл. 4
5462 ГЕКСИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН HEXYLTRICHLOROSI- LANE	$C_6H_{13}SiCl_3$. Едкое и высококор- розионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздра- жают слизистые оболочки. Ядовито Энергично реагирует	<u>1784</u> 8181	<u>II</u> ср.	<u>8172</u> 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

II	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>6-1</u> D	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>В</u> Ш.26 Ш.44 Ш.51	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>9-2</u> А		<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> П-3	<u>В</u> Ш.35	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-1</u> E	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> П-1,2	<u>В*</u> Ш.32	1. Если предъявляется к перевозке как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>2-3</u> D	2-20	<u>К4, Д3</u> К4, Д8	2-1	Не горит	<u>См.*</u> ч. IV, п. 68 Ш.32	
<u>3-1</u> E	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 Г-1,3 В-2	<u>С</u> Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1. 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> Г-1,3 В, П	<u>См.</u> Размещать с учетом требований ч. IV, п. 4.2.2 п. 6.5 Ш.44 В.46 П.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	низк.		
	с водой, выделяя водород хло- ристый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы						
5463 ГЕКСИЛФОРМИАТ (ЖИГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩЕЕСЯ ЖИД- КОСТИ, НУ.К.) HEXYLFORMATE (FLAMMABLE LIQU- IDS, NOS)	$\text{HCOOOC}_6\text{H}_{13}$. ЛВЖ. Не смеша- вается с водой. $t_{\text{жл}} 36^\circ\text{C}$. КПВ 1.3–9.1%	1993 3345		III низк.		3313 3	Табл. 4
Гексит	См Дипикриламин — ПН 5660						
5464 ГЕКСОГЕН И ОКТО- ГЕН — СМЕСИ УВ- ЛАЖЕННЫЕ с массо- вой долей воды не ме- нее 15% или ГЕКСО- ГЕН И ОКТОГЕН — СМЕСИ ДЕСЕНСИБИ- ЛИЗИРОВАННЫЕ с массовой долей флегма- гизатора не менее 10% HEXOGEN AND OKTO- GEN MIXTURES, WET- TED with not less than 15% water, by weigh or HEXOGEN AND OKTO- GEN MIXTURES, DE- SENSITIZED with not less than 10% phlegma- tiser, by mass	Бризантные ВВ Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Ядовиты. ПДК 1 мг/м ³	0391 1106				11D 1a	Табл. 1: E6
5464-1 ГЕКСОГЕН ДЕСЕН- СИБИЛИЗИРОВАН- НЫЙ HEXOGEN, DESEN- SITIZED	$(\text{CH}_2\text{NNO}_2)_3$ Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву Ядови- тое высокоопасное ПДК 1 мг/м ³	0483 1106				11D 1a; 6a	Табл. 1: E6
5465 ГЕКСОГЕН УВЛАЖ- ЕННЫЙ с массовой долей воды не менее 15% HEXOGEN, WETTED with not less than 15% water, by mass	$(\text{CH}_2\text{NNO}_2)_3$ Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву Ядо- витое высокоопасное ПДК 1 мг/м ³	0072 1106				11D 1a; 6a	Табл. 1: E6
5466 ГЕКСОЛИТ сухой или с массовой долей воды менее 15% HEXOLITE, dry or wet- ted with less than 15% water, by mass	Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета Чувствительно к механи- ческим воздействиям и нагрее- ву Ядовитое высокоопасное ПДК 1 мг/м ³	0118 1110				11D 1a	Табл. 1: E13

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

1	1	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52		
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	— Ш.53 П.52	Категория укладки П-В	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>Г-3</u> С-1,3 —	— Ш.53	Укладка категории П-В	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>Г-3</u> С-1,3 —	— Ш.53 П.52	Укладка категории П-В	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>Г-3</u> С-1,3 —	— Ш.53 П.52	Укладка категории П-В	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
5467 ГЕКСОПЛАСТ 87 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ШЕСТВА, БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП А) HEXOPLAST-87 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE A)	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
5468 ГЕЛИЙ ОХЛАЖДЕН- НЫЙ ЖИДКИЙ HELIUM, REFRIGE- RATED LIQUID	He Невоспламеняющийся не- ядовитый сжиженный газ. Не- инертный. В сосудах находится в жидком состоянии при тем- пературе минус 269 С, которая поддерживается за счет не- большого испарения жидкости. Отн. плотн. 0,14	1963 2144		2115 2	Табл. 3: Г2а
5469 ГЕЛИЙ СЖАТЫЙ HELIUM, COMPRES- SED	He Невоспламеняющийся не- ядовитый сжатый газ. Бесцвет- ный. Без запаха. Инертный. $t_{\text{кв}}$ минус 269 С. Отн. плотн. 0,14	1046 2144		2111 2	Табл. 3: Г1а
Гепталинацетат	См. Метициклогексилацетат — ПН 6246				
Гептаметан	См. Циклогептан — ПН 7114				
5470 ГЕПТАНЫ HEPTANES	C_7H_{16} ЛВЖ Бесцветные. Лету- чие. Раздражают кожу и сли- зистые оболочки. Не смешива- ются с водой. $t_{\text{кв}}$ от минус 18 до 23 С. КПВ 1,1—6,7%	1206 3235	II ср	3212 3	Табл. 4
5470 1 n-ГЕПТАНАЛЬ n-HEPTALDEHYDE	$CH_3(CH_2)_5CHO$ ЛВЖ Бесцвет- ная или бледно-желтая масля- нистая, с резким запахом. Сильно раздражает кожу и сли- зистые оболочки. Трудно раст- ворима в воде. $t_{\text{кв}}$ 35—45 °С. КПВ 1,1 5,2%	3056 3350	III низк.	3313 3	Табл. 4
5471 3 ГЕПТАНОЛ (СПИРТЫ, НУ.К.) 3-HEPTANOL (ALCOHOLS, NOS)	$C_7H_{15}OH$ ЛВЖ Бесцветная, Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{кв}}$ 57 °С. ПДК 10 мг/м ³	1987 3303	III низк.	3313 3	Табл. 4
Гептанон-2	См. Ацетилметилкетон — ПН 5069				
5472 4 ГЕПТАНОН DIPROPYL KETONE	$C_7H_{14}O$ ЛВЖ Бесцветная, с приятным запахом. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{кв}}$ 49 °С.	2710 3336	III низк.	3313 3	Табл. 4
Гептасульфид фосфо- ра, не содержащий жел- того или белого фосфо- ра	См. Тетрафосфора гептасульфид, не содержащий желтого или белого фосфора — ПН 6780				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-2}{Е}$	1-01	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В.2}{С.1}{Г.3}$	$\frac{Ш.53}{П.52}$	Укладка категории II-B
$\frac{2-2}{В}$	2-10	$\frac{К1}{К1}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш.44}$	
$\frac{2-1}{А}$	2-10	$\frac{К1}{К1}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш.44}$	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П.1,2}{Г.1,2}{С.1}{В.2}$	$\frac{С}{Ш.25}{Ш.52}{Ш.44}$	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К3, Д8}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П.2}{В.2}$	$\frac{D}{Ш.44}{Ш.52}$	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П.1,2}{В.2}$	$\frac{D}{Ш.25}{П.52}$	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П.1,2}{В.2}$	$\frac{С}{Ш.25}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
ГЕНТАХЛОР	См приложение 13					
5473 ГЕПТЕН-1 n-HEPTENE	C_7H_{14} ЛВЖ. Бес- цветная. Не смешивается с во- дой. $t_{\text{всп}}$ минус 3°C	2278 3235		II ср	3212 3	Табл. 4
норм-Гептен	См. Гептен-1 — ПН 5473					
ГЕПТЕНОФОС	См приложение 13					
5474 ГЕПТИЛАЦЕТАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, НУ.К.) HEPTYLACETATE (FLAMMABLE LIQU- IDS, N.O.S.)	$\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}_2$ ЛВЖ. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 57°C КПВ 0,8—6,0%	1993 3345		III низк	3313 3	Табл. 4
5475 ГЕПТИЛФОРМИАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, НУ.К.) HEPTYLFORMATE (FLAMMABLE LIQU- IDS, N.O.S.)	$\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}_2$ ЛВЖ. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ 54°C КПВ 1,2—8,3%	1993 3345		III низк	3313 3	Табл. 4
5476 ГЕРМАН GERMANE	GeH_4 Ядовитый воспламеняю- щийся сжиженный газ. Бес- цветный, с едким запахом. При обычной температуре медленно разлагается с выделением во- дорода. ПДК 5 мг/м ³ . $t_{\text{кип}}$ ми- нус 86°C. Отн. плотн. 2,6	2192 2143			2412 6а, 3	Табл. 3: 1а
Германий водородистый	См Герман — ПН 5476					
Германия гидрид	См Герман — ПН 5476					
5477 ГИДРАЗИН БЕЗВОД- НЫЙ или ГИДРАЗИН — ВОДНЫЕ РАСТВО- РЫ с массовой долей гидразина более 64% HYDRAZINE ANHY- DROUS or HYDRAZI- NE AQUEOUS SOLU- TIONS with more than 64% hydrazine, by mass	$\text{H}_2\text{N-NH}_2$ Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная ЛВЖ с запахом аммиака. Ядовитое высокоопасное. Сильный вос- становитель. Способен к само- воспламенению на воздухе при контакте с пористыми мате- риалами (земля, дерево, одеж- да и т.п.) Вызывает сильные ожоги кожи. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ безводного гидрази- на 40°C. КПВ 4,7—100% $t_{\text{самовосп.}}$ 132°C. ПДК 0,1 мг/м ³	2029 3352		I выс	8241 8; 6; 3	Табл. 16, 17
Гидразина моногидрат...	См Гидразин-гидрат... — ПН 5478					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1,3 В-2 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> В-1 —	<u>См.</u> ч. IV. п. 6.8 Ш.21 Ш.44 Ш.52	
<u>8-5</u> D	3-03	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	3-1	<u>П-3,2</u> В-2	<u>В</u> Ш.26 Ш.44 Ш.52	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер Наименование вещества	Формула (свойства)	№ ООН	С граница МК МПОІ	ГУ СО	КШ	Упа ковка
					Знак опас ности	
5478 ГИДРАЗИН ГИДРАТ или ГИДРАЗИН — ВОДНЫЕ РАСТВОРЫ с массовой долей гидра зина не более 64% HYDRAZINE HYDRA TE or HYDRAZINE AQUEOUS SOLUTIONS with not more than 64% hydrazine by mass	$N_2H_4 \cdot NH_2$ Едкое и коррозионное вещество Ядовитое высоко опасное Бесцветная жидкость Сильный восстановитель Лег ко горит Разъедает кожу $t_{пл}$ гидразин гидрата $73^\circ C$. ПДК 0,1 мг/м ³	2030 8182		II ср	8262 8, 6a	Табл 16 17
ГИДРАЗИНОАЗИД HYDRAZINE AZIDE	Перевозка запрещена					
ГИДРАЗИНПЕРХЛО РАТ СУХОЙ HYDRAZINE PER CHLORATE DRY	Перевозка запрещена					
ГИДРАЗИНСЕЛЕНАТ HYDRAZINE SELENA TE	Перевозка запрещена					
ГИДРАЗИНХЛОРАТ HYDRAZINE CHLORA TE	Перевозка запрещена					
3 Гидроксипутан 2 он	См. Ацетон — ПН 5172					
1 Гидрокси 1 гидропер оксид (метилциклогек сил) пероксид	См. Метилциклогексанола пероксид — ПН 6442					
4 Гидрокси 2 кето 4 ме тилпентан	См. Спирт — триацетонный — ПН 6691					
Гидроксиламин кислый	серно-См. Гидроксиламмония сульфат — ПН 5479					
ГИДРОКСИЛАМИНА ИОДИД HYDROXYL AMINE IODIDE	Перевозка запрещена					
Гидроксиламина фат	суль-См. Гидроксиламмония сульфат — ПН 5479					
Гидроксиламмония росульфат	гид-См. Гидроксиламмония сульфат — ПН 5479					
5479 ГИДРОКСИЛАММО НИЯ СУЛЬФАТ HYDROXYL AMINE SULPHATE	$(NH_2OH) SO_3$ Едкое и корро зионное вещество Бесцветный или белый кристаллический по рошок Разъедает кожу и сли зистые оболочки Ядовитое При нагревании разлагается со взрывом Растворимо в воде	2865 8185		III низк	8113 8	Табл 18 19

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗООС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>8-1</u> D	8-06	<u>K2</u> K2, Д10	6-1	B-2 П-2	<u>B</u> Ш 26 Ш 44 Ш 52	1. Для растворов с массовой долей гидразина не более 36% — категория размещения Е. 2 Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-2</u> А	8-00	<u>K3, Д4</u> K3, Д10	8-1	<u>B-1</u> —	<u>C</u> Ш.44 П 53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
1-Гидрокси-3-метил-2-пентен-4-ин	См. 3-Метилпентен-2-ин-4-ол	— ПН 6220					
3-Гидроксифенол	См. Резорцин	— ПН 6589					
1-Гидроксициклогексана пероксид...	См. 1-Оксициклогексана пероксид...	— ПН 6434					
3-(2-Гидроксиэтокси)-4-пирозолидинил-1-бензолдиазонийхлорид цинка	См. 4-Диазо [2-(2-Оксиэтокси)] фенилпиррона цинка хлорид	— ПН 5544					
Гидрохинол	См. Гидрохинон	— ПН 5480					
5480 ГИДРОХИНОН HYDROQUINONE	$C_6H_4(OH)_2$. Ядовитое вещество. Белые кристаллы. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Растворимо в воде. ПДК 80 мг/м ³	2662 6164		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5481 ГИЛЬЗЫ ПАТРОН- НЫЕ ПУСТЫЕ, С КАП- СЮЛЯМИ CASES, CARTRIDGE, EMPTY, WITH PRIMER	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ 0379 1238			14С 16	Табл. 1: E116	
5482 ГИЛЬЗЫ ПАТРОН- НЫЕ ПУСТЫЕ, С КАП- СЮЛЯМИ CASES, CARTRIDGE, EMPTY, WITH PRIMER	Содержат ВВ. Малоопасны	0055 1238			14S —	Табл. 1: E116	
5483 ГИПОХЛОРИТЫ — РАСТВОРЫ с массовой долей активного хлора более 5%, но менее 16% HYPOCHLORITE, SO- LUTIONS with more than 5% available chlo- rine but less than 16%	Едкие и коррозионные жидкос- ти с запахом хлора. При кон- такте с кислотами выделяют раздражающие и коррозион- ные газы. Окислители	1791 8186		III низк.	8283 8	Табл. 16, 17	
5484 ГИПОХЛОРИТЫ — РАСТВОРЫ с массовой долей активного хлора 16% и более HYPOCHLORITE, SO- LUTIONS with not less than 16% available chlo- rine	Едкие и коррозионные жидкос- ти с запахом хлора. При кон- такте с кислотами выделяют раздражающие коррозионные газы. Окислители	1791 8186		II ср.	8282 8	Табл. 16, 17	
Глет свинцовый...	См. Свинца оксид...	— ПН 6627					
Гликоль...	См. Этиленгликоль...	— ПН 7291					
Глим	См. Эфир диметиловый этиленгликоля	— ПН 7271					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> П-3.2	<u>А</u> Ш 44	
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1</u> —	<u>Ш 53</u> П 52	Укладка категории I
<u>1-4</u> А	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> П-2	<u>—</u> Ш.53 П.52	Укладка категории I
<u>8-6</u> В	8-00	<u>К1</u> К2, Д10	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Не горят	<u>В</u> Ш 44	1 Тара должна иметь устрой- ство для выпуска газа. 2 Действие Правил МОПОГ не распространяется на рас- творы гипохлоритов с массовой долей активного хлора не бо- лее 5%
<u>8-6</u> В	8-00	<u>К1</u> К2, Д10	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Не горят	<u>В</u> Ш.44	Упаковка должна иметь уст- ройство для выпуска газа

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа ковка
				СО			
Глицерин 1,3 дихлор- гидрин	См 1,3 Дихлорпропанол 2 — ПН 5701						
Глицерина альфа хлор гидрин	См Глицерина хлоридрин — ПН 5486						
Глицеринтринитрат	См Нитроглицерин — ПН 6403—6405						
Глицидаль	См Глицидальдегид — ПН 5487						
5486 ГЛИЦЕРИНА ХЛОР ГИДРИН GLYCEROL alpha MO- NOCHLOROHYDRIN	$\text{CH}_2(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{Cl}$ Ядо- витая летучая бесцветная гиг- роскопичная жидкость Раздра- жает кожу и слизистые оболоч- ки Смешивается с водой	2689 6156		III низк	6113, 66	Табл 11, 12	
5487 ГЛИЦИДАЛЬДЕГИД GLYCIDALDEHYDE	$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CHO}$ Ядовитая ле- тучая ЛВЖ Бесцветная, с рез- ким неприятным запахом Пот- вижная Сильно раздражает ко- жу и слизистые оболочки Сме- шивается с водой $t_{\text{всп}} 31^\circ\text{C}$ (ос)	2622 3349		II ср	6132 6а, 3	Табл 11, 12	
Гостарит	См Цинка сульфат — ПН 7138						
5488 ГРАММОНАЛ А 8 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRAMMONAL A-8 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117			11D 1а	Табл 1: E8	
5489 ГРАММОНАЛ 45 А (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRAMMONAL 45 А (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117			11D 1а	Табл 1: E8	
5490 ГРАММОНИТ 30/70 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ ТИП В) GRAMMONITE 30/70 (EXPLOSIVE, BLAST- ING TYPE B)	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117			11D 1а	Табл. 1: E8	
5491 ГРАММОНИТ 30 70-В (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRAMMONITE 30 70-В (EXPLOSIVE, BLAST- ING TYPE B)	Бризантнос ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117			11D 1а	Табл. 1: E8	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-3</u> С-3 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44 Ш.25	
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> В-2 С-1 —	<u>Д</u> Ш.44 Ш.52	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Укладка категории II-B</u> Ш.53 П.52	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Укладка категории II-B</u> Ш.53 П.52	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Укладка категории II-B</u> Ш.53 П.52	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Укладка категории II-B</u> Ш.53 П.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5492 ГРАММОНИТ 50/50-В (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRAMMONITE 50/50-B (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
5493 ГРАММОНИТ 79/21-Б (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRAMMONITE 79/21-B (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
5494 ГРАММОНИТ 79,21-В (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ; ТИП В) GRAMMONITE 79/21-V (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
5495 ГРАНИТОЛЬ ОБУВ- НОЙ на нитроцеллюлоз- ной основе TOE PUFFS, nitrocellu- lose base	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Искусственный кожевенный материал. При по- падании в огонь выделяет ядо- витые взрывоопасные газы	1353 4177	III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a
5496 ГРАНУЛИТ АС-4, (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRANULITE AC-4 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1112		11D 1a	Табл. 1: E8
5497 ГРАНУЛИТ АС-8 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRANULITE AC-8 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1112		11D 1a	Табл. 1: E8
5498 ГРАНУЛИТ М (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRANULITE M (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1112		11D 1a	Табл. 1: E8

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш 53}{П 52}$	Укладка категории II В
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш 53}{П 52}$	Укладка категории II В
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш 52}{П 42}$	Укладка категории II В
$\frac{4-1}{D}$	4-10	$\frac{K1}{K4, Д10}$	4-1	$\frac{B-1,2}{П-1,2}$	—	1 Каждая партия должна сопровождаться сертификатом грузоотправителя, в котором указано, что данный материал не подвержен самовозгоранию 2 См п 14 2 4, в
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш 53}{П 52}$	Укладка категории II В
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш 53}{П 52}$	Укладка категории II В
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш 53}{П 52}$	Укладка категории II В

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упаковка
5499 ГРАНУЛИТ С-2 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) GRANULITE C-2 (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
5500 ГРАНУЛОТОЛ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) GRANULOTOL (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
5501 ГРАФИТ В СПИРТЕ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) GRAPHITE IN ALCOHOL (FLAMMABLE LIQUIDS N.O.S.)	ЛВЖ. $t_{всп} 11^{\circ}\text{C}$	1993 3230	II ср.	3212 3	Табл. 4
5502 ГРИЗУТИНЫ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) GRISOUTINES (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
Грунтовка жидкая	См. Шпатлевка жидкая — ПН 7161, 7162				
Гуанидин азотнокислый	См. Гуанидина нитрат — ПН 5503				
4-Гуанил-1-тетразолилтетразена моногидрат...	См. Тетразен... — ПН 6763				
Гуанилнитрозоаминогуанилтетразен увлажненный...	См. Тетразен увлажненный... — ПН 6763				
5503 ГУАНИДИНА НИТРАТ GUANIDINE NITRATE	H ₂ NC(NH)NH ₂ HNO ₃ . Окисляющее вещество. Гранулы белого цвета. Смеси с нитросоединениями, хлоратами или сильными кислотами могут быть взрывчатыми и чувствительными к удару или трению. В чистом виде менее взрывчато. Растворимо в воде	1467 5148	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{КГРП}{КР}$	КС	$\frac{СИЗО}{СИЗА}$	АК	$\frac{РОС}{ЗОС}$	$\frac{КЗЭС}{Мед.}$	Примечания
$\frac{1-2}{Е}$	1-01	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-2}{-}$	$\frac{Ш.53}{П.52}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{Е}$	1-01	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-2}{-}$	$\frac{Ш.53}{П.52}$	Укладка категории II-B
$\frac{3-1}{В}$	3-00		3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ -	$\frac{D}{Ш.25}$ Ш.52	
$\frac{1-2}{Е}$	1-01	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-2}{С-1}$ $\frac{Г-3}{-}$	$\frac{Ш.53}{П.52}$	Укладка категории II-B
$\frac{5-1}{А}$	5-10	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1	$\frac{В-1}{П-1}$ -	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш.53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО			
5504 ГУАНИЛНИТРОЗО- АМИНОГУАНИЛИ- ДЕНГИДРАЗИН, УВ- ЛАЖНЕННЫЙ, с мас- совой долей воды не ме- нее 30% GUANYL NITROSAMI- NOGUANYLIDENE HYDRAZINE, WETTED with not less than 30% water, by mass	Иницирующее ВВ. Гранулы или порошки от белого до жел- того цвета. Очень чувстви- тельно к механическим воздействи- ям и нагреву. Нерастворимо в воде	0113 1105			11A 1a	Табл. 1: E3
Гуттаперчи раствор...	См. Каучук в растворе... — ПН 5944, 5945					
2,4-Д	См. приложение 13					
5507 2,4-ДА (ПЕСТИЦИДЫ НА ОСНОВЕ ФЕНОК- СИСОЕДИНЕНИЙ, ЖИДКИЕ ЯДОВИТЫЕ, ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ, Н.У.К., с температурой вспыш- ки не менее 23 °С, но не более 61 °С) 2,4-DA (PHENOXY PESTICIDES, LIQUID, TOXIC, INFLAMMAV- LE, N.O.S., flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C)	ЛВЖ. Вишневая или темно-ко- ричневая, со специфическим за- пахом. Ядовитая. $t_{всп}$ 23— 61 °С. ПДК 1,0 мг/м ³	2999 6220	III низк.	6133 66, 3	Табл. 11, 12	
ДАБ	См. Диазоаминобензол — ПН 5536					
ДАЗОМЕТ	См. приложение 13					
Дактал	См. Тетрал — ПН 6764					
5508 ДАЛАПОН DALAPON	Малоопасное ядовитое веще- ство. Пестицид. ПДК 5 мг/м ³		III низк.	9153 —		
2,4-Д-аминная соль...	См. 2,4-ДА... — ПН 5507					
5509 ДАУФАКС 70N (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) DAUFAX 70N (FLAMMABLE LIQU- IDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Светло-желтая жид- кость. $t_{кип}$ 63 °С. $t_{всп}$ 16—20 °С (о.с.)	1993 3230	II ср.	3212 3	Табл. 4	
2,4-ДБ	См. приложение 13					
5514 ДВИГАТЕЛИ РАКЕТ- НЫЕ ТВЕРДОП- ЛИВНЫЕ (ДВИГАТЕ- ЛИ РАКЕТНЫЕ) ROCKET MOTORS, SO- LID-PROPELLANT (RO- CKET MOTORS)	Содержат метательное ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0280 1295		11C 1a	Табл. 1: E146	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>1-3</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Ш.53</u> <u>П.52</u>	Укладка категории II-C
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.45</u> <u>Ш.52</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.35</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> В В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5515 ДВИГАТЕЛИ РАКЕТ- НЫЕ ТВЕРДОТОП- ЛИВНЫЕ (ДВИГАТЕ- ЛИ РАКЕТНЫЕ) ROCKET MOTORS, SOLID-PROPELLANT (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0281 1295		12С 1а	Табл. 1: E146
5516 ДВИГАТЕЛИ РАКЕТ- НЫЕ ТВЕРДОТОП- ЛИВНЫЕ (ДВИГАТЕ- ЛИ РАКЕТНЫЕ) ROCKET MOTORS, SOLIDPROPELLANT (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ 0186 1295		13С 1а	Табл. 1: E146
5517 ДВИГАТЕЛИ СТАРТО- ВЫЕ (ДВИГАТЕЛИ РАКЕТНЫЕ) MOTORS, BOOSTER (ROCKET MOTORS)	Содержат метательное Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	ВВ. 0280 1295		11С 1а	Табл. 1: E146
5518 ДВИГАТЕЛИ СТАР- ТОВЫЕ (ДВИГАТЕ- ЛИ РАКЕТНЫЕ) MOTORS, BOOSTER (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0281 1295		12С 1а	Табл. 1: E146
5519 ДВИГАТЕЛИ СТАР- ТОВЫЕ (ДВИГАТЕЛИ РАКЕТНЫЕ) MOTORS, BOOSTER (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0186 1295		13С 1а	Табл. 1: E146
ДДТ	См. приложение 13				
Деанол	См. N,N-Диметилэтаноламин — ПН 5635				
Деготь каменноуголь- ный	См. Сольвент каменноугольный — ПН 6682				
5520 ДЕЙТЕРИЙ DEUTERIUM	D ₂ . Воспламеняющийся сжатый газ. Бесцветный. Без запаха. КПВ 5—80%. t _{кип} минус 250 °С. Отн. плотн. 0,14	1957 2127		2311 3	Табл. 3: 1а
5521 ДЕКАБОРАН DECABORANE	B ₁₀ H ₁₄ . Легковоспламеняющееся твердое вещество. Бесцветные кристаллы. Ядовитое. Образует взрывчатые и очень чувстви- тельные смеси с большинством окисляющих веществ. Слабо- растворимо в воде. При взаи- модействии с водой выделяет	1868 4136	II ср.	4122 4а; 6а	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В 1}}{\text{С-1}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-1	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{С-1}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{2-4}{\text{Е}}$	2-30	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д5}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}}$	$\frac{\text{Ш.52}}$	При газовом тушении необходимо: углекислоты 35%, азота 45%, аргона 55%.
$\frac{4-3}{\text{А}}$	4-10	$\frac{\text{К1, Д2}}{\text{К4, Д8}}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1}}$ В, С-3	$\frac{\text{См. См. п. 14.2.4, 6}}{\text{ч. IV,}}\br/>п. 6.5\frac{\text{Ш.52}}{\text{Ш.53}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
	водород Пары могут образо- вать взрывчатую смесь с воз- духом. ПДК 3 мг/м ³				
Декагидродифениламин	См. Дициклогексиламин — ПН 5711				
Декагидронафталин	См. Декалин — ПН 5522				
5522 ДЕКАЛИН DECALENE	C ₁₀ H ₁₈ ЛВЖ. Бесцветная, с ароматным запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 57 °С. ПДК 100 мг/м ³	с 1147 3326	III низк	3313 3	Табл. 4
5523 ДЕКАН DECANE	C ₁₀ H ₂₂ ЛВЖ. Бесцветная. высоких концентрациях дейст- вует наркотически. Не смеши- вается с водой. <i>t</i> _{всп} 47 °С. КПВ 0,6—5,5%	В 2247 3127-1	III низк.	3313 3	Табл. 4
5524 ДЕКАНОИЛА ПЕРОК- СИД технически чистый DECANOYL PEROXI- DE, technically pure	CH ₃ (CH ₂) ₈ CO.O ₂ .CO(CH ₂) ₈ CH ₃ . Органический пероксид Белый порошок. Не растворим в воде	2120 —	II ср.	5222 5	Табл: 10: П1а П2б П3б П4а П14а П16б П19а П20а
5525 1-ДЕКАНОЛ 1 DECANOL	CH ₃ (CH ₂) ₈ CH ₂ OH. Горючая бесцветная прозрачная жид- кость <i>t</i> _{всп} 82 °С. <i>t</i> _{затв} минус 6 °С ПДК 10 мг/м ³		III низк.	9123 —	
ДЕМЕТОН	См. приложение 13				
ДЕМЕТОН-О	См. приложение 13				
ДЕМЕТОН-О-МЕТИЛ, ТИОИЗОМЕР	См. приложение 13				
ДЕМЕТОН-S-МЕТИЛ	См. приложение 13				
ДЕМЕТОН-S-МЕТИЛ- СУЛЬФОКСИД	См. приложение 13				
ДЕМЕФИОН	См. приложение 13				
ДЕНАТУРАТ...	См. спирт денатурированный... — ПН 6690				
5526 ДЕПРЕССАТОР ЕСА- 4242 с температурой вспышки не более 61 °С (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) DEPRESSANT ЕСА- 4242, flash point less than 61 °С (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. От светло-желтого до коричневого цвета, с резким запахом. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} более 50 °С; <i>t</i> _{пл} 20 °С	с 1993 3345	III низк.	3313 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.26 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.25 Ш.52	
<u>5-3</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>В-2</u> П-2 —	См. 1. Перевозить в РК. $t_k 15^\circ\text{C}$; t_d ч. IV, 20°C п. 6.8 2. См. п. 17 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д4	8-1	<u>П-2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.25 Ш.52	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>В-2</u> П-1,2 Г-1 —	<u>Д</u> Ш.52 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
			СО	Знак опас- ности	
5527 ДЕПРЕССАТОР ЕСА- 4242 с температурой вспышки более 61 °С DEPRESSANT ЕСА- 4242, flash point not less than 61 °С	Горючее воскообразное веществ- во или жидкость со специфиче- ским запахом. Не смешивается с водой. $t_{пл}$ более 20 °С		III низк.	9123 —	
Десмодур Н	См. 1,6-Гексаметилендиизоцианат — ПН 5438				
5528 ДЕТОЙЛЬ (ПЕСТИ- ЦИДЫ ХЛОРОРГА- НИЧЕСКИЕ ЖИДКИЕ, ЯДОВИТЫЕ, ЛЕГКО- ВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕ- СЯ, Н.У.К.) DETOILE (ORGANO- CHLORINE PESTICI- DES, LIQUID, TOXIC, (FLAMMABLE, N.O.S.)	ЛВЖ Маслообразная, густая, коричневого цвета. Раствор ДДТ в хлорбензоле с эмульга- тором. Ядовитая. Не смешива- ется с водой. $t_{всп}$ 28—45 °С	2995 6220	III низк.	6133 66, 3	Табл. 4
5529 ДЕТОНАТОРЫ СБОРКАХ (СБОРКИ ДЕТОНАТОРОВ НЕ- ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS IN AS- SEMBLIES (DETONA- TOR ASSEMBLIES, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. В Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагреву	0360 1256		11В 1a	Табл. 1: E105A
5530 ДЕТОНАТОРЫ СБОРКАХ (СБОРКИ ДЕТОНАТОРОВ НЕ- ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS IN AS- SEMBLIES (DETONA- TOR ASSEMBLIES, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. В Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0361 1256		14В 16	Табл. 1: E105A
5531 ДЕТОНАТОРЫ ПРО- МЕЖУТОЧНЫЕ для инициирования грану- лированных взрывчатых веществ (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ без капсуля- детонатора) DETONATORS, RELAY	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воздействиям и нагреву	0042 1227		11D 1a	Табл. 1: E107

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д4</u>	8-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>А</u> <u>Ш.35</u> <u>Ш.52</u>	
<u>1-3</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-C
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
for granulated explosives initiation (BOOSTERS, without detonator)					
5532 ДЕТОНАТОРЫ ПРОМЕЖУТОЧНЫЕ для инициирования гранулированных и водостойчивых взрывчатых веществ (ДЕТОНАТОРЫ ВТОРИЧНЫЕ без капсуля-детонатора) DETONATORS, RELAY for granulated and water-resistant explosives initiation (BOOSTERS, without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	Чув- 0283 1227	12D 1a	Табл. 1: E107	
5533 ДЕТОНИТЫ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) DETONITES (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Весьма гигроскопичны	0081 1116	11D 1a	Табл. 1: E8	
5534 ДЕТОНИТ 10А (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) DETONITE 10A (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117	11D 1a	Табл. 1: E8	
5535 ДЕТОНИТ М (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) DETONITE M (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117	11D 1a	Табл. 1: E8	
Джут	См. Волокна растительные сухие... — ПН 5404				
ДИАЗИНОН	См. приложение 13				
5536 ДИАЗОАМИНОБЕНЗОЛ DIAZOAMINOBENZENE	$C_{12}H_{11}N_3$. Малоопасное ядовитое вещество. Золотисто-желтые кристаллы. Не растворимо в воде. При нагревании разлагается.		III низк.	9153 —	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-1}{E}$	1-02	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш.53}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш.53}{-}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш.53}{-}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш.53}{-}$	Укладка категории II-B
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, Д8}$	8-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$	$\frac{С}{Ш.52}$	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на продукт в виде пасты. 2. Упаковка согласно НТД на продукцию.

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5537 4-ДИАЗО-3-(2-ДИМЕ- ТИЛАМИНО)ЭТОКСИ- 5-МЕТИЛДИМЕТИЛ- АНИЛИНА ЦИНКА ХЛОРИД 4-DIMETHYLAMINO-6- (2-DIMETHYLAMINO- ETHOXY) TOLUENE-2- DIAZONIUM ZINC CHLORIDE	$N(CH_3)_2OC_2H_5N(CH_3)_2C_6H_4CH_3$ $N_2 \cdot 1/2ZnCl_2$. Легковоспламеняю- щееся твердое вещество. Жел- тый или коричневый порошок. Саморазлагается при темпера- туре 50°C с образованием ядо- витых газов и опасностью раз- рыва упаковки. Нагревание или удар могут вызвать экзо- термическое самоподдерживаю- щееся разложение. Растворимо в воде	3039 4138	II ср.	4162 4a	Табл. 66
5538 ДИАЗОДИНИТРОФЕ- НОЛ УВЛАЖНЕННЫЙ с массовой долей воды (или смеси спирта и во- ды) не менее 40% DIAZODINITROPHE- NOL, WETTED with not less than 40% water, or mixture of alcohol and water, by mass	$(C_6H_3OHNO_2)_2N_2$. Иницирую- щее ВВ. Гранулы или порошки от белого до желтого цвета. Очень чувствительно к механи- ческим воздействиям и нагре- ву. Не растворимо в воде	0074 1105		11A 1a	Табл. 1: E3
5539 4-ДИАЗОДИПРОПИЛ- АМИНОБЕНЗОЛА ЦИНКА ХЛОРИД 4-DIPROPYLAMINO- BENZENEDIAZONIUM ZINC CHLORIDE	$(C_3H_7)_2C_6H_4N_2 \cdot 1/2ZnCl_2$. Легко- воспламеняющееся твердое ве- щество. Кристаллический поро- шок светло-коричневого цвета. Саморазлагается при темпера- туре более 50°C с образовани- ем ядовитых газов и опас- ностью разрыва упаковки. На- гревание или удар вызывают экзотермическое самоподдер- живающееся разложение. Раст- воримо в воде	3034 4143	II ср.	4182 4a	Табл. 66
5540 4-ДИАЗО-2,5-ДИЭТОК- СИФЕНИЛМОРФОЛИ- НА ЦИНКА ХЛОРИД 2,5-DIETHOXY-4-MOR- PHOLINOBENZENEDI- AZONIUM ZINC CHLO- RIDE	$(OC_2H_5)_2C_6H_2C_4H_8NON_2$. $1/2ZnCl_2$. Легковоспламеняю- щееся твердое вещество. Кри- сталлический порошок темно-ко- ричневого цвета. Саморазла- гается при температуре не бо- лее 50°C с образованием ядо- витых газов и опасностью раз- рыва упаковки. Нагревание или удар вызывают экзотерми- ческое самоподдерживающееся разложение. Растворимо в воде	3036 4137	II ср.	4162 4a	Табл. 66
5541 4-ДИАЗО-N-МЕТИЛ- 2-ЭТОКСИДИФЕНИЛ- АМИНА ЦИНКА ХЛО- РИД 4-[BENZYL(METHYL) AMINO]-3-ETHOXY- BENZENEDIAZONIUM ZINC CHLORIDE	$C_7H_7CH_3 C_6H_3OC_2H_5N_2 \cdot 1/2ZnCl_2$ Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Светло-коричне- вый кристаллический порошок Саморазлагается при темпера- туре не более 50°C с образо- ванием ядовитых газов и опас- ностью разрыва упаковки. На- гревание или удар могут выз- вать экзотермическое самопод- держивающееся разложение. Растворимо в воде	3038 4130	II ср.	4162 4a	Табл. 66

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КІРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{4-5}{D}$	4-10	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	5-3	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{B}{Ш.52}$	1. Перевозить в РК. $t_k 40^\circ C$; $t_a 45^\circ C$. 2. Укладывать «Отдельно от» сульфидов. 3. См. п. 1.7
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{Ш.53}{-}$	Укладка категории II-C
$\frac{4-4}{D}$	4-10	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{B}{Ш.52}$	Укрывать от лучистого тепла. Укладывать «Отдельно от» сульфидов.
$\frac{4-5}{D}$	4-10	$\frac{K1}{K4, D10}$	5-3	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$	1. Укрывать от лучистого теп- ла. Укладывать «Отдельно от» сульфидов. 2. Перевозить в РК. $t_k 30^\circ C$; $t_a 35^\circ C$. 3. См. п. 1.7
$\frac{4-5}{D}$	4-10	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	5-3	$\frac{B-2}{Г-1,2}$	$\frac{B}{Ш.52}$	1. Перевозить в РК. $t_k 40^\circ C$; $t_a 45^\circ C$. 2. Укладывать «Отдельно от» сульфидов. 3. См. п. 1.7.

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
2-Диазо-1-нафтол-4-нат- рия сульфонат	См. Натрия 2-диазо-1-нафтол-4-сульфонат — ПН 6316				
5542 2-ДИАЗО-1-НАФТОЛ- 4-СУЛЬФОХЛОРИД 2-DIAZO-1-NAPHTHOL- 4-SULPHOCHLORIDE	C ₁₀ H ₅ N ₂ OSO ₃ Cl. Легковоспла- меняющееся твердое вещество. Светло-коричневый кристалли- ческий порошок. Саморазлагает- ся при температуре более 50 °С с образованием ядовитых газов, опасностью разрыва упа- ковки, распыления вещества и опасностью образования взры- воопасной смеси его с воздухом. Нагревание или удар могут вы- звать быстрое его самоподдер- живающееся разложение, со- провождающееся большим ко- личеством дыма. При попада- нии упаковок в огонь может взрываться. Не растворимо в воде	3042 4136	II ср.	4152 4a; 1a	Табл. 66
5543 2-ДИАЗО-1-НАФТОЛ- 5-СУЛЬФОХЛОРИД 2-DIAZO-1-NAPHTHOL- 5-SULPHOCHLORIDE	C ₁₀ H ₅ N ₂ OSO ₃ Cl. Легковоспламе- няющееся твердое вещество. Светло-коричневый кристалли- ческий порошок. Саморазлагает- ся при температуре более 50 °С с образованием ядовитых газов и опасностью разрыва упаковки. Нагревание или удар могут вызвать быстрое его са- моподдерживающееся разложе- ние, сопровождающееся боль- шим количеством дыма. При по- падании упаковок в огонь мо- жет взрываться. Не раствори- мо в воде	3043 4021-1	II ср.	4152 4a; 1a	Табл. 66
5544 4-ДИАЗО [2-(2-ОКСИ- ЭТОКСИ)] ФЕНИЛ- ПИРРОНА ЦИНКА ХЛОРИД 3-(2-HYDROXYETHO- XY)-4-PYRROLIDIN-1- YLBENZENEDIAZONI- UM ZINC CHLORIDE	C ₄ H ₈ NC ₆ H ₃ OC ₂ H ₅ ON ₂ .1/2ZnCl ₂ . Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Коричневый кри- сталлический порошок. Самораз- лагается при температуре не более 50 °С с образованием ядовитых газов и опасностью разрыва упаковки. Нагревание или удар могут вызвать экзо- термическое самоподдерживаю- щееся разложение. Растворимо в воде	3035 4150	II ср.	4162 4a	Табл. 66
5545 4-ДИАЗО-2-ХЛОРДИ- ЭТИЛАМИНОБЕНЗО- ЛА ЦИНКА ХЛОРИД 3-CHLORO-4-DIETHYL- AMINOBENZENEDIA- ZONIUM ZINC CHLO- RIDE	(C ₂ H ₅) ₂ NC ₆ H ₃ ClN ₂ 1/2ZnCl ₂ . Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Кристаллический порошок оранжевого цвета. Са- моразлагается при температуре более 50 °С с образованием ядо- витых газов и опасностью раз- рыва упаковки. Нагревание или удар вызывают экзотермическое	3033 4134	II ср.	4182 4a	Табл. 66

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{4-4}{D}$	4-10	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-2}{\Gamma-1,2}$ —	$\frac{B}{\text{Ш}52}$ Ш53 П.53	1. При использовании упаковки, изменяющей взрывчатые свойства вещества, с разрешения компетентного органа знак опасности 1a может не наноситься. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.24, ж.
$\frac{4-4}{D}$	4-10	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-2}{\Gamma-1,2}$ —	$\frac{B}{\text{Ш}52}$ Ш53 П.53	1. При использовании упаковки, изменяющей взрывчатые свойства вещества, с разрешения компетентного органа знак опасности 1a может не наноситься. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.24, ж.
$\frac{4-5}{D}$	4-10	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	5-3	$\frac{B-2}{\Gamma-1,2}$ —	$\frac{B}{\text{Ш}52}$	1. Перевозить в РК. t_k 40 °С; t_a 45 °С. 2. Укладывать «Отдельно от» сульфидов. 3. См. п. 1.7
$\frac{4-4}{D}$	4-10	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-2}{—}$	$\frac{B}{\text{Ш}52}$	Укрывать от лучистого тепла. Укладывать «Отдельно от» сульфидов

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
	самоподдерживающееся разло- жение. Растворимо в воде				
5546 4-ДИАЗО-N-ЭТИЛ- 2-ЭТОКСИДИФЕНИЛ- АМИНА ЦИНКА ХЛО- РИД 4-[BENZYL(ETHYL) AMINO]-3-ETHOXY- BENZENEDIAZONIUM ZINC CHLORIDE	$C_7H_7C_2H_5NC_6H_4OC_2H_5N_2$. 1 2 $ZnCl_2$. Легковоспламеняю- щееся твердое вещество. Свет- ло-коричневый кристаллический порошок. Саморазлагается при температуре 50°C с образова- нием ядовитых газов и опас- ностью разрыва упаковки. На- гревание или удар могут выз- вать экзотермическое самопод- держивающееся разложение. Растворимо в воде	3037 4130	II ср.	4162 4a	Табл. 66
ДИАЛИФОС	См. приложение 13				
ДИ-АЛЛАТ	См. приложение 13				
Диаллил	См. Гексадиен — ПН 5035				
5547 ДИАЛЛИЛАМИН DIALLYLAMINE	$(CH_2:CHCH_2)_2NH$. ЛВЖ. Бес- цветная, летучая, с неприятным запахом Ядовитая. Пары раз- дражают кожу и слизистые оболочки. Вызывает поражение кожи Частично смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 7°C. ПДК 1 мг/м ³	2359 3204	II ср.	3252 3	Табл. 4
5548 ДИ-n-АМИЛАМИН DI-n-AMYLAMINE	$(C_5H_{11})_2NH$. ЛВЖ. Ядовитая. Бесцветная с запахом аммиака. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Плохо смешивается с водой. $t_{всп}$ 51°C	2841 6119	III низк.	3353 3	Табл. 4
5549 ДИАМИЛГИДРОФОС- ФАТ AMYL ACID PHOS- PHATE	$(C_5H_{11})_2NPO_4$. Едкое и корро- зионное вещество. Бесцветная жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Не смечи- вается с водой	2819 8114	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
Диаминобензолы	См. Фенилендиамины — ПН 6959				
1,6-Диаминогексан...	См. Гексаметилендиамин... — ПН 5436, 5437				
4,4'-Диаминодифенил	См. Бензидин — ПН 5221				
5550 4,4'-ДИАМИНОДИФЕ- НИЛМЕТАН 4,4'-DIAMINODIPHE- NYL METHANE	$CH_2(C_6H_4NH_2)_2$ Ядовитое ве- щество. Оранжево-коричневые хлопья или комья с проникаю- щим запахом. При нагревании разлагается, выделяя очень ядо- витые пары. Труднорастворимо в воде	2651 6119	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
4,4'-Диамино-3,3'-ди- лордифенил...	См. Дихлорбензидин... — ПН 5691				
1,2-Диаминопропан	См 1,2-Пропилендиамин — ПН 6562				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{4-5}{D}$	4-10	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	5-3	$\frac{B-2}{\Gamma-1,2}$ —	$\frac{B}{Ш 52}$	1 Перевозить в РК $t_k 40^\circ C$; $t_a 45^\circ C$ 2 Укладывать «Отдельно от» сульфидов 3 См п 17
$\frac{3-1}{B}$	3-02	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-3,2}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш 52}$ Ш 44	
$\frac{3-3}{A}$	3-02	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш 52}$ Ш 44	Укрывать от лучистого тепла
$\frac{8-2}{A}$	8-00	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	$\frac{П-2}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш 44}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6 1	$\frac{C-1}{\Gamma-1,2}$ —	$\frac{B}{Ш 44}$ П 39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО			
Диаминопропиламин	См. 3,3'-Иминодипропиламин — ПН 5829					
4,6-Диамино-3,5,5-три- метилциклогексен-2- ОН-1	См. Изофорондиамин — ПН 5827					
1,2-Диаминоэтан	См. Этилендиамин — ПН 7222					
Диаммоний фосфат...	См. Аммония гидроортофосфат... — ПН 5103					
5551 2,4-ДИАМИНОТОЛУ- ОЛ 2,4-TOLUYLENEDIAMI- NE	CH ₃ C ₆ H ₃ (NH ₂) ₂ . Ядовитое ве- щество. Белые кристаллы или порошок. ПДК 2,0 мг/м ³	1709 6270	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5552 ДИАЦЕТИЛ BUTANEDIONE	CH ₃ COCOCCH ₃ . ЛВЖ. Зеленова- то-желтая, с сильным запахом. Раздражает слизистые оболоч- ки. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 9°C	2346 3190	II ср.	3212 3	Табл. 4	
Диацетила пероксид...	См. Ацетила пероксид... — ПН 5164					
Диацетилдиоксим...	См. Диметилглиоксим... — ПН 5609					
Диацетон	См. Спирт диацетоновый — ПН 6691					
5553 ДИБЕНЗИЛДИХЛОП- СИЛАН DIBENZYL DICHLORO- SILANE	(C ₆ H ₅ CH ₂) ₂ SiCl ₂ . Едкое и вы- сококоррозионное в присутст- вии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Па- ры раздражают слизистые обо- лочку. Ядовитое. Энергично реагируют с водой, выделяя во- дород хлористый. При попада- нии в огонь выделяет ядовитые газы	2434 8157	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17	
Дибензилпердикарбо- нат...	См. Дибензилпероксидикарбонат... — ПН 5554					
5554 ДИБЕНЗИЛПЕРОКСИ- ДИКАРБОНАТ, не бо- лее 87% с водой DIBENZYL PEROXYDI- CARBONATE, not mo- re than 87% with water	C ₆ H ₅ CH ₂ O.CO.O ₂ .CO.OCH ₂ C ₆ H ₅ . Органический пероксид. Белый порошок. Чувствителен к удару и трению. При попадании в огонь может взрываться. Не растворим в воде	2149 —	I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10: П1e П11a П16c	
Дибензоила пероксид...	См. Бензоила пероксид... — ПН 5235—5239					
Дибензопиридин	См. Акридин — ПН 5021					
5555 ДИБОРАН DIBORANE	B ₂ H ₆ . Ядовитый высокоопасный воспламеняющийся сжижен- ный газ. Бесцветный, с непри- ятным запахом. Разрушает ре- зину. КПВ 0,9—98,0%. <i>t</i> _{самовоспл} 90°C; <i>t</i> _{разл} минус 18°C; <i>t</i> _{кип} минус 93°C. ПДК 0,1 мг/м ³ . Отн. плотн. 0,95	1911 2128		2412 6a; 3	Табл. 3 Г1a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-1}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.15}}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-3,2}}{\text{С-1}} \\ \frac{\text{Г-1,3}}{\text{В-2}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.52}$	
$\frac{8-1}{\text{С}}$	8-07	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-1,3}} \\ \text{В}$	См. Размещать с учетом требований ч. IV, п. 4.2.2 $\frac{\text{п. 6.5}}{\text{Ш.44}} \\ \text{В.46} \\ \text{П.39}$	
$\frac{5-3}{\text{Д}}$	5-20	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-3	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-2}} \\ \text{—}$	См. 1. Перевозить в РК. ч. IV, $t_k 25^\circ\text{C}$; п. 6.8 $t_a 30^\circ\text{C}$. $\frac{\text{Ш.50}}{\text{Ш.52}} \\ \text{П.53}$ 2. Допускается к перевозке, ес- ли упаковка исключает возмож- ность потери влаги веществом в течение рейса. 3. См. п. 1.7	
$\frac{2-3}{\text{Д}}$	2-30	$\frac{\text{К4, Д3}}{\text{К4, Д8}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{В-1}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.23}} \\ \text{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
Дибромбензол	См. 1,3-Дибромбензол — ПН 5556				
5556 1,3-ДИБРОМБЕНЗОЛ DIBROMOBENZENE	$C_6H_4Br_2$. ЛВЖ Бесцветная. С характерным запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп} 47^\circ C$. ПДК 0,2 мг/м ³	2711 3327	III низк.	3313 3	Табл. 4
м-Дибромбензол	См. 1,3-Дибромбензол — ПН 5556				
5557 1,2-ДИБРОМБУТА- НОН-3 1,2-DIBROMOBUTAN-3- ONE	$CH_2BrCHBrCOCH_3$. Ядовитая летучая жидкость. Пары вызывают сильное слезотечение. Не смешивается с водой	2648 6120	II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
Дибромдифторметан	См. Дифтордибромметан — ПН 5678				
5558 ДИБРОМХЛОПРО- ПАНЫ DIBROMOCHLOROPRO- PANES	$C_3H_5ClBr_2$ Ядовитая летучая бесцветная жидкость с характерным запахом Не смешивается с водой Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки	2872 6120	II ср. III низк.	6112 6a 6113 6b	Табл. 11, 12
1,2-ДИБРОМ-3-ХЛОР- ПРОПАН	См. приложение 13				
5559 1,2-ДИБРОМЭТАН ETHYLENE DIBROMI- DE	CH_2BrCH_2Br . Ядовитая летучая бесцветная жидкость. ПДК 190 мг/м ³	1605 6150	II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
1,2-Дибромэтан и метил- бромид...	См. Метилбромид и 1,2-дибромэтан... — ПН 6184				
5559-1 1,2-ДИБРОМЭТЕН (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) 1,2-DIBROMOETHENE (POISONOUS LIQU- IDS, N.O.S.)	$C_2H_2Br_2$. Ядовитая летучая бесцветная жидкость. В высоких концентрациях действует наркотически Не смешивается с водой. Загрязнитель моря	2810 6231	III низк.	6113 6b	Табл. 11, 12
1,2-Дибромэтилен...	См. 1,2-Дибромэтен... — ПН 5559-1				
5560 ДИ-(н-БУТИЛ)-АМИН DI-(n-BUTYL) AMINE	$(C_4H_9)_2NH$ Едкое коррозионное вещество Ядовито Бесцветная ЛВЖ с аминным запахом. Раздражает и разъедает слизистые оболочки и кожу При нагревании разлагается, выделяя воспламеняющиеся и ядовитые газы. Частично смешивается с водой. $t_{всп} 39^\circ C$. ПДК 10 мг/м ³	2248 8157	II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17
Дибромметан	См Метиленбромид — ПН 6202				
Ди-трет-бутилаперок- сид...	См трет-Бутила пероксид... — ПН 5303				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.25 Ш 52	
<u>6-1</u> В	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>В</u> Ш.25 Ш.52	
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2</u> Г-1,2 —	<u>В</u> Ш 44	Если к перевозке предъявляются как пестициды, их следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> С-1 <u>П-1,2</u> —	<u>В*</u> Ш.26	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> С-1 <u>П-1,2</u> —	<u>В*</u> Ш.25	
<u>8-5</u> А	3-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52 П.52 П 39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				СО	ср.		
Дибутиламиноэтанол	См N,N-Дибутилэтанол	—	—	—	—	—	ПН 5579
N,N-Ди-норм-бутиламиноэтанол	См. N,N-Дибутилэтанол	—	—	—	—	—	ПН 5579
5561 ДИ-(трет-БУТИЛДИПЕРОКСИ)ФТАЛАТЫ, не более 52% в растворе DI-(tert-BUTYLPEROXY) PHTHALATE, not more than 52% in solution	$C_6H_4[CO.O_2.C(CH_3)_3]_2$ Органический пероксид. Светло-желтая жидкость. Не смешивается с водой.	2107	—	II ср.	5242 5	—	Табл. 10: ЛЛ П26 П6а П18а П206
5562 ДИ-(трет-БУТИЛДИПЕРОКСИ)ФТАЛАТЫ, не более 52% — паста DI-(tert-BUTYLPEROXY) PHTHALATE, not more than 52% as a paste	$C_6H_4/CO.O_2.C(CH_3)_3/2$ Органический пероксид. Белая паста. Не растворима в воде.	2108	—	II ср.	5242 5	—	Табл. 10: П1 П26 П36 П4а П13а П16в П16г П18а П206
5563 ДИ-(трет-БУТИЛДИПЕРОКСИ)ФТАЛАТЫ, технически чистые DI-(tert-BUTYLPEROXY) PHTHALATE, technically pure	$C_6H_4/CO.O_2.O(CH_3)_3/2$ Органический пероксид. Белое твердое вещество. Без запаха. При попадании в огонь может взорваться. Не растворимо в воде.	2106	—	II ср.	5232 5; 1а	—	Табл. 1: П1а П6а
Ди-трет-Бутилдиперфталаты...	См. Ди-трет-бутилдипероксифталаты...	—	—	—	—	—	ПН 5561—5563
5564 ДИБУТИЛОКСАЛАТ DIBUTYLOXALATE	$(COOC_4H_9)_2$. Малоопасная ядовитая бесцветная или желтоватая жидкость	—	—	III низк.	9153 —	—	—
Ди-втор-бутилпердикарбонат...	См. Ди-втор-бутилпероксидикарбонат...	—	—	—	—	—	ПН 5566, 5567
Ди-н-бутилпердикарбонат	См. Ди-н-бутилпероксидикарбонат...	—	—	—	—	—	ПН 5568, 5569
5565 2,2-ДИ-(трет-БУТИЛДИПЕРОКСИ)-БУТАН, не более 52% в растворе 2,2-DI-(tert-BUTYLPEROXY) BUTANE, not more than 52% in solution	$CH_3CH_2C[O_2.C(CH_3)_3]_2CH_3$ Органический пероксид. Бесцветная подвижная жидкость со слабым запахом. Не смешивается с водой.	2111	—	II ср.	5242 5	—	Табл. 10: П1а П2в П6а
2,2-Ди-(трет-Бутилперокси)-бутан.. и трет-бутилперокси-2-этилгексаноат...	См трет-Бутилперокси-2-этилгексаноат... и 2,2-ди-(трет-бутилперокси)-бутан.. — ПН 5345	—	—	—	—	—	—

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{3-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-1}{П-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$ П.53	
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D8}$	8-1	$\frac{П-2,3}{B-2}$ —	С Упаковка согласно НТД на Ш.54 продукцию	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5566 ДИ-втор-БУТИЛПЕ- РОКСИДИКАРБОНАТ, не более 52% в раство- ре DI-sec-BUTYL PERO- XYDICARBONATE, not more than 52% in solu- tion	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{O.CO.O}_2.\text{CO.}$ $\text{OCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$. Органиче- ский пероксид. Бесцветная жид- кость. Может бурно разлагать- ся при нормальной температу- ре. Не смешивается с водой	2151 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П16
5567 ДИ-(втор-БУТИЛПЕ- РОКСИ)ДИКАРБОНАТ технически чистый DI-sec-BUTYL PERO- XYDICARBONATE, tech- nically pure	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{O.CO.O}_2.\text{CO.}$ $\text{OCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$. Органиче- ский пероксид. Бесцветная жид- кость. Бурно разлагается при нормальной температуре. При попадании в огонь может взры- ваться. Не смешивается с во- дой	2150 —	I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10: П1r
5568 ДИ-(н-БУТИЛПЕРОК- СИ)ДИКАРБОНАТ, не более 27% в растворе DI-n-BUTYL PERO- XYDICARBONATE, not more than 27% in solu- tion	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{O.CO.O}_2.\text{CO.O}(\text{CH}_2)_3$ CH_3 . Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Может разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2170 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П16 П6a П19a П20a
5569 ДИ-(н-БУТИЛПЕРОК- СИ)ДИКАРБОНАТ, не более 52% в растворе DI-n-BUTYL PEROXY- DICARBONATE, not more than 52% in solu- tion	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{O.CO.O}_2.\text{CO.O}(\text{CH}_2)_3$ CH_3 . Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Может бурно разлагаться при нормаль- ной температуре	2169 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П16
Ди-(2-трет-бутилперок- сиизопропил)-бензолы...	См. Бис-(2-трет-бутилпероксиизопропил)-бензолы... — ПН 5254				
5570 2,2-ДИ-(трет-БУТИЛ- ПЕРОКСИ)-ПРОПАН, не более 40% с инерт- ным органическим твердым веществом и не менее 13% флегма- тизатора 2,2-DI-(tert-BUTYLPE- ROXY) PROPANE, not more than 42% with inert inorganic solid with not less than 13% phleg- matiser	$(\text{CH}_3)_2\text{C.}[\text{O}_2.\text{C}(\text{CH}_3)_3]_2$. Орга- нический пероксид. Белое твер- дое вещество. Не растворимо в воде	2884 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1a
5571 2,2-ДИ-(трет-БУТИЛ- ПЕРОКСИ)-ПРОПАН, не более 50% с флегма- тизатором	$(\text{CH}_3)_2\text{C.}[\text{O}_2.\text{C}(\text{CH}_3)_3]_2$ Орга- нический пероксид. Бесцветная жидкость. Бурно разлагается при попадании в огонь. Не сме- шивается с водой	2883 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k минус 15°C; п. 6.8 t_a минус 5°C. $\frac{Ш.50}{Ш.52}$ См. п. 1.7	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k минус 20°C; п. 6.8 t_a минус 10°C. $\frac{Ш.50}{Ш.52}$ См. п. 1.7 П.53	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k 0°C; п. 6.8 t_a 10°C. $\frac{Ш.50}{Ш.52}$ См. п. 1.7	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k минус 15°C; п. 6.8 t_a минус 5°C. $\frac{Ш.50}{Ш.52}$ См. п. 1.7	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-1}{—}$	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
2,2-DI-(tert-BUTYLPEROXY) PROPANE, not more than 50% with phlegmatiser					
5572 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ-ПЕРОКСИ)-3,3,5-ТРИ-МЕТИЛЦИКЛОГЕКСАН, не более 57% в растворителе 1,1-DI-(tert-BUTYLPEROXY)-3,3,5-TRIMETHYL CYCLOHEXANE, not more than 57% in solvent	[(CH ₃) ₃ C.O ₂] ₂ C ₆ H ₇ (CH ₃) ₃ . Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	Ор- 2146 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П6а
5573 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ-ПЕРОКСИ)-3,3,5-ТРИ-МЕТИЛЦИКЛОГЕКСАН, не более 57% с инертным твердым веществом 1,1-DI-(tert-BUTYLPEROXY)-3,3,5-TRIMETHYL CYCLOHEXANE, not more than 57% with inert solid	[(CH ₃) ₃ C.O ₂] ₂ C ₆ H ₇ (CH ₃) ₃ . Органический пероксид. Белый порошок. Не растворим в воде	Ор- 2147 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а
5574 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ-ПЕРОКСИ)-3,3,5-ТРИ-МЕТИЛЦИКЛОГЕКСАН технически чистый 1,1-DI-(tert-BUTYLPEROXY)-3,3,5-TRIMETHYL CYCLOHEXANE, technically pure	[(CH ₃) ₃ C.O ₂] ₂ C ₆ H ₇ (CH ₃) ₃ . Органический пероксид. Жидкость. Не смешивается с водой. Взрывоопасен	Ор- 2145 —	II ср.	5232 5; 1а	Табл. 10: П1д П15а
5575 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ-ПЕРОКСИ)-ЦИКЛОГЕКСАН, не более 77% в растворе 1,1-DI-(tert-BUTYLPEROXY) CYCLOHEXANE, not more than 77% in solution	[(CH ₃) ₃ C.O ₂] ₂ C ₆ H ₁₀ . Органический пероксид. Жидкость. При попадании в огонь может взрываться	Ор- 2180 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1д
5576 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ-ПЕРОКСИ)-ЦИКЛОГЕКСАН, не более 42% с инертным неорганическим твердым веществом и не менее 13% флегматизатора 1,1-DI-(tert-BUTYLPEROXY)	[(CH ₃) ₃ C.O ₂] ₂ C ₆ H ₁₀ . Органический пероксид. Белое твердое вещество. Не растворимо в воде	Ор- 2885 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> П.53	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>В-1</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
ROXY) CYCLOHEXANE, not more than 42% with inert inorganic so- lid with not less than 13% phlegmatiser							
5577 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ- ПЕРОКСИ)-ЦИКЛО- ГЕКСАН, не более 52% в растворе 1,1-DI-(tert-BUTYLPE- ROXY) CYCLOHEXANE, not more than 52% in solution	$[(\text{CH}_3)_3\text{C.O}_2]_2 \text{C}_6\text{H}_{10}$. Органиче- ский пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2897	—	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIIa	
5578 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ- ПЕРОКСИ)-ЦИКЛО- ГЕКСАН технически чистый 1,1-DI-(tert-BUTYLPE- ROXY) CYCLOHEXANE, technically pure	$[(\text{CH}_3)_3\text{C.O}_2]_2 \text{C}_6\text{H}_{10}$. Органиче- ский пероксид. Жидкость. При попадании в огонь может взры- ваться.	2179	—	II ср.	5232 5; 1a	Табл. 10: IIIд	
Ди-трет-бутилперфталата- ты...	См. Ди-трет-бутилдипероксифталаты...	— ПН 5561—5563					
Ди-(4-трет-бутил-цикло- гексил)-пероксидикарбо- нат...	См. Бис-(4-трет-бутилциклогексил)-пероксидикарбонат...	— ПН 5255, 5556					
5579 N,N-ДИБУТИЛЭТА- НОЛАМИН DIBUTYLAMINOETHA- NOL	$(\text{C}_4\text{H}_9)_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$. Ядовитая летучая бесцветная жидкость с характерным запахом. Смешива- ется с водой	2873 6122		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
Дивинил ингибирован- ный	См. Бутадиены ингибированные	— ПН 5295					
5580 ДИВИНИЛБЕНЗОЛ ингибированный (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) DIVINYL BENZENE, inhibited (FLAMMAV- LE LIQUIDS, N.O.S.)	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{C}_2\text{H}_5)_2$. ЛВЖ. Ядовитая. Не смешивается с водой. Неин- гибированная, легко полимери- зуется $t_{\text{всп}} 58^\circ\text{C}$. КПВ 0,6— 2,5%	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4	
Дигексил	См. Додекан	— ПН 5741					
p-Дигидроксибензол	См. Гидрохинон	— ПН 5480					
Ди-(1-гидроксицикло- гексила) пероксид...	См. 1-Оксициклогексила пероксид..	— ПН 6434					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.53}$	
$\frac{6-1}{A}$	6-07	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-3}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш.39}$	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{C-1}{П-2}$ —	$\frac{C}{Ш.15}$ Ш.25	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	ср.		
5581 2,2-ДИГИДРОПЕРОКСИПРОПАН, не более 27% с инертным твердым органическим веществом 2,2-DIHYDROPEROXYPROPANE, not more than 27% with inert organic solid	$\text{CH}_3\text{C}(\text{OON})_2\text{CH}_3$. Органический пероксид. Белый порошок. При попадании в огонь может взрываться. Не растворим в воде	2178	—	II	ср.	5232 5; 1a	Табл. 10: П16r
5582 1,1-ДИГИДРОПЕРОКСИ-1,1', 3,3'-ТЕТРАМЕТИЛБУТИЛА ПЕРОКСИД, не более 62% с флегматизатором или 1,1-ДИГИДРОПЕРОКСИ-1,1', 3,3'-ТЕТРАМЕТИЛБУТИЛА ПЕРОКСИД, не более 62% с 20% метилизобутилкетона и 20% флегматизатора METHYL ISOBUTYL KETONE PEROXIDE, not more than 62% with phlegmatiser; or METHYL ISOBUTYL KETONE PEROXIDE, not more than 62% with 20% methyl isobutyl ketone and 20% phlegmatiser	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OON})\cdot\text{O}_2$. $\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OON})\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ и др. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. При попадании в глаза может вызвать серьезное повреждение роговой оболочки. Не смешивается с водой	2126	—	I	выс.	5251 5	Табл. 10: П1a П26 П6a
Дигидро-4н-пиран	См. 2,3-Дигидро-γ-пиран	—	ПН 5583				
5583 2,3-ДИГИДРО-γ-ПИРАН 2,3-DIHYDROPYRAN	$\text{C}_5\text{H}_8\text{O}$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом эфира. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 16°C	2376 3209	—	II	ср.	3212 3	Табл. 4
Дидеканоила пероксид...	См. Деканоила пероксид...	—	ПН 5524				
2,2-ДИ-(4,4-ди-трет-бутилпероксициклогексил)-пропан...	См. 2,2-Бис-(4,4-ди-трет-бутилпероксициклогексил)-пропан... — ПН 5257	—	—				
Дидим азотнокислый	См. Неодима и празеодима нитрат	—	смесь — ПН 6373				
Дидима нитрат	См. Неодима и празеодима нитрат	—	смесь — ПН 6373				
1,2-Ди-(диметиламино)-этан	См. N,N,N',N'-Тетраметилэтилендиамин	—	ПН 6772				
Ди-2,4-дихлорбензоила пероксид...	См. 2,4-Дихлорбензоила пероксид...	—	ПН 5692—5694				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>В-2</u> П-2 —	См. Использование металлической ч. IV, внутренней и транспортной тары, которая герметизирует вещество, запрещается <u>Ш.50</u> Ш.52 П.53	
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.52</u> Ш.50 Ш.44	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 Г-1,3 <u>С-1</u> —	<u>В</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5584 ДИИЗОБУТИЛАМИН DIISOBUTYLAMINE	$[(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2]_2\text{NH}$. ЛВЖ. Бесцветная, с характерным запахом. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 29^\circ\text{C}$	2361 3332	III низк.	3353 3	Табл. 4
альфа-Диизобутилен	См. Диизобутилен — смеси изомеров — ПН 5585				
бета-Диизобутилен	См. Диизобутилен — смеси изомеров — ПН 5585				
5585 ДИИЗОБУТИЛЕН СМЕСИ ИЗОМЕРОВ DIISOBUTYLENE, ISO- MERIC COMPOUNDS	C_8H_{16} . ЛВЖ. Бесцветные. Смешиваются с водой. Энергично реагируют с окислителями. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 21°C	Не 2050 3210	II ср.	3212 3	Табл. 4
5586 ДИИЗОБУТИЛКЕТОН DIISOBUTYL KETONE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COCCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 60^\circ\text{C}$	1157 3333	III низк.	3313 3	Табл. 4
Диизобутирила сид...	перок- См. Изобутирила пероксид... — ПН 5807				
5587 ДИИЗООКТИЛ РОФОСФАТ DIISOCTYL PHOSPHATE	ГИД- $(\text{C}_8\text{H}_{17})_2\text{HPO}_4$. Едкое коррозионное вещество. Маслянистая жидкость	1902 8163	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
Диизопропил	См. 2,3-Диметилбутан — ПН 5604				
5588 1,3-ДИИЗОПРОПИЛА- МИН DIISOPROPYLAMINE	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH}]_2\text{NH}$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом аминов. Ядовитая. Пары сильно раздражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 7°C . ПДК $5 \text{ мг}/\text{м}^3$	1158 3210	II ср.	3252 3	Табл. 4
Диизопропилбензола гидропероксид...	См. Изопропилкумила гидропероксид... — ПН 5820				
5589 ДИИЗОПРОПИЛКЕ- ТОН (КЕТОНЫ ЖИД- КИЕ, Н.У.К.) DIISOPROPYL KETO- NE (KETONES, LIQU- ID, N.O.S.)	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH}]_2\text{CO}$. ЛВЖ. Светло-желтая или коричневая, маслянистая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 20^\circ\text{C}$	1224 3248	II ср.	3212 3	Табл. 4
Диизопропилпердикар- бонат...	См. Диизопропилпероксидкарбонат... — ПН 5590, 5591				
5590 ДИИЗОПРОПИЛПЕ- РОКСИДИКАРБОНАТ, не более 52% в раство- ре DIISOPROPYL PERO-	$(\text{CH}_3)_2\text{CHO.CO.O}_2\text{CO.OCH}$ $(\text{CH}_3)_2$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Может бурно разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2134 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П16 П2в П6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-3}{A}$	3-02	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{C-1}{П-2}$ —	$\frac{B}{Ш.52}$ Ш.44	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-2}$ $\frac{B-2}{—}$	$\frac{C}{Ш.26}$ Ш.11 Ш.52	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш.26}$ Ш.44 Ш.52	
$\frac{8-2}{A}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	$\frac{П-3}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш.44}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-02	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-3}{B-2}$ $\frac{Г-1}{—}$	$\frac{C}{Ш.25}$ Ш.52 Ш.41	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1}$ $\frac{C-1}{B-2}$ —	$\frac{D}{Ш.52}$	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k минус 10 °С; п. 6.8 t_a °С. $\frac{Ш.50}{Ш.52}$ См. п. 1.7	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	СО		
HYDICARBONATE, not more than 52% in solution							
5591 ДИИЗОПРОПИЛПЕ- РОКСИДИКАРБОНАТ технически чистый DIISOPROPYL PERO- XYDICARBONATE, tech- nically pure	$(\text{CH}_3)_2\text{CHO CO.O}_2.\text{CO.OCH}$ $(\text{CH}_3)_2$. Органический пероксид. Белое кристаллическое веще- ство. Может взрываться при нормальной температуре. Не растворимо в воде	2133 —	—	II ср.	5212 5; 1a	Табл. 10: П1з П5а П7а П106	
Диизотридецилпердикар- См. Диизотридецилпероксидикарбонат... — ПН 5593 бонат...							
5593 ДИИЗОТРИДЕЦИЛ- ПЕРОКСИДИКАРБО- НАТ технически чистый DIISOTRIDECYL PE- ROXYDICARBONATE, technically pure	$\text{H}_{27}\text{C}_{13}\text{O.CO.O}_2.\text{OC.OS}_{13}\text{H}_{27}$. Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ная жидкость. Может бурно разлагаться при нормальной температуре	2889 —	—	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1д	
Дикарбам См. Карбарил — ПН 5973							
ДИКВАТ См. приложение 13							
5594 ДИКЕТЕН ИНГИБИ- РОВАННЫЙ DIKETENE, INHIBIT- ED	$\text{CH:CC}_2\text{C(O)O}$. ЛВЖ. Бес- цветная, с резким запахом. Ядо- витая. Вызывает ожоги кожи и слизистых оболочек. Пары раз- дражают слизистые оболочки. $t_{\text{всп}} 30^\circ\text{C}$. ПДК 0,5 мг/м ³	2521 3333	—	III низк.	3353 3	Табл. 4	
Дикофол... См. Кельтан... — 5946							
Дикрезол каменно- См. Крезол технический — ПН 6054 угольный							
ДИКРОТОФОС См. приложение 13							
ДИКУМАРОЛ См. приложение 13							
Дикумила пероксид... См. Кумила пероксид... — ПН 6069							
Дилауроила пероксид... См. Лауроила пероксид... — ПН 6077, 6078							
ДИМЕКСАН См. приложение 13							
ДИМЕТАН См. приложение 13							
5595 2,2'-ДИМЕТИЛ-2,2'- АЗОДИБУТИРОНИТ- РИЛ 2,2'-AZODI-(2-METHYL- BUTYRONITRILE)	$[\text{C}_2\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_3)(\text{CN})\text{N:}]_2$. Легко- воспламеняющееся твердое ве- щество. Белый порошок или кристаллы. Саморазлагается при температуре не более 50°C с образованием ядо- витых газов и опасностью раз- рыва упаковки, распыления ве- щества и образования взрывча- той смеси его с воздухом. Сле- дует избегать контакта вещест- ва с сильными кислотами, осо-	3030 4127	—	II ср.	4162 4a	Табл. 66	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>Ш.50</u> Ш.52 Ш.53	См. 1. Перевозить в РК. ч. IV, t_k минус 15 °С; п. 6.8 t_a минус 5 °С. 2. Использование металличе- ской внутренней и транспорт- ной тары, которая герметизи- рует вещество, запрещается. 3. См. п. 1.7
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>Ш.50</u>	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k минус 10 °С; п. 6.8 t_a 0 °С. См. п. 1.7
<u>3-3</u> A	3-05	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>С-1</u> Г-1,2 —	<u>В</u> Ш.44 Ш.52	
<u>4-5</u> D	4-10	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	5-3	<u>В-2</u> Г-1,2	<u>В</u> Ш.39 Ш.52 Ш.53	1. Перевозить в РК. t_k 40 °С; t_a 45 °С. 2. Укладывать «Отдельно от» веществ со знаком опасности класса 8. 3. См. п. 1.7. 4. См. п. 14.2.4, ж, з

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
	бенно теми, которые являются сильными окислителями, а также со щелочами. Продукты горения и разложения ядовиты. Не растворимо в воде				
5596 ДИМЕТИЛАМИН БЕЗ- ВОДНЫЙ DIMETHYLAMINE, AN- HYDROUS	(CH ₃) ₂ NH. Ядовитый высоко- опасный воспламеняющийся сжиженный газ с запахом ам- миака или жидкость. Раство- рим в воде. КПВ 2,8—14,0%. ПДК 1 мг/м ³ t _{пл} 7°C. Отн. плотн. 1,6	1032 2133	—	2413 6а; 3	Табл. 3; 1а
5597 ДИМЕТИЛАМИН РАСТВОР DIMETHYLAMINE SO- LUTION	(CH ₃) ₂ NH. ЛВЖ. Водный раст- вор воспламеняющего газа с аммиачным запахом. Ядовитая. t _{всп} 25%-го раствора в воде 0°C. КПВ 2,8—14,4%. ПДК 1 мг/м ³	1160 3212	II ср.	3252 3	Табл. 4
5598 2-ДИМЕТИЛАМИНО- АЦЕТОНИТРИЛ 2-DIMETHYLAMINO- ACETONITRILE	C ₄ H ₉ N ₂ . Ядовитая летучая бес- цветная ЛВЖ. При взаимодей- ствии с водой, паром и кисло- тами выделяет ядовитые газы. Не смешивается с водой. t _{всп} 35°C	2378 3334	II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
N,N-Диметиламинобен- зол	См. N,N-Диметиланилин — ПН 5601				
4-Диметиламино-6-(2- диметиламиноэтокси)- толуол-2-диазонийхло- рид цинка	См. 4-Диазо-3-(2-диметиламино)этокси-5-метилдиметиланилина цинка хлорид — ПН 5537				
5599 N,N-ДИМЕТИЛАМИ- НОПРОПИЛАМИН DIMETHYL-N-PROPYL- AMINE	(CH ₃) ₂ NC ₃ H ₇ . ЛВЖ. Бесцвет- ная, с неприятным запахом. Едкая для кожи, глаз и сли- зистых оболочек. Смешивается с водой. t _{всп} минус 11°C. ПДК 0,3 мг/м ³	2266 3216	II ср.	3242 3; 8	Табл. 4
Диметиламиноциклогек- сан	См. N,N-Диметилциклогексиламин — ПН 5633				
2-Диметиламиноэтанол	См. N,N-Диметилэтанолламин — ПН 5635				
5600 ДИМЕТИЛАМИНО- ЭТИЛМЕТАКРИЛАТ DIMETHYLAMINOET- HYL METHACRYLATE	CH ₂ =C(CH ₃)COOCH ₂ CH ₂ N (CH ₃) ₂ . Ядовитая летучая жид- кость. Склонна к полимериза- ции. Раздражает кожу, глаза и дыхательные пути. Не смеши- вается с водой. ПДК 600 мг/м ³	2522 6131	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
ДИМЕТИЛАН	См. приложение 13				
3,4-Диметиланилин	См. Ксилидины — ПН 6065				
5601 N,N-ДИМЕТИЛАНИ- ЛИН N,N-DIMETHYLANILI- NE	C ₆ H ₇ N(CH ₃) ₂ . Ядовитая высо- коопасная летучая ЛВЖ. Мас- лянистая. Желтоватая или ко- ричневая. t _{всп} 53°C. ПДК 0,2 мг/м ³	2253 6131	II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>В-1</u> <u>П-3</u> <u>Г-1,2</u> —	— <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> B	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-1,2</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>6-4</u> A	3-02	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 <u>п. 6.5</u> <u>Ш.52</u> <u>В.39</u>	
<u>3-1</u> B	3-02	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-1</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>6-1</u> B	6-07	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> Размещать с учетом требова- <u>Ш.44</u> ний п. 4.2.2	
<u>6-4</u> A	3-02	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.15</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Диметилацеталь	См 1,1-Диметоксиэтан — ПН 5636					
Диметилацетилен	См Бутин-2 — ПН 5356					
5602 N,N-ДИМЕТИЛБЕНЗИ- ЛАМИН BENZYL DIMETHYLA- MINE	$C_6H_5CH_2N(CH_3)_2$. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцветная ЛВЖ с приятным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Вызывает воспаление кожи. Не смешива- ется с водой. $t_{всп}$ 58 °С. ПДК 5 мг м ³	2619 8124		II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17
5603 ДИ-(2-МЕТИЛБЕН- ЗОИЛА) ПЕРОКСИД, не более 87% с водой DI-(2-METHYLBENZO- YL) PEROXIDE, not more than 87% with water	$CH_3C_6H_4CO O_2.SOC_6H_4CH_3$, Ор- ганический пероксид. Белое кристаллическое вещество. При попадании в огонь или контак- те с сильными кислотами мо- жет взорваться. Не растворимо в воде	2593 —		I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10; П16
Диметилбензолы	См Ксилолы ПН 6067, 6068					
5604 2,3-ДИМЕТИЛБУТАН 2,3-DIMETHYLBUTANE	$(CH_3)_2CHCH(CH_3)_2$ ЛВЖ Бес- цветная. Раздражает кожу и слизистые оболочки. В высоких концентрациях действует нарко- тически. Не смешивается с во- дой $t_{всп}$ минус 29 °С. $t_{кв}$ 58 °С. КПВ 1,2—7,0%	2457 3119		II ср.	3112 3	Табл. 5; Ж1a Ж4a Ж5a Ж7a
3,3-Диметилбутанол-2...	См. Спирт <i>d</i> , <i>l</i> -пинаколиновый... — ПН 6696					
2,2-Диметилбутанон-3...	См. Пинаколин — ПН 6495					
5605 1,3-ДИМЕТИЛБУТИ- ЛАМИН 1,3-DIMETHYLBUTY- LAMINE	$C_6H_{13}NH_2$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом аммиака. Ядовитая. Раздражает слизистые оболоч- ки. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 9—13 °С	2379 3212:		II ср.	3252 3	Табл. 4
5606 1,3-ДИМЕТИЛБУТИЛ- АЦЕТАТ METHYLAMYL ACETA- TE	$CH_3COOCH(CH_3)CH_2CH(CH_3)_2$. 1233 ЛВЖ. Бесцветная, со слабым приятным запахом. Не смеси- вается с водой, $t_{всп}$ 43 °С (о.с.)	3364		III низк.	3313 3	Табл. 4
2,6-Диметилгептанон-4	См. Диизобутилкетон — ПН 5596					
5607 1,1-ДИМЕТИЛГИДРА- ЗИН 1,1-DIMETHYLNHYDRA- ZINE	$(CH_3)_2NH_2$. Ядовитое, высоко- опасное вещество. ЛВЖ. Бес- цветная, с запахом аммиака. Едкая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Опасно взаимодейст- вует с окисляющими вещества- ми. Смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 18 °С. КПВ 2—95%. ПДК 1,0 мг/м ³	1163 6132		I выс.	6121 6a; 3; 8	Табл. 15; герм. укуп. Я8e Я9g Я14a Я15a Я16a Я17a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-5</u> А	3-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш 52</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать вдали от источников тепла
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>В-2,1</u> <u>П-1</u>	<u>См</u> <u>ч. IV, t_к 30 °С.</u> <u>п. 6.8 t_а 35 °С.</u> <u>Ш 50</u> <u>Ш 53</u>	1. Перевозить в РК. 2. Допускается к перевозке, если упаковка исключает возможность потери влаги веществом в течение рейса 3. См. п. 1.7
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г 2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш 52</u>	
<u>6-3</u> D	3-03	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш 52</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
1,2-Диметилгидразин	См сим-Диметилгидразин — ПН 5608				
N,N-Диметилгидразин	См. 1,1-Диметилгидразин — ПН 5607				
несим-Диметилгидразин	См. 1,1-Диметилгидразин — ПН 5607				
5608 сим-ДИМЕТИЛГИДРА- ЗИН DIMETHYLHYDRAZI- NE, SYMMETRICAL	СН ₂ ННННСН ₂ . ЛВЖ Бесцвет- ная, летучая с резким запахом аммиака. Ядовитая, высоко- опасная. Пары сильно раздра- жают кожу и слизистые обо- лочку. Может опасно реагиро- вать с окисляющими вещества- ми. Смешивается с водой. t _{реп} минус 17 °С. КПВ 2,4—20%. ПДК 0,1 мг/м ³	2382 3216	I выс.	3221 3; 6a	Табл. 4
Диметилглиоксаль	См. Диацетил — ПН 5552				
5609 ДИМЕТИЛГЛИОК- СИМ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕ- СТВА, Н.У.К.) DIMETHYLGLYOXIME (FLAMMABLE SO- LIDS, N.O.S.)	СН ₂ С(НОН)С(НОН)СН ₂ . Лег- ковоспламеняющееся твердое вещество. Бесцветные кристал- лы	1325 4146	II ср.	4132 4a	Табл. 6, 6a
5610 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (БЕНЗОИЛПЕРОКСИ)- ГЕКСАН, не более 82% с инертным твердым ве- ществом 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- BENZOYLPEROXY) HEXANE, not more than 82% with inert solid	С ₆ Н ₅ СО.О ₂ .С(СН ₃) ₂ СН ₂ СН ₂ С(СН ₃) ₂ О ₂ .ОС С ₆ Н ₅ . Органи- ческий пероксид. Белый поро- шок. При попадании в огонь может взорваться. Не раство- рим в воде	2173 —	II ср.	5232 5; 1a	Табл. 10: П1г П3в П4a П16в П16г П17a
5611 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (БЕНЗОИЛПЕРОКСИ)- ГЕКСАН, не более 82% с водой 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- (BENZOYLPEROXY) HEXANE, not more than 82% with water	С ₆ Н ₅ СО.О ₂ .С(СН ₃) ₂ СН ₂ СН ₂ С(СН ₃) ₂ О ₂ .ОС С ₆ Н ₅ . Органи- ческий пероксид. Белое твердое вещество. Без запаха. Не раст- воримо в воде	2959 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1д
5612 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (БЕНЗОИЛПЕРОКСИ)- ГЕКСАН технически чистый 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- (BENZOYLPEROXY) HEXANE, technically pure	С ₆ Н ₅ СО.О ₂ .С(СН ₃) ₂ СН ₂ СН ₂ С(СН ₃) ₂ О ₂ .ОСС ₆ Н ₅ . Органи- ческий пероксид. Белый поро- шок. При попадании в огонь может взрываться. Не раство- рим в воде	2172 5171	II ср.	5232 5; 1a	Табл. 10: П1г П3б П4a П16в П16г П17a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> D	3-03	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2,1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>4-1</u> В	4-10	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1, разд. 2—5	<u>В-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	См. Использование металлической ч. IV, внутренней и транспортной тары, которая герметизирует вещество, запрещается <u>Ш.50</u> <u>П.53</u>	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1</u> —	См. Допускается к перевозке, если ч. IV, упаковка исключает возможность потери влаги веществом в течение рейса <u>Ш.50</u>	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	См. Использование металлической ч. IV, внутренней и транспортной тары, которая герметизирует вещество, запрещается <u>Ш.50</u> <u>Ш.53</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5613 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (трет-БУТИЛПЕРО- КСИ)-ГЕКСАН, не бо- лее 52% с инертным твердым веществом 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- (tert-BUTYLPEROXY) HEXANE, not more than 52% with inert solid	$(\text{CH}_3)_3\text{C.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2$ $\text{C}(\text{CH}_3)_2.\text{O}_2.\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органи- ческий пероксид. Белый поро- шок. Не растворим в воде	2156 —	—	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIa
5614 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (трет-БУТИЛПЕРО- КСИ)-ГЕКСАН техни- чески чистый 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- (tert-BUTYLPEROXY) HEXANE, technically pure	$(\text{CH}_3)_3\text{C.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2$ $\text{C}(\text{CH}_3)_2.\text{O}_2.\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органи- ческий пероксид. Бесцветная жидкость	2155 —	—	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIa IIb II5a
5615 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (трет-БУТИЛПЕРО- КСИ)-ГЕКСИН-3, не более 52% с инертным твердым веществом 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- (tert-BUTYLPEROXY) HEXYNE-3, not more than 52% with inert so- lid	$(\text{CH}_3)_3\text{C.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{C}\equiv$ $\text{CC}(\text{CH}_3)_2.\text{O}_2.\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органи- ческий пероксид. Белый поро- шок. Не растворим в воде	2159 —	—	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIa
5616 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (трет-БУТИЛПЕРО- КСИ)-ГЕКСИН-3 тех- нически чистый 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- (tert-BUTYLPEROXY) HEXYNE-3, technically pure	$(\text{CH}_3)_3\text{C.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{C}\equiv$ $\text{CC}(\text{CH}_3)_2.\text{O}_2.\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органи- ческий пероксид. Твердое ве- щество с низкой температурой плавления. В условиях транс- портирования обычно жидкость. При попадании в огонь может взрываться. Не растворимо в воде	2158 —	—	II ср.	5232 5; Ia	Табл. 10: IIд II5a
5617 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- ГИДРОПЕРОКСИГЕКС- АН, не более 82% с водой 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- HYDROPEROXY HE- XANE, not more than 82% with water	$\text{HOOC}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2$ $\text{C}(\text{CH}_3)_2$ ООН. Органический пероксид. Белый увлажненный порошок. При попадании в огонь может взрываться. Не растворимо в воде	2174 —	—	I выс.	5241 5	Табл. 10: IIIг IIIa
5618 ДИМЕТИЛДИОКСА- НЫ с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С DIMETHYLDIOXANES, flash point not less than —18 °С but less than 23 °С	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$. ЛВЖ. Бесцветные, подвижные, с резким запахом. Ядовитые. Раздражают кожу и глаза. Бурно реагируют с окис- ляющими материалами. Частич- но смешиваются с водой. ПДК 3—10 мг/м ³	2707 3215	—	II ср.	3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>В-2</u> П-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>В-2</u> П-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.53	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>В-2</u> П-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.53	
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1, Д4</u> К3, Д9	3-1	<u>П-2,3</u> В-2 Г-1 —	С <u>Ш.44</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO	CO		
5619 ДИМЕТИЛДИОКСА- НЫ с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С DIMETHYLDIOXANES, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	$C_6H_{12}O_2$. ЛВЖ. Бесцветные, подвижные с резким запахом. Ядовитые. Раздражают кожу и глаза. Бурно реагируют с окис- ляющими веществами. Частич- но смешиваются с водой. ПДК 3,0 мг/м ³	2707 3334	III низк.	3313 3	Табл. 4	
3,5-Диметил-3,5-диокси- диоксолан-1,2...	См. 2,4-Эпидиоксипентадиол-2,4... — ПН 7181					
5620 ДИМЕТИЛДИСУЛЬ- ФИД DIMETHYL DISULPHI- DE	CH_3SSCH_3 ЛВЖ. Желтого цве- та, с неприятные запахом. Ядо- витая. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 15 °С. ПДК 1,5 мг/м ³	2381 3215	II ср.	3252 3	Табл. 4	
5621 ДИМЕТИЛДИХЛОР- СИЛАН DIMETHYLDICHLORO- SILANE	$(CH_3)_2SiCl_2$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с резким запахом. Едкая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболоч- ки. Легко гидролизуется при воздействии влаги, выделяя хлористый водород. Не смеши- вается с водой. $t_{всп}$ минус 13 °С. $t_{кип}$ 70 °С. КПВ 1,4—9,5%. ПДК 5,0 мг/м ³	1162 3214	I выс.	3241 3; 8	Табл. 4	
N,N-Диметил-N'-(3,4-ди- хлорфенил) мочевина	См. Диурон — ПН 5668					
5622 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (2-ЭТИЛГЕКСАНОИЛ- ПЕРОКСИ)-ГЕКСАН технически чистый 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- (2-ETHYLHEXANOYL- PEROXY) HEXANE, technically pure	$C_7H_{15}CO_2C(CH_3)_2CH_2CH_2C$ $(CH)_2O_2COC_7H_{15}$. Органиче- ский пероксид. Бесцветная жид- кость. Не смешивается с водой	2157 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П16 П15а	
5623 ДИМЕТИЛДИЭТОК- СИЦИЛАН DIMETHYLDIETHOXY- SILANE	$(CH_3)_2(C_2H_5O)_2Si$. ЛВЖ. Бес- цветная. Пары и жидкость раз- дражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С	2380 3214	II ср.	3212 3	Табл. 4	
Диметилкарбамоил хло- ристый	См. N,N-Диметилкарбамоилхлорид — ПН 5624.					
Диметилкарбинол	См. Спирт изопропиловый — ПН 6693					
5624 N,N-ДИМЕТИЛКАР- БАМОИЛХЛОРИД DIMETHYLCARBAMO- YL CHLORIDE	$(CH_3)_2NCOSi$. Едкое и коррози- онное вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость с непри- ятным запахом. Разъедает ко- жу и слизистые оболочки. Вы- зывает слезотечение. Реагирует с водой, выделяя ядовитые и коррозионные газы. Не смеши- вается с водой	2262 8164	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	3-1	$\frac{\text{П-2,3}}{\text{В-2}} \\ \frac{\text{Г-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{С-1}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.52}} \\ \text{П.39}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-04	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-2}} \\ \text{В, П}$	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{\text{Ш.44}}{\text{Ш.52}} \\ \text{В.46}$	
$\frac{5-3}{\text{Д}}$	5-20	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-3	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}} \\ \text{—}$	См. Перевозить в РК. ч. IV, $t_k 20^\circ\text{C}$; п. 6.8 $t_a 25^\circ\text{C}$. $\frac{\text{Ш.44}}{\text{Ш.52}}$ См. п. 1.7	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-3,2}}{\text{В-2}} \\ \frac{\text{Г-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{8-1}{\text{С}}$	8-00	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	$\frac{\text{Г-1,3}}{\text{С-1}} \\ \text{В}$	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 $\frac{\text{Ш.44}}{\text{Ш.51}} \\ \text{В.39}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
5625 ДИМЕТИЛКАРБОНАТ DIMETHYL CARBO- NATE	$\text{CO}(\text{OCH}_3)_2$. ЛВЖ. Не смешива- ется с водой. $t_{\text{заст}}$ от минус 18 до 23 °С. ПДК 365 мг/м ³	1161 3213	II ср	3212 3	Табл. 4
Диметилкетон	См. Ацетон — ПН 5173				
5626 ДИМЕТИЛМАГНИЙ (МАГНИЙАЛКИЛЫ) MAGNESIUM DIMET- HYL (MAGNESIUM ALKYLS)	$\text{Mg}(\text{CH}_3)_2$. Самовозгорающее- ся вещество Жидкость. Пиро- форное. Самовоспламеняется на воздухе или в углерода диок- сиде. Разлагается под воздей- ствием воды, выделяя метан. $t_{\text{заст}} 0^\circ\text{C}$	3053 4240	I выс.	4211 46	Табл. 7
Диметилметан	См. Пропан — ПН 6555				
Диметил(β-оксиэтил) амин	См. N,N-Диметилэтаноламин — ПН 5635				
3,7-Диметилноктен-6-аль	См. Цитронеллаль — ПН 7157				
2,4-Диметилпентанон-3.	См. Диизопропилкетон.. — ПН 5589				
5627 2,2-ДИМЕТИЛПРО- ПАН 2,2-DIMETHYLPROPA- NE	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CH}_3)_2$. Воспламеняю- щийся сжиженный газ. Бесцвет- ный. КПВ 1,4—7,2%. $t_{\text{кип}} 9,5^\circ\text{C}$. Отн. плотн. 2,5	2044 2147		2313 3	Табл. 3: Г1а
Диметил-N-пропиламин	См. N,N-Диметиламинопропиламин — ПН 5599				
5628 ДИМЕТИЛСУЛЬФАТ DIMETHYL SULPHATE	$(\text{CH}_3)_2\text{SO}_4$. Ядовитая летучая бесцветная жидкость. Вызыва- ет ожоги кожи, пары раздра- жают слизистые оболочки. В присутствии влаги коррозионна для большинства металлов. ПДК 5 мг/м ³ (США)	1595 6133	I выс.	6141 6а; 8	Табл. 11, 12
5629 ДИМЕТИЛСУЛЬФИД DIMETHYL SULPHI- DE	$(\text{CH}_3)_2\text{S}$. ЛВЖ. Бесцветная, с неприятным запахом. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{заст}}$ минус 37 °С. $t_{\text{кип}} 37^\circ\text{C}$. КПВ 2,2— 19,7%	1164 3119	II ср.	3112 3	Табл. 4
Диметил-2,3,5,6-тетра- хлортерефталат	См. Тетрал — ПН 6764				
Диметилтиофосфорил хлористый	См. Диметилтиофосфорилхлорид — ПН 5630				
5630 ДИМЕТИЛТИОФОС- ФОРИЛХЛОРИД DIMETHYL THIOPHOS- PHORYL CHLORIDE	$(\text{CH}_3)_2\text{PSO}_2\text{Cl}$ Едкое и корро- зионное вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают кожу и сли- зистые оболочки. Медленно реа- гирует с водой, выделяя хло-	2267 8165	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{К1РП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ <u>В-2</u>	$\frac{D}{Ш.52}$	
$\frac{1-6}{D}$	4-21	$\frac{К1, Д4}{К4, Д10}$	4-2	$\frac{С-1,3}{В, П}$ Г-1	См. 1. См. п. 11.3.15. ч. IV, 2. См. п. 14.2.4, 6 п. 6.5 $\frac{Ш.52}{В.52}$	
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К4, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-1,2}$	— При газовом тушении необходимо: углекислоты 32%, азота 45% $\frac{Ш.52}{—}$	
$\frac{6-1}{D}$	6-06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{С-1}{П-2}$ <u>В-2</u>	С Размещать с учетом требований п 4.2.2 $\frac{Ш.44}{—}$	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,3}$ С-1 <u>В-2</u>	$\frac{С}{Ш.52}$	
$\frac{8-1}{В}$	8-00	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	8-1	$\frac{П-2}{В-2}$	С 1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Е. В.46 2. Укрывать от лучистого тепла П.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
	ристый водород. При нагрева- нии до 60°C возможно разло- жение с выделением воспламе- няющихся газов. ПДК 3,0 мг/м ³				
N,N-Диметил-N'-(3-три- фторметилфенил)-моче- вина	См. Фторметурон — ПН 7009				
Диметилфенолы	См. Ксиленолы — ПН 6064				
5631 N,N-ДИМЕТИЛФОР- МАМИД N,N-DIMETHYLFOR- MAMIDE	N.CO.N(CH ₃) ₂ . ЛВЖ. Бесцвет- ная, гигроскопичная. Ядовитая. Бурно реагирует с окисляющи- ми веществами. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 58°C. КПВ 2,2— 16%. ПДК 10 мг/м ³	2265 3335	III низк.	3353 3	Табл. 4
5632 ДИМЕТИЛЦИКЛО- ГЕКСАНЫ DIMETHYLCYCLOHE- XANES	C ₆ H ₁₀ (CH ₃) ₂ . ЛВЖ. Бесцвет- ная, не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 11°C	2263 3213	II ср.	3212 3	Табл. 4
5633 N,N-ДИМЕТИЛЦИК- ЛОГЕКСИЛАМИН DIMETHYLCYCLOHE- XYLAMINE	(CH ₃) ₂ NC ₆ H ₁₁ . Едкое и корро- зионное вещество. Бесцветная ЛВЖ. Разъедает кожу и сли- зистые оболочки. Ядовито. Час- тично смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 43°C	2264 8165	II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17
5634 ДИМЕТИЛЦИНК DIMETHYLZINC	Zn(CH ₃) ₂ . Самовозгорающееся вещество. Жидкость. Пирофор- ное. Самовоспламеняется на воздухе или в углерода диок- сиде. Разлагается под воздейст- вием воды, выделяя метан. <i>t</i> _{кип} 46°C	1370 4231	I выс.	4211 46	Табл. 7
5635 N,N-ДИМЕТИЛЭТА- НОЛАМИН DIMETHYLETHANOL- AMINE	(CH ₃) ₂ NC ₂ H ₄ OH. ЛВЖ. Бес- цветная, с характерным запа- хом. Ядовитая. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 31°C (о.с.). ПДК 5 мг/м ³	2051 3335	III низк.	3353 3	Табл. 4
Диметилэтилкарбинол	См. Спирты амиловые с температурой вспышки не менее минус 18°C, но менее 23°C — ПН 6686				
Диметилэтилметан	См. н-Пентан или изопентан — ПН 6684				
ДИМЕТОАТ	См. приложение 13				
Диметоксиметан	См. Метилаль — ПН 6173				
2,3-Диметоксистрихнин	См. Бруцин — ПН 5293				
5636 1,1-ДИМЕТОКСИЭТАН 1,1-DIMETHOXYETHA- NE	(CH ₃ O) ₂ CHCH ₃ . ЛВЖ. Бес- цветная, с сильным ароматным запахом. Смешивается с водой. <i>t</i> _{кип} 62°C. <i>t</i> _{всп} менее 23°C	2377 3211	II ср.	3112 3 3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

РП Р	КС	СИЗД СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-3}{\Lambda}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-3,2}{B-2}$	$\frac{D}{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1,3}$ $\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$	
$\frac{8-5}{A}$	3-02	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	3-1	$\frac{П-2,3}{B-2}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{C}{Ш.44}$ $\frac{Ш.52}{-}$	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2. Укладывать в наиболее прохладном месте
$\frac{4-6}{D}$	4-21	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	4-2	$\frac{C-1}{Г-2,3}$ $\frac{B, П}{Г-1}$	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{Ш.44}{Ш.52}$ $\frac{B.52}{-}$	1. См. п. 11.3.15. 2. См. п. 14.2.4, б
$\frac{3-3}{A}$	3-02	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{B-2}{П-3,2}$ $\frac{Г-1,2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$ $\frac{Ш.44}{Ш.48}$	
$\frac{3-1}{E}$ $\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-3,2}{B-2}$ $\frac{Г-1,3}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$ $\frac{Ш.26}{-}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО	СР		
1,2-Диметоксиэтан	См. Эфир диметиловый этиленгликоля — ПН					
ДИМЕФОКС	См. приложение 13					
Димиристилпердикарбо- нат...	См. Димиристилпероксидикарбонат... — ПН 5637, 5638					
5637 ДИМИРИСТИЛПЕРО- КСИДИКАРБОНАТ, не более 42% — устойчи- вая дисперсия в воде DIMYRISTYL PERO- XYDICARBONATE, not more than 42%, stable dispersion, in water	$H_{29}C_{14}O_2CO_2CO_2C_{14}H_{29}$. Ор- ганический пероксид. Белая низковязкая эмульсия. Бурно разлагается при повышенной температуре	Ор- 2892 —	II ср.	5222 5	Табл. 10. IIa II6a II9a	
5638 ДИМИРИСТИЛПЕРО- КСИДИКАРБОНАТ технически чистый DIMYRISTYL PERO- XYDICARBONATE, technically pure	$H_{29}C_{14}O_2CO_2CO_2C_{14}H_{29}$. Ор- ганический пероксид. Белое кристаллическое вещество. Не растворимо в воде	Ор- 2595 —	II ср.	5222 5	Табл. 10. IIa	
5639 ДИНАМИТ (ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) DYNAMITE (EXPLO- SIVE, BLASTING, TY- PE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1. E8	
Динатрийфосфата декагидрат	до- См. Натрия гидроортофосфата пента- ПН 6311					
5640 ДИНАФТАЛИТ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА, БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) DINAPHTHALITE (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1. E8	
Динитрат (1,4,3,6) гидро-о-сорбита — смесь...	диан- См Нитросорбид — смесь. — ПН 6420					
Динитрил кислоты	адипиновой См. Адиподинитрил — ПН 5002					
Динитрил кислоты сжиженный	щавелевой См. Циан сжиженный — ПН 7094					
5641 ДИНИТРОАНИЛИНЫ DINITROANILINES	$C_6H_3(NO_2)_2NH_2$. Ядовитые ве- щества. Желтые кристаллы. Коммерческий продукт может быть в виде жидкости. При попадании в огонь могут взры- ваться. 2,4-Динитроанилин взрывается при ударе	1596 6134	II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12, 13, 14	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-1,2}{П-2}$ —	$\frac{K3ЭС}{Мед.}$	См. Перевозить в РК. ч. IV, Для упаковки П1а: $t_k 20^\circ C$, п. 6.8 $t_a 25^\circ C$. Для упаковок П19а и Ш 50 П16а: $t_k 15^\circ C$, $t_a 25^\circ C$. См. п. 1.7
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{B-2,1}{П-2}$ —		См. Перевозить в РК. ч. IV, $t_k 20^\circ C$; п. 6.8 $t_a 25^\circ C$. Ш.50 См. п. 1.7
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{C-1}{Г-3}$ —		Укладка категории II-B Ш.53
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{—}$		Укладка категории II-B Ш.53
Для жидк. 6-5 А для ТВ. 6-6 В	6-08	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	$\frac{B-2}{П-1,2}$ —	$\frac{C}{Ш.15}$ П.53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CP		
5642 ДИНИТРОБЕНЗОЛЫ DINITROBENZENES	$C_6H_4(NO_2)_2$. Ядовитые высокоопасные вещества. Желтые кристаллы. Коммерческий продукт может быть в виде жидкости. При попадании в огонь могут взрываться. ПДК 1 мг/м ³	1597 6134	II CP		6162 6a	Табл. 11, 12 13, 14
5642-1 ДИНИТРОГЛИКОЛЬ- УРИЛ DINITROGLYCOLURIL	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0489 1115			11D 1a	Табл. 1: E2
5643 ДИНИТРОЗОБЕНЗОЛ DINITROSOBENZENE	Взрывчатое вещество. Чувствительно к нагреву и механическим воздействиям. Кристаллы коричневого цвета. Экзотермически разлагается при нагревании более 120 °С	0406 1115			13C 1a	Табл. 1: E25
5644 N,N'-ДИНИТРОЗО- N,N'-ДИМЕТИЛТЕРЕ- ФТАЛАМИД, не более 72% в пасте N,N'-DINITROSO-N,N'- DIMETHYL TERE- PHTHALAMIDE, not more than 72% as paste	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Паста желтого цвета. Саморазлагается при температуре более 50 °С с образованием ядовитых газов, опасностью разрыва упаковки. При попадании упаковок в огонь может взрываться. Бурно горит. Достижение температуры 55 °С может привести к разложению со взрывом. Чувствительно к удару. Взаимодействие со щелочами или кислотами может вызвать опасное разложение. Не растворимо в воде	2973 4141	II CP		4152 4a; 1a	Табл. 66
5645 N,N'-ДИНИТРОЗО- ПЕНТАМЕТИЛЕНТЕТ- РАМИН, не более 82% с флегматизатором N,N'-DINITROSOPEN- TAMETHYLENE TET- RAMINE, not more than 82% with phlegmatizer	$(NO_2)_2 C_5H_{10}N_4$. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Белый, желтоватый или серый порошок или паста. Саморазлагается при температуре более 50 °С с опасностью разрыва упаковки, распыления вещества и образования взрывчатой смеси его с воздухом. При попадании упаковок в огонь может вызвать опасное разложение. Чувствительно к удару. Не растворимо в воде	2972 4142	II CP		4152 4a; 1a	Табл. 66
5646 4,6-ДИНИТРО-о-КРЕ- ЗОЛ 4,6-DINITRO-o-CRE- SOL	$C_6H_2(NO_2)_2CH_3OH$. Ядовитое, чрезвычайно опасное вещество. При попадании в огонь может взрываться. ПДК 0,05 мг/м ³	1598 6135	II CP		6162 6a	Табл. 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
Для жидк. 6-5 А для тв. 6-6 В	6-08	К4, Д4 К4, Д8	6-1	В-2 П-1,2 —	В Ш.15 П.53	
1-2 Е	1-01	К1 К1	1-1	П-2 В-2 —	Укладка категории I Ш.53	
1-2 В	1-3	К1 К1	1-1	В —	Укладка категории II-B Ш.53	
4-4 D	4-10	К1, Д4 К4, Д10	4-1	В-2 Г-1,2 П-1 С	В Ш.52 Ш.53 1. При использовании упаковки, изменяющей взрывчатые свойства вещества, с разрешения компетентного органа знак опасности 1a может не наноситься. 2. Укладывать «Отдельно от» веществ со знаком опасности класса 8, вдали от всех источников тепла. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, ж	
4-4 D	4-10	К1, Д4 К4, Д5	4-1	В-2 Г-1,2 П-1 С	В Ш.52 Ш.53 1. При использовании упаковки, изменяющей взрывчатые свойства вещества, с разрешения компетентного органа знак опасности 1a может не наноситься. 2. Укладывать «Отдельно от» веществ со знаком опасности класса 8, вдали от всех источников тепла. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, ж	
Для жидк. 6-6 А	6-08	К4, Д4 К4, Д8	6-1	В-2 П-2 —	А* Ш.15 П.53 1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2. Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упаковка
5646-1 ДИНИТРОНАФТАЛИНЫ (ВЕЩЕСТВА ВЗРЫВЧАТЫЕ, Н.У.К.) DINITRONAPHTHALENES SUBSTANCES EXPLOSIVE, N.O.S)	$C_{10}H_6(NO_2)_2$ Взрывчатые вещества. Ядовитые, сильно раздражают слизистые оболочки и кожу. Не растворимы в воде. При попадании в огонь взрываются. ПДК 1 мг/м ³	0480 1137		14D 16, 6a	Табл. 1: E103
3,5-Динитро-2-окситолуол	См. 4,6-Динитро-о-крезол — ПН 5646				
5647 ДИНИТРОРЕЗОРЦИН, сухой или с массовой долей воды менее 15% DINITRORESORCINOL, dry or wetted with less than 15% water, by mass	$C_6H_2(OH)_2(NO)_2$. Бризантное. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Обладает кислотными свойствами, большой скоростью горения. Склонно к детонации. Трудно растворимо в воде	0078 1109		11D 1a	Табл. 1: E2
5648 ДИНИТРОРЕЗОРЦИН, УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 15% DINITRORESORCINOL, WETTED with not less than 15% water, by mass	$C_6H_2(OH)_2(NO)_2$. Воспламеняющееся твердое вещество. Ядовитое. В сухом виде взрывчатое. Может образовывать очень чувствительные соединения с тяжелыми металлами или их солями	1322 4141	I выс.	4131 4a	Табл. 6b
2,2'-ДИНИТРОСТИЛЬБЕН	Перевозка запрещена				
2,2'-DINITROSTILBENE					
2,4-ДИНИТРОСТИЛЬБЕН	Перевозка запрещена				
2,4-DINITROSTILBENE					
2,4-ДИНИТРО-1,3,5-ТРИМЕТИЛБЕНЗОЛ	Перевозка запрещена				
2,4-DINITRO-1,3,5-TRIMETHYLBENZENE					
2,6-Динитро-4-трифторметил-N,N-дипропиланилин	См. Трифторалин — ПН 6865				
5649 ДИНИТРОТОЛУОЛЫ ТВЕРДЫЕ ИЛИ ЖИДКИЕ DINITROTOLUENES SOLID or LIQUID	$C_6H_3(NO_2)_2CH_3$. Ядовитые высокоопасные вещества. Желтые кристаллы. Не растворимы в воде. При попадании в огонь могут взрываться $t_{пл}$ изомеров от 50 до 93 °С. ПДК 1 мг/м ³	2038 6137	II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12 13, 14
5650 ДИНИТРОТОЛУОЛЫ РАСПЛАВЛЕННЫЕ DINITROTOLUENES, MOLTEN	$C_6H_3(NO_2)_2CH_3$ Ядовитые высокоопасные твердые вещества. $t_{пл}$ изомеров от 50 до 93 °С. Загружаются при температуре выше температуры плавления. ПДК 1 мг/м ³	1600 6137	II ср.	6162 6a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>1-1</u> А	1-04	<u>К1, Д4</u> <u>К3, Д7</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u>	Динитронафталин технический следует транспортировать по условиям класса 1
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>Ш 53</u>	1. Укладка категории II-B. 2. См. п 11.3.16
<u>4-1</u> Е	4-11	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2—5	<u>В-1</u> <u>П-1,2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	1. Перевозится по условиям подкласса 41 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного со- держания воды в нем менее указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тя- желых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3. См п 14 2.4, а, б
<u>жидк.</u> <u>6-5</u> А	6-08	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.15</u> <u>П 53</u>	
<u>ТВ.</u> <u>6-6</u> А						
<u>8-7</u> С	6-08	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш 15</u> <u>Ш 53</u>	Перевозятся только в контейне- рах-цистернах, вагонах-цистер- нах или автоцистернах

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5651 ДИНИТРОТОЛУОЛ И НАТРИЯ ХЛОРАТ — СМЕСИ (ВЗРЫВЧА- ТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИ- ЗАНТНЫЕ, ТИП С) DINITROTOLUENE AND SODIUM CHLO- RATE MIXTURES (EX- PLOSIVE, BLASTING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Очень чувстви- тельно к механическим воздей- ствиям и нагреву	0083 1118		11D 1a	Табл. 1: E10
5652 ДИНИТРОФЕНОЛЫ — РАСТВОРЫ с темпера- турой вспышки не ме- нее 23 °С, но не более 61 °С. DINITROPHENOL SO- LUTIONS, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	$C_6H_3(NO_2)_2OH$. Ядовитые чрез- вычайно опасные летучие ЛВЖ. В чистом виде — желтые крис- таллы, которые могут образо- вывать очень чувствительные соединения с тяжелыми метал- лами и их солями. ПДК 0,05 мг/м ³	1599 6136	II ср.	6132 6a; 3	Табл. 11, 12
5653 ДИНИТРОФЕНОЛЫ — РАСТВОРЫ с темпера- турой вспышки более 61 °С DINITROPHENOL SO- LUTIONS, flash point more than 61 °С	$C_6H_3(NO_2)_2OH$. Ядовитые чрез- вычайно опасные летучие ве- щества В чистом виде — жел- тые кристаллы. Могут образо- вывать чувствительные соеди- нения с тяжелыми металлами и их солями. Труднораствори- мы в воде. ПДК 0,05 мг/м ³	1599 6136	II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
5654 2,4-ДИНИТРОФЕНОЛ, сухой или с массовой долей воды менее 15% DINITROPHENOL, dry or wetted with less than 15% water, by weight	$(NO_2)_2C_6H_3(OH)$. Бризантное ВВ. Чувствительно к механиче- ским воздействиям и нагреву. Характеризуется большой ско- ростью горения, склонно к де- тонации. Ядовитое чрезвычай- но опасное Труднорастворимо в воде. ПДК 0,05 мг/м ³	0076 1109		11D 1a; 6a	Табл. 1: E2
Динитрофенол.	См 2,4-Динитрофенол — ПН 5654, 5655				
5655 2,4-ДИНИТРОФЕНОЛ, УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 15% 2,4-DINITROPHENOL, WETTED with not less than 15% water, by mass	$CH_3OH(NO_2)_2$. Легковоспламе- няющееся твердое вещество. Желтые кристаллы. В сухом ви- де — взрывчатое вещество. Ядовитое. Может образовывать очень чувствительные соедине- ния с тяжелыми металлами или их солями Слабо растворимо в воде ПДК 0,05 мг/м ³	1320 4140	I выс.	4121 4a; 6a	Табл. 6b
5656 ДИНИТРОФЕНОЛЯ- ТЫ, УВЛАЖНЕННЫЕ, с массовой долей воды не менее 15% DINITROPHENOLA- TES, WETTED with not less than 15% water, by mass	Легковоспламеняющиеся твер- дые вещества. Ядовитые. В сухом виде взрывчатые и чув- ствительные к трению веществ- ва. Могут образовывать очень чувствительные соединения с тяжелыми металлами или их солями	1321 4139	I выс.	4121 4a; 6a	Табл. 6b

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> П-1 С-2	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	3-1	<u>В-2</u> П-2 Г-2	<u>А*</u> <u>Ш.15</u> <u>Ш.52</u>	Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца), и их соединений
<u>6-1</u> А	6-08	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> П-1,2 Г-2	<u>А*</u> <u>Ш.15</u>	Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u>	<u>А*</u> <u>Ш.15</u> <u>Ш.53</u>	1. Укладка категории II-B 2. См. п. 11.3.17
<u>4-1</u> Е	4-11	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> <u>П-1,2</u>	<u>А*</u> <u>Ш.15</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем менее указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений 3. См. п. 14.2.4, а, б
<u>4-1</u> Е	4-11	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> <u>П-1,2</u>	<u>А*</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш</u>	1. Перевозятся по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца), и их соединений. 3. См. п. 14.2.4, а, б

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5657 2,4-ДИНИТРОХЛОР- БЕНЗОЛ 2,4-CHLORODINITRO- BENZENE	$C_6H_3(NO_2)_2Cl$. Ядовитое ве- щество высокоопасное. Бес- цветные кристаллы или жид- кость. При попадании в огонь может взрываться. ПДК 1 мг/м ³	1577 6103	II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12, 13, 14
1,1-ДИНИТРОЭТАН СУХОЙ 1,1-DINITROETHANE, DRY	Перевозка запрещена				
1,2-ДИНИТРОЭТАН 1,2-DINITROETHANE	Перевозка запрещена				
ДИНОБУТОН	См. приложение 13				
Ди-н-нонаноила перок- сид...	См. н-Нонаноила пероксид... — ПН 6428				
ДИНОСЕБ	См. приложение 13				
ДИНОСЕБАЦЕТАТ	См. приложение 13				
ДИНОТЕРБ	См. приложение 13				
ДИНОТЕРБАЦЕТАТ	См. приложение 13				
ДИОКСАКАРБ	См. приложение 13				
5658 1,4-ДИОКСАН 1,4-DIOXANE	$CH_2OCH_2CH_2OCH_2$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с приятным запа- хом эфира. Ядовитая. Смешива- ется с водой. $t_{всп}$ 12°C. КПВ 2—22%. ПДК 10 мг/м ³	1165 3217	II ср.	3212 3	Табл. 4
ДИОКСАТИОН	См. приложение 13				
1,2-Диоксибензол...	См. Пирокатехин... — ПН 6509				
1,3-Диоксибензол	См. Резорцин — ПН 6589				
1,4-Диоксибензол	См. Гидрохинон — ПН 5480				
1,2-Диоксиэтан...	См. (Этиленгликоль... — ПН 7221				
Ди-(β-оксиэтил)-амин	См. Диэтаноламин — ПН 5716				
5659 1,3-ДИОКСОЛАН 1,3-DIOXOLANE	$CH_2OCH_2CH_2O$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 2°C	1166 3217	II ср.	3212 3	Табл. 4
Ди-н-октаноила перок- сид...	См. н-Октаноила пероксид... — ПН 6438				
Дипентен	См. Лимонен — ПН 6080				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>6-5</u> А	6-08	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В 2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш 15</u> П.53	Укладывать вдали от источников тепла
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> С-1 Г-1,3 <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 25</u> <u>Ш 52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> С-1 Г-1,3 <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш 52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
Дипикрил сернистый ..	См. Дипикрилсульфид... — ПН 5661, 5662				
5660 ДИПИКРИЛАМИН DIPICRYLAMINE	(NO ₂) ₃ C ₆ H ₂ NHC ₆ H ₂ (NO ₂) ₃ . Бри- зантное ВВ. Желтые кристал- лы. Очень чувствительно к ме- ханическим воздействиям и на- греву. Ядовитое	0079 1122		11D 1a; 6a	Табл. 1: E11
5661 ДИПИКРИЛСУЛЬ- ФИД сухой или с мас- совой долей воды менее 10% DIPICRYL SULPHI- DE, dry or wetted with less than 10% water, by mass	(NO ₂) ₃ C ₆ H ₂ SC ₆ H ₂ (NO ₂) ₃ . Бри- зантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0401 1104		11D 1a	Табл. 1: E2
5662 ДИПИКРИЛСУЛЬ- ФИД, УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 10% DIPICRYL SULPHI- DE, WETTED, with not less than 10% water, by mass	(NO ₂) ₃ C ₂ H ₂ SC ₆ H ₂ (NO ₂) ₃ . Лег- ковоспламеняющееся твердое вещество. Серебристо-желтые кристаллические листочки. В сухом виде взрывчатое и чув- ствительное к ударам и нагрее- ванию вещество. Ядовитое	Лег- 2852 4143	I выс.	4131 4a	Табл. 6г: T6a
5663 ДИПРОПИЛАМИН DIPROPYLAMINE	(C ₃ H ₇) ₂ NH. ЛВЖ. Бесцветная, с рыбным запахом. Ядовитая. Пары сильно раздражают сли- зистые оболочки. Не смешива- ется с водой. t _{всп} от минус 7 до 7 °С. ПДК 2 мг/м ³	2383 3218	II ср.	3252 3	Табл. 4
4-Дипропиламинобен- золдиазоний хлорид цин- ка	См. 4-Диазодипропиламинобензола цинка хлорид — ПН 5539				
Дипропилентриамин	См. 3,3'-Иминодипропиламин — ПН 5829				
Дипропилкетон	См. 4-Гептанон — ПН 5472				
Ди-н-пропилпердикар- бонат...	См. Ди-н-пропилпероксидикарбонат... — ПН 5664				
Дипропионила перок- сид...	См. Пропионила пероксид... — ПН 6574				
Дистеарилпердикарбо- нат...	См. Дистеарилпероксидикарбонат... — ПН 5666				
5664 ДИ-Н-ПРОПИЛПЕРО- КСИДИКАРБОНАТ технически чистый DI-n-PROPYL PERO- XYDICARBONATE, technically pure	C ₃ H ₇ O.CO.O ₂ .CO.OS ₃ H ₇ . Орга- нический пероксид. Бесцветная жидкость. Бурно разлагается при нормальной температуре. При попадании в огонь может взрываться. Не смешивается с водой	2176 —	I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10: П1г

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{К ГРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}} \frac{\text{С-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2,3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-B
$\frac{4-1}{\text{D}}$	4-11	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д6}}$	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	$\frac{\text{В-1}}{\text{С-1}} \frac{\text{—}}{\text{—}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш 52}} \frac{\text{Ш 53}}{\text{—}}$	1. Перевозится по условиям подкласса 4 I только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса 2 См. п. 14.2.4,а,б
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-02	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{С-1}} \frac{\text{—}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \frac{\text{Ш.52}}{\text{—}}$	
$\frac{5-3}{\text{D}}$	5-20	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-3	$\frac{\text{П-2,1}}{\text{В-2}}$	$\frac{\text{См. 1. Перевозить в РК. ч. IV, } t_{\text{к}} \text{ минус } 25^{\circ}\text{C; п. 6.8 } t_{\text{с}} \text{ минус } 15^{\circ}\text{C. Ш.50 П.53}}{\text{—}}$	2 Использование металлической внутренней и транспортной тары, которая герметизирует вещество, запрещается. 3. См. п. 1.7

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
5665 ДИССОЛЬВАН (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) DISSOLVAN (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Бесцветная, летучая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ ниже минус 18 °С	1993 3126		II ср.	3112 3	Табл. 4
5666 ДИСТЕАРИЛПЕРОК- СИДИКАРБОНАТ, не более 87% со стеарино- вым спиртом DISTEARYL PEROXY- DICARBONATE, not more than 87% with stearyl alcohol	$\text{H}_{37}\text{C}_{18}\text{O.CO.O}_2.\text{CO.AC}_{18}\text{H}_{37}$. Ор- ганический пероксид. Белый по- рошок. Не растворим в воде	2592 —		II ср.	5242 5	Табл. 10. П.1а
ДИСУЛЬФОТОН	См. приложение 13					
5667 ДИСУЛЬФУРИЛХЛО- РИД PYROSULPHURYL CHLORIDE	$\text{S}_2\text{O}_5\text{Cl}_2$. Едкое и высококорро- зионное в присутствии влаги ве- щество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый во- дород. ПДК 5 мг/м ³	1817 8208		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
Дисфламо́л ткр...	См. Трикрезилфосфат... — ПН 6828					
Дисфламо́л тр...	См. Трикрезилфосфат... — ПН 6828					
Дитан М-22...	См. Манеб или препараты манеба... — ПН 6118, 6119					
Дитио...	См. Тетраэтилдитиопирофосфат... — ПН 6790, 6791					
Ди-(3,5,5-триметилгек- саноила) пероксид...	См. 3,5,5-Триметилгексаноила пероксид... — ПН 6835					
Ди-(3,5,5-триметил-1,2- диоксоданил-3)-перок- сид	См. 2,4-Эпидиокси-2,4-диметилбугала пероксид... — ПН 7180					
5668. ДИУРОН DIURON	Малоопасное ядовитое веществ- во. ПДК 1 мг/м ³			III низк.	9153 —	
ДИФАЦИНОН	См. приложение 13					
ДИФЕНАКУМ	См. приложение 13					
ДИФЕНЗОКВАТ	См. приложение 13					
5669 ДИФЕНИЛАМИН DIPHENYLAMINE	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH}$. Малоопасное ядови- тое вещество. Белые кристаллы. ПДК 10 мг/м ³			III низк.	9153 66	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 <u>Г-1,2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> Ш.52	
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	См. ч. IV, п. 68 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит <u>В, П</u>	См. 1. При перевозке в стеклянных ч. IV, бутылках категория размеще- ния Д. п. 6.5 <u>Ш.44</u> В.46 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> Упаковка согласно НТД на <u>Ш.31</u> продукцию	
<u>9-2</u> А	6-01	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-3</u> —	<u>А</u> Упаковка согласно НТД на <u>Ш.31</u> продукцию	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Г/У		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	СО		
5670 ДИФЕНИЛАМИНО- ХЛОРАРСИН DIPHENYLAMINE CHLOROARSINE	$C_6H_4(AsCl)(NH)C_6H_4$. Ядови- тое вещество. Летучие желтые кристаллы, выделяющие слезо- точивые пары	1698 6138		I выс.		6111 6a	Табл. 15: Я16 Я86 Я116 Я14a
5671 ДИФЕНИЛАМИНО- ХЛОРСИЛАН (ХЛОР- СИЛАНЫ, Н.У.К.) DIPHENYLAMINE CHLOROSILANE (CHLOROSILANES, N.O.S.)	$Si(C_6H_5)_2NH_2Cl$. Едкое и кор- розионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жид- кость Разъедает кожу и сли- зистые оболочки. Пары раздра- жают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород	2987 8142		II ср.		8112 8	Табл. 16, 17
5672 N,N-ДИФЕНИЛГУ- АНИДИН DIPHENYLGUANIDI- NE	$NH.C(NHC_6H_5)_2$. Малоопасное ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы, порошок или грану- лы. Нерастворимо в воде. Осев- шая пыль пожароопасна. Пыль раздражает слизистые оболоч- ки и кожу. Нижний предел взрываемости пыли 12,6 г/м ³			III низк.		9153 —	
5673 ДИФЕНИЛДИХЛОР- СИЛАН DIPHENYLDICHLORO- SILANE	$(C_6H_5)_2SiCl_2$. Едкое и высоко- коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Па- ры раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород. При попа- дании в огонь выделяет ядови- тые газы. ПДК 5 мг/м ³	1769 8166		II ср.		8172 8	Табл. 16, 17
Дифенилмагни	См. Магнийдифенил — ПН 6115						
5674 4,4'-ДИФЕНИЛМЕТАН- ДИИЗОЦИАНАТ DIPHENYLMETHANE- 4,4'-DIISOCYANATE	$CH_2(C_6H_4NCO)_2$. Ядовитое твердое вещество. Раздражает кожу, глаза и дыхательные пу- ти. Не растворимо в воде, но реагирует с ней, выделяя угле- кислый газ. $t_{пл} 36^\circ C$	2489 6140		III низк.		6163 66	Табл. 13, 14
Дифенилметилбромид	См. Бромдифенилметан — ПН 5279						
5675 ДИФЕНИЛОКСИД (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ Н.У.К.) DIPHENYLOXIDE (POISONOUS LIQU- IDS, N.O.S.)	$(C_6H_5)_2O$. Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы или жид- кость с характерным запахом. Не растворимо в воде. $t_{пл} 26^\circ C$. ПДК 5 мг/м ³	2810 6231		III низк.		6163 66	Табл. 11, 12
5676 ДИФЕНИЛОКСИД- 4,4'-ДИСУЛЬФОНИЛ- ГИДРАЗИД	$(C_6H_5SO_2NHNH_2)_2O$. Легко- воспламеняющееся твердое ве- щество. Белый порошок. Само- разлагается при температуре	2951 4142		II ср.		4182 4a	Табл. 66

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-2</u> D	6-06	<u>К1, Д10</u> К1, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>А**</u> Ш 14 Ш 44 Ш 51	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,3</u> С-3 В, П	<u>См.</u> п. 6.5 Ш 44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> П-1,2 —	<u>С</u> Ш 26 Ш 44 Ш 52	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> Г-1,3 В, П	<u>См.</u> п. 6.5 Ш 44 В 46 П 39	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>Г-1,2</u> В-1 С-1	<u>А</u> Ш 44 В 41	Укладывать вдали от источников тепла
<u>6-5</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> П-1,2 —	<u>А</u> Ш 15 Ш 44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>4-4</u> В	4-10	<u>К1, Д1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-2</u> П-1, С	<u>В</u> Ш 15	1. Укрывать от прямых солнечных лучей, размещать в прохладном, хорошо вентилируемом месте, «Вдали от» любых источников тепла. 2. См п. 14.2.4,ж

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
DIPHENYLOXIDE-4,4'- DISULPHONHYDRAZI- DE	более 50 °С с образованием ядо- витых газов. Не растворимо в воде. При попадании в огонь, а также при контакте с кисло- тами и щелочами разлагается						
Дифенилоксид-4,4'-ди- сульфонилгидразин	См. Дифенилоксид-4,4'-дисульфонил гидразид — ПН 5676						
5677 ДИФЕНИЛХЛОРАР- СИН DIPHENYLCHLORO- ARSINE	(C ₆ H ₅) ₂ AsCl. Ядовитое вещест- во. Летучие бесцветные крис- таллы, выделяющие слезоточи- вые пары. Технический продукт может быть в виде темно-ко- ричневой жидкости. <i>t</i> _{пл} чистого 41 °С.	1699 6139		I выс.	6111 6a		Табл. 15: Я16 Я86 Я11в Я14а
5678 ДИФТОРДИБРОММЕ- ТАН DIBROMODIFLUORO- METHANE	CF ₂ Br ₂ . Малоопасная. Ядови- тая. Бесцветная тяжелая жид- кость. Не смешивается с во- дой. При попадании в огонь может выделять ядовитые га- зы. Раздражает кожу, глаза и слизистые оболочки. <i>t</i> _{кип} 24 °С	1941 9027		III низк.	9153 9		Табл. 21: М3а М4а М5в М6в М20в
5679 ДИФТОРДИХЛОРМЕ- ТАН DICHLORODIFLUORO- METHANE	CF ₂ Cl ₂ . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ со слабым запахом. <i>t</i> _{кип} минус 30 °С. Отн. плотн. 4,2. ПДК 300 мг/м ³	1028 2129			2113 2		Табл. 3: Г1а
5680 ДИФТОРДИХЛОРМЕ- ТАН И 1,1-ДИФТОР- ЭТАН — АЗЕОТРОП- НАЯ СМЕСЬ, содержа- щая приблизительно 74% дихлордифтормета- на DICHLORODIFLUORO- METHANE AND 1,1- DIFLUOROETHANE AZEOTROPIC MIXTU- RE with approximately 74% dichlorodifluoro- methane	CF ₂ Cl ₂ +C ₂ H ₄ F ₂ . Невоспламеня- ющийся неядовитый сжижен- ный газ. Отн. плотн. 3,7	2602 2129			2113 2		Табл. 3: Г1а
5680-1 ДИФТОРДИХЛОРМЕ- ТАН И ЭТИЛЕНОК- СИД — СМЕСИ с мас- совой долей этиленокси- да не более 12% DICHLORODIFLUORO- METHANE AND ETHY- LENE OXIDE MIXTU- RES with not more than 12% ethylene oxide	CF ₂ Cl ₂ +C ₂ H ₄ O. Ядовитый сжи- женный газ со слабым запа- хом. Отн. плотн. более 2	3070 2130			2213 6		Табл. 3: Г1а
Дифтормонохлортан	См. Хлордифторэтаны — ПН 5685						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-1}{D}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{—}$	$\frac{A^{**}}{Ш.44}$ Ш.51	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{9-2}{A}$	2-10	$\frac{K1}{K1, D4}$	8-1	Не горит	$\frac{B}{Ш.44}$ П.39	Укрывать от лучистого тепла
$\frac{2-1}{A}$	2-10	$\frac{K1, D2}{K1, D10}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш.44}$ Ш.52	
$\frac{2-1,}{A}$	2-10	$\frac{K1, D3}{K1, D10}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш.54}$	
$\frac{2-3}{D}$	2-20	$\frac{K4, D8}{K4, D5}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш.25}$ Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
5681 1,2-ДИФТОРТЕТРА- ХЛОРЭТАН (ЯДОВИ- ТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) 1,2-DIFLUOROTETRA- CHLOROETHANE (PO- ISONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	$C_2F_2Cl_4$ Ядовитая летучая жид- кость ПДК 1000 мг/м ³	2810 6231		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
Дифторфосген	См. Карбонилфторид — ПН 5940						
5682 ДИФТОРХЛОРБРОМ- МЕТАН CHLORODIFLUORO- BROMOMETHANE	CF_2ClBr Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ. $t_{кип}$ минус 4 °С Отн. плотн. 5,7	1974 2117			2113 2	Табл. 3: Г1а	
5683 ДИФТОРХЛОРМЕТАН CHLORODIFLUORO- METHANE	CHF_2Cl . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ со слабым запахом хлороформа. $t_{кип}$ минус 41 °С. Отн. плотн. 3,0. ПДК 3000 мг/м ³	1018 2118			2113 2	Табл. 3 Г1а	
5684 ДИФТОРХЛОРМЕТАН И ПЕНТАФТОРХЛОР- ЭТАН — СМЕСЬ с пос- тоянной температурой кипения, содержащая около 49% дифторхлор- метана CHLORODIFLUORO- METHANE AND CHLO- ROPENTAFLURO- ETHANE MIXTURE with fixed boiling point, with approximately 49% chlorodifluoromethane	$CHF_2Cl + C_2F_5Cl$. Невоспламе- няющийся неядовитый сжи- женный газ. Отн. плотн. 4,2. ПДК 3000 мг/м ³	1973 2119			2113 2	Табл. 3: Г1а	
5685 ДИФТОРХЛОРЭТАН DIFLUOROCHELO- ETHANES	CH_2F_2Cl . Воспламеняющиеся сжиженные газы со слабым за- пахом. КПВ 8,5—16,1%. $t_{кип}$ минус 9 °С Отн. плотн. 3,5. ПДК 3000 мг/м ³	2517 2118			2313 3	Табл. 3: Г1а	
5686 1,1-ДИФТОРЭТАН 1,1-DIFLUOROETHANE	$C_2H_4F_2$. Воспламеняющийся сжиженный газ со слабым за- пахом КПВ 5—17%. $t_{кип}$ минус 25 °С. Отн. плотн. 2,3. ПДК 3000 мг/м ³	1030 2132			2313 3	Табл. 3: Г1а	
несим-Дифторэтан	См 1,1-Дифторэтан — ПН 5686						
1,1-Дифторэтан и ди- фтордихлорметан-азео- тропная смесь ..	См Дифтордихлорметан и 1,1-дифторэтан-азеотропная смесь... — ПН 5680						
1,1-Дифторэтилен	См. Винилиденфторид — ПН 5382						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-1}{В}$	6-00	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{В}{Ш 26}$ Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п 4 2.2
$\frac{2-1}{А}$	2-10	$\frac{К1, Д3}{К1, Д10}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{Ш 54}$	
$\frac{2-1}{А}$	2-10	$\frac{К1, Д1}{К1, Д10}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{Ш 54}$	
$\frac{2-1}{А}$	2-10	$\frac{К1, Д3}{К1, Д10}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{Ш.54}$	
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1, Д3}{К4, Д8}$	2-1	С-1 $\frac{Г-1,2}{-}$	$\frac{-}{Ш.26}$ Ш.52	
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1, Д3}{К4, Д8}$	2-1	С-1 $\frac{Г-1,2}{-}$	$\frac{-}{Ш.54}$ Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
5687 ДИХЛОРАМИН ХБ (ОКИСЛЯЮЩИЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) DICHLOROAMINE HB (OXIDIZING SUB- STANCES, SOLIDS, N.O.S.)	$C_2H_4Cl_2NO$. Сильное окис- ляющее вещество. Чешуйки или порошок с запахом хлора. При соприкосновении с горючими материалами возможно само- возгорание. При горении выде- ляет хлор. Возможно взрывча- тое разложение при механиче- ском и тепловом инициирова- нии. Концентрированные кисло- ты и щелочи разлагают его с выделением большого количе- ства газа и дыма. Ядовитое высокоопасное. Пыль раздра- жает слизистые оболочки. Ниж- ний предел взрываемости пыле- воздушной смеси 5,4 г/м ³ . ПДК 1 мг/м ³	1479 5163		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а	
Дихлорангидрид уголь- См. Фосген — ПН 6980 ной кислоты							
5688 ДИХЛОРАНИЛИНЫ DICHLOROANILINES	$C_6H_4Cl_2NH_2$. Ядовитые высо- коопасные вещества. Бесцвет- ные жидкости с резким запа- хом. Обычно смесь изомеров, некоторые из которых в чистом виде — твердые вещества. ПДК 0,5 мг/м ³	1590 6123		II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12	
ДИХЛОРАЦЕТИЛЕН DICHLOROACETYLE- NE Перевозка запрещена							
5689 ДИХЛОРАЦЕТИЛ- ХЛОРИД DICHLOROACETYL CHLORIDE	$Cl_2HCCOCl$. Едкое и высоко- коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость. Пары сильно раздра- жают слизистые оболочки, вы- зывая слезотечение. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. ПДК 5 мг/м ³	1765 8158		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17	
5690 1,3-ДИХЛОРАЦЕТОН 1,3-DICHLOROACETO- NE	$ClCH_2COCH_2Cl$. Ядовитое чрез- вычайно опасное вещество. Ле- тучие бесцветные кристаллы, выделяющие слезоточивые па- ры. Раздражает кожу, глаза и дыхательные пути. Растворимо в воде. $t_{пл}$ 45 °С. ПДК 0,05 мг/м ³	2649 6123		II ср.	6112 6а	Табл. 13, 14	
5691 ДИХЛОРБЕНЗИДИН (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) DICHLOBENZIDINE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	$C_{12}H_{10}N_2Cl_2$. Ядовитое вещест- во. Коричневые кристаллы. Канцерогенно. Не растворимо в воде	2811 6236		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-1</u> В	5-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-2,1</u> П-1	В Ш.52 Ш 44 П.39 П.53	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-5</u> А	6-08	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-1,2</u> В-2	В* Ш.15	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>8-1</u> Д	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,2</u> С-1 В	См. Размещать с учетом требо- ч. IV, ваний п. 4.2.2 п. 6.5 Ш.44 В.46	
<u>6-1</u> В	6-06	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1	<u>В-1,2</u> П-2	С Ш.44 Ш.51	1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее про- хладном месте
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-3</u> П-2 Г-3	А Ш.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
Ди-4-хлорбензоила роксид...	пе- См. 4-Хлорбензоила пероксид	—	ПН 7037—7039		
5692 2,4-ДИХЛОРБЕНЗОИ- ЛА ПЕРОКСИД, не бо- лее 52% в растворе 2,4-DICHLOROBENZO- YL PEROXIDE, not mo- re than 52% in soluti- on	$C_6H_3Cl_2CO.O_2.CO Cl_2C_6H_3$. Орга- нический пероксид. Жидкость. Не смешивается с водой	2139 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П16 П2в П6а
5693 2,4-ДИХЛОРБЕНЗОИ- ЛА ПЕРОКСИД, не бо- лее 52% — паста 2,4-DICHLOROBENZO- YL PEROXIDE, not mo- re than 52% as a paste	$C_6H_3Cl_2 CO.O_2.COCl_2 C_6H_3$. Ор- ганический пероксид. Белая пас- та. Не растворима в воде	2138 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П26 П36 П4а П13а П166 П16г П22а
5694 2,4-ДИХЛОРБЕНЗОИ- ЛА ПЕРОКСИД, не бо- лее 77% с водой 2,4-DICHLOROBENZO- YL PEROXIDE, not mo- re than 77% with water	$C_6H_3Cl_2CO.O_2.CO C_6H_3Cl_2$. Ор- ганический пероксид. Белый по- рошок, увлажненный водой. Не растворим в воде	2137 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П16 П46
5695 1,2-ДИХЛОРБЕНЗОЛ 1,2-DICHLOROBEN- ZENE	$C_6H_4Cl_2$ Ядовитая летучая жид- кость. ПДК 20 мг/м ³	1591 6125	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
5696 1,3-ДИХЛОРБЕНЗОЛ (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) 1,3-DICHLOROBENZE- NE (POISONOUS LIQ- UIDS, N.O.S.)	$C_6H_4Cl_2$. Ядовитая летучая жид- кость. ПДК 20 мг/м ³ . $t_{пл}$ ми- нус 24 °С	2810 6124 6231	I выс.	6113 66	Табл. 11, 12
5697 1,4-ДИХЛОРБЕНЗОЛ 1,4-DICHLOROBENZE- NE	$C_6H_4Cl_2$. Ядовитое вещество. Летучие белые кристаллы, с резким запахом. $t_{пл}$ 53 °С. ПДК 20 мг/м ³	1592 6125	III низк.	6113 66	Табл. 13, 14
м-Дихлорбензол...	См. 1,3-Дихлорбензол... — ПН 5696				
о-Дихлорбензол...	См. 1,2-Дихлорбензол — ПН 5695				
п-Дихлорбензол	См. 1,4-Дихлорбензол — ПН 5697				
Дихлоргидрин-α-глице- рина	См. 1,3-Дихлорпропанол-2 — ПН 5701				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-2}{П-2}$ —	См. ч IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-2}{П-2}$ —	См. Допускается к перевозке, если ч IV, упаковка исключает возмож- п. 6.8 ность потери влаги веществом $\frac{Ш.50}{Ш.50}$ в течение рейса	
$\frac{6-1}{A}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{C-1}$ $\frac{B-2}{—}$	$\frac{A*}{Ш.26}$	
$\frac{6-1}{B}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{B*}{Ш.26}$ Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2	
$\frac{6-2}{A}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{C-1}$ $\frac{B-2}{—}$	$\frac{A*}{Ш.26}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CP		
Дихлордифторметан	См. Дифтордихлорметан — ПН 5679					
Дихлорметан	См. Метиленхлорид — ПН 6203					
Дихлорметилбензол	См. Бензальхлорид — ПН 5220					
Дихлорметилсилан	См. Метилдихлорсилан — ПН 6200-1					
Дихлормонофторметан	См. Фтордихлорметан — ПН 7008					
5698 1,1-ДИХЛОР-1-НИТРО- ЭТАН 1,1-DICHLORO-1-NIT- ROETHANE	$\text{CH}_3\text{C}(\text{Cl}_2)\text{NO}_2$. Ядовитая лету- чая жидкость. Раздражает сли- зистые оболочки. Энергично реагирует с окислителями. При нагревании разлагается, выде- ляя очень ядовитые газы. Не смешивается с водой	2650 6128	II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12	
5699 ДИХЛОРПЕНТАНЫ DICHLOROPENTANES	$\text{C}_5\text{H}_{10}\text{Cl}_2$. ЛВЖ. Светло-желтые. Не смешиваются с водой $t_{\text{всп}}$ 36—41 °С (о.с.)	1152 3329	III низк.	3313 3	Табл. 4	
5700 1,2-ДИХЛОРПРОПАН PROPYLENE DICHLOR- RIDE	$\text{CH}_3\text{CHClCH}_2\text{Cl}$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с запахом хлороформа. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 15 °С. КПВ 3,4— 14,5%. ПДК 10 мг/м ³	1279 3206	II ср.	3252 3	Табл. 4	
5701 1,3-ДИХЛОРПРОПА- НОЛ-2 1,3-DICHLOROPROPA- NOL-2	$\text{ClCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{Cl}$. Ядови- тая летучая бесцветная жид- кость с запахом хлороформа. При нагревании разлагается, выделяя фосген. Едкая для ко- жи и слизистых оболочек. Не смешивается с водой	2750 6129	II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12	
5702 ДИХЛОРПРОПЕН DICHLOROPROPENE	CHCl.CCl.CH_3 . ЛВЖ. Бесцвет- ная или желтая со сладким проникающим запахом. Ядови- тая. Вызывает ожоги кожи. Па- ры раздражают слизистые обо- лочки. Не смешивается с во- дой. $t_{\text{всп}}$ 29 °С. КПВ 5—14%. ПДК 3 мг/м ³	2047 3330	II ср.	3352 3	Табл. 4	
Дихлорпропилен	Дихлорпропен — ПН 5702					
5703 ДИХЛОРСИЛАН DICHLOROSILANE	SiH_2Cl_2 . Очень ядовитый легко- воспламеняющийся сжиженный газ. Коррозионен. Сильно раз- дражает слизистые оболочки глаз и дыхательных путей. Отн. плотн. 3,5	2189 2131		2413 6a; 3	Табл. 3; 1a	
Дихлортетрафторэтан	См. сим-Тетрафтордихлорэтан — ПН 6782					
Дихлор-сим-триазин- трион-2,4,6	См. Кислота дихлоризоциануровая сухая или дихлоризоциану- ровой кислоты соли — ПН 5669					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>6-1</u> А	6-08	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш 44</u> <u>П 39</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2. Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш 26</u> <u>Ш 52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С*</u> <u>Ш 44</u> <u>Ш 52</u>	
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П 1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 44</u> <u>Ш 40</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2. Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С*</u> <u>Ш.44</u> <u>П.52</u>	
<u>2-3</u> D	2-40	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д10</u>	2-1	<u>С 1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>См</u> <u>ч IV,</u> <u>п 68</u> <u>Ш 44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5704 ДИХЛОРФЕНИЛИЗО- ЦИАНАТЫ DICHLOROPHENYL ISOCYANATES	$Cl_2C_6H_4NCO$. Ядовитые высо- коопасные вещества. Бесцвет- ная или желтая кристалличе- ская масса с резким запахом. Сильно раздражают кожу, гла- за и дыхательные пути. Не растворяются в воде, но реаги- руют с ней, выделяя углерода диоксид. Разлагаются при $60^\circ C$. $t_{пл} 41^\circ C$ ПДК $0,3 \text{ мг/м}^3$	2250 6128	II ср.	6162 6а	Табл. 13 14
N-3,4-Дихлорфенил-N'- метокси-N'-метилмоче- вина	См. Тиллам — ПН 6796				
5705 ДИХЛОРФЕНИЛТРИ- ХЛОРСИЛАН DICHLOROPHENYL- TRICHLOROSILANE	$Cl_2C_6H_3SiCl_3$. Едкое и высо- кокоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое высоко- опасное. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хло- ристый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. ПДК $5,0 \text{ мг/м}^3$	1766 8159	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
Дихлорфторметан	См. Фтордихлорметан — ПН 7008				
1,1-Дихлорэтан	См. Этилиденхлорид — ПН 7228				
5706 1,2-ДИХЛОРЭТАН ETHYLENE DICHLOR- IDE	CH_2ClCH_2Cl . ЛВЖ. Бесцветная, с запахом хлороформа. Ядови- тая. Пары раздражают слизи- стые оболочки. Не смешивает- ся с водой. $t_{всп} 13^\circ C$. КПВ $6,2-15,9\%$ ПДК 10 мг/м^3	1184 3224	II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4
сим-Дихлорэтан	См. 1,2-Дихлорэтан — ПН 5706				
Дихлорэтиларсин	См. Этилдихлорарсин — ПН 7217				
1,1-Дихлорэтилен...	См. Винилиденхлорид... — ПН 5383				
1,2-Дихлорэтилен	См. сим-Дихлорэтилен — ПН 5707				
5707 сим-ДИХЛОРЭТИЛЕН DICHLOROETHYLENE	$ClHC:CHCl$ ЛВЖ. Бесцветная, прозрачная, с запахом хлоро- форма. Ядовитая. При загряз- нении легко полимеризуется. Не смешивается с водой. $t_{всп} 6^\circ C$. КПВ $5,6-16\%$	1150 3205	II ср.	3252 3	Табл. 4
Дихлорэтилсилан	См. Этилдихлорсилан — ПН 7218				
ДИХЛОРФЕНТИОН	См. приложение 13				
ДИХЛОФОС	См. приложение 13				
Дицетилпердикабонат...	См. Дицетилпероксидикабонат... — ПН 5708, 5709				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-5}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д4}{К4, Д10}$	6-1	$\frac{Г-1,2}{С-1}{\underline{В-1}}$	$\frac{В}{Ш.44}{\underline{В.41}}$	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укрывать от лучистого тепла
$\frac{8-1}{С}$	8-07	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{С-1,3}{Г-1,3}{\underline{В, П}}$	$\frac{А*}{Ш.44}{\underline{В. 46}{\underline{П.39}}}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{3-1}{Е}$	3-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-2,1}{Г-1,3}{\underline{С-1}}$	$\frac{В*}{Ш.44}{\underline{Ш.52}}$	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-2}{\underline{В-2}}$	$\frac{В}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
5708 ДИЦЕТИЛПЕРОКСИ- ДИКАРБОНАТ, не бо- лее 42% — устойчивая дисперсия в воде DICETYL PEROXYDI- CARBONATE, not more than 42%, stable disper- sion, in water	$C_{16}H_{33}O.CO.O_2.CO.OS_{16}H_{33}$. Ор- 2895 ганический пероксид. Белая дисперсия с низкой вязкостью. Спокойно разлагается при нормальной температуре или при попадании в огонь	5160-2		II ср.	5222 5	Табл. 10: П1а П16а П19а
5709 ДИЦЕТИЛПЕРОКСИ- ДИКАРБОНАТ техни- чески чистый DICETYL PEROXYDI- CARBONATE, techni- cally pure	$C_{16}H_{33}O.CO.O_2.CO.OS_{16}H_{33}$. Ор- 2164 ганический пероксид. Белый порошок. Не растворим в воде	5160-1		II ср.	5222 5	Табл. 10: П1а П26
Дициан сжиженный	См. Циан сжиженный — ПН 7094					
5710 ДИЦИАНДИАМИД DICYANDIAMIDE	$C_2H_4N_4$. Малоопасное ядовитое вещество. Белые или светло-серые кристаллы. Труднорастворимы в воде			III низк.	9153 —	
5711 ДИЦИКЛОГЕКСИЛА- МИН DICYCLOHEXYLAMINE	$(C_6H_{11})_2NH$. Едкое и коррози- онное вещество. Ядовитое чрез- вычайно опасное. Бесцветная жидкость с рыбным запахом, который может повредить дру- гой груз. Жидкость и пары раз- дражают кожу и слизистые обо- лочки. Не смешивается с во- дой. Сильный канцероген.	2565 8160		III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
5712 ДИЦИКЛОГЕКСИЛ- АММОНИЙНИТРИТ DICYCLOHEXYLAM- MONIUM NITRITE	$C_{12}H_{23}NHNO_2$. Легковоспламе- няющееся твердое вещество. Белые кристаллы. Не раствори- мо в воде. Ядовитое при попа- дании внутрь	2687 4137		III низк.	4133 4а	Табл. 6, 6а
Дициклогексилперди- карбонат...	См. Дициклогексилпероксидикарбонат... — ПН 5713, 5714					
5713 ДИЦИКЛОГЕКСИЛ- ПЕРОКСИДИКАРБО- НАТ, не более 91% с водой DICYCLOHEXYL PE- ROXYDICARBONATE, not more than 91% with water	$C_6H_{11}O.CO.O_2.CO.OS_{6}H_{11}$. Ор- 2153 ганический пероксид. Белое кристаллическое вещество, увлажненное водой. Бурно раз- лагается при нормальной тем- пературе. Не растворимо в воде	5166		I выс.	5221 5	Табл. 10: П16

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-2}{B-2}$ —	См. 1. Перевозить в РК. ч. IV, t_k 25 °С; п. 6.8 t_a 30 °С. $\frac{Ш.50}{Ш.50}$	2. Это вещество может быть также упаковано в специальный пластмассовый контейнер, находящийся в стальной раме, конструкция которого должна быть одобрена компетентным органом, о чем грузоотправитель должен выдать сертификат. Максимальная вместимость контейнера не более 1 тыс. л. 3. См. п. 1.7
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{B-2}{П-2}$ —	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k 20 °С; п. 6.8 t_a 25 °С. $\frac{Ш.50}{Ш.50}$	См. п. 1.7
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	8-1	$\frac{B-3}{П-все}$ —	$\frac{B}{Ш.14}$	Упаковка в соответствии с НТД на продукцию
$\frac{8-2}{A}$	8-04	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	8-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш.26}$	
$\frac{4-1}{A}$	4-10	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	$\frac{B-2}{П-2}$ —	$\frac{C}{Ш.26}$	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{B-1,2}{П-1,2}$ —	См. 1. Перевозить в РК. ч. IV, t_k 5 °С; п. 6.8 t_a 10 °С. $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	См. п. 1.7. 2. Допускается к перевозке, если упаковка исключает возможность потери влаги веществом в течение рейса

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Дициклогексил-перди- карбонат...	См. Дициклогексилпероксидикарбонат... — ПН 5714					
5714 ДИЦИКЛОГЕКСИЛ- ПЕРОКСИДИКАРБО- НАТ технически чистый DICYCLOHEXYL PE- ROXYDICARBONATE, technically pure	$C_6H_{11}O.CO.O_2CO.OS_6H_{11}$. Ор- ганический пероксид. Белое кристаллическое вещество. Бур- но разлагается при нормальной температуре. При попадании в огонь может взрываться. Не растворимо в воде	2152 5165		I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10: П1г П11a П16г
5715 ДИЦИКЛОПЕНТАДИ- ЕН DICYCLOPENTADIENE	$C_{10}H_{22}$. ЛВЖ. Ядовитая высо- коопасная. Не смешивается с водой. $t_{пл}$ чистых изомеров 19 °С и 33 °С. $t_{всп}$ 26—38 °С (о.с.). ПДК 1 мг/м ³	2048 3330		III низк.	3353 3	Табл. 4
ДИЦИКЛОПЕНТИЛИ- ДЕНА ПЕРОКСИД DICYCLOPENTILIDE. NE PEROXIDE	Перевозка запрещена					
ДИЭЛДРИН	См. приложение 13					
5716 ДИЭТАНОЛАМИН DIETHANOLAMINE	$NH(CH_2CH_2OH)_2$. Малоопасное ядовитое вещество. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Коррозионно для меди и ее сплавов. Растворимо в воде. $t_{пл}$ 28 °С			III низк.	9153 —	
ДИЭТАНОЛНИТРОЗО- АМИНОДИНИТРАТ СУХОЙ DIETHANOL NITRO- SOAMINE DINITRATE, DRY	Перевозка запрещена					
Диэтиленбензол...	См. Дивинилбензол. . — ПН 5580					
5717 ДИЭТИЛАЛЮМИНИЙ- ХЛОРИД (АЛЮМИ- НИЙАЛКИЛГАЛОГЕ- НИДЫ) DIETHYL ALUMINI- UM CHLORIDE (ALU- MINIUM ALKYL HA- LIDES)	$(C_2H_5)_2AlCl$. Самовозгорающее- ся вещество. Бесцветная жид- кость. Пирофорное. Воспламеня- ется на воздухе. Бурно реаги- рует с водой, кислотами, гало- генами, спиртами и аминами	3052 4221		I выс.	4211 46	Табл. 7
5718 ДИЭТИЛАМИН DIETHYLAMINE	$(C_2H_5)_2NH$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом аммиака. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболоч- ки; в высоких концентрациях вызывают опасное раздражение легких. Смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 39 °С. $t_{кип}$ 55 °С. КПВ 1,8—10,1%. ПДК 30 мг/м ³	1154 3116		II ср.	3152 3	Табл. 4
1-Диэтиламино-4-амино- пентан	См. 2-Амино-5-диэтиламинопентан — ПН 5080					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	ҚЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{B-1,2}{\Pi-1,2}$ —	См. Перевозить в РК. ч. IV, $t_k 5^\circ C$; п. 6.8 $t_a 10^\circ C$. Ш.50 См. п. 1.7 П.53	
$\frac{3-3}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{\Pi-1,2}{B-2}$ —	С Ш.44	
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K3, D8}$	8-1	$\frac{B-2}{\Pi-2,3}$ $\frac{\Gamma-1,3}{-}$	Д Упаковка согласно НТД на Ш.44 продукцию	
$\frac{4-6}{D}$	4-21	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	4-2	С-3 $\frac{\Gamma-1}{B, \Pi}$ Г-3	См. 1. См. п. 11.3.15. ч. IV, 2. См. п. 14.2.4, 6 п. 6.5 Ш.52	
$\frac{3-1}{E}$	3-02	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{\Pi-3,2}{\Gamma-1,3}$ С-1 $\frac{B-2}{-}$	С Ш.25 Ш.44 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
N,N-Диэтиламинобензол См. N,N-Диэтиланилин — ПН 5720						
5719 3-ДИЭТИЛАМИНО- ПРОПИЛАМИН 3-DIETHYLAMINOPRO- PYLAMINE	$H_2N(CH_2)_3N(C_2H_5)_2$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная ЛВЖ с запахом рыбы. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{всп} 59^\circ C$ (о.с.)	2684 8160		III низк.	8243 8; 3	Табл. 16, 17
2-Диэтиламиноэтанол См. N,N-Диэтилэтаноламин — ПН 5736						
5720 N,N-ДИЭТИЛАНИЛИН N,N-DIETHYL ANILI- NE	$C_6H_5N(C_2H_5)_2$. Ядовитая летучая маслянистая жидкость от светло-желтого до красноватого цвета	2432 6130		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
5721 ДИЭТИЛАРСИН (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, ЯДОВИТЫЕ Н.У.К.) DIETHYLARSINE (FLAMMABLE LIQU- IDS, POISONOUS, N.O.S.)	$(C_2H_5)_2AsH$. ЛВЖ. Бесцветная или светло-желтая, с раздражающим резким запахом. Ядовитая. Пары раздражают слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус $7^\circ C$	1992 3232		II ср.	3222 3; 6a	Табл. 4
5722 ДИЭТИЛАЦЕТАЛЬ ACETAL	$CH_3CH(OC_2H_5)_2$, ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с неприятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус $21^\circ C$. КПВ 1,6—10,4%.	1088 3101		II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1a Ж4a Ж5a Ж7a
Диэтилацетальдегид См. 2-Этилбутиральдегид — ПН 7208						
5723 1,4-ДИЭТИЛБЕНЗОЛ 1,4-DIETHYLBENZENE	$C_6H_4(C_2H_5)_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп} 56^\circ C$. ПДК 10 мг/м ³	2049 3331		III низк.	3353 3	Табл. 4
п-Диэтилбензол 1,4-Диэтилбензол — ПН 5723						
Ди-2-этилгексил-перди-карбонат... См. Бис-(2-этилгексил)-пероксидикарбонат... — ПН 5258—5260						
Ди-2-(этилгексил)-пе-роксидикарбонат... См. Бис-(2-этилгексил)-пероксидикарбонат... — ПН 5258—5260						
5724 ДИЭТИЛДИХЛОРСИ- ЛАН DIETHYLDICHLORO- SILANE	$(C_2H_5)_2SiCl_2$. Едкая и высококоррозионная в присутствии влаги ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{всп}$ минус $6^\circ C$. КПВ 0,9—78%	1767 8161		II ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП ҚР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	ҚЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-5}{А}$	3-02	$\frac{К2}{К2, Д10}$	3-1	$\frac{П-3}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш.52	
$\frac{6-1}{А}$	6-07	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш.15}$	
$\frac{3-1}{Е}$	3-00	$\frac{К4, Д12}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{А}{Ш.15}$ Ш.44 Ш.52	
$\frac{3-1}{Е}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ $\frac{Г-1,2}{—}$	$\frac{С}{Ш.26}$ Ш.52	
$\frac{3-3}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{А}{Ш.26}$ Ш.52	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-5}{С}$	3-04	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{С-1,3}{Г-1,3}$ $\frac{В, П}{—}$	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{Ш.44}{Ш.52}$ В.46 П.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак спас- ности	
5725 ДИЭТИЛЕНГЛИКОЛЬ- ДИНИТРАТ, ДЕСЕН- СИБИЛИЗИРОВАН- НЫЙ с массовой долей нелетучего и нераство- римого в воде флегма- тизатора не менее 25% DIETHYLENEGLYCOL DINITRATE, DESEN- SITIZED with not less than 25% non-volatile, water-insoluble phleg- matiser by mass	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0075 1108		11D 1a	Табл. 1: E103	
Диэтилендиамин	См. Пиперазин — ПН 6498					
5726 ДИЭТИЛЕНТРИАМИН DIETHYLENETRIAMI- NE	$\text{NH}_2\text{C}_2\text{H}_4\text{NHC}_2\text{H}_4\text{NH}_2$. Едкое и коррозионное вещество. Желтая гигроскопичная жидкость с за- пахом аммиака. Коррозионная для меди и сплавов. Ядовитая. Реагирует с окислителями. С азотной кислотой образует взрывчатые смеси. Раздражает слизистые оболочки и кожу. Растворима в воде. $t_{\text{пл}}$ минус 39 °С. ПДК 2 мг/м ³	2079 8161		II ср.	8272 8 Табл. 16, 17	
ДИЭТИЛЗОЛОТОБРО- МИД DIETHYLGOLD BRO- MIDE	Перевозка запрещена					
5727 ДИЭТИЛКАРБОНАТ DIETHYL CARBONA- TE	$\text{CO}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запахом. Ядовитая. Пары раздражают кожу и сли- зистые оболочки. Не смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}}$ 25 °С	2366 3332		III низк.	3313 3 Табл. 4	
5728 ДИЭТИЛКЕТОН DIETHYL KETONE	$\text{C}_2\text{H}_5\text{COC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, подвижная. Не смешива- ется с водой. $t_{\text{всп}}$ 13 °С (о.с.)	1156 3208		II ср.	3212 3 Табл. 4	
5729 ДИЭТИЛМАГНИЙ (МАГНИЙАЛКИЛЫ) DIETHYLMAGNESIUM (MAGNESIUM AL- KYLIS)	$\text{Mg}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$. Самовозгорающее. вещество. Жидкость. Пиро- форное. Самовозгорает на воздухе или в углерода диокси- де. Разлагается под воздейст- вием воды, выделяя этан	3053 4240		I выс.	4211 46 Табл. 7	
5730 ДИЭТИЛМАЛОНАТ DIETHYL MALONATE	$\text{CH}_2(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2$. Горючая бес- цветная или желтоватая жид- кость. $t_{\text{всп}}$ 84 °С			III низк.	9123 —	
Диэтилпердикарбонат...	См. Диэтилпероксидикарбонат... — ПН 5731					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>П-1,2</u> —	<u>Ш 53</u>	Укладка категории II-A. Перевозка диэтиленгликоля, содержащего менее 26% флегматизатора, запрещена, за исключением тех случаев, когда имеется специальное разрешение, выданное компетентным органом
<u>8-1</u> А	8-04	<u>К2</u> <u>К2, Д10</u>	6-1	<u>П-3</u> <u>С-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш 44</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш 52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш 26</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш 52</u>	
<u>4-6</u> D	4-21	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	4-2	<u>С-2,3</u> <u>В, П</u> <u>Г-1</u>	См. 1. Перевозка на одном судне ч. IV, со взрывчатыми веществами п. 6.5 (за исключением веществ подкласса 1.4 группы совместимости S) запрещена. 1. См. п. 11.3.15 2. См. п. 14.2.4,6	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-2,3</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш 26</u> <u>Ш 52</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
5731 ДИЭТИЛПЕРОКСИДИ- КАРБОНАТ, не более 27% в растворе DIETHYL PEROXYDI- CARBONATE, not more than 27% in solution	$C_2H_5O.CO.O_2.CO.OC_2H_5$. Орга- нический пероксид. Бесцветная жидкость. Может разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2175 5169		II ср.	5222 5	Табл. 10; 16
5732 ДИЭТИЛСУЛЬФАТ DIETHYL SULPHATE	$(C_2H_5)_2SO_4$. Ядовитая летучая бесцветная маслянистая жид- кость. Коррозионна в присут- ствии влаги	1594 6130		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
5733 ДИЭТИЛСУЛЬФИД DIETHYLSULPHIDE	$(C_2H_5)_2S$. ЛВЖ. Бесцветная ле- тучая, с запахом чеснока. Не смешивается с водой, но взаимодействует с ней и па- ром. При контакте с кислотами или их парами выделяет окси- ды серы. $t_{всп}$ от минус 18°C до 23°C	2375 3209		II ср.	3212 3	Табл. 4
5734 ДИЭТИЛТИОФОСФО- РИЛХЛОРИД DIETHYLTHIOPHOS- PHORYL CHLORIDE	$(C_2H_5O)_2PSCl$. Едкое и корро- зионное вещество. Бесцветная ЛВЖ. Раздражает слизистые оболочки. Медленно реагирует с водой, выделяя водород хло- ристый. $t_{всп}$ 44°C. ПДК 5,0 мг/м ³	2751 8162		II ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17
N,N-(Диэтил)тримети- лендиамин	См. 3-Диэтиламинопропиламин — ПН 5719					
Диэтилформаль	См. Диэтоксиметан — ПН 5738					
Диэтилцеллозольв	См. Эфир диэтиловый этиленгликоля — ПН 7278					
5735 ДИЭТИЛЦИНК DIETHYLZINC	$Zn(C_2H_5)_2$. Самовозгорающее- ся вещество. Бесцветная жид- кость. Пирофорное. Самовоспла- меняется на воздухе и в угле- рода диоксиде. Разлагается под воздействием воды, выделяя этан	1366 4230		I выс.	4211 46	Табл. 7
5736 N,N-ДИЭТИЛЭТАНОЛ- АМИН DIETHYLAMINOETHA- NOL	$(C_2H_5)_2NCH_2CH_2OH$. ЛВЖ. Бесцветная, гигроскопичная. Ядовитая. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Слабокоррозионна. Бурно реа- гирует с окисляющими веществ- вами. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 46—54°C. ПДК 5 мг/м ³	2686 3331		III низк.	3313 3	Табл. 4
5737 N,N-ДИЭТИЛЭТИЛЕН- ДИАМИН N,N-DIETHYLETHYLE NE DIAMINE	$(CH_2H_5)_2NC_2H_2NH_2$. Едкое и коррозионное вещество. Бес- цветная ЛВЖ с запахом рыбы. Раздражает слизистые оболоч- ки. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 46°C	2685 8162		II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{\Pi-1,2}{B-2}$	См. 1. Перевозить в РК ч. IV, t_k минус 10 °С; п. 6.8 t_a 0 °С. $\frac{\text{Ш.50}}{\text{Ш.52}}$ 2. См. п. 1.7	
$\frac{6-1}{C}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{\Pi-3}{\Gamma-1}$ $\frac{C-1}{C-1}$	$\frac{C}{\text{Ш.26}}$ $\frac{\text{Ш.44}}$	
$\frac{3-1}{D}$	3-00	$\frac{K4, D4}{K4, D5}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1}{\Gamma-2,3}$ $\frac{B, \Pi}{B, \Pi}$	См. Укладывать в сухом месте ч. IV, п. 6.5 $\frac{\text{Ш.52}}$	
$\frac{8-5}{D}$	3-04	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	3-1	$\frac{\Pi-1,2}{B-2}$	$\frac{C}{\text{Ш.44}}$ 1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. $\frac{\text{Ш.52}}{B.46}$ 2. Укладывать в наиболее прохладном месте	
$\frac{4-6}{D}$	4-21	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	4-2	$\frac{C-1}{\Gamma-2,3}$ $\frac{B, \Pi}{\Gamma-1}$	См. 1. См. п. 11.3.15. ч. IV, 2. См. п. 14.2.4, 6 п. 6.5 $\frac{\text{Ш.52}}{B.52}$	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{C-1}{\Pi-3}$ $\frac{B-2}{B-2}$	$\frac{D}{\text{Ш.44}}$ $\frac{\text{Ш.52}}$	
$\frac{8-5}{A}$	3-02	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	3-1	$\frac{\Pi-3,2}{B-2}$	$\frac{C}{\text{Ш.44}}$ 1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. $\frac{\text{Ш.52}}$ 2. Укладывать в наиболее прохладном месте.	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
5738 ДИЭТОКСИМЕТАН DIETHOXIMETHANE	$\text{CH}_2(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Частично смешивается водой. $t_{\text{всп}}$ менее минус 18°C	2373 3116		II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
2,5-Диэтокси-4-морфо- линбензолдiazоний хло- рид цинка	См. 4-Диазо-2,5-диэтоксифенилморфолина ПН 5540					цинка хлорид —
5739 3,3-ДИЭТОКСИПРО- ПЕН 3,3-DIETHOXYPROPE- NE	$\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Частично смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}} 15^\circ\text{C}$	2374 3208		II ср.	3212 3	Табл. 4
1,1-Диэтоксиэтан	См. Диэтилацеталь — ПН 5722					
1,2-Диэтоксиэтан	См. Эфир диэтиловый этиленгликоля — ПН 7278					
ДМФА	См. N,N-Диметилформамид — ПН 5631					
5740 2,4-Д, НАТРИЕВАЯ СОЛЬ 2,4-D, SODIUM SALT	Малоопасное ядовитое вещест- во. Пестицид			III низк.	9153 —	
ДНОК	См. приложение 13					
5741 ДОДЕКАН DODECANE	$\text{C}_{12}\text{H}_{26}$. Горючая жидкость. Не смешивается с водой. $t_{\text{пл}} 9,5^\circ\text{C}$. $t_{\text{всп}} 74^\circ\text{C}$			III низк.	9123 —	
Додеканоила пероксид...	См. Лауроила пероксид... — ПН 6077, 6078					
5742 ДОДЕЦИЛМЕРКАП- ТАН DODECYLMERCAPTAN	$\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{SH}$. Малоопасная. Ядо- витая жидкость. Не раствори- ма в воде. Раздражает кожу. ПДК 5 мг/м^3			III низк.	9153 —	
5743 ДОДЕЦИЛТРИХЛОР- СИЛАН DODECYLTRICHLORO- SILANE	$\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{SiCl}_3$. Едкое и высоко- коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя во- дород хлористый. При попада- нии в огонь выделяет ядовитые газы	1771 8167		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
2,4-ДОЭ	См. 2,4-Д, эфир октиловый — ПН 5748					
ДРАЗОКСОЛОН	См. приложение 13					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ В-2 —	$\frac{C}{Ш.26}$ Ш 52	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,3}$ С-1 В-2 —	$\frac{C}{Ш 52}$	
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D8}$	8-1	$\frac{П-3,2}{В-3,2}$ —	$\frac{B}{Ш 32}$ Упаковка согласно НТД на продукцию	
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D4}$	8-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ Г-1 —	$\frac{D}{Ш 25}$ Упаковка согласно НТД на продукцию Ш 52	
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D8}$	8 1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{C}{Ш 44}$ Упаковка согласно НТД на продукцию	
$\frac{8-1}{C}$	8-07	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{Г-1,3}$ В, П	См Размещать с учетом требова- ч IV, ний п. 4.2.2 п 6.5 Ш 44 В.46 П 39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
5744 ДЫМПАТРОНЫ (СИГ- НАЛЫ ДЫМОВЫЕ без взрывчатого звукового элемента) SMOKE CARTRIDGES (SIGNALS, SMOKE without explosive sound unit)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0197 1302		14G 16		Табл. 1: E150
5745 2,4-Д, ЭФИР БУТИЛО- ВЫЙ — РАСТВОР с температурой вспышки не более 61°C (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) 2,4-D, BUTYL ETHER, SOLUTION, flash point not less than 61°C (FLAMMABLE LI- QUIDS, N.O.S.)	$Cl_2C_6H_3OCH_2COOC_4H_9$. ЛВЖ. Темно-коричневая, масляни- стая, содержащая не менее 80% бутилового эфира 2,4-Д в бутиловом спирте. При раз- ложении выделяет фосген и хлорфенолы. ПДК 0,5 мг/м ³	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4
5746 2,4-Д, ЭФИР БУТИЛО- ВЫЙ — РАСТВОР с температурой вспышки более 61°C, но не более 90°C 2,4-D, BUTYL ETHER, SOLUTION, liquid, flash point more than 61°C but not more than 90°C	Горючая темно-коричневая мас- лянистая жидкость, содержа- щая 89—93% бутилового эфи- ра 2,4-Д в бутиловом спирте. При разложении выделяет фосген и хлорфенолы. $t_{всп}$ жидкого продукта до 90°C ПДК 0,5 мг/м ³			III низк.	9123 —	
5747 2,4-Д, ЭФИР КРОТИ- ЛОВЫЙ 2,4-D, CROTYL ETHER	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид. При разложении выделяет фосген и хлорфено- лы. ПДК 0,5 мг/м ³			III низк.	9153 —	
5748 2,4-Д, ЭФИР ОКТИЛО- ВЫЙ 2,4-D, OCTYL ETHER	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид. При разложении выделяет фосген и хлорфено- лы. ПДК 0,5 мг/м ³ . $t_{всп}$ 89°C			III низк.	9163 —	
5749 ЖЕЛАТИН ГРЕМУ- ЧИЙ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАН- ТНЫЕ, ТИП А) BLASTING GELATINE (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116			11D 1a	Табл. 1: E8

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-1}{A}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{C-1,3}$	$\frac{Ш.52}{Ш.53}$	Укладка категории I. Допускаемое количество на пассажирском судне — 1 т
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, Д4}{K4, Д5}$	3-1	$\frac{C-1}{Г-2}$ В-1,П	$\frac{C}{Ш.40}$ Ш.52	
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, Д8}$	8-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$	$\frac{B}{Ш.40}$	1. Наполнение тары не более 95%. 2. Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, Д8}$	8-1	$\frac{B-2}{П-2}$ Г-1,2	$\frac{B}{Ш.40}$ Ш.39 Ш.44 Ш.32	1. Наполнение тары не более 95%. 2. Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, Д8}$	8-1	$\frac{П-2}{B-2}$ Г-1,2	$\frac{B}{Ш.32}$ Ш.40 Ш.44	1. Наполнение тары не более 95%. 2. Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{C-1}{Г-3}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO			
5750 ЖЕЛАТИН-ДИНАМИТ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП А) GELATINE-DYNAMITE (EXPLOSIVE, BLAST- ING. TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116				11D 1a	Табл. 1: E8
Железо (III) азотно-кислое	См. Железа (III) нитрат	— ПН 5753					
Железо мышьяковокислое (II) (орто) шестиводное	См. Железа (II) арсената гексагидрат	— ПН 5751					
Железо мышьяковокислое (III) (орто) двуводное	См. Железа (III) арсената дигидрат	— ПН 5752					
Железо мышьяковисто-кислое (III) основное	См. Железа (III) ортоарсенит—железа (III) оксид—вода (2/1/5)	— ПН 5755					
Железо полуторахлористое ..	См. Железа трихлорид...	— ПН 5759, 5758					
Железо сернокислое	См. Железа (II) сульфата гептагидрат	— ПН 5757					
Железо хлористое (III) ..	См. Железа трихлорид...	— ПН 5758, 5759					
Железо хлорное ..	Железа трихлорид..	— ПН 5758, 5759					
Железа (II) арсенат	См. Железа (II) арсената гексагидрат	— ПН 5751					
Железа (III) арсенат	См. Железа (III) арсената дигидрат	— ПН 5752					
5751 ЖЕЛЕЗА (II) АРСЕНАТА ГЕКСАГИДРАТ FERROUS ARSENATE	$Fe_3(AsO_4)_2 \cdot 6H_2O$. Ядовитое вещество. Зеленый порошок	1608 6154		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
5752 ЖЕЛЕЗА (III) АРСЕНАТА ДИГИДРАТ FERRIC ARSENATE	$FeAsO_4 \cdot 2H_2O$. Ядовитое вещество. Зеленые кристаллы или порошок	1606 6152		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
Железа арсенит	См. Железа (III) ортоарсенит — железа (III) оксид—вода (2/1/5)	— ПН 5755					
Железа (III) арсенит	См. Железа (III) ортоарсенит — железа (III) оксид—вода (2/1/5)	— ПН 5755					
Железа карбонил	См. Железа пентакарбонил	— ПН 5756					
5753 ЖЕЛЕЗА (III) НИТРАТ FERRIC NITRATE	$Fe(NO_3)_3$. Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Смеси с горючими материалами легко воспламеняются и могут сильно гореть. Растворы в воде слабокоррозионны для большинства металлов	1466 5148		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{ҚЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{С-1}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-B
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д2}}{\text{К4, Д14}}$	6-1	$\frac{\text{Не}}{\text{горит}}$	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш 3}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д2}}{\text{К4, Д14}}$	6-1	$\frac{\text{Не}}{\text{горит}}$	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш.3}}$	
$\frac{5-1}{\text{А}}$	5-02	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.52}$	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5754 ЖЕЛЕЗА (III) ОКСИД ОТРАБОТАННЫЙ или ЖЕЛЕЗО ГУБЧАТОЕ — ОТХОДЫ, получен- ные при очистке камен- ноугольного газа IRON OXIDE, SPENT or IRON SPONGE, SPENT obtained from coal gas purification	Fe_2O_3 Самовозгорающееся ве- щество. Получается в резуль- тате очистки каменноугольного газа Имеет сильный запах, ко- торый может повредить другой груз. Может выделять серово- дород, серы диоксид и водород цианистый ПДК 10 мг/м ³ (в пересчете на H ₂ S, SO ₂)	1376 4238		III низк.	4213 46	Табл. 6, 6а
5755 ЖЕЛЕЗА (III) ОРТО- АРСЕНИТ — ЖЕЛЕЗА (III) ОКСИД — ВОДА (2/1/5) FERRIC ARSENITE	$2FeAsO_3 \cdot Fe_2O_3 \cdot 5H_2O$. Ядовитое вещество. Коричневый или жел- тый порошок	1607 6153		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
5756 ЖЕЛЕЗА ПЕНТАКАР- БОНИЛ IRON PENTACARBO- NYL	$Fe(CO)_5$. Ядовитая высокоопас- ная летучая ЛВЖ Желтая или темно-красная Реагирует с во- дой и паром, выделяя углеро- да оксид $t_{всп}$ минус 15 °С. КПВ 3,7—12,5% ПДК 0,1 мг/м ³	1994 6163		I выс.	6121 6а; 3	Табл. 15: Я2а Я14а
5757 ЖЕЛЕЗА (II) СУЛЬ- ФАТА ГЕПТАГИДРАТ IRON SULPHATE HEPTA- HYDRATE	$FeSO_4 \cdot 7H_2O$. Слабокоррозий- ные бледные зеленовато-голу- бые кристаллы ПДК 1,0 мг/м ³			III низк.	9163 —	
5758 ЖЕЛЕЗА ТРИХЛО- РИД FERRIC CHLORIDE	$FeCl_3$ Едкое и высококоррози- онное в присутствии влаги ве- щество. Красно-коричневые гигроскопичные кристаллы. ПДК 1,0 мг/м ³	1773 8173		III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
5759 ЖЕЛЕЗА ТРИХЛО- РИД — РАСТВОР FERRIC CHLORIDE, SOLUTION	$FeCl_3$. Едкое и высококорро- зионное вещество. Бесцветная или светло-коричневая жидкость	2582 8173		III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
Железа (III) хлорид..	См. Железа трихлорид.. — ПН 5758, 5759					
Живица	См Масло смоляное.. — ПН 6137, 6138					
5760 ЖИДКОСТЬ АККУ- МУЛЯТОРНАЯ ЩЕ- ЛОЧНАЯ BATTERY FLUID, AL- KALI	Едкое и коррозионное веществ- во Коррозионно для алюми- ния, цинка и жести. Энергично реагирует с кислотами. При реакции с солями аммония вы- деляет аммиак, ПДК которого 20 мг/м ³	2797 8119		II ср.	8212 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-6</u> <u>Е</u>	4-22	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> ~	<u>Д</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.46</u> <u>Ш 39</u>	Если окись железа не упакована в металлический барабан, она должна быть охлаждена и выдержана не менее 8 недель до перевозки
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-04	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш 3</u>	
<u>6-3</u> <u>Д</u>	3-02	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	<u>А</u> <u>Ш 52</u> <u>В.13</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>9-2</u> <u>А</u>	9-03	<u>К1</u> <u>К3, Д8</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш 44</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш 44</u>	
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш 44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5761 ЖИДКОСТЬ ГИДРАВЛИЧЕСКАЯ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) HYDRAULIC FLUID (FLAMMABLE LIQUID, N.O.S.)	ЛВЖ. $t_{всп}$ 23—61 °С	<u>1993</u> 3345		III низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
5762 ЖИДКОСТЬ ГИДРОТОРМОЗНАЯ с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но не менее 23 °С BRAKE FLUID, HYDRAULIC, flash point not less than -18 °C but less than 23 °C	ЛВЖ. Не смешивается с водой	<u>1118</u> 3186		II ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
5763 ЖИДКОСТЬ ГИДРОТОРМОЗНАЯ с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С BRAKE FLUID, HYDRAULIC, flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C	ЛВЖ. Не смешивается с водой	<u>1118</u> 3312		III низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
5764 ЖИДКОСТЬ ДЛЯ ЗАРЯДКИ ОГНЕТУШИТЕЛЕЙ FIRE EXTINGUISHER CHARGES, corrosive liquid	Едкое и коррозионное вещество Разбавленная серная кислота в мелкой стеклянной таре	<u>1774</u> 8174		II ср.	<u>8112</u> 8	Табл. 20: K4a K5a
5765 ЖИДКОСТЬ ДЛЯ ПУСКА ДВИГАТЕЛЕЙ с воспламеняющимся газом ENGINE STARTING FLUID with inflammable gas	Смесь воспламеняющегося газа и жидкости под давлением	1960 <u>2134</u>			<u>2314</u> 3	
5766 ЖИДКОСТЬ «И» (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) FLUID «E» FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. $t_{всп}$ 23—61 °С	<u>1993</u> 3345		III низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КР}}{\text{КТРП}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{В-2}} \frac{\text{Г-1,3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}}$	
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{В-2}} \frac{\text{Г-1,3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}}$	
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-02	$\frac{\text{К3, Д4}}{\text{К3, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \frac{\text{—}}{\text{Ш.45}}$	
$\frac{2-4}{\text{В}}$	2-30	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	2-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{С-1}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}}$ Упаковка согласно НТД на продукцию	
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
5767 ЖИДКОСТЬ «СТЕОЛ- М» FLUID "STEOL-M"	Прозрачная горючая жидкость от желтого до зеленого цвета. Содержит до 50% глицерина, около 20% этилового спирта, воду и антикоррозионные добавки. Не горит, но пары, выделяющиеся из жидкости, могут воспламениться при 27 °С		III низк.	9133 —	
5768 ЖИДКОСТЬ ТГФ-М (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ ЯДОВИТЫЕ, Н.У.К.) FLUID TGF-M FLAM- MABLE LIQUIDS, POI- SONOUS, N.O.S.)	ЛВЖ. Бесцветная или светло-желтая. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 8 °С. ПДК 5 мг/м ³	1992 3232	II ср.	3222 3; 6a	Табл. 4
Жидкость тормозная...	Жидкость гидротормозная... — ПН 5762, 5763				
Жидкость этиловая...	Присадки антидетонационные к моторному топливу... — ПН 6546, 6547				
5769 ЖМЫХ с массовой до- лей растительного мас- ла более 10% или мас- ла и влаги в сумме бо- лее 20% SEED CAKE, containing more than 10% of ve- getable oil or more than 20% of oil and moistu- re combined	Самовозгорающееся вещество. Остаток, получаемый в результате механического удаления масла из масляничных семян. Склонен к самонагреванию и самовозгоранию	1386 4257	III низк.	4213 —	Табл. 7a: C22a
5770 ЖМЫХ, с массовой до- лей растительного мас- ла не более 10% или, если массовая доля вла- ги больше 10%, с мас- совой долей масла и влаги в сумме не более 20% SEED CAKE, containing not more than 10% of vegetable oil or, when the amount of moisture is higher than 10%, not more than 20% of oil and moisture combined	Самовозгорающееся вещество. Остаток после механического удаления или экстрагирования растворителем масла из масляничных семян. Склонен к самонагреванию и самовозгоранию. Жмых, получаемый в результате дополнительного экстрагирования жира растворителем, может выделять пары ЛВЖ, которые могут образовывать взрывчатую смесь с воздухом. Пыль взрывоопасна	1386 4258	III низк.	4213 —	Табл. 7a: C22a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д4</u>	8-1	<u>П-1,2</u> —	<u>Д</u>	Упаковка согласно НТД на Ш 52 продукцию
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>Г — все</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	
<u>4-7</u> Е	4-25	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д3</u>	4-1	<u>В-2,3</u> <u>П-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>П.15</u> <u>Ш.41</u>	1. Перед перевозкой жмых должен быть достаточно выдержан, причем длительность выдержки зависит от содержания масла. 2. В грузовых документах должно быть указано содержание масла и влаги. 3. Знак опасности не требуется, но на транспортной упаковке и в грузовых документах должны быть указаны подкласс и № ООН
<u>4-7</u> А	4-25	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-1	<u>В-2,3</u> <u>П-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>П.15</u> <u>Ш.41</u>	1. Перед перевозкой груз должен быть достаточно выдержан, причем длительность выдержки зависит от содержания масла. 2. В грузовых документах должно быть указано содержание масла и влаги. 3. Знак опасности не требуется, но на транспортной упаковке и в грузовых документах должны быть указаны подкласс и № ООН

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	СО		
5771 ЖМЫХ, с массовой до- лей расгительного мас- ла не более 1,5% и влаги не более 11% SEED CAKE, contain- ing not more than 1.5% of vegetable oil and 11% of moisture	Самовозгорающееся вещество. Остаток после экстрагирования растворителем масла из масля- ничных семян. При увлажнении может медленно самонагревать- ся и самовоспламеняться. Пе- ревозится в виде плиток, чешу- ек, гранул или муки	2217 4259		III низк.	4213 —	Табл. 7а: С22а	
ЖРД, заправленные топливом	См. Двигатели ракетные жидкостные, заправленные топливом — ПН 5512-1, 5513						
5772 ЗАЖИГАЛКИ или БАЛЛОНЫ ДЛЯ ЗА- ЖИГАЛОК, содержа- щие воспламеняющийся газ LIGHTERS or LIGH- TER REFILLS (cigaret- tes), containing flam- mable gas	Воспламеняющийся сжижен- ный газ	1057 2154			2313 3	Табл. 3: Г7а Г7б Г8а Г8б	
5773 ЗАКЛЕПКИ ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ RIVETS EXPLOSIVE	Содержат ВВ. Малоопасны	0174 1288			14S 16	Табл. 1: E145	
5774 ЗАМЕДЛИТЕЛИ ПИ- РОТЕХНИЧЕСКИЕ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ НЕЭЛЕКТРИ- ЧЕСКИЕ) PYROTECHNIC RETAR- DERS (DETONATORS, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагре- ву	0029 1259			11B 1a	Табл. 1: E106	
5775 ЗАМЕДЛИТЕЛИ ПИ- РОТЕХНИЧЕСКИЕ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ НЕЭЛЕКТРИ- ЧЕСКИЕ) PYROTECHNIC RETAR- DERS (DETONATORS, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0267 1259			14B 16	Табл. 1: E105	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{4-7}{A}$	4-25	$\frac{K1, D2}{K4, D5}$	4-1	$\frac{B-2,3}{П-2}$ —	$\frac{D}{Ш.41}$ Ш 52 П.15	1. Знак опасности не требуется, но на транспортной таре и в грузовых документах должны быть указаны подкласс и № ООН. 2. Действие Правил МОПОГ не распространяется на МУКУ ИЗ СОЕВЫХ БОБОВ с массовой долей масла и влаги в указанных пределах, не содержащую легковоспламеняющегося растворителя, что должно быть записано в специальном сертификате на груз
$\frac{2-4}{B}$	2-30	$\frac{K1}{K4, D3}$	2-1	$\frac{C-1}{Г-1,2}$ —	$\frac{Ш 52}{—}$	Жидкая часть газа не должна превышать 85% вместимости сосуда при 15 °С. Сосуды и их закрытия должны выдерживать наружное давление, превышающее в два раза давление сжиженного нефтяного газа при 55 °С. Зажигалки должны содержать не более 10 г сжиженного нефтяного газа. Баллоны для зажигалок должны содержать не более 65 г сжиженного нефтяного газа
$\frac{1-4}{A}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{—}$	$\frac{Ш.53}{—}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{Г-3}$ —	$\frac{Ш 53}{—}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{—}$	$\frac{Ш.53}{—}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Заменитель скипидара		См. Уайт-спирит — ПН 6896				
5776 ЗАПАЛ трубчатый в металлической оболоч- ке FUSE, IGNITER, tubu- lar, metal clad	Содержит пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствителен к ме- ханическим воздействиям и на- греву	0103 1265			14G 16	Табл. 1: E135
Запалы к инженерным минам		См. Капсюли-детонаторы неэлектрические — приложение 16, табл. 1, ПН 9055, 9056				
5777 ЗАПАЛ МГНОВЕННО- ГО ДЕЙСТВИЯ, НЕ- ДЕТОНИРУЮЩИЙ FUSE, INSTANTANE- OUS, NON-DETONAT- ING	Содержит пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствителен к ме- ханическим воздействиям и на- греву. Загорается от внешнего пламени и обладает высокой скоростью горения	0101 1266			13G 1a	Табл. 1: E135
5778 ЗАРЯДЫ ДЛЯ ТОР- ПЕДИРОВАНИЯ СКВАЖИН, оборудо- ванные фильтром (ЗА- РЯДЫ КУМУЛЯТИВ- НЫЕ ПРОМЫШЛЕН- НЫЕ без капсуля-дето- натора) CHARGES FOR WELLS, PENETRATING JET EFFECT, with filter (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL, without defonator)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0059 1246			11D 1a	Табл. 1: E120
5779 ЗАРЯДЫ ДЛЯ ТОРПЕ- ДИРОВАНИЯ СКВА- ЖИН, оборудованные фильтром (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯТИВНЫЕ ПРОМЫШЛЕННЫЕ без капсюля-детонатора) CHARGES FOR WELLS, PENETRATING JET EFFECT, with filter (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL, without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0439 1246			12D 1a	Табл. 1: E120
5780 ЗАРЯДЫ ДЛЯ ТОРПЕ- ДИРОВАНИЯ СКВА- ЖИН, оборудованные фильтром (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯТИВНЫЕ ПРОМЫШЛЕННЫЕ без капсуля-детonato- ра)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0440 1246			14D 16	Табл. 1: E120

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}} \\ \text{С-3}$	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}} \\ \text{С-3}$	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-3}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{—}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
CHARGES FOR WELLS, PENETRATING JET EFFECT, with filter (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL, without detonator)						
5781 ЗАРЯДЫ ДЛЯ ТОРПЕ- ДИРОВАНИЯ СКВА- ЖИН, оборудованные фильтром (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯТИВНЫЕ ПРОМЫШЛЕННЫЕ без капсулы детонатора) CHARGES FOR WELLS, PENETRATING JET EFFECT, with filter (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL, without detonator)	Содержат ВВ. Малоопасны	0441 1246		14S 16	Табл. 1: E120	
5782 ЗАРЯДЫ ДОПОЛНИ- ТЕЛЬНЫЕ ВЗРЫВЧА- ТЫЕ CHARGES, SUPPLE- MENTARY, EXPLOSI- VE	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0060 1248		11D 1a	Табл. 1: E122	
5785 ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ типа ЗКМ (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ ПРОМЫШ- ЛЕННЫЕ без капсуля- детонатора) CHARGES, SHAPED, type ZKM (CHARGES, SHAPED, COMMERCI- AL without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0059 1246		11D 1a	Табл. 1: E120	
5786 ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ типа ЗКП (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ ПРОМЫШ- ЛЕННЫЕ без капсуля- детонатора) CHARGES, SHAPED, type ZKP (CHARGES, SHAPED, COMMERCI- AL without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву.	0059 1246		11D 1a	Табл. 1: E120	
5787 ЗАРЯДЫ МЕТАТЕЛЬ- НЫЕ КИТОБОЙНЫЕ к 90-мм гарпунной пуш- ке (ЗАРЯДЫ МЕТА- ТЕЛЬНЫЕ ДЛЯ ОРУ- ДИЙ)	Содержат метательное ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0279 1234		11C 1a	Табл. 1: E-119	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{ҚЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-3}}$ $\frac{\text{—}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{С-1,3}}$ $\frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{С-1,3}}$ $\frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}}$ $\frac{\text{—}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
CHARGES PROPEL- LING, WHALING for 90 mm harpoon-gun (CHARGES, PROPEL- LING FOR CANNON)						
5788 ЗАРЯДЫ ПОРОХО- ВЫЕ (ЗАРЯДЫ ПОД- РЫВНЫЕ) CHARGES, POWDER (CHARGES, DEMOLI- TION)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0048 1241			11D 1a	Табл. 1 E117
5789 ЗАРЯДЫ СКВАЖИН- НЫЕ (ЗАРЯДЫ КУМУ- ЛЯТИВНЫЕ ПРО- МЫШЛЕННЫЕ без капсюля-детонатора) CHARGES FOR WELLS (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL without detonator)						
	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0059 1246			11D 1a	Табл. 1: E120
5790 ЗАРЯДЫ ШНУРОВЫЕ без первичных детонато- ров (ЗАРЯДЫ КУМУ- ЛЯТИВНЫЕ ПРО- МЫШЛЕННЫЕ, без капсюля-детонатора) CHARGES, FUSE without primary detonator (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL without detonator)						
	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0059 1246			11D 1a	Табл. 1: E120
5791 ЗЕРНОГРАНУЛИТЫ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) ZERNOGRANULIT (EXPLOSIVE, BLAS- TING, TYPE B)						
	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117			11D 1a	Табл. 1: E8
ЗОЛОТА ФУЛЬМИНАТ FULMINATE OF GOLD						
Перевозка запрещена						
Зелень парижская						
	См. Меди (II) ацетат — меди (II) оксид-меди (II) пироарсе- нит (1/1/1) — ПН 6145					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{С-1,3}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{С-1,3}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5792 ИЗВЕСТЬ НАТРОН- НАЯ с массовой долей натрия гидроксида бо- лее 4% SODA LIME with mo- re than 4% sodium hyd- roxide	$\text{NaOH} + \text{Ca}(\text{OH})_2$. Едкое и кор- розионное вещество. Расплы- вающаяся прочная смесь нат- рия гидроксида и кальция гид- роксида. В присутствии влаги коррозионно для алюминия, цинка и жести. Разъедает ко- жу и слизистые оболочки. Энер- гично реагирует с кислотами. При реакции с солями аммония выделяет аммиак	1907 8222		III низк.	8213 8	Табл. 18, 19
Известь негашеная	См. Кальция оксид — ПН 5906					
5793 ИЗДЕЛИЯ 195-мм ФЕЙЕРВЕРОЧНЫЕ для салютов (ИЗДЕЛИЯ ПИРО- ТЕХНИЧЕСКИЕ для технических целей) 195 mm FIREWORKS ARTICLES for salutes (ARTICLES, PYRO- TECHNIC for technical purposes)	Пиротехнический состав и ВВ. 0428 Чувствительны к механическим 1220 воздействиям и нагреву				11G 1a	Табл. 1: E109
5794 ИЗДЕЛИЯ 310-мм ФЕЙЕРВЕРОЧНЫЕ для салютов (ИЗДЕ- ЛИЯ ПИРОТЕХНИЧЕ- СКИЕ для технических целей) 310 mm FIREWORKS ARTICLES for salutes (ARTICLES, PYRO- TECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический 0428 состав и ВВ. Чувствительны к 1220 механическим воздействиям и нагреву				11G 1a	Табл. 1: E109
Изоамилацетат	См. Амилацетаты — ПН 5067					
Изоамилбромид	См. 1-бром-3-метилбутан — ПН 5280					
5795 ИЗОАМИЛБУТИРАТ (АМИЛБУТИРАТЫ) ISOAMYL BUTYRATE (АМУЛЬ BUTYRATES)	$\text{C}_3\text{H}_7\text{COOC}_5\text{H}_{11}$. ЛВЖ. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}} 52^\circ\text{C}$. КПВ 0,9—3,3%	2620 3309		III низк.	3313 3	Табл. 4
Изоамилены	См. Метилбутены — ПН 6185					
Изоамилнитрит	См. Амилнитрит — ПН 5072					
5796 ИЗОАМИЛФОРМИАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.)	$\text{HCOO}(\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$. ЛВЖ. $t_{\text{всп}} 21^\circ\text{C}$. КПВ 1,4—6,7%	1993 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРИ</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>8-2</u> <u>А</u>	8 05	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит <u>П-1</u> <u>С 2</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш 48</u>	Действие Правил МОПОГ не распространяется на негигроскопичную известь натронную с массовой долей натрия гидроксида не более 4%
<u>1-1</u> <u>А</u>	1 01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> <u>С-1,3</u> —	<u>Ш 53</u>	Укладка категории I. Допускаемое количество на пассажирских судах 1 т
<u>1-1</u> <u>А</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> <u>С-1,3</u> —	<u>Ш 53</u>	Укладка категории I. Допускаемое количество на пассажирских судах 1 т
<u>3-2</u> <u>А</u>	3 00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В 2</u> <u>Г 2</u>	<u>С</u> <u>Ш 52</u> <u>Ш 44</u>	
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П — все</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш 52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
ISOAMYL FORMATE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)					
ИЗОБЕНЗАН	См. приложение 13				
5797 ИЗОБУТАН или ИЗО- БУТАНА СМЕСИ ISOBUTANE or ISO- BUTANE MIXTURES	C_4H_{10} и смеси. Сжиженный газ воспламеняющийся. Бесцвет- ный. КПВ 1,0—8,4%. Отн. плотн. более 1. $t_{кип}$ минус 11,7 °С	1969 2147		2313 3	Табл. 3: Ia
Изобутанол	См. Спирт изобутиловый — ПН 6692				
Изобутен	См. Изобутилен — ПН 5801				
Изобутил йодистый	См. Йодметилпропаны — ПН 5836				
5798 ИЗОБУТИЛАКРИЛАТ ингибированный ISOBUTYL ACRYLA- TE, inhibited	$CH_2=CHCOOC_4H_9$. ЛВЖ. Бес- цветная, с сильным неприятным запахом. Ядовитая. Не смещи- вается с водой. $t_{всп}$ 29 °С	2527 3354	III низк.	3313 3	Табл. 4
5799 ИЗОБУТИЛАМИН ISOBUTYLAMINE	$(CH_3)_2CHCH_2NH_2$. ЛВЖ. Бес- цветная. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи. Пары раздража- ют слизистые оболочки. Смещи- вается с водой. $t_{всп}$ минус 9 °С. КПВ 3,4—9,0%	1214 3239	II ср.	3252 3	Табл. 4
5800 ИЗОБУТИЛАЦЕТАТ ISOBUTYL ACETATE	$C_4H_9OOCCH_3$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с приятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 18 °С. КПВ 2,4—10,5%. ПДК 700 мг/м ³	1213 3239	II ср.	3212 3	Табл. 4
Изобутилбензол	См. Бутилбензолы — ПН 5308				
Изобутилбромид...	См. Бромметилпропаны... — ПН 5281, 5282				
5801 ИЗОБУТИЛЕН ISOBUTYLENE	C_4H_8 . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный. Не растворим в воде. $t_{кип}$ минус 7 °С. Отн. плотн. 1,9. КПВ 1,0—8,9%. ПДК 100 мг/м ³	1055 2147		2313 3	Табл. 3: Ia
Изобутилена тример	См. Триизобутилен — ПН 6825				
5802 ИЗОБУТИЛИЗОБУТИ- РАТ ISOBUTYL ISOBUTY- RATE	$C_8H_{16}O_2$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с фруктовым запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 23— 61 °С	2528 3355	III низк.	3313 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>Ш 25</u> <u>Ш.52</u>	При газовом тушении необходимо углекислоты 32%, азота 45%
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	При газовом тушении необходимо углекислоты 32%, азота 45%
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5803 ИЗОБУТИЛИЗОЦИА- НАТ ISOBUTYL ISOCYANA- TE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{NCO}$. ЛВЖ. Бес- цветная, с резким запахом. Ядовитая. Жидкость и ее пары сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смещи- вается с водой, но бурно реа- гирует с ней, выделяя ядови- тые газы. $t_{\text{всп}}$ не менее 18, но менее 23 °С. $t_{\text{кип}}$ 60 °С	2486 3240		II ср.	3222 3; 6a	Табл. 4
Изобутилиодид	См. Иодметилпропаны — ПН 5836					
Изобутилкарбинол	См. Спирты амиловые с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С — ПН 6687					
5804 ИЗОБУТИЛМЕТАКРИ- ЛАТ ингибированный ISOBUTYL METHA- CRYLATE, inhibited	$\text{C}_3\text{H}_5\text{COOC}_4\text{H}_9$. ЛВЖ. Бесцвет- ная Ядовитая Не смешивает- ся с водой $t_{\text{всп}}$ 49 °С	2283 3355		III низк.	3313 3	Табл. 4
Изобутилметилкарбинол	См. Метилизобутилкарбинол — ПН 6205					
Изобутилметилкетон	См. Метилизобутилкетон — ПН 6206					
5805 ИЗОБУТИЛПРОПИО- НАТ ISOBUTYL PROPIO- NATE	$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOC}_4\text{H}_9$ ЛВЖ. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	2394 3241		II ср.	3212 3	Табл. 4
5806 ИЗОБУТИЛФОРМИАТ ISOBUTYL FORMATE	HCOOC_4H_9 . ЛВЖ. Бесцветная. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 5 °С	2393 3240		II ср.	3212 3	Табл. 4
Изобутилхлорид	См. Хлорбутаны — ПН 7042					
Изобутиральдегид	См. Альдегид изомасляный — ПН 5044					
5807 ИЗОБУТИРИЛА ПЕ- РОКСИД, не более 52% в растворе DIISOBUTYRYL PE- ROXIDE, not more than 52% in solution	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCO}_2\text{O}_2\text{CO.CH}(\text{CH}_3)_2$. Органический пероксид. Бес- цветная жидкость. Бурно раз- лагается при нормальной тем- пературе. Не смешивается с во- дой	2182 5151		II ср.	5222 5	Табл. 10: П1e
Изобутирилхлорид	См. Изобутироилхлорид — ПН 5808					
5808 ИЗОБУТИРОИЛХЛО- РИД ISOBUTYRYL CHLO- RIDE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCOCl}$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с резким запахом. Едкая. Пары раздражают слизистые оболочки. В присутствии влаги высококоррозионна для боль- шинства металлов. Бурно реа- гирует с водой, выделяя водо- род хлористый. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С; $t_{\text{кип}}$ 92 °С. ПДК 5 мг/м ³	2395 3242		II ср.	3242 3; 8	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> D	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u> Ш.44 В.39	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3,2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.25</u> Ш.52	
<u>3-1</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.25</u> Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> Ш.52	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k минус 20 °С; п. 6.8 t_a минус 10 °С. <u>Ш.50</u> См. п. 1.7 Ш.52	
<u>3-1</u> С	3-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. Укладывать в наиболее сухом ч. IV, месте. Укрывать от лучистого п. 6.5 тепла <u>Ш.44</u> Ш.46 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак ности опас-	Упа- ковка
				CO	CP		
5809 ИЗОБУТИРОНИТРИЛ ISOBUTYRONITRILE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCN}$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Ядовитая. Не смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	2284 3241		II CP		3222 3; 6a	Табл. 4
Изовалеральдегид	См. Альдегид валериановый — ПН 5042						
Изогексан	См. Гексаны — ПН 5444						
Изогексен	См. 4-Метилпентен-1 — ПН 6219						
Изогептан	См. Гептаны — ПН 5470						
Изогептен	См. 5-Метилгексен-1 — ПН 6194						
Изододекан	См. 2,2,4,6,6-Пентаметилгептан — ПН 6483						
ИЗОДРИН	См. приложение 13						
Изокротонитрил...	См. Метакрилонитрил... — ПН 6161-1						
ИЗОКСАТИОН	См. приложение 13						
Изононоаноила пероксид...	См. 3,5,5-Триметилгексаноила пероксид... — ПН 6835						
Изооктан	См. Октаны — ПН 6437						
Изооктано́л	См. Спирт 2-Этилгексиловый — ПН 6701						
5810 ИЗООКТЕН ISOOSTENE	C_8H_{16} . ЛВЖ. Бесцветная, чис- тая. Слабо раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	1216 3243		II CP		3212 3	Табл. 4
Изооктиламин	См. 2-Этилгексиламин — ПН 7212						
ИЗОЛАН	См. приложение 13						
Изопентан	См. n-Пентан или изопентан — ПН 6484						
Изопентены	См. Метилбутены — ПН 6185						
Изопентиламин	См. Амиламин — ПН 5066						
Изопентилнитрит	См. Амилнитрит — ПН 5072						
5811 ИЗОПРЕН ИНГИБИ- РОВАННЫЙ ISOPRENE, INHIBI- TED	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}=\text{CH}_2$. ЛВЖ. Бесцветная. прозрачная. Очень летучая. Ядовитая. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 48 °С. $t_{\text{кип}}$ 34 °С. КПВ 1,7—11,5%. ПДК 40 мг/м ³	1218 3133		I выс.		3111 3	Табл. 4
ИЗОПРОКАРБ	См. приложение 13						
Изопропанол	См. Спирт изопропиловый — ПН 6693						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-2}{B-2}$	$\frac{C}{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,3}{C-1}$	$\frac{C}{Ш.44}{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{C-1,3}{B-2}{Г-1,3}$	$\frac{D}{Ш.25}{Ш.52}$ Перевозка в стеклянных бутылках в литых ящиках из пенопласта (4Н1) запрещена	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
5812 ИЗОПРОПЕН АЦЕТАТ ISOPROPENYL ACETATE	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CO}_2\text{CH}_3$ ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 15^\circ\text{C}$ (о с)	2403 3244		II	ср	3212 3	Табл. 4
5813 ИЗОПРОПЕНИЛБЕНЗОЛ ISOPROPENYLBENZENE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$. ЛВЖ. Бесцветная, с неприятным запахом. Ядовитая. Раздражает глаза. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 38-43^\circ\text{C}$. КПВ 0,7-6,6%	2303 3357		III	низк	3353 3	Табл. 4
Изопропенилкарбинол	См. Спирт метилаллиловый — ПН 6634						
Изопропенилметилкетон ..	См Метилизопропенилкетон — ПН 6208						
Изопропенилхлорид	См 2-Хлорпропен — ПН 7057						
Изопропил хлористый	См Изопропилхлорид ПН 5824						
5814 ИЗОПРОПИЛАМИН ISOPROPYLAMINE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHNH}_2$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом аммиака. Ядовитая высокоопасная. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ менее минус 18°C . $t_{\text{пл}} 32^\circ\text{C}$. ПДК 1 мг/м ³	1221 3133		I	выс	3151 3	Табл. 5. Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
5815 ИЗОПРОПИЛАЦЕТАТ ISOPROPYL ACETATE	$\text{CH}_3\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$ ЛВЖ. Бесцветная с приятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 2^\circ\text{C}$. КПВ 1,8-7,8%	1220 3245		II	ср	3212 3	Табл. 4
Изопропилбензол	См. Кумол - ПН 6073						
Изопропил бензола гидропероксид...	См. Кумила гидропероксид - ПН 6069						
Изопропилбензола пероксид	См. Кумила пероксид ПН 6070						
Изопропилбромид	См Бромпропаны ПН 5286						
5816 ИЗОПРОПИЛБУТИРАТ ISOPROPYL BUTYRATE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHOOC}_3\text{H}_7$. ЛВЖ. Бесцветная. Раздражает кожу и слизистые оболочки. В высоких концентрациях действует наркотически. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 25^\circ\text{C}$	2405 3358		III	низк	3313 3	Табл. 4
5817 ИЗОПРОПИЛДИГИДРОФОСФАТ ISOPROPYL PHOSPHATE	$\text{C}_3\text{H}_7\text{H}_2\text{PO}_4$. Едкое и коррозионное вещество. Маслянистая жидкость	1793 8188		III	низк	8113 8	Табл. 16, 17
Изопропилдиенацетон	См Мезитила окись - ПН 6159 2						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3 00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3 1	<u>П 1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>А*</u> <u>Ш.26</u> Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> Е	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>Г-1,3</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>8-2</u> А	8 02	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8 1	<u>П-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5818 ИЗОПРОПИЛИЗОБУ- ТИРАТ ISOPROPYL ISOBUTYRATE	$C_3H_7COOC_3H_7$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. В высоких концентрациях действует наркотически. Раз- дражает кожу и слизистые обо- лочка. Не смешивается с во- дой. $t_{всп} 20^\circ C$	2406 3246	II ср.	3212 3	Табл. 4
5819 ИЗОПРОПИЛИЗОЦИА- НАТ ISOPROPYL ISOCYANATE	$CH_3CH(CH_3)NCO$. ЛВЖ. Обла- дает резким запахом. Ядовитая. Пары и жидкость сильно раз- дражают кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой, но бурно реагирует с ней, выделяя ядовитые газы. $t_{всп}$ минус $10^\circ C$	2483 3246	I выс.	3221 3; 6а	Табл. 4
Изопропилиодид	См. Иодпропаны... — ПН 5837, 5838				
Изопропилкарбинол	См. Спирт изобутиловый — ПН 6692				
5820 ИЗОПРОПИЛКУМИЛА ГИДРОПЕРОКСИД, не более 72% в растворе ISOPROPYLCUMYL HYDROPEROXIDE, not more than 72% in solu- tion	$(CH_3)_2CHC_6H_4C(CH_3)_2OON$. Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ная жидкость. Бурно разлага- ется при загрязнении другими веществами. Ядовитый. Не сме- шивается с водой. ПДК 1 мг/м^3	2171 5179	I выс.	5241 5	Табл. 10: IIIa P26 P6a P186 P20в
Изопропилмеркаптан	См. Пропилмеркаптаны — ПН 6567				
5821 ИЗОПРОПИЛНИТРАТ ISOPROPYL NITRATE	$(CH_3)_2CHNO_3$. ЛВЖ. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до $23^\circ C$. ПДК $5,0 \text{ мг/м}^3$	1222 3247	II ср.	3212 3	Табл. 4
Изопропилперокси- карбонат...	См. Диизопропилпероксидкарбонат... — ПН 5590, 5591				
5822 ИЗОПРОПИЛПРО- ПИОНАТ ISOPROPYL PROPIONATE	$C_2H_5COOC_3H_7$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Не смешивается с водой. $t_{всп} 21^\circ C$	2409 3247	II ср.	3212 3	Табл. 4
Изопропилтолуол	См. Цимолы — ПН 7125				
Изопропилформиат	См. Пропилформиаты — ПН 6571				
5823 ИЗОПРОПИЛХЛОР- АЦЕТАТ ISOPROPYL CHLORO- ACETATE	$CH_2Cl.COOCH(CH_3)_2$. ЛВЖ. Ядовитая. Бесцветная, с резким запахом эфира. Слабо раздра- жает кожу и слизистые оболоч- ки. Слабо смешивается с водой. $t_{всп} 56^\circ C$. ПДК $0,5 \text{ мг/м}^3$	2947 3358	III низк.	3353 3	Табл. 4
5824 ИЗОПРОПИЛХЛОРИД ISOPROPYL CHLORIDE	$CH_3CHClCH_3$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. При контакте с нагретыми телами или попадании в огонь выделяет фосген. Бурно реаги- рует с окисляющими вещества-	2356 3111	I выс.	3111 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1}$ С-1 В-2	$\frac{B}{Ш 25}$ Ш.44 Ш.52	
$\frac{3-1}{D}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	3-1 разд 1, 4-2 разд 2-5	$\frac{C-1,3}{Г-1,2}$ В, П	$\frac{Cм.}{ч. IV,}$ п. 6.5 $\frac{Ш 44}{Ш.52}$ В.39	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-2}{B-2}$ --	$\frac{Cм.}{ч. IV,}$ п. 6 8 $\frac{Ш 50}{Ш 50}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1}$ —	$\frac{C}{Ш 25}$ Ш.52	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ С-1 В-2	$\frac{B}{Ш.25}$ Ш.52	
$\frac{3-3}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-2,3}{C-1}$ —	$\frac{C}{Ш.44}$ Ш.52	
$\frac{3-1}{F}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ Г-1,2 —	$\frac{C*}{Ш.26}$ Перевозка в стеклянных буты- Ш.52 лях в литых ящиках из пено- П.40 пласта (4Н1) запрещена	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
	ми Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 32 °С; $t_{\text{кип}}$ 35 °С. КПВ 2,8—10,7%					
Изопропил-альфа-хлор- пропионат	См. Изопропил-2-хлорпропионат — ПН 5825					
5825 ИЗОПРОПИЛ-2-ХЛОП- ПРОПИОНАТ ISOPROPYL-2-CHLO- RORPROPIONATE	$\text{CH}_3\text{CHClCOOCH}(\text{CH}_3)_2$. ЛВЖ. Бесцветная, прозрачная, со сладким запахом. Ядовитая. Раздражает слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 50 °С	2934 3359		III низк.	3353 3	Табл. 4
5826 ИЗОПРОПИЛХЛОП- ФОРМИАТ ISOPROPYL CHLORO FORMATE	$\text{ClCOOCH}(\text{CH}_3)_2$. ЛВЖ. Едкая. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. Высокoопасная. В воде разлагается, выделяя хлористый водород. При попадании в огонь выделяет фосген. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 16 °С. ПДК 5,0 мг/м ³ (в пересчете на HCl); 0,5 мг/м ³ (в пересчете на PH ₃)	2407 3245		II ср.	3242 3; 8	Табл. 4
Изопропилэтилен	См. 3-Метилбутен-1 ПН 6188					
Изосорбид — смесь..	См. Нитросорбид — смесь — ПН 6420					
Изосорбиддинитрат — смесь...	См. Нитросорбид — смесь — ПН 6420					
ИЗОТИОАТ	См. приложение 13					
ИЗОФЕНФОС	См. приложение 13					
5827 ИЗОФОРОНДИАМИН ISOPHORONEDIAMI- NE	Едкое и коррозионное веществ- во. Бесцветная жидкость со слабым аминным запахом. Раз- дражает кожу и слизистые обо- лочкИ Ядовитое. Смешивается с водой	2289 8188		III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
Изофорондиизоцианат	См. 3-Изоцианатометил-3,5,5-триметилциклогексизоцианат — ПН 5828					
Изоцианатобензотриф- ториды	См. Трифторфенилметилизоцианаты — ПН 6869					
5828 3-ИЗОЦИАНАТОМЕ- ТИЛ-3,5,5-ТРИМЕТИЛ- ЦИКЛОГЕКСИЛИЗО- ЦИАНАТ ISOPHORONEDIISO- CYANATE	$\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_2$. Ядовитое вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость. Сильно раздражает кожу, глаза и дыхательные пу- ти. Не смешивается с водой, но реагирует с ней, выделяя угле- рода диоксид	2290 6168		II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12
ИМАЗАЛИЛ	См. приложение 13					

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	ЛК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> С-1	<u>С</u> Ш 44 Ш 52	
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,3 В, П	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш.52 В.46 П 40	
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>П-3,2</u> В-2	<u>С</u> При перевозке в стеклянных Ш 44 бутылках категория укладки Е	
<u>6-5</u> В	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>Г-1,2</u> С-1	<u>В</u> Размещать с учетом требова- Ш 44 ний п 4.2.2 Ш 41	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5829 3,3'-ИМИНОДИПРО- ПИЛАМИН 3,3'-IMINODIPROPYL- AMINE	$\text{HN}[(\text{CH}_2)_3\text{NH}_2]_2$. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцветная жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Смешивается с водой	2269 8187		III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
5830 ИНГИБИТОР КОРРО- ЗИИ ИКСГ-1 (ЛЕГКО- ВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕ- СЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) CORROSION INHIBI- TOR EKSG-1 (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S)	ЛВЖ. Коричневая. Раствор кальциевых солей сульфокис- лот в керосине. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	1993 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4
Ингибитор НДА	См. Дициклогексиламмонийнитрат — ПН 5712					
5831 ИНГИБИТОР ПБ-5 (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ. Н.У.К.) INHIBITOR PB-5 (POISONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	Ядовитое вещество. Темная гус- тая жидкость с неприятным за- пахом	2810 6237		II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12
ИНОЗИТГЕКСАНИТ- РАТ СУХОЙ INOSITOL HEXANI- TRATE, DRY	Перевозка запрещена					
ИНУЛИНТРИНИТРАТ СУХОЙ INULIN TRINITRATE, DRY	Перевозка запрещена					
5832 ИОД (ЕДКИЕ ВЕ- ЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) IODINE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	I_2 . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Ядовитое высокоопасное. Серо- черные куски с металлическим блеском. Пары раздражают сли- зистые оболочки. ПДК 1 мг/м ³	1759 8151		III низк.	8373 8	Табл. 18, 19
5833 ИОДА ПЕНТАФТОРИД IODINE PENTAFLUO- RIDE	IF_5 . Окисляющее вещество. Бес- цветная летучая жидкость, при взаимодействии с органически- ми материалами самовозгорают- ся. Ядовитое высокоопасное. Раздражает кожу, глаза и сли- зистые оболочки. Бурно реаги- рует с водой, образуя сильно- ядовитые и едкие пары, разъе- дающие стекло и большинство металлов. При взаимодействии с кислотами или их парами вы- деляет ядовитые пары иода, фтора и их производных $t_{\text{кип}}$ 98 °С	2495 5153		I выс.	5141 5; 6a; 8	Табл. 9: герм. укуп. 01a
Иод пятифтористый	См. Иода пентафторид — ПН 5833					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>П-3,2</u> В-2	<u>С</u> Ш 44	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	3-1	<u>П-2</u> В-2	<u>Д</u> Ш.52	
<u>6-5</u> В	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>П 2</u> В-2 Г-1	<u>С</u> Ш.15 Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	6-1	Не горит	<u>С</u> Ш.15 Ш 44	
<u>5-2</u> Д	5-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> В, П, Г	<u>См. 1. Укладывать в наиболее су- ч IV, хом месте. п. 6.5 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2</u> Ш.44 Ш.49 Ш.52 В.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Иод хлористый	См. Иода хлорид — ПН 5834					
ИОДА АЗИД СУХОЙ	Перевозка запрещена					
Иода монохлорид	См Иода хлорид — ПН 5834					
5834 ИОДА ХЛОРИД IODINE MONOCHLO- RIDE	ICI. Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Окислитель. Ядовито. Коричневая тяжелая маслянистая жидкость. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя раздражающие и коррозионные газы. При контакте с органическими материалами может вызвать их воспламенение	1792 8187		II ср	8182 8	Табл 16, 17
5835 2-ИОДБУТАН 2-IODOBUTANE	C ₂ H ₅ CHICH ₃ . ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой t _{всп} 21 °С	2390 3238		II ср.	3212 3	Табл. 4
Иодид вый.	ртутно-барие- См. Бария тетраиодомеркурат — ПН 5207					
Иодид вый...	ртутно-калие- См. Калия трииодомеркурат — ПН 5883					
Иодид ливый	ртутно(II)-ка- См. Калия тетраиодомеркурат (II) — ПН 5880					
Иодметан	См. Метилиодид — ПН 6212					
5836 ИОДМЕТИЛПРОПА- НЫ Iodomethylpropane	C ₄ H ₉ I. ЛВЖ. Бесцветные. Не смешиваются с водой t _{всп} от минус 18 до 23 °С	2391 3238		II ср	3212 3	Табл. 4
5837 ИОДПРОПАНЫ с тем- пературой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С Iodopropanes, flash point not less than -18 °C but less than 23 °C	C ₃ H ₇ I. ЛВЖ. Бесцветные. Ядовитые. Не смешиваются с водой	2392 3353		II ср	3212 3	Табл. 4
5838 ИОДПРОПАНЫ с тем- пературой вспышки не менее 23 °С, но не бо- лее 61 °С Iodopropanes, flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C	C ₃ H ₇ I. ЛВЖ. Бесцветные. Ядовитые. Не смешиваются с водой	2392 3353		III низк.	3313 3	Табл. 4
альфа-Иодтолуол	См. Бензилиодид — ПН 5226					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{8-1}{D}$	8-01	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{B}$	$\frac{C}{Ш.44}$ Ш.52 В 39	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1,3}$ $\frac{В-2}{-}$	$\frac{B}{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1,3}$ $\frac{В-2}{-}$	$\frac{B}{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ $\frac{В-1}{-}$	$\frac{B}{Ш.25}$ Ш.52	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,3}$ $\frac{В-2}{-}$	$\frac{B}{Ш.25}$ Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
ИОКСИНИЛ	См. приложение 13						
ИПРОБЕНФОС	См. приложение 13						
Кадмий азотнокислый...	См. Кадмия нитрат... — ПН 5843						
Кадмий бромистый...	См. Кадмия бромид... — ПН 5840						
Кадмий иодистый...	См. Кадмия иодид... — ПН 5841						
Кадмий сернокислый...	См. Кадмия сульфат... — ПН 5846						
Кадмий углекислый...	См. Кадмия карбонат... — ПН 5842						
Кадмий уксуснокислый...	См. Кадмия ацетат... — ПН 5839						
Кадмий фтористый...	См. Кадмия фторид... — ПН 5848						
Кадмий цианистый...	См. Кадмия цианид... — ПН 5850						
5839 КАДМИЯ АЦЕТАТ (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM ACETATE (CADMIUM COM- POUNDS)	Cd(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ . Ядовитое высоко- опасное вещество. Бесцветные кристаллы. Растворимо в воде	2570 6093		II CP	6162 6a	Табл. 13, 14	
5840 КАДМИЯ БРОМИД (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM BROMIDE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdBr ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы. Растворимо в воде	2570 6093		II CP	6162 6a	Табл. 13, 14	
5841 КАДМИЯ ИОДИД (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM IODIDE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdI ₂ . Ядовитое вещество. ричневые кристаллы	Ко- 2570 6093		II CP	6162 6a	Табл. 13, 14	
Кадмий сернистый...	См. Кадмия сульфид... — ПН 5847						
Кадмий хлористый...	См. Кадмия хлорид... — ПН 5849						
5842 КАДМИЯ КАРБОНАТ (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM CARBONA- TE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdCO ₃ . Ядовитое вещество. Бе- лые кристаллы. Нерастворимо в воде	2570 6093		II CP	6162 6a	Табл. 13, 14	
5843 КАДМИЯ НИТРАТ (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ)	Cd(NO ₃) ₂ . Ядовитое высоко- опасное вещество. Белые кри- сталлы. Могут поддерживать горение. Растворимо в воде.	2570 6093		II CP	6162 6a	Табл. 13, 14	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
$\frac{6-6}{А}$	6-04	$\frac{КЗ, Д2}{КЗ, Д10}$	6-1	$\frac{В-1,2}{—}$	$\frac{В*}{Ш.44}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-04	$\frac{КЗ, Д2}{КЗ, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{В*}{Ш.44}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-04	$\frac{КЗ, Д2}{КЗ, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{В*}{Ш.44}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-04	$\frac{КЗ, Д2}{КЗ, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{С*}{Ш.44}$	
$\frac{6-6}{А}$	5-02	$\frac{К4, Д2}{К4, Д14}$	6-1	Не горит	$\frac{А*}{Ш.44}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
CADMIUM NITRATE (CADMIUM COM- POUNDS)						
5844 КАДМИЯ ОКСИД (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM OXIDE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdO. Ядовитое высокоопасное вещество. Коричневый порошок или кристаллы. Не растворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³	2570 6093		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
5846 КАДМИЯ СУЛЬФАТ (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM SULPHATE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdSO ₄ . Ядовитое высокоопасное вещество. Бесцветные кристал- лы. Растворимо в воде	2570 6093		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
5847 КАДМИЯ СУЛЬФИД (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM SULPHI- DE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdS. Ядовитое высокоопасное вещество. Желтовато-оранже- вые кристаллы. Не растворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³	2570 6093		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
5848 КАДМИЯ ФТОРИД (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM FLUORIDE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdF ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Бесцветные кристал- лы. Растворимо в воде. ПДК 0,2 мг/м ³ (США)	2570 6093		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
5849 КАДМИЯ ХЛОРИД (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM CHLORI- DE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdCl ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Бесцветные кристал- лы. Растворимо в воде. ПДК 0,2 мг/м ³ (США)	2570 6093		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
5850 КАДМИЯ ЦИАНИД (ЦИАНИДЫ НЕОР- ГАНИЧЕСКИЕ, Н.У.К.) CADMIUM CYANIDE (CYANIDES, INORGA- NIC, N.O.S.)	Cd(CN) ₂ . Ядовитое высокоопас- ное вещество. Белые кристал- лы. При взаимодействии с кис- лотами или их парами выделя- ет цианистый водород	1588 6115		I выс.	6161 6a	Табл. 13, 14
Кали едкое...	См. Калия гидроксид. —					ПН 5860, 5861
5851 КАЛИЙ POTASSIUM	К. ВГВ. Мягкий серебристо-бе- лый металл. Бурно реагирует с водяным паром, водой или кис- лотами, выделяя водород, ко- торый может воспламениться. Бурно, иногда со взрывом, реа-	2257 4356		II ср.	4312 4в	Табл. 8: герм. укуп. B6в B8с

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>ҚЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К3, Д2</u> К3, Д10	6-1	Не горит	<u>В*</u> Ш.44 Ш.39	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К3, Д2</u> К3, Д10	6-1	Не горит	<u>В*</u> Ш.44	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К3, Д2</u> К3, Д10	6-1	Не горит	<u>С</u> Ш.44 Ш.39	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К3, Д2</u> К3, Д10	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.44 Ш.49	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К3, Д2</u> К3, Д10	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.44	
<u>6-6</u> А	6-12	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	С-1 <u>Г-1,3</u> В, П	<u>А*</u> Ш.14 Ш.44	
<u>4-10</u> Д	4-33	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	С-2 <u>Г-2</u> В, П Г-1,3	См. Содержимое тары должно быть ч. IV, полностью покрыто совмести- п. 6.5 мой жидкостью, имеющей $t_{\text{всп}}$ <u>Ш.48</u> более 50°C Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
	гирует со многими другими ве- ществами						В96 Для распл. мате- риала Табл. 8: В15а В16а В17а
5852 КАЛИЙ — МЕТАЛЛИ- ЧЕСКИЕ СПЛАВЫ POTASSIUM, METAL ALLOYS	Na ₂ K. ВГВ. Белый тягучий мяг- кий металл. Легче воды. Бурно реагирует с водой, водяным па- ром или кислотами, выделяя водород, который может вос- пламениться. Бурно, иногда со взрывом, реагирует со многими другими материалами	1420 4356		II ср.	4312 4в		Табл 8: герм. укуп. В6в В86 В96 Для рас- плавлен- ного мате- риала Табл. 8: В15а В16а В17а
Калий азотисто- кислый	См. Калия нитрит — ПН 5871						
Калий азотно- кислый	См. Калия нитрит — ПН 5869						
Калий азотно- кислый и натрий азотисто- кислый в смеси	См. Калия нитрат и натрия нитрит — смеси — ПН 5870						
Калий бромно- ватокис- лый	См. Калия бромат — ПН 5854						
Калий ванадиево- кис- лый (мета)	См. Калия метаванадат — ПН 5868						
Калий двуфтористый	См. Калия гидродифторид — ПН 5859						
Калий двуххромо- вокис- лый	См. Калия дихромат — ПН 5865						
Калий дитионисто- кис- лый	См. Калия дитионит — ПН 5864						
Калий кремнефтористый	См. Калия гексафторсиликат — ПН 5855						
Калий марганцово- кис- лый	См. Калия перманганат — ПН 5873						
Калий медь (I) — циано- водородный	См. Калия тетрацианокупрат (I) — ПН 5882						
Калий мышьяковисто- кислый, кислый	См. Калия гидроарсенит — ПН 5857						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{КТРП}{КР}$	КС	$\frac{СИЗО}{СИЗА}$	АК	$\frac{РОС}{ЗОС}$	$\frac{ҚЗЭС}{Мед.}$	Примечания
$\frac{4-10}{D}$	4-33	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	4-2	$\frac{С-2}{\Gamma-2}$ В, П Г-1,3	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{Ш.48}{Ш 52}$	См. п. 14.2.4, н

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Калий мышьяковокис- лый (орто), однозаме- щенный	См. Калия дигидроарсенат	ПН 5863				
Калий надсерноокислый	См. Калия пероксодисульфат	— ПН 5875				
Калий сернистый...	См. Калия сульфида кристаллогидрат.	— ПН 5878				
Калий сернистый...	См. Калия сульфид.	— ПН 5877				
Калий серноокислый кис- лый	См. Калия гидросульфат	— ПН 5862				
Калий сурьмяновинно- кислый	См. Калия-сурьмы тартрата гемигидрат	— ПН 5893				
Калий углекислый...	См. Калия карбонат ...	— ПН 5866				
Калий фосфористый	См. Калия фосфид	— ПН 5884				
Калий фтористый	См. Калия фторид	— ПН 5886				
Калий фтористый кис- лый ..	См. Калия гидрофторид .	— ПН 5858				
Калий хлорноватокис- лый...	См. Калия хлорат.	— ПН 5887, 5888				
Калий хлорноокислый	См. Калия перхлорат	— ПН 5876				
Калий цианистый	См. Калия цианид	— ПН 5890				
Калия антимоилтар- грат	См. Калия-сурьмы тартрата гемигидрат	— ПН 5893				
Калия арсенат	См. Калия дигидроарсенат	— ПН 5863				
Калия арсенит	См. Калия гидроарсенит	— ПН 5857				
Калия бисульфат	См. Калия гидросульфат	— ПН 5862				
Калия бисульфит — раствор	См. Гидросульфиты неорганические — водные растворы, и.у.к. — приложение 16, табл. 10, ПН 9683					
Калия бихромат	См. Калия дихромат	— ПН 5865				
5853 КАЛИЯ БОРОГИДРИД POTASSIUM BORO- HYDRIDE	KBH ₄ . ВГВ. Белый кристалли- ческий порошок. Реагирует с водой, медленно выделяя водо- род	1870 4357	I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм укуп. В8в В9а В17а В20а	
5854 КАЛИЯ БРОМАТ POTASSIUM BROMA- TE	KBгO ₃ Окисляющее твердое вещество. Может образовывать взрывчатые смеси с соединени- ями аммония, горючими мате- риалами или металлами в виде тонкоизмельченного порошка.	1484 5169	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>4 10</u> Е	4 30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4 2	<u>С-3,2</u> <u>Г-2</u> В, П Г-1	<u>См</u> ч IV, п 65 <u>Ш 23</u>	
<u>5-1</u> А	5 09	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5 1	<u>В-1</u> С 1	<u>С</u> Укладывать «Отдельно от» сое- <u>Ш 44</u> динений аммония, металличе- <u>Ш 52</u> ских порошков и цианидов	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
Смеси с горючими материала- ми чувствительны к трению и могут воспламеняться или взры- ваться при взаимодействии с серной кислотой							
5855 КАЛИЯ ГЕКСАФТО- РОСИЛИКАТ POTASSIUM FLUO- ROSILICATE	K_2SiF_6 . Ядовитое твердое ве- щество. Реагирует с кислотами, выделяя водорода фторид и кремния фторид	2655 6250		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5856 КАЛИЯ ГЕКСАФТО- РОТАНТАЛАТ (V) (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) POTASSIUM НЕХА- FLUOROTANTALATE (V) (POISONOUS SO- LIDS, N.O.S.)	K_2TaF_6 . Ядовитое твердое ве- щество	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
Калия гидрат...	См. Калия гидроксид... — ПН 5860, 5861						
Калия гидрат окиси...	См. Калия гидроксид.. — ПН 5860, 5861						
5857 КАЛИЯ ГИДРОАРСЕ- НИТ POTASSIUM ARSE- NITE	$KAsO_2 \cdot nAs_2O_3$. Ядовитое веще- ство Белый порошок	1678 6212		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
5858 КАЛИЯ ГИДРОДИ- ФТОРИД POTASSIUM BIFLUO- RIDE	KHF_2 . Едкое и коррозионное вещество. Белые кристаллы. В присутствии влаги высококор- розионно для стекла, других кремнистых материалов и боль- шинства металлов. Вызывает серьезные ожоги кожи и сли- зистых оболочек. Ядовитое вы- сокоопасное. При нагревании и при реакции с кислотами выде- ляет водород фтористый, для которого ПДК 0,5 мг/м ³	1811 8212		II ср.	8162 8; 6a	Табл. 18, 19	
5859 КАЛИЯ ГИДРОДИ- ФТОРИД — РАСТВОР POTASSIUM BIFLUO- RIDE, SOLUTION	KHF_2 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Высококоррозионна для стекла, других кремнистых материалов и большинства металлов. Вы- зывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядови- тая высокоопасная. Реагирует с кислотами, выделяя водород фтористый, для которого ПДК 0,5 мг/м ³	1811 8212		II ср.	8162 8; 6a	Табл. 16, 17	
5860 КАЛИЯ ГИДРОКСИД — РАСТВОР POTASSIUM HYDRO- XIDE, SOLUTION	КОН. Едкое и коррозионное ве- щество. Коррозионно для алю- миния, цинка и жести. Вызыва- ет серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитое.	1814 8214		II ср.	8212 8	Табл. 16, 17	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{A}$	6-00	$\frac{K4, D4}{KA, D8}$	6-1	Не горит	$\frac{C}{Ш.44}$	Укладывать «Вдали от» кислот.
$\frac{6-6}{A}$	6-13	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	Не горит	$\frac{C}{Ш.44}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-00	$\frac{K4, D2}{K4, D14}$	6-1	Не горит	$\frac{A^*}{Ш.44}$ Ш.3	
$\frac{8-1}{A}$	8-00	$\frac{K3, D10}{K3, D5}$	6-1	Не горит	$\frac{B}{Ш.49}$ Ш.44 П.46	Укладывать «Вдали от» кислот Укрывать от лучистого тепла
$\frac{8-1}{A}$	8-00	$\frac{K3, D10}{K3, D5}$	6-1	Не горит	$\frac{B}{Ш.49}$ Ш.44	Укладывать «Вдали от» кислот
$\frac{8-2}{A}$	8-04	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	8-1	Не горит П-1	$\frac{C}{Ш.3}$ Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
	Энергично реагирует с кисло- тами. При реакции с солями аммония выделяет аммиак. ПДК 2 мг/м ³					
5861 КАЛИЯ ГИДРОКСИД ТВЕРДЫЙ POTASSIUM HYDRO- XIDE, SOLID	КОН. Едкое и коррозионное ве- щество. Расплывающиеся белые гранулы, чешуйки, куски или блоки. В присутствии влаги коррозионно для алюминия, цинка, жести. Вызывает серьез- ные ожоги кожи и слизистых оболочек. Энергично реагирует с кислотами. Реагирует с соля- ми аммония, выделяя аммиак. ПДК 2 мг/м ³	1813 8214		II ср.	8212 8	Табл. 18, 19
5862 КАЛИЯ ГИДРОСУЛЬ- ФАТ POTASSIUM HYDRO- GEN SULPHATE	КНСО ₄ Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветные кристаллы. Раздра- жает кожу и слизистые оболоч- ки. При контакте с пламенем выделяет сильно раздражаю- щие и коррозионные газы. Раст- воримо в воде	2509 8213		II ср.	8112 8	Табл. 18, 19
Калия гидросульфит	См. Калия дитионит — ПН 5864					
5863 КАЛИЯ ДИГИДРО- АРСЕНАТ POTASSIUM ARSENATE	КН ₂ АsО ₄ . Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы или бе- лый порошок	1677 6239		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
5864 КАЛИЯ ДИТИОНИТ POTASSIUM DITHIO- NITE	К ₂ S ₂ O ₄ . Самовозгорающееся вещество. На воздухе может самонагреться и самовозго- раться, выделяя серы диоксид. Негерметично упакованное ве- щество легко увлажняется вла- гой воздуха. Скорость самона- гревания вещества резко увели- чивается при его увлажнении. Самонагревание увлажненного вещества или его нагрев от посторонних источников может привести к разрыву тары	1929 4117		II ср.	4212 46	Табл. 6, 6а
5865 КАЛИЯ ДИХРОМАТ POTASSIUM DICHRO- MATE	К ₂ Cr ₂ O ₇ . Малоопасное ядови- тое вещество. Кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,01 мг/м ³ в пересчете на CrO ₃			III низк.	9153 —	
Калия гидрофторид	См. Калия гидрофторид — ПН 5859					
Калия дибутилдитио- фосфат...	См. Аэрофлот СК калиево-бутиловый... — ПН 5176					
5866 КАЛИЯ КАРБОНАТ POTASSIUM CARBO- NATE	К ₂ СО ₃ . Слабое едкое и корро- зионное вещество. Кристаллы или порошок. Гигроскопичное. Коррозионно для цинка, алю- миния и жести			III низк.	9163 —	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-05	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	8-1	Не горит <u>С-2</u> П-1	<u>С</u> Ш 44 Ш 3	
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-00	$\frac{\text{К3, Д4}}{\text{К3, Д10}}$	8-1	Не горит	<u>С</u> Ш.44 Ш 39	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-00	$\frac{\text{К4, Д2}}{\text{К4, Д14}}$	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.44 Ш 3	
$\frac{4-6}{\text{Е}}$	4-20	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	4-2	<u>С-1,3</u> Г-2 В	См 1. Укладывать в наиболее сух IV, хом месте. п. 6 5 2 См. п. 14.2 4, б, в <u>Ш 44</u> Ш 52 П 39	
$\frac{9-2}{\text{А}}$	9-05	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	<u>С-1</u> В	<u>С</u> Упаковка согласно НТД на Ш 44 продукцию	
$\frac{9-2}{\text{А}}$	8-00	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	8-1	Не горит	<u>Д</u> Упаковка согласно НТД на Ш.44 продукцию	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO			
КАЛИЯ КАРБОНИЛ POTASSIUM CARBO- NYL	Перевозка запрещена						
Калия кремнефторид	См. Калия гексафторосиликат — ПН 5855						
5867 КАЛИЯ КСАНТОГЕ- НАТЫ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) POTASSIUM XANTHA- TES (POISONOUS SO- LIDS, N.O.S.)	Ядовитые вещества. Калиевые соли алкилксантогеновых кислот лот	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5868 КАЛИЯ МЕТАВАНА- ДАТ POTASSIUM МЕТА- VANADATE	KVO_3 . Ядовитое вещество. Белый кристаллический порошок. Пыль раздражает слизистые оболочки. Окислитель	2864 6243		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
5869 КАЛИЯ НИТРАТ POTASSIUM NITRATE	KNO_3 . Окисляющее твердое вещество	1486 5171		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6a	
Калия моноокись	См. Калия оксид — ПН 5872						
Калия надперекись	См. Калия супероксид — ПН 5879						
Калия нитрат и натрия нитрат — смеси	См. Натрия нитрат и калия нитрат — смеси — ПН 6333						
5870 КАЛИЯ НИТРАТ и НАТРИЯ НИТРИТ — СМЕСИ POTASSIUM NITRATE AND SODIUM NITRI- TE MIXTURES	$KNO_3 + NaNO_2$. Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. При взаимодействии с органическими материалами может вызвать пожар. Смеси с солями аммония или цианидами могут взрываться. Ядовитые. Могут перевозиться в виде сплавленных твердых блоков или в кусках	1487 5171		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6a	
5871 КАЛИЯ НИТРИТ POTASSIUM NITRITE	KNO_2 . Окисляющее твердое вещество, расплывается на воздухе. Может вызывать пожар при взаимодействии с органическими материалами. Смеси с солями аммония или цианидами могут взрываться. Ядовитое	1488 5172		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6a	
5872 КАЛИЯ ОКСИД POTASSIUM MONO- XIDE	K_2O . Едкое и коррозионное вещество. Расплывающиеся кристаллы. В присутствии влаги коррозионно для алюминия, цинка и жести. Вызывает серьезные ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек. Ядовитое. Энергично реагирует с водой и	2033 8215		II ср.	8212 8	Табл. 18, 19	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>С-1</u> Г-1,3	<u>В</u> Ш.44	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>С</u>	
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1</u> П-2 —	<u>Д</u> Ш.44 Ш.52	Порожние немые мешки из этого вещества могут легко воспламениться
<u>5-1</u> А	5-03	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> С-1	<u>В</u> Ш.44 Ш.52	Укладывать
<u>5-1</u> А	5-03	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> С-1	<u>В</u> Ш.52 Ш.44 Ш.53	
<u>8-2</u> А	8-05	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горит	<u>С</u> Ш.44 Ш.3	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
	кислотами. При реакции с со- лями аммония выделяет амми- ак, для которого ПДК 20 мг/м ³						
5873 КАЛИЯ ПЕРМАНГА- НАТ POTASSIUM PER- MANGANATE	КМnO ₄ . Окисляющее вещество. Темно-фиолетовые кристаллы или порошок. Смеси с такими веществами, как глицерин или антифризные соединения, могут самовоспламеняться. Бурно реагирует с серной кислотой и водорода пероксидом. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония	1490 5173		II ср.		5112 5	Табл. 6, 6а
5874 КАЛИЯ ПЕРОКСИД POTASSIUM PERO- XIDE	К ₂ O ₂ . Окисляющее вещество. Порошок желтоватого цвета. Бурно реагирует с водой, вы- деляя кислород. Смеси с горю- чими материалами, особенно если они смочены небольшим количеством воды, при ударе или трении могут воспламенять- ся. При малых количествах во- ды выделяется достаточно теп- ла, чтобы воспламенить орга- нические материалы, находя- щиеся рядом. Раствор в воде является щелочной коррозион- ной жидкостью	1491 5174		I выс.		5111 5	Табл. 9: 02в 03в 04б 07а 021б 023а 024а 025а
5875 КАЛИЯ ПЕРОКСО- ДИСУЛЬФАТ POTASSIUM PERSUL- PHATE	К ₂ S ₂ O ₈ . Окисляющее вещество. Твердые бесцветные кристаллы или порошок	1492 5175		III низк.		5113 5	Табл. 6, 6а
Калия персульфат	См Калия пероксодисульфат— ПН 5875						
5876 КАЛИЯ ПЕРХЛОРАТ POTASSIUM PER- CHLORATE	КClO ₄ . Окисляющее вещество. Порошок или кристаллы бело- го цвета. Образует взрывчатые смеси с горючими материалами или металлами в виде тонко- размельченного порошка. Раст- воримо в воде	1489 5172		II ср.		5112 5	Табл. 6, 6а
Калия селенат	См Селенаты или селениты — ПН 6644						
Калия селенит	См. Селенаты или селениты — ПН 6644						
5877 КАЛИЯ СУЛЬФИД БЕЗВОДНЫЙ или КА- ЛИЯ СУЛЬФИД с мас- совой долей кристалли- зационной воды менее 30 % POTASSIUM SULPHI- DE, ANHYDROUS or	К ₂ S. Самовозгорающееся ве- щество черного цвета. Гигро- скопичное. Растворимо в воде. При взаимодействии с кислота- ми выделяет сероводород, для которого ПДК 10 мг/м ³	1382 4253		II ср.		4212 4б	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{5-1}{\text{А}}$	5-09	$\frac{\text{К1, Д2}}{\text{К3, Д6}}$	5-1	$\frac{\text{С-2}}{\text{Г-2}} \\ \text{С-1} \\ \text{П-1}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.24}} \\ \text{К.39} \\ \text{Ш.53}$	Укладывать «Отдельно от» гли- церина
$\frac{5-1}{\text{В}}$	5-06	$\frac{\text{К2, Д3}}{\text{К4, Д5}}$	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{В}}$	$\frac{\text{См.}}{\text{Ш.50}}$	1. Укладывать в наиболее су- хом месте, «Отдельно от» пер- манганатов. 2. Обеспечить полную защиту содержимого упаковок от вла- ги
$\frac{5-1}{\text{А}}$	5-00	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-1	$\frac{\text{В-2,1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.52}}$	
$\frac{5-1}{\text{А}}$	5-08	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{G}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{4-6}{\text{А}}$	4-20	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	4-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-1,3}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.52}$	См. п. 14.2.4, б, в

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
POTASSIUM SULPHIDE with less than 30% water of crystallization						
5878 КАЛИЯ СУЛЬФИДА КРИСТАЛЛОГИДРАТ с массовой долей кри- сталлизационной воды не менее 30% POTASSIUM, SULPHI- DE, HYDRATED with not less than 30% wa- ter of crystallization	$K_2S \cdot nH_2O$. Едкое и коррозион- ное гигроскопичное кристалли- ческое вещество. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Реагирует с кислотами, выде- ляя сероводород, для которого ПДК 10 мг/м ³ . $t_{пл}$ 60°C	<u>1847</u> 8215		II ср.	<u>8212</u> 8	Табл. 18, 19
5879 КАЛИЯ СУПЕРОК- СИД POTASSIUM SUPER- OXIDE	K_2O_2 . Сильное окисляющее ве- щество. Чешуйки желтого цве- та. Бурно реагирует с водой или влагой воздуха, выделяя тепло. Раздражает кожу и сли- зистые оболочки	<u>2466</u> 5176		I выс.	<u>5111</u> 5	Табл. 9: 02в 03в 04б 07а 021б 023а 024а 025а
Калия тетрагидроборат См. Калия борогидрид — ПН 5853						
5880 КАЛИЯ ТЕТРАИОДО- МЕРКУРАТ (II) MERCURY POTASSI- UM IODIDE	K_2HgI_4 . Ядовитое вещество. Желтые расплывающиеся кри- сталлы или порошок	<u>1643</u> 6185		II ср.	<u>6162</u> 6а	Табл. 13, 14
5881 КАЛИЯ ТЕТРАЦИА- НОКУПРАТ (I) POTASSIUM CUPRO- CYANIDE	$K_3[Cu(CN)_4]$. Ядовитое веще- ство. Белые кристаллы или по- рошок Реагирует с кислотами и парами кислот, выделяя ци- анистый водород	<u>1679</u> 6240		II ср.	<u>6162</u> 6а	Табл. 13, 14
5882 КАЛИЯ ТЕТРАЦИА- НОМЕРКУРАТ (II) MERCURIC POTASSI- UM CYANIDE	$K_2Hg(CN)_4$. Ядовитое высоко- опасное вещество. Бесцветные кристаллы. При взаимодействии с кислотами выделяет цианис- тый водород	<u>1626</u> 6176		I выс.	<u>6161</u> 6а	Табл. 13, 14
5883 КАЛИЯ ТРИИОДО- МЕРКУРАТ в растворе (РТУТИ СОЕДИНЕ- НИЯ ЖИДКИЕ, Н.У.К.) POTASSIUM TRIIODO- MERCURATE in solution (MERCURY COM- POUNDS, LIQUID, N.O.S.)	$HgI_2 \cdot KI$. Ядовитое вещество. Водный раствор	<u>2024</u> 6180		II ср.	<u>6162</u> 6а	Табл. 11, 12

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-00	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	8-1	$\frac{\text{В-1,3}}{\text{Г-1,3}} \\ \text{П-1}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.52}$	Укладывать «Вдали от» кислоты
$\frac{5-1}{\text{В}}$	5-06	$\frac{\text{К2, Д3}}{\text{К4, Д5}}$	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{В, П}}$	$\frac{\text{Ш.44}}{\text{Ш.52}}$	См. 1. Укладывать в наиболее сухом месте, «Отдельно от» перманганатов. 2. Обеспечить полную защиту содержимого упаковок от влаги
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-09	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д12}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш 14}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-12	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.14}} \\ \text{К.39}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-09	$\frac{\text{К4, Д10}}{\text{К4, Д5}}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-4	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}} \\ \text{В, П}$	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.14}} \\ \text{К.39}$	Укладывать «Вдали от» кислот
$\frac{6-5}{\text{В}}$	6-09	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д12}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.14}}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5884 КАЛИЯ ФОСФИД POTASSIUM PHOSPHIDE	К ₃ P. ВГВ. Разлагается при взаимодействии с водой или водяным паром, выделяя фосфин. ПДК 0,1 мг/м ³	2012 4358		I выс.	4321 4в; 6а	Табл. 8: герм. укуп. B56 B86 B96 B17a
5885 КАЛИЯ ФТОРАЦЕТАТ POTASSIUM FLUOROACETATE	FCH ₂ COOK. Ядовитое высокоопасное вещество. Растворимо в воде	2628 6242		I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14
5886 КАЛИЯ ФТОРИД POTASSIUM FLUORIDE	КF. Ядовитое высокоопасное вещество. Белые расплывающиеся кристаллы, порошок или их раствор. Реагирует с кислотами, выделяя фтористый водород. ПДК 0,2 мг/м ³	1812 6242		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Калия фторосиликат	См. Калия гексафторосиликат — ПН 5855					
5887 КАЛИЯ ХЛОРАТ ТВЕРДЫЙ POTASSIUM CHLORATE, SOLID	KClO ₃ . Окисляющее вещество. Твердое. Смеси с соединениями аммония, серой, фосфором, серной кислотой, металлами в виде тонкоизмельченного порошка или горючими материалами взрываются при ударе или трении	1485 5169		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
5888 КАЛИЯ ХЛОРАТ — РАСТВОР POTASSIUM CHLORATE, SOLUTION	KClO ₃ . Окисляющее вещество. Водный раствор. Бесцветный. При попадании в огонь может взрываться. Розлив вещества и испарение воды усиливают опасность самовоспламенения при взаимодействии с горючими материалами и серой, а также опасность взрыва при взаимодействии с соединениями аммония, металлами в виде тонкоизмельченного порошка и маслами	2427 5170		II ср.	5112 5	Табл. 9: 02а 03а 04а 05а
5889 КАЛИЯ ХЛОРАТ И МАСЛО МИНЕРАЛЬНОЕ — СМЕСИ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП С) POTASSIUM CHLORATE AND MINERAL OIL MIXTURES (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Очень чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0083 1118			11D 1а	Табл. 1: E10

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{4-11}{E}$	4-34	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1}{Г-1,2}$ В, П	См. ч IV, п. 6.5 $\frac{Ш.44}{В.56}$	
$\frac{6-6}{E}$	6-00	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.49}$	
Для жидк. $\frac{6-5}{A}$ Для тв. $\frac{6-6}{A}$	6-13	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	Не горит $\frac{П-1}{-}$	$\frac{C}{Ш.49}$ К.47	
$\frac{5-1}{A}$	5-08	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-1	$\frac{B-1}{C-1}$	$\frac{C}{Ш.44}$ Ш.52 Ш.53	1. При перевозке «от двери до двери» допускается использовать упаковку 022а (табл. 9). Груз в мешках допускается к перевозке только в закрытых контейнерах и транспортных средствах
$\frac{5-1}{B}$	5-08	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-1	$\frac{B-2,1}{C-1}$	$\frac{C}{Ш.44}$ Ш.52 Ш.53	Укладывать «Отдельно от» соединений аммония, металлических порошков и цианидов
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{П-1}$ С-2	$\frac{Ш.53}{-}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				CO	КШ Знак опас- ности	
5890 КАЛИЯ ЦИАНИД POTASSIUM CYANIDE	KCN Ядовитое высокоопасное вещество. Кристаллы или комья, поглощающие влагу из воздуха. При взаимодействии с кислотами или их парами выделяет цианистый водород. При растворении в воде образует слабый раствор цианистого водорода ПДК 0,3 мг/м ³	1680 6241		I выс.	6161 6а	Табл. 15: герм. укуп. Я86 Я9д Я16а Я17а Я18а Я19а
Калийборгидрид	См. Калия борогидрид — ПН 5853					
5892 КАЛИЯ-НАТРИЯ СПЛАВЫ POTASSIUM SODIUM ALLOYS	Na ₂ K. ВГВ Белые тягучие мягкие металлы. Легче воды. Бурно реагируют с водой, водяным паром, растворами кислот, углерода диоксидом, выделяя водород, который может воспламениться от теплоты реакции. Бурно, иногда со взрывом, реагирует со многими другими веществами	1422 4356		I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. В6в В86 В96 Для рас- плавлен- ного мате- риала В15а В16а В17а
5893 КАЛИЯ-СУРЬМЫ ТАР- ТРАТА ГЕМИГИДРАТ ANTIMONY POTASSI- UM TARTRATE	K ₂ Sb ₂ H ₄ O ₇ · 2 H ₂ O Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы или белый порошок	1551 6071		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Каломель...	См. Ртуты (I) хлорид... — ПН 6613					
5894 КАЛЬЦИЙ или КАЛЬ- ЦИЙ СПЛАВЫ CALCIUM or CALCIUM ALLOYS	Ca. ВГВ. Легко разлагаются под воздействием влаги и воды и бурно реагирует с кислотами, выделяя водород, который может воспламениться от теплоты реакции	1401 4335		II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а
Кальций азотнокислый	См. Кальция нитрат — ПН 5905					
Кальций водородистый	См. Кальция гидрид — ПН 5897					
Кальций дитионисто- кислый	См. Кальция дитионит — ПН 5902					
Кальций кремнистый	См. Силикокальций — ПН 6665					
Кальций марганцово- кислый	См. Кальция перманганат — ПН 5908					
Кальций мышьяковисто- кислый...	См. Кальция метаарсенит... — ПН 5904					
Кальций мышьяковистый	См. Кальция сесквиарсенид... — ПН 5913					

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
Кальций мышьяковокис- лый и кальций мышья- ковистокислый — смеси твердые	См. Кальция арсенат и кальция арсенит — смеси твердые ПН 5896				
Кальций мышьяково- кислый (орто)...	См. Кальция ортоарсенат... — ПН 5907				
5895 КАЛЬЦИЙ ПИРОФОР- НЫЙ или КАЛЬЦИЯ СПЛАВЫ ПИРОФОР- НЫЕ CALCIUM, PYROPHO- RIC or CALCIUM AL- LOYS, PYROPHORIC	Самовозгорающиеся вещества. Пиррофорные. На воздухе могут самовоспламеняться. При встряхивании могут искриться. При взаимодействии с водой выделяют водород	1855 4255	II выс.	4212 46	Табл. 7а: герм. укуп. C16 C24a
Кальций серноватисто- кислый	См. Кальция гиосульфата гексагидрат — ПН 5915				
Кальций углеродистый	См. Кальция карбид — ПН 5903				
Кальций фосфористый	См. Кальция фосфид — ПН 5916				
Кальций фосфорнокис- лый (орто) однозаме- щенный...	См. Кальция дигидроортофосфат... — ПН 5901				
Кальций фтористый	См. Кальция фторид... — ПН 5917				
Кальций хлористокис- лый	См. Кальция хлорит — ПН 5920				
Кальций хлорноватис- токислый...	См. Кальция гипохлорит... — ПН 5898—5900				
Кальций хлорноватокис- лый	См. Кальция хлорат — ПН 5918, 5919				
Кальций хлорнокислый	См. Кальция перхлорат — ПН 5910				
Кальций цианистый	См. Кальция цианид — ПН 5922				
Кальция арсенат	См. Кальция ортоарсенат — ПН 5907				
5896 КАЛЬЦИЯ АРСЕНАТ И КАЛЬЦИЯ АРСЕ- НИТ — СМЕСИ ТВЕР- ДЫЕ CALCIUM ARSENATE AND CALCIUM ARSE- NITE MIXTURES, SO- LID	CaAsO ₃ H или Ca ₃ (AsO ₄) ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Белый порошок. ПДК 1 мг/м ³	1574 6094	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
Кальция арсенид...	См. Кальция сесквиарсенид... — ПН 5913				
Кальция бисульфит — раствор	См. Гидросульфиты неорганические — водные растворы, н.у.к. — приложение 16, табл. 10, ПН 9683				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{4-6}{D}$	4-20	$\frac{K1, D2}{K4, D5}$	4-2	С-1 Г-2 В, П Г-1.3	См. Свободное пространство тары ч. IV, обычно заполняется инертным газом п. 6.5 $\frac{\text{Ш.48}}{\text{Ш.52}} \frac{\text{В.53}}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-00	$\frac{K4, D2}{K4, D14}$	6-1	Не горит	$\frac{A^*}{\text{Ш.3}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
5897 КАЛЬЦИЯ ГИДРИД CALCIUM HYDRIDE	CaH ₂ . ТВВ. Твердое. Взаимо- действует с водой, водяным па- ром, спиртами и кислотами, вы- деляя водород, который может воспламеняться от теплоты ре- акции	<u>1404</u> 4337		I выс.	<u>4311</u> 4в	Табл. 8: герм. укуп. B66 B8в B9a B176
Кальция гидроксид и См. Известь натронная... — ПН 5792 натрия гидроксид — смесь...						
Кальция гидросульфит См. Кальция дитионит — ПН 5902						
5898 КАЛЬЦИЯ ГИПОХЛО- РИТ СУХОЙ или КАЛЬЦИЯ ГИПОХЛО- РИТА СМЕСИ с массо- вой долей активного хлора более 39% (8,8% активного кислорода) CALCIUM HYPOCHLO- RITE DRY or CALCI- UM HYPOCHLORITE MIXTURES with more than 39% available chlo- rine (8.8% available oxy- gen)	Ca(OCl) ₂ . Окисляющее веще- ство. Белые или желтоватые гранулы или порошок раствори- мы в воде. Могут вызвать по- жар при взаимодействии с ор- ганическими материалами, сое- динениями аммония. Могут бур- но разлагаться. При термиче- ском разложении или при вза- имодействии с кислотами выде- ляется хлор. В присутствии влаги коррозионен для боль- шинства металлов. Пыль раз- дражает слизистые оболочки. Критическая температура, при которой происходит разложе- ние примерно 65 °С; загрязне- ние органическими веществами снижает ее. ПДК 1,0 мг/м ³	<u>1748</u> 5137		II ср.	<u>5112</u> 5	Табл. 6, 6a
5899 КАЛЬЦИЯ ГИПОХЛО- РИТА СМЕСИ СУХИЕ с массовой долей актив- ного хлора более 10%, но не более 39% CALCIUM HYPOCHLO- RITE MIXTURES, DRY with more than 10% but not more than 39% available chlorine	Ca(OCl) ₂ . Окисляющее веще- ство. Белый порошок с резким запахом. Реагирует с кислота- ми, выделяя хлор. Может выз- вать пожар при соприкоснове- нии с некоторыми ЛВЖ, мас- лами, а также с горючими ма- териалами. В присутствии вла- ги коррозионен для большинст- ва металлов. Пыль раздражает слизистые оболочки	<u>2208</u> 5138		III низк.	<u>5113</u> 5	Табл. 6, 6a
5900 КАЛЬЦИЯ ГИПОХЛО- РИТА ПОЛИГИДРАТ или КАЛЬЦИЯ ГИПО- ХЛОРИТ ГИДРАТИ- РОВАННЫЕ СМЕСИ с массовой долей воды не менее 5,5%, но не более 10% CALCIUM HYPOCHLO- RITE, HYDRATED or CALCIUM HYPO- CHLORITE, HYDRA-	Ca(OCl) ₂ .nH ₂ O. Окисляющие вещества. Порошки, гранулы или таблетки белого или блед- но-желтого цвета. Реагируют с кислотами, выделяя хлор. Мо- гут вызвать пожар при взаимо- действии с органическими ма- териалами или соединениями аммония. В присутствии влаги коррозионны для большинства металлов. Пыль раздражает слизистые оболочки	<u>2880</u> 5138		II ср.	<u>5112</u> 5	Табл. 6, 6a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-10</u> Е	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,2</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u> <u>Г-1</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u>	
<u>5-1</u> D	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> <u>П-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	1. Не допускать загрязнения вещества. 2. При перевозке в грузовых контейнерах — категория размещения Е. 3. Тара должна иметь устройство для выхода газа, исключающее возможность утечки содержимого
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> <u>П-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>П 39</u>	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на гипохлорит кальция с массовой долей активного хлора не более 10%. 2. Укладывать «Отдельно от» металлических порошков, соединений аммония, цианидов, водорода пероксида
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2,1</u> <u>П-1</u> <u>Г-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	1. Не допускать загрязнения вещества. 2. Укладывать «Вдали от» источников тепла, температура которых в течение 24 ч и более может быть выше 55 °С. 3. Тара должна иметь устройство для выхода газа. 4. Груз в мешках допускается к перевозке только в закрытых контейнерах и транспортных средствах.

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
TED MIXTURES with not less than 5.5% but not more than 10% water						
5901 КАЛЬЦИЯ ДИГИДРО-ОРТОФОСФАТ (ЕД-КИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ. Н.У.К.) CALCIUM DIHYDRO-ORTHOPHOSPHATE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S)	Ca(H ₂ PO ₄) ₂ . Коррозионное ве- щество. Бесцветные гигроско- пичные кристаллы. Растворимо в воде	1759 8151		III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
Кальция дисилицид См. Кальция силицид — ПН 5914						
5902 КАЛЬЦИЯ ДИТИО- НИТ CALCIUM DITHIONI- TE	CaS ₂ O ₄ Самовозгорающееся вещество На воздухе может самонагреваться и самовозго- раться, выделяя серы диоксид. Скорость самонагревания резко увеличивается при увлажне- нии Негерметично упакованное вещество легко увлажняется па- ром воздуха Самонагревание увлажненного вещества или его нагрев от посторонних источ- ников может привести к раз- рыву тары ПДК 10 мг/м ³	1923 4223		II ср.	4212 4б	Табл. 6, 6а
5903 КАЛЬЦИЯ КАРБИД CALCIUM CARBIDE	CaC ₂ . ВГВ. Твердое. При вза- имодействии с водой бурно вы- деляет ацетилен, который мо- жет воспламениться, от тепло- ты реакции Бурно реагирует с кислотами. Может содержать соединения фосфора и мышья- ка. ПДК 6,0 мг/м ³	1402 4335		II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а
5904 КАЛЬЦИЯ МЕТААР- СЕНИТ (АРСЕНИТЫ, Н.У.К.) CALCIUM METAAR- SENITE (ARSENITES, N.O.S.)	Ca(AsO ₂) ₂ . Ядовитое вещество. Порошок серого цвета. ПДК 1,0 мг/м ³	1557 6076		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Кальция монофосфат... См. Кальция дигидроортофосфат... — ПН 5901						
5905 КАЛЬЦИЯ НИТРАТ CALCIUM NITRATE	Ca(NO ₃) ₂ . Окисляющее твер- дое вещество, распыляющееся на воздухе. Гигроскопичное	1454 5139		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
						5. «Укладывать» отдельно от металлических порошков, соединений аммония, цианидов, водорода пероксида
$\frac{8-2}{А}$	8-00		8-1	Не горит	— Ш.44 Ш.52	
$\frac{4-6}{Е}$	4-20	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	4-2	$\frac{С-1,3}{Г-2}$ В	См. 1. Укладывать в наиболее сухом месте. п. 6.5 Ш.44 Ш.52 Ш.39	2. См. п. 14.2.4, б, в
$\frac{4-10}{А}$	4-30	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	4-2	$\frac{С-1}{Г-2}$ В, П	См. ч. IV. п. 6.5 Ш.48 Ш.52 В.53 К.39	См. п. 14.2.4, б, в
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д14}$	6-1	Не горит	А Ш.3	
$\frac{5-1}{А}$	5-02	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1	$\frac{В-1,2}{—}$	Д Ш.52 Ш.44	Действие Правил МОПОГ не распространяется на технический сорт удобрения нитрата кальция, главным образом из двойной соли нитрата кальция и нитрата аммония с массовой долей азота не более 15% и воды не менее 12%

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
5906 КАЛЬЦИЯ ОКСИД CALCIUM OXIDE	CaO. Малоопасное ядовитое. Белое твердое вещество. При взаимодействии с водой и кислотой выделяет тепло. Вызывает ожоги кожи. Пыль раздражает слизистые оболочки. ПДК 3 мг/м ³	1910	—	III низк.	9163	—
5907 КАЛЬЦИЯ ОРТОАР- СЕНАТ CALCIUM ARSENATE	Ca ₃ (AsO ₄) ₂ . Ядовитое вещество. Белый порошок. ПДК 1,0 мг/м ³	1573 6094	—	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
5908 КАЛЬЦИЯ ПЕРМАН- ГАНАТ CALCIUM PERMAN- GANATE	Ca(MnO ₄) ₂ . Окисляющее вещество. Кристаллы или порошок. Смеси с такими веществами, как глицерин или антифризные соединения, могут самовоспламеняться. Бурно реагирует с серной кислотой и водорода пероксидом. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония	1456 5140	—	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6a
5909 КАЛЬЦИЯ ПЕРОК- СИД CALCIUM PEROXIDE	CaO ₂ . Окисляющее вещество. Порошок белого цвета. Смеси с горючими материалами, особенно если они смочены небольшим количеством воды, при ударе или трении воспламеняются. При попадании в огонь, при взаимодействии с водой или кислотами разлагается, выделяя кислород	1457 5140	—	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6a
5910 КАЛЬЦИЯ ПЕРХЛО- РАТ CALCIUM PERCHLO- RATE	Ca(ClO ₄) ₂ . Окисляющее вещество. Порошок или кристаллы белого цвета. Гигроскопичное. Может образовывать взрывчатые смеси с горючими материалами или металлами в виде тонкоизмельченного порошка	1455 5139	—	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6a
5911 КАЛЬЦИЯ РЕЗИНАТ CALCIUM RESINATE	(C ₁₉ H ₂₉ COO) ₂ Ca. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Желтовато-белый аморфный порошок с запахом смолы. Сиккатив. Склонно к самонагреванию. Не растворимо в воде	1313 4132	—	III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a
5912 КАЛЬЦИЯ РЕЗИНАТ РАСПЛАВЛЕННЫЙ CALCIUM RESINATE, FUSED	(C ₁₉ H ₂₉ COO) ₂ Ca. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Хрупкие блестящие куски, комья с запахом смолы. Сиккатив. Склонно к самонагреванию. Не растворимо в воде. t _{пл} 205 °C	1314 4132	—	III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>9-2</u> <u>А</u>	8-05	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит <u>В, П</u>	<u>См. 1. Упаковка</u> <u>ч. IV, продукцию.</u> <u>б. 6.5 2. Укладывать в наиболее су-</u> <u>Ш.44 хом месте</u> <u>В 52</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-09	<u>К1, Д2</u> <u>К3, Д6</u>	5-1	<u>В-1</u> <u>С-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u> <u>К.39</u>	Укладывать «Отдельно от» гли- церина
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-06	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1, разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>В, П, Г</u>	<u>См. 1. Обеспечить полную защиту</u> <u>ч. IV, содержимого упаковок от вла-</u> <u>п. 6.5 ги.</u> <u>Ш.52 2. Укладывать в наиболее су-</u> <u>хом месте</u>	
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш.53</u>	
<u>4-1</u> <u>А</u>	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д6</u>	4-1	<u>В-2,3</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>—</u>	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	См. п. 14.2.4.6
<u>4-1</u> <u>А</u>	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д6</u>	4-1	<u>В-2,3</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>—</u>	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	См. п. 14.2.4.6

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO	CO		
5913 КАЛЬЦИЯ СЕСКВИ- АРСЕНИД (МЫШЬЯ- КА СОЕДИНЕНИЯ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) CALCIUM SESQUIAR- SENIDE (ARSENIC COMPOUNDS, SOLID, N.O.S.)	Ca_3As_2 . Ядовитое твердое ве- щество	1557 6076	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
Кальция селенат	См. Селенаты или селениты — ПН 6644					
5914 КАЛЬЦИЯ СИЛИЦИД CALCIUM SILICIDE	$CaSi_2$. ВГВ. При взаимодей- ствии с водой выделяет водород. В случае наличия примеси кар- бида кальция при взаимодейст- вии с водой выделяет также ацетилен, который может вос- пламениться от теплоты реак- ции. При взаимодействии с кис- лотами выделяет кремния гид- рид	1405 4339	II ср. III низк.	4312 4b 4313 4b	Табл. 6, 6a	
5915 КАЛЬЦИЯ ТИОСУЛЬ- ФАТА ГЕКСАГИДРАТ CALCIUM THIOSUL- PHATE HEXAHYDRA- TE	$CaS_2O_3 \cdot 6H_2O$. Слабо коррозион- ное вещество. Бесцветные крис- таллы		III низк.	9163 —		
5916 КАЛЬЦИЯ ФОСФИД CALCIUM PHOSPHI- DE	Ca_3P_2 . ВГВ. Разлагается под воздействием воды или водя- ного пара, выделяя фосфин. Ядовитое, высокоопасное. ПДК 0,1 мг/м ³	1360 4338	I выс.	4321 4b, 6a	Табл. 8: герм. укуп. B56 B86 B96 B17a	
5917 КАЛЬЦИЯ ФТОРИД CALCIUM FLUORIDE	CaF_2 . Ядовитое твердое веще- ство. Реагирует с кислотами, выделяя фтористый водород. ПДК 2,5 мг/м ³ (в пересчете на HF)		III низк.	9153 —		
5918 КАЛЬЦИЯ ХЛОРАТ — РАСТВОР CALCIUM CHLORA- TE. SOLUTION	$Ca(ClO_3)_2$. Окисляющее веществ- во. Водный раствор. При попа- дании в огонь может взрываться. Розлив вещества и испаре- ние воды усиливают опасность самовоспламенения при взаи- модействии с горючими мате- риалами и серой, а также опас- ность взрыва при взаимодейст- вии с соединениями аммония, металлами в виде тонкоизмель- ченного порошка и масла	2429 5135	II ср.	5112 5	Табл. 9: 02a 03a 04a 05a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 1
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{A}$	6-00	$\frac{K4, D4}{K4, D14}$	6-1	Не горит	$\frac{A}{Ш.3}$	
$\frac{4-10}{A}$	4-30	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	4-2	$\frac{Г-1}{С-1}$ В, П	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{Ш.52}{В.52}$ К 52	См. п. 14.2.4, б, в
$\frac{9-2}{A}$	—	$\frac{K1}{K3, D8}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	Тара согласно НТД на продукцию
$\frac{4-11}{E}$	4-34	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{С-1}{Г-1,2}$ В, П	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{Ш.39}{В.44}$ Ш 52	
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	81	Не горит	$\frac{С}{Ш.39}$ К.49	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{5-1}{B}$	5-08	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-1	$\frac{B-2,1}{С-1}$	$\frac{С}{Ш.52}$ Ш.53	Укладывать «отдельно от» металлических порошков, соединений аммония, цианидов

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5919 КАЛЬЦИЯ ТВЕРДЫЙ CALCIUM TE, SOLID	ХЛОРАТ CHLORA-	Ca(ClO ₃) ₂ . Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Чувствительно к нагреванию. Образовывает взрывчатые смеси с соединениями аммония, горючими материалами, серной кислотой и металлами в виде тонкоизмельченного порошка, чувствительно к трению и ударам	1452 5134	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
5920 КАЛЬЦИЯ CALCIUM	ХЛОРИТ CHLORITE	Ca(ClO ₂) ₂ . Окисляющее твердое вещество, расплывается на воздухе. Образовывает взрывчатые смеси с соединениями аммония, цианидами, горючими материалами и металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Смеси с горючими материалами чувствительны к трению и могут воспламеняться или взрываться при взаимодействии с серной кислотой. Чувствителен к теплу. При попадании в огонь может взрываться	1453 5136	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
5921 КАЛЬЦИЯ МИД с массовой долей кальция более 0,1%, CALCIUM DE with more than 0.1% but not more than 0.5% calcium carbide	ЦИАНА- МИД с массовой долей кальция более 0,1%, CALCIUM DE with more than 0.1% but not more than 0.5% calcium carbide	CaCN ₂ . ВГВ. Гранулы или порошок. При взаимодействии с водой выделяет аммиак и ацетилен. Бурно реагирует с кислотами. Содержит карбид кальция как примесь. Раздражает кожу. Ядовитое высокоопасное. ПДК 0,5 мг/м ³	1403 4336	III низк.	4313 4в	Табл. 6, 6а
5922 КАЛЬЦИЯ CALCIUM	ЦИАНИД CYANIDE	Ca(CN) ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. При взаимодействии с кислотами или их парами выделяет цианистый водород. При растворении в воде образует слабый раствор цианистого водорода. ПДК 0,3 мг/м ³	1575 6095	I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-1}{А}$	5-08	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1	$\frac{В-1}{С-1}$	$\frac{С}{Ш.52}$ Ш.53	
$\frac{5-1}{А}$	5-08	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1	$\frac{В-1}{С-1}$	$\frac{С}{Ш.52}$ Ш.53	
$\frac{4-10}{А}$	4-30	$\frac{К1}{К4, Д5}$	4-2	$\frac{С-1}{Г-2}$ В, П	См. 1. Действие Правил МОПОГ ч IV, не распространяется на цианид кальция с массовой долей карбида кальция не более 0,1%. Ш.14 В.39 2. Если вещество содержит более 0,5% карбида кальция, использование мешков в качестве тары не допускается. Массовая доля карбида кальция должна быть указана в грузовых документах	
$\frac{6-6}{А}$	6-12	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1 разд. 1. 4-2 разд. 2-5	$\frac{С-1}{Г-1,3}$ В, П	А* Размещать с учетом требований п 4.2.2 Ш.14 Ш.46	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				СО	КШ Знак опас- ности	
Кальций-марганец крем- нистый	См. Силикокальций-марганец	—	ПН 6666			
Камфанол-2	См. Борнеол	—	ПН 5269			
Камфанон...	См. Камфора...	—	ПН 5923			
Камфанон-2...	См. Камфора...	—	ПН 5923			
Камфара...	См. Камфора...	—	ПН 5923			
КАМФЕХЛОР	См. приложение 13					
5923 КАМФОРА синтетичес- кая CAMPHOR, synthetic	$C_{10}H_{16}O$. Воспламеняющееся твердое вещество. Бесцветные или белые кристаллы, гранулы или легкодробящиеся куски с проникающим резким аромат- ным запахом. Ядовитое. Лету- чее. При нагревании выделяет воспламеняющиеся взрывоопас- ные пары. Слабо растворимо в воде. ПДК 3 мг/м ³ . НКПВ 10,1 г/м ³	2717 4132	III низк.	4133 4a	Табл. 6, 6a	
5924 КАНИФОЛЬ ROSIN	Твердое горючее вещество. Склонно к самовозгоранию Пыль взрывоопасна		III низк.	9133 —		
Капарол	См. Прометрин	—	ПН 6553			
Капок...	См. Волокна растительные сухие...	—	ПН 5404			
Каприлацетат	См. Октилацетат	—	ПН 6443			
5925 КАПСЮЛИ-ВОСПЛА- МЕНИТЕЛИ «ЖЕВЕ- ЛО» (КАПСЮЛИ) PRIMERS "ZHEVELO" (PRIMERS, CAP TY- PE)	Содержит ВВ. Малоопасны	0044 1279		14S 16	Табл. 1: E142	
5926 КАПСЮЛЬ-ДЕТОНА- ТОР № 8 (КАПСЮЛИ) DETONATOR FOR BLASTING No. 8 (PRIMERS CAP TYPE)	Содержит инициирующее ВВ. Очень чувствителен к механиче- ским воздействиям и нагреву	0377 1279		11B 1a	Табл. 1: E142	
5927 КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ для взрывных ра- бот (КАПСЮЛИ-ДЕ- ТОНАТОРЫ НЕЭЛЕК- ТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS FOR BLASTING (DETONA- TORS, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующее ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0267 1259		14B 16	Табл. 1: E105	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{4-3}{\text{А}}$	4-10	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	В-2 П-2 Г-1,3 —	С Ш.17 Ш.52 П.53	
$\frac{9-1}{\text{А}}$	9-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	П-2 В-3,2 В-1	В Ш.44 Ш.52 Ш.53	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	В-1 П-2 Г-3 —	Ш.53	Укладка категории I
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	В-2 Г-3 —	Ш.53	Укладка категории II-С
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	В-1 —	Ш.53	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5928 КАПСЮЛИ-ВОСПЛА- МЕНИТЕЛИ для сиг- нальных железнодорож- ных петард (КАПСЮ- ЛИ) PRIMERS for signals, railway track (PRIMERS CAP TYPE)	Содержат инициирующее ВВ Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагреву	0377 1279			11В 1а	Табл. 1 E142
5929 КАПСЮЛИ-ВОСПЛА- МЕНИТЕЛИ централь- ного боя для патронов охотничьих ружей (КАПСЮЛИ) PRIMERS for shotgun cartridges (PRIMERS CAP TYPE)	Содержат инициирующее ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0378 1279			14В 1б	Табл. 1: E142
5931 КАПТАН	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид			III низк.	9153 —	
КАРБАЗИД CARBAZIDE	Перевозка запрещена					
Карбамид азотнокислый См. Карбамида нитрат... — ПН 5932—5934						
5932 КАРБАМИДА НИТРАТ сухой, с массовой долей воды менее 10%, или с массовой долей воды не менее 10%, но менее 20% в количестве более 11,5 кг UREA NITRATE, dry or wetted with less than 10% water, by mass or wetted with not less than 10% but less than 20% water, by mass in quantity of more than 11.5 kg	CO(NH ₂) ₂ HNO ₃ . Бризантное ВВ. Белые кристаллы. Чувстви- тельно к механическим воздей- ствиям и нагреву. При нагре- вании выше 150 °С разлагается с выделением ядовитых и взры- воопасных газов Труднораство- римо в воде	0220 1145			11D 1а	Табл. 1: E2
5933 КАРБАМИДА НИТРАТ УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 10%, но менее 20% в количестве не бо- лее 11,5 кг UREA NITRATE, WET- TED with not less than 10% but less than 20% water, by mass in qu- antity of not more than 11.5 kg	CO(NH ₂) ₂ HNO ₃ . Воспламеняю- щееся твердое вещество. Белый порошок или кристаллы. В су- хом виде взрывоопасно и чув- ствительно к трению. При по- падании в огонь выделяет ядо- витые взрывоопасные газы. Растворимо в воде	1357 4182		I выс.	4111 4а	Табл. 6

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{9-2}{\text{А}}$	9-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.32}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{В-2}} \text{—}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{П.53}} \text{—}$ П.39	Укладка категории II-B
$\frac{4-1}{\text{А}}$	4-11	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д10}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.52}} \text{—}$ Ш.53 В.39 В.53	См. п. 14.2.4, 6

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Сраница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
5934 КАРБАМИДА НИТРАТ ВЛАЖНЕННЫЙ, массовой долей воды не менее 20% UREA NITRATE, WET- TED with not less than 20% water by mass	$\text{CO}(\text{NH}_2)_2\text{HNO}_3$ Воспламеняю- щееся твердое вещество Белый порошок или кристаллы В су- хом виде взрывоопасно, чувст- вительно к трению При попа- дании в огонь выделяет ядови- тые взрывоопасные газы Раст- воримо в воде	1357 4182		I выс		4111 4a	Табл. 6в
5934 1 КАРБАМИДА НИТРИТ NITRO UREA	$\text{NH}_2\text{CONHNO}_2$ Бризантное ВВ Белые кристаллы Чувствитель- но к механическим воздейст- виям и нагреву. При нагрева- нии выше 150°C разлагается с выделением ядовитых и взры- воопасных газов. Труднораство- римо в воде	0147 1129				11D 1a	Табл. 1 E2
5935 КАРБАМИД ВОДORO ДА ПЕРОКСИД (1,1) UREA HYDROGEN PEROXIDE	$\text{CO}(\text{NH}_2)_2\text{H}_2\text{O}_2$ Окисляющее вещество Порошок или крис- таллы белого цвета Смеси с го- рючими материалами легко вос- пламеняются при трении или ударе и сильно горят. При воз- действии влаги или кислот или при температуре выше 60°C разлагается, выделяя кислород	1511 5191		III низк		5113 5	Табл. 9 024б 026а 028а 029а 030а 031а
5936 КАРБАН (ПЕСТИЦИ- ДЫ НА ОСНОВЕ КАР- БАМАТОВ ЖИДКИЕ, ЯДОВИТЫЕ, ЛЕГКО- ВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕ- Я НУК) CARBAN (CARBAMA- TE PESTICIDES, LI- QUID, TOXIC, FLAM- MABLE, NOS, flash point not less than 23°C)	ЛВЖ Подвижная Гербицид Ядовитое $t_{\text{всп}} 27^\circ\text{C}$	2991 6220		III низк		6133 66, 3	Табл. 11, 12
5937 КАРБАРИЛ твердый с массовой долей активно- го вещества менее 30% или жидкий с массовой долей активного ве- щества менее 10% CARBARYL, solid with less than 30% active sub- stance, by mass or liquid with less than 10% active substance, by mass	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид			III низк		9153 —	
КАРБАРИЛ твердый с массовой долей активно- го вещества не менее 30% или жидкий с мас- совой долей активного вещества не менее 10%	См приложение 13						
Карбатокс	См Карбарил - ПН 5937 и приложение 13						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{4-1}{A}$	4-11	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-1,2}{П-2,3}$ —	$\frac{D}{Ш.52}$ Ш.53 В.39 В.53	См. п. 14.2.4. б
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{—}$	$\frac{—}{Ш.53}$ П.39 П.53	Укладка категории II-B
$\frac{5-1}{A}$	5-00	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-1	$\frac{B-2,3}{—}$	$\frac{D}{Ш.52}$	Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла
$\frac{6-4}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{C-1}{Г-1,2}$ —	$\frac{B}{Ш.32}$ Ш.52	
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D8}$	9-1	$\frac{B-2}{—}$	$\frac{A^*}{Ш.32}$	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Карбин...	См. Карбан... — ПН 5936				
5938 КАРБОЛИНЕУМ СА- ДОВЫЙ CARBOLINEUM, GAR- DEN	Малоопасное ядовитое веществ- во. Вязкая светло-серая жид- кость. Концентрат эмульсии антраценового масла. Пестицид		III низк.	9153 —	
5939 КАРБОЛКА ЧЕРНАЯ (ФЕНОЛ — РАСТВО- РЫ) CARBOLIC ACID. BLACK (PHENOL SO- LUTIONS)	Ядовитая летучая жидкость со специфическим запахом. От- бурого до черного цвета. ПДК 0,3 мг/м ³	2821 От 6225	II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
Карбонил сернистый	См. Углерода сульфидоксид — ПН 6910				
Карбонил фтористый	См. Карбонилфторид — ПН 5930				
Карбонил хлористый	См. Фосген — ПН 6980				
Карбонилсульфид	См. Углерода сульфидоксид — ПН 6910				
5940 КАРБОНИЛФТОРИД CARBONYL FLUORI- DE	COF ₂ . Ядовитый сжиженный газ. Бесцветный, сильно раздра- жает кожу и слизистые оболоч- ки глаз и дыхательных путей. Коррозионен для большинства металлов. При взаимодействии с водой и влагой воздуха раз- лагается с образованием ядо- витых и коррозионных газов. t _{кип} минус 83 °С. Отн. плотн. 2,3	2417 2115		2212 6a	Табл. 3: 1a
КАРБОФЕНОТИОН	См. приложение 13				
КАРБОФУРАН	См. приложение 13				
Кармекс	См. Диурон — ПН 5668				
КАРТАП ГИДРОХЛО- РИД	См. приложение 13				
КЕЛЬВАН	См. приложение 13				
5941 КАСТОРОВЫЕ БОБЫ, КАСТОРОВАЯ МУКА, КАСТОРОВЫЙ ЖМЫХ или КАСТОРОВЫЕ ХЛОПЬЯ CASTOR BEANS or CA- STOR MEAL or CAS- TOR POMACE or CAS- TOR FLAKE	Малоопасные ядовитые продук- ты. Содержат сильный аллер- ген. Вдыхание пыли или кон- такт с кожей может вызвать аллергическую реакцию. Ядо- виты при попадании внутрь	2969 9026	II ср.	9152 9	Табл. 21: M19a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К4}{К4, Д8}$	8-1	$\frac{П-2}{В-2}$	$\frac{В}{Ш 26}$ Ш.32	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{6-1}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{В-2}{П-1,2}$	$\frac{А}{Ш 44}$ Ш 45	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{2-3}{D}$	2-22	$\frac{К4, Д3}{К4, Д10}$	2-1	$\frac{Не горит}{В, П}$	$\frac{-}{Ш.44}$ В.39 В.44	
$\frac{9-2}{В}$	4-25	$\frac{К1}{К1, Д4}$	8-1	$\frac{В-2}{П-2}$	$\frac{D}{Ш 57}$	Действие Правил МОПОГ не распространяется на «касторовые бобы...», прошедшие соответствующую тепловую обработку и ставшие неопасными, о чем грузоотправитель должен сделать запись в грузовых документах

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
5942 КАТАЛИЗАТОР МЕ- ТАЛЛИЧЕСКИЙ СУ- ХОЙ METAL CATALYST, DRY	Самовозгорающиеся вещества. Основаны только на никеле, кобальте, меди, марганце или их комбинациях. Пирофорные. На воздухе могут самовоспламениться	2881 4245		I выс.	4211 46	Табл. 7а: герм. укуп. C1г C2а C8а C9а C12в
5943 КАТАЛИЗАТОР МЕ- ТАЛЛИЧЕСКИЙ. УВ- ЛАЖЕННЫЙ с мас- совой долей воды или другой соответствующей жидкости не менее 40%, тонкоразмельченный, активированный или от- работанный METAL CATALYST, WETTED with not less than 40% water or sui- table liquid, by mass, fi- nely divided, activated or spent	Самовозгорающиеся в сухом виде твердые вещества. Основаны только на никеле, кобальте, меди, марганце или их комбинациях	1378 4246		II ср.	4212 46	Табл. 6, 6а
5944 КАУЧУК В РАСТВО- РЕ с температурой вспышки не менее ми- нус 18 °С, но менее 23 °С RUBBER SOLUTION, flash point not less than - 18 °С but less than 23 °С	ЛВЖ. Не смешивается с во- дой	1287 3279		II ср.	3212 3	Табл. 4
5945 КАУЧУК В РАСТВО- РЕ с температурой вспышки не менее 23 °С и не более 61 °С RUBBER SOLUTION, flash point not less than 23 °С and not more than 61 °С	ЛВЖ. Не смешивается с во- дой	1287 3380		III низк.	3313 3	Табл. 4
Квасцы хромоваамми- ачные...	См Хрома-аммония сульфата додекагидрат... — ПН 7071					
Квасцы хромовокалие- вые...	См. Хрома-калия сульфата додекагидрат... — ПН 7072					
КВЕБРАХИТ-ПЕНТА- НИТРАТ QUEBRASITOL PEN- TANITRATE	Перевозка запрещена					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{4-6}{\text{В}}$	4-22	$\frac{\text{К1, Д2}}{\text{К4, Д5}}$	4-2	$\frac{\text{С-3,1}}{\text{В, П}}$	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.11</u> Ш.52 Ш.53	
$\frac{4-6}{\text{С}}$	4-22	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	4-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{П-1,2}} \\ \frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}}$	— <u>Ш.11</u> Ш.52 Ш.53	См. п. 14.2.4, б, в
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-2}} \\ \frac{\text{С-1,3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}}$	
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{В-2}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
5946 КЕЛЬТАН, концентрат эмульсии 20% (ПЕСТИ- ЦИДЫ ХЛОРОРГА- НИЧЕСКИЕ ЖИДКИЕ, ЯДОВИТЫЕ, ЛЕГКО- ВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕ- СЯ, Н.У.К.) KELTAN, concentrate of emulsion, 20% (OR- GANOCHLORINE PES- TICIDES, LIQUID, TOXIC, FLAMMABLE, N.O.S.)	ЛВЖ. Ядовитая. $t_{всп}$ 23—61 °С	2995 6220		III низк.	6133 66; 3	Табл. 11, 12	
Кенаф	См. Волокна растительные сухие... — ПН 5404						
5947 КЕРОСИН KEROSENE	ЛВЖ. Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с во- дой. $t_{всп}$ 23—61 °С	1223 3375		III низк.	3313 3	Табл. 4	
Кетон пимелиновый КИ- НАЛЬФОС	См. Циклогексанон — ПН 7102 См. приложение 13						
5948 КИНО- И ФОТОПЛЕН- КА НА НИТРОЦЕЛ- ЛЮЛОЗНОЙ ОСНОВЕ, покрытая желатином, исключая отходы FILMS, NITROCELLU- LOSE BASE, gelatin coated, except scrap	Воспламеняющиеся твердые ве- щества. При попадании в огонь выделяют ядовитые и взрыво- опасные газы, которые могут образовать взрывчатую смесь с воздухом в закрытом помеще- нии	1324 4145		III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a	
5949 КИСЛОРОД ОХЛАЖ- ДЕННЫЙ ЖИДКИЙ OXYGEN, REFRIGE- RATED LIQUID	O ₂ . Невоспламеняющийся не- ядовитый газ. В сосудах нахо- дится в жидком состоянии при температуре минус 193 °С, ко- торая поддерживается за счет небольшого испарения жидкост- ти. Смеси с горючими материа- лами могут воспламеняться или взрываться. Отн. плотн. 1,1	1073 2169			2125 2; 5	Табл. 3: Г2a	
5950 КИСЛОРОД СЖАТЫЙ OXYGEN, COMPRES- SED	O ₂ . Невоспламеняющийся не- ядовитый сжатый газ. Бесцвет- ный. Окислитель. $t_{кип}$ минус 193 °С. Отн. плотн. 1,1	1072 2169			2121 2; 5	Табл. 3: Г1a	
Кислород двуфтористый	См. Кислорода дифторид — ПН 5951						
5951 КИСЛОРОДА ДИФТО- РИД	OF ₂ . Ядовитый высокоопасный сжатый газ. Бесцветный, с рез- ким специфическим запахом	2190 2170			2211 6a	Табл. 3: Г1a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-4}{A}$	3-00	$\frac{K4, Д4}{K4, Д8}$	3-1	С-1 <u>Г-1,2</u> —	С <u>Ш.32</u> Ш.52	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1}{K4, Д8}$	3-1	П-1,2 В-2 <u>Г-1,3</u> —	С <u>Ш.25</u> Ш.52	
$\frac{4-1}{D}$	4-12	$\frac{K1}{K4, Д10}$	4-1	В-1,2 П-2 Г-2 —	— <u>Ш.42</u> Ш.52 П.39	Кино- и фотоленка, не покрытая желатином, перевозится под наименованием «ЦЕЛЛУЛОИД — ОТХОДЫ»
$\frac{2-2}{C}$	2-11	$\frac{K1}{K1}$	2-1	Не горит	— <u>Ш.44</u> Ш.52 Ш.53	Укладка сверху грузовых единиц с другими грузами запрещается
$\frac{2-2}{A}$	2-11	$\frac{K1}{K1}$	2-1	Не горит	— <u>Ш.44</u> Ш.52 Ш.53	
$\frac{2-3}{D}$	2-21	$\frac{K4, Д3}{K4, Д5}$	2-1	Не горит	— <u>Ш.49</u>	1. Укладывать в наиболее сухом месте. 2. Укладывать «Вдали от» горячих веществ

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
OXYGEN DIFLUORIDE	Поддерживает горение. Энергично реагирует со многими веществами. $t_{кип}$ минус 145 °С. Отн. плотн. 1,9					
Кислород и газы благородные — смеси...	См. Газы благородные и кислород — смеси... — ПН 5425					
Кислород и углерода диоксид — смеси...	См. Углерода диоксид и кислород — смеси... — ПН 6904					
5952 КИСЛОТА АДИПИНОВАЯ ADIPIC ACID	$CO_2H(CH_2)_4CO_2H$. Слабокоррозионное вещество. Бесцветные кристаллы			III низк.	9163 —	
КИСЛОТА АЗИДОДИТИОУГОЛЬНАЯ AZIDODITHIOCARBONIC ACID	Перевозка запрещена					
КИСЛОТА АЗОТИСТОВОДОРОДНАЯ HYDRAZOIC ACID	Перевозка запрещена					
5953 КИСЛОТА АЗОТНАЯ концентрации не более 70% NITRIC ACID, concentration not more than 70%	HNO_3 . Едкое и высококоррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Вызывает ожоги кожи и слизистых оболочек. Окислитель. Ядовито. ПДК 5 мг/м ³ . (ОША)	2031 8195		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
5954 КИСЛОТА АЗОТНАЯ, кроме красной дымящей концентрации более 70% NITRIC ACID, other than red fuming, concentration more than 70%	HNO_3 . Едкое и высококоррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Окислитель. Ядовитое. ПДК 5 мг/м ³ . (США)	2031 8195		I выс.	8171 8	Табл. 16, 17
5955 КИСЛОТА АЗОТНАЯ КРАСНАЯ ДЫМЯЩАЯ NITRIC ACID, RED FUMING	$HNO_3 + N_2O_4$. Едкое и высококоррозионное вещество. Коричневая жидкость. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Сильный окислитель. Может вызвать самовозгорание органических материалов. Ядовитое	2032 8196		I выс.	8121 8; 5 6a	Табл. 20: K1a K8a K9a K10a
Кислота азотная и кислота серная — смесь...	См. Смесь нитрующая... — ПН 6670—6672					
5956 КИСЛОТА АЗОТНАЯ И КИСЛОТА СОЛЯНАЯ — СМЕСЬ NITROHYDROCHLORIC ACID	$HNO_3 + HCl$. Едкое и высококоррозионное вещество. Желтая жидкость. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Сильный окислитель. При контакте с органическими	1798 8197		I выс.	8181 8	Табл. 20: K1a K8a K9a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K3, D8}$	8-1	$\frac{B-2}{П-1,2}$	$\frac{D}{Ш 45}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{8-1}{D}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{C}{Ш.45 Ш.44}$	Укладывать «Вдали от» фторидов
$\frac{8-1}{D}$	8-01	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{C}{Ш.44 Ш.45 Ш.52 П 39}$	Укладывать «Вдали от» фторидов
$\frac{8-3}{D}$	8-01	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит	$\frac{C}{Ш.44 Ш.45 Ш.52 Ш.39}$	1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. Размещать с учетом требований п 4.2.2
$\frac{8-3}{D}$	8-01	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1 разд 1, 5-1 разд. 2-5	Не горит	$\frac{C}{Ш.44 Ш.45 Ш.52 П.42}$	1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упаковка
				CO			

материалами может вызвать их воспламенение. При этом выделяется ядовитый газ — оксиды азота. ПДК 5,0 мг/м³

КИСЛОТА АЗОТОВА- Перевозка запрещена
ТИСТАЯ

Кислота аккумулятор- См Кислота серная концентрации не более 51% — ПН 5995
ная жидкая

5957	КИСЛОТА АКРИЛОВАЯ ИНГИБИРОВАННАЯ ACRYLIC ACID, INHIBITED	$H_2C=CHCOOH$. Едкая и коррозионная ЛВЖ с острым запахом. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовита. Недостаточно ингибированная может легко полимеризоваться, иногда со взрывом. Смешивается с водой. $t_{всп} 54^\circ C$ (о.с.). $t_{пл} 12^\circ C$. ПДК 5 мг/м ³	2218 8102	II ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17
------	---	---	--------------	-----------	--------------	-----------------

Кислоты алкилсульфоновые — См. Алкил-, арил- или толуолсульфокислоты... — ПН 5026—5029

Кислоты арилсульфоновые — См. Алкил-, арил- или толуолсульфокислоты... — ПН 5026—5029

5958	КИСЛОТА БЕНЗОИНОВАЯ BENZOIC ACID	C_6H_5COOH . Слабокоррозионное вещество. Розовый кристаллический порошок		III низк.	9163 —	
------	-------------------------------------	--	--	--------------	-----------	--

5959	КИСЛОТА БЕНЗОЛСУЛЬФО- НОВАЯ ЖИДКАЯ PHENOLSULPHONIC ACID, LIQUID	$C_6H_5SO_3H$. Едкое и коррозионное вещество. Желтая маслянистая жидкость	1803 8201	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
------	--	--	--------------	-----------	-----------	-----------------

Кислота бихлоруксусная — См. Кислота дихлоруксусная — ПН 5970

5960	КИСЛОТА БОРОФТОРИ- СТОВОДОРОДНАЯ FLUOBORIC ACID	HF_3 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитая	1775 8175	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
------	---	---	--------------	-----------	-----------	-----------------

5961	КИСЛОТА БРОМИ- СТОВОДОРОДНАЯ — РАСТВОР HYDROBROMIC ACID, SOLUTION	HBr . Едкое и высокоразрушающее вещество. Бесцветная жидкость. Водный раствор газа бромистого водорода. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 2 мг/м ³	1788 8183	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
------	---	---	--------------	-----------	-----------	-----------------

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-5}{С}$	3-04	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	3-1	$\frac{П-3,2}{Г-1,2}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш.44}{Ш.52}{Ш.53}$	1. Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла. 2. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — D. 3. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{КЗ, Д8}$	8-1	$\frac{В-2}{П-1,2}$ —	$\frac{D}{Ш.45}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{8-2}{С}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	$\frac{В-1,2}{П-3}$ —	$\frac{В}{Ш.44}{Ш.45}$	1. Для металлических барабанов категория размещения В. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-2}{А}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}{Ш.45}{Ш.49}$	Допускается к перевозке в стеклянной таре, если грузоотправитель в грузовых документах укажет, что вещество не содержит свободную фтористоводородную кислоту
$\frac{8-1}{С}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}{Ш.45}$	1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — D.

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5962 КИСЛОТА БРОМУК- СУШАЯ — раствор BROMOACETIC ACID, solution	BrCH_2COOH . Едкое и коррози- онное вещество. Бесцветная жидкость. Вызывает ожоги ко- жи и слизистых оболочек. Ядо- витое	1938 8131		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
5963 КИСЛОТА БРОМУК- СУШАЯ твердая BROMOACETIC ACID, solid	BrCH_2COOH . Едкое коррозион- ное в присутствии влаги веще- ство. Бесцветные расплываю- щиеся кристаллы. Может выз- вать ожоги кожи и глаз. Ядо- витое. $t_{\text{пл}} 51^\circ\text{C}$	1938 8131		II ср.	8172 8	Табл. 18, 19
Кислота бромэтановая... См. Кислота бромуксусная... — ПН 5962, 5963						
Кислота 1,4-бутан-ди- карбоновая См. Кислота адипиновая — ПН 5952						
Кислота н-бутановая См. Кислота масляная — ПН 5978						
Кислота бутилфосфор- ная См. Бутилдигидрофосфат — ПН 5312						
5964 КИСЛОТА ВАЛЕРИ- АНОВАЯ VALERIANIC ACID	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COOH}$. Горючая жидкость. $t_{\text{всп}} 87^\circ\text{C}$. ПДК 5 мг/м ³			III низк.	9123 —	
Кислота гексановая См. Кислота капроновая — ПН 5974						
Кислота гексафторо- кремниевая См. Кислота кремнефтористоводородная — ПН 5975						
5965 КИСЛОТА ГЕКСА- ФТОРОФОСФОРНАЯ HEXAFLUOROPHOS- PHORIC ACID	H_2PF_6 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. В присутствии влаги коррози- онна для стекла, других крем- нистых материалов и большин- ства металлов. Вызывает серь- езные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовита	1782 8179		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
Кислота гексахлорпла- тиновая.. См. Кислота платинохлористоводородная... — ПН 5990						
Кислота гипофосфорис- тая... См. Кислота фосфорноватистая... — ПН 6020						
КИСЛОТА ГРЕМУЧАЯ Перевозка запрещена FULMINIC ACID						
Кислота диамильфос- форная См. Диамилгидрофосфат — ПН 5542						
Кислота диизооктилфос- форная См. Диизооктилгидрофосфат — ПН 5587						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-1</u> А	8-02	<u>КЗ, Д4</u> <u>КЗ, Д10</u>	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.45</u> Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>8-2</u> А	8-03	<u>КЗ, Д4</u> <u>КЗ, Д10</u>	6-1	<u>В-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.45</u> Ш.44	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д4</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.45</u> Ш.52	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>8-1</u> А	8-02	<u>КЗ, Д4</u> <u>КЗ, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u> Ш.45	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
5966 КИСЛОТА ДИМЕТИЛ- АРСИНОВАЯ CASODYLIC ACID	$(\text{CH}_3)_2\text{AsOON}$. Ядовитое ве- щество. Бесцветные кристаллы или порошок с неприятным за- пахом. Может реагировать с кислотами, выделяет ядовитый газ диметиларсин	1572 6093		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
Кислота динадазелаи- новая...	См. Кислота дипероксиазелаиновая...	— ПН 5967					
5967 КИСЛОТА ДИПЕР- ОКСИАЗЕЛАИНОВАЯ, DIPEROXY AZELAIC ACID, not more than 27% with not less than 13% azelaic acid and not less than 53% so- dium sulphate	$\text{HOOC.CO.}(\text{CH}_2)_7\text{CO.OON}$. Ор- ганический пероксид. Белое кристаллическое вещество. Раст- не более 27%, содержа- щая не менее 13% азе- лаиновой кислоты и не менее 53% сульфата лочки нагрив	2958 5204		II CP		5222 5	Табл. 10: IIIa
Кислота дифосфорная...	См. Кислота пиродифосфорная...	— ПН 5989					
5968 КИСЛОТА ДИФТО- РОФОСФОРНАЯ БЕЗ- ВОДНАЯ DIFLUOROPHOSPHO- RIC ACID, ANHYDRO- US	HPO_2F_2 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жид- кость. В присутствии влаги коррозионная для стекла, дру- гих кремнистых материалов и большинства металлов. Ядови- тая	1768 8163		II CP		8112 8	Табл. 16, 17
5969 КИСЛОТА ДИХЛОР- ИЗОЦИАНУРОВАЯ СУ- ХАЯ или ДИХЛОР- ИЗОЦИАНУРОВОЙ КИСЛОТЫ СОЛИ DICHLOROISOCYANU- RIC ACID, DRY от DICHLOROISOCYANU- RIC ACID SALTS	OCNCICONCICONH . Окисляю- щие вещества. Белый кристал- лический порошок или грану- лы. Смеси с горючими материа- лами легко воспламеняются и могут сильно гореть. Ядовитые. Раздражают кожу и слизистые оболочки. Умеренно раствори- мы в воде	2465 5147		II CP		5112 5	Табл. 6, 6a
5970 КИСЛОТА ДИХЛОР- УКСУСНАЯ DICHLOROACETIC ACID	Cl_2HCOON . Едкое и коррози- онное вещество. Бесцветная жидкость. Пары раздражают слизистые оболочки. $t_{\text{пл}}$ минус 4°C	1764 8158		II CP		8112 8	Табл. 16, 17
Кислота ди-(2-этилгек- сил) фосфорная	См. Диизооктил гидрофосфат	— ПН 5587					
Кислота изобутановая	См. Кислота изомасляная	— ПН 5972					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{E}$	6-06	$\frac{K3, D2}{K3, D10}$	6-1	$\frac{B-2}{\frac{П-2,3}{П-1}}$	$\frac{A^*}{\frac{Ш.3}{K.39}}$	Укладывать «Вдали от» кислот
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K3, D4}{K3, D5}$	5-3	$\frac{B-1}{\frac{П-2}{—}}$	$\frac{См. Перевозить в РК.}{\frac{Ш.52}{Ш.44}}$ ч. IV, $t_k 35^\circ C$; п. 6.8 $t_a 40^\circ C$. См. п. 1.7	
$\frac{8-1}{A}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	Не горит	$\frac{C}{\frac{Ш.44}{Ш.49}}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{5-1}{A}$	5-00	$\frac{K3, D4}{K3, D5}$	5-1	$\frac{B-2}{\frac{П-2}{—}}$	$\frac{B}{\frac{Ш.44}{\frac{Ш.45}{Ш.52}}}$	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на обезвоженные натриевые соли дихлоризоциануровой кислоты. 2. См. п. 14.2.4, и
$\frac{8-2}{A}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	$\frac{П-2}{\frac{B-2,3}{—}}$	$\frac{C}{\frac{Ш.45}{Ш.44}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
5971 КИСЛОТА ИЗОВАЛЕ- РИАНОВАЯ ISOVALERIC ACID	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COOH}$. Горючая жидкость. $t_{\text{всп}} 82^\circ\text{C}$. ПДК 0,1 мг/м ³			III низк.		9123 —	
5972 КИСЛОТА ИЗОМАС- ЛЯНАЯ ISOBUTYRIC ACID	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOH}$. ЛВЖ. Бес- цветная, с резким запахом. Смесивается с водой. $t_{\text{всп}} 55^\circ\text{C}$. Ядовитая	2529 3356		III низк.		3313 3	Табл. 4
Кислота изопропилфос- форная	См. Изопропилдигидрофосфат — ПН 5817						
КИСЛОТА ИЗОТИО- ЦИАНОВАЯ ISOTHIOCYANIC ACID	Перевозка запрещена						
5973 КИСЛОТА ИОДИСТО- ВОДОРОДНАЯ — РАС- ТВОР HYDRIODIC ACID, SO- LUTION	НI. Едкое и высококоррозион- ное вещество. Бесцветная жид- кость — водный раствор газа иодистого водорода. Пары раз- дражают слизистые оболочки	1787 8182		II ср.		8112 8	Табл. 16, 17
Кислота какодиловая	См. Кислота диметиларсиновая — ПН 5966						
5974 КИСЛОТА КАПРОНО- ВАЯ CAPROIC ACID	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцвет- ная или желтоватая масляни- стая жидкость с характерным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовито. Частично смешивается с водой. $t_{\text{пл}}$ минус 3°C . ПДК 5 мг/м ³	2829 8136		III низк.		8173 8	Табл. 16, 17
Кислота карболовая...	См. Фенол... — ПН 6970, 6971						
Кислота кремнефторис- тая	См. Кислота кремнефтористоводородная — ПН 5975						
5975 КИСЛОТА КРЕМНЕ- ФТОРИСТОВОДОРОД- НАЯ FLUOSILICIC ACID	H_2SiF_6 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Вызывает серьезные ожоги ко- жи и слизистых оболочек. Ядо- витое	1778 8167		II ср.		8112 8	Табл. 16, 17
5976 КИСЛОТА КРОТОНО- ВАЯ CROTONIC ACID	$\text{CH}_3\text{CH}:\text{CHCOOH}$. Едкое и коррозионное вещество. Белые кристаллы. Разъедает кожу и слизистые оболочки. При на- гревании разлагается, выделяя ядовитые газы. Ядовитое. Раст- воримо в воде	2823 8154		III низк.		8113 8	Табл. 18, 19
5977 КИСЛОТА ЛИМОН- НАЯ CITRIC ACID	$\text{CH}_2\text{CONCH}_2(\text{COOH})_2\cdot\text{H}_2\text{O}$. Ма- лоопасное ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Пыль раздражает кожу и слизистые оболочки			III низк.		9153 —	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D4}$	8-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{C}{Ш.52}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	3-1	$\frac{П-3}{C-1}$ —	$\frac{C}{Ш.45}$ Ш.52	
$\frac{8-1}{C}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	Не горит	$\frac{C}{Ш.45}$ Ш.44	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — D.
$\frac{8-2}{A}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	$\frac{П-2,3}{В-2}$ —	$\frac{B}{Ш.44}$ Ш.45	
$\frac{8-2}{A}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	Не горит	$\frac{C}{Ш.45}$ Ш.44 Ш.49	Допускается к перевозке в стеклянной таре, если грузоотправитель в грузовых документах укажет, что вещество не содержит свободную фтористоводородную кислоту
$\frac{8-2}{A}$	8-03	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	$\frac{B-2}{—}$	$\frac{B}{Ш.44}$ Ш.45 П.39	Укладывать в наиболее прохладном месте
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K3, D8}$	8-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{D}{Ш.44}$	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5978 КИСЛОТА МАСЛЯ- НАЯ BUTYRIC ACID	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{COOH}$. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцвет- ная жидкость с резким запа- хом. Разъедает кожу и слизис- тые оболочки. Ядовитое. Сме- шивается с водой. $t_{\text{заст}}$ минус 5—8 °С. ПДК 10 мг/м ³	2820 8133		III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
Кислота 2-меркаптопро- пионовая См. Кислота α -меркаптопропионовая — ПН 5979						
5979 КИСЛОТА α -МЕРКАП- ТОПРОПИОНОВАЯ THIOLACTIC ACID	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{SH})\text{COOH}$. Ядовитая летучая маслянистая жидкость с неприятным запахом. Едкая для кожи и слизистых оболоч- ек. Смешивается с водой. $t_{\text{пл}}$ 10 °С	2936 6267		II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
5979-1 КИСЛОТА 5-МЕРКАП- ТОТЕТРАЗОЛ-1-УК- СУШНАЯ 5-MERCAPTOTETRA- ZOL-1-ACETIC ACID	Метательное ВВ. Чувствитель- но к нагреву и механическим воздействиям	0448 1141			14C 16	Табл. 1: E25
Кислота меркаптоуксу- ная См. Кислота тиогликолевая — ПН 6005						
5980 КИСЛОТА МЕТАКРИ- ЛОВАЯ ИНГИБИРО- ВАННАЯ METACRYLIC ACID, INHIBITED	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOH}$. Едкое и коррозионное вещество. Бес- цветная жидкость с характер- ным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядови- тая. При нагревании разлага- ется, выделяя ядовитые газы. Склонна к полимеризации. Сме- шивается с водой. $t_{\text{пл}}$ 16 °С. ПДК 10 мг/м ³	2531 8192		III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
Кислота метановая См. Кислота муравьиная — ПН 5984						
Кислота метамышьяко- вая См. Кислота мышьяковая твердая — ПН 5983						
Кислота 3-метилбута- новая См. Кислота изовалериановая — ПН 5971						
Кислота метилуксусная... См. Кислота пропионовая — ПН 5991						
5981 КИСЛОТА МОНОФТО- РОФOSФOPHAPHIC ACID, ANHYDROUS	$\text{H}_2\text{PO}_3\text{F}$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. В присутствии влаги коррози- онна для стекла, других крем- нистых материалов и большин- ства металлов. Ядовитая	1776 8175		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
Кислота монохлорук- сусная... См. Кислота хлоруксусная... — ПН 6032, 6033						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-02	$\frac{\text{КЗ, Д4}}{\text{КЗ, Д10}}$	8-1	$\frac{\text{П-3}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.45}}$ Ш.44	Укладывать в наиболее прохладном месте
$\frac{6-1}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д10}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	$\frac{\text{П-3}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$ Ш.45	
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	2-21	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-2}}$ —	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-02	$\frac{\text{КЗ, Д4}}{\text{КЗ, Д10}}$	8-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-3}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$ Ш.45	1. Укладывать в наиболее прохладном месте. 2. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — Е.
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-02	$\frac{\text{КЗ, Д4}}{\text{КЗ, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$ Ш.45 Ш.49	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5982 КИСЛОТА МЫШЬЯ- КОВАЯ ЖИДКАЯ ARSENIC ACID, LIQUID	$H_3AsO_4 \cdot 1/2H_2O$. Ядовитое вы- сокоопасное вещество. Белые расплывающиеся кристаллы, легко превращающиеся в жид- кость. Коррозионно. При кон- такте с металлами может вы- делять арсин. ПДК 0,1 мг/м ³	1553 6073		I выс.	6171 6а; 8	Табл. 11, 12
5983 КИСЛОТА МЫШЬЯ- КОВАЯ ТВЕРДАЯ ARSENIC ACID, SO- LID	$HAsO_3$ Ядовитое вещество. Бе- лые кристаллы с относительно высокой температурой плавле- ния. Коррозионно	1554 6072		II ср.	6172 6а; 8	Табл. 13, 14
5984 КИСЛОТА МУРАВЬИ- НАЯ FORMIC ACID	$HCOOH$. Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная жид- кость с резким запахом. Сме- шивается с водой. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Ядовитая высокоопасная. ПДК 1 мг/м ³	1779 8177		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
5985 КИСЛОТА НАДУК- СУШАЯ, не более 16% в смеси с не менее 39% воды, не менее 15% ук- сусной кислоты, не бо- лее 24% водорода пере- киси, со стабилизатором PEROXYACETIC ACID, not more than 16% in a mixture with at least 39% water, at least 15% acetic acid, not more than 24% hyd- rogen peroxide, with sta- bilizer	$CH_3CO.OOH$. Органический пе- роксид. Бесцветная прозрачная жидкость с едким запахом. При нормальной температуре выде- ляет газ. Коррозионна для большинства металлов. Вызы- вает ожоги кожи. Пары раз- дражают слизистые оболочки. При попадании в глаза вызы- вает серьезные повреждения ро- говой оболочки	3045 5198-3		I выс.	5251 5; 8	Табл. 10: П1а П2а П19а
5986 КИСЛОТА НАДУК- СУШАЯ не более 43% в уксусной кислоте, или КИСЛОТА НАДУК- СУШАЯ в смеси уксус- ной кислоты и воды, не более 6% водорода пе- рекиси, и не более 1% серной кислоты PEROXYACETIC ACID, not more than 43% in acetic acid, or PEROXY- ACETIC ACID in a mix- ture of acid and water, with not more than 6% hydrogen peroxide and not more than 1% sul- phuric acid	$CH_3.CO.OOH$. Органический пе- роксид. Бесцветная жидкость с едким запахом. При нормаль- ной температуре выделяет газ. Загорается при контакте со многими веществами. Коррози- онна для большинства метал- лов. Вызывает ожоги кожи. Па- ры раздражают слизистые обо- лочки. При попадании в глаза вызывает серьезные поврежде- ния роговой оболочки. Смешива- ется с водой	2131 5198-2		I выс.	5251 5; 8	Табл. 10: П1в П3а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{6-5}{\text{А}}$	6-00	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш.3}}$	Если предъявляется к перевозке как пестицид, то его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-00	$\frac{\text{К3, Д4}}{\text{К3, Д14}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш.3}}$	Если предъявляется к перевозке как пестицид, то ее следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{8-1}{\text{А}}$	8-02	$\frac{\text{К3, Д4}}{\text{К3, Д10}}$	6-1	$\frac{\text{П-3}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.45}}$ Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{5-4}{\text{D}}$	5-20	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-2	$\frac{\text{П-3,2}}{\text{В-2}}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{\text{Ш.45}}{\text{Ш.44}}$ Ш.50	
$\frac{5-4}{\text{D}}$	5-20	$\frac{\text{К3, Д4}}{\text{К3, Д5}}$	5-2	$\frac{\text{П-3,2}}{\text{В-2}}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{\text{Ш.50}}{\text{Ш.44}}$ Ш.39 П.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	

Кислота надуксусная и См. Водорода пероксид и кислота надуксусная — смеси... —
водорода пероксид — ПН 5401-1
смеси...

5987 КИСЛОТА НИТРО- БЕНЗОЛСУЛЬФОНО- ВАЯ NITROBENZENESUL- PHONIC ACID	$C_6H_4NO_2SO_3H$. Едкое и корро- зионное вещество. Кристаллы. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовито. Растворимо в воде. $t_{пл} 70^\circ C$	2305 8197	II ср.	8112 8	Табл. 18, 19
---	---	--------------	-----------	-----------	-----------------

5988 КИСЛОТА НИТРО- ЗИЛСЕРНАЯ NITROSULPHURIC ACID	$ONOSO_3H$ или $ONOSO_3H +$ $+H_2SO_4$. Едкое и высококор- розионное в присутствии влаги вещество. Бесцветные кристал- лы или маслянистая жидкость. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Разлагает- ся водой с образованием сер- ной кислоты и оксидов азота. Окислитель. Может вызвать возгорание горючих материалов. При попадании в огонь выде- ляет ядовитые газы. ПДК 1 мг/м ³ (в пересчете на H_2SO_4). ПДК 5 мг/м ³ (в пересчете на NO_2)	2308 8198	II ср.	8182 8	Табл. 16, 17, 18, 19
---	--	--------------	-----------	-----------	----------------------------

Кислота о-оксибензой-См. Кислота салициловая — ПН 5992
ная

Кислота 2-окси-1,2,3- См. Кислота лимонная — ПН 5977
пропантрикарбоновая

КИСЛОТА 1,7-ОКТА- Перевозка запрещена
ДИЕН-3,5-ДИИН-1,8-
ДИМЕТОКСИ-9-ОКТО-
АДЕЦИНОВАЯ
1,7-OCTADINE-3,5-DI-
YNE-1,8-DIMETHOXY-
9-OCTADECYNOIC
ACID

Кислота ортомышьяко- См. Кислота мышьяковая жидкая — ПН 5982
вая

Кислота ортофосфорис- См. Кислота фосфористая — ПН 6017
тая

Кислота ортофосфор- См. Кислота фосфорная... — ПН 6018, 6019
ная...

Кислота пентановая См. Кислота валериановая — ПН 5964

Кислота перокснуксус- См. Кислота надуксусная — ПН 5985, 5986
ная

Кислота перуксусная См. Кислота надуксусная — ПН 5985, 5986

Кислота пикриновая... См. 2,4,6-тринитрофенол... — ПН 6855—6857

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-2}{A}$	8-03	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{C}{III.45}$ III.44	
$\frac{8-3}{D}$	8-01	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит	См. ч IV, п. 6.5 $\frac{III.52}{III.45}$ III.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4 2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5989 КИСЛОТА ПИРОФОС- ФОРНАЯ (ЕДКИЕ ВЕ- ЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) PYROPHOSPHORIC ACID (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	$H_4P_2O_7$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная стекло- видная масса	1759 8151		III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
Кислота плавиковая...	См. Кислота фтористоводородная... — ПН 6021, 6022					
5990 КИСЛОТА ПЛАТИ- НОХЛОРИСТОВОДО- РОДНАЯ CHLOROPLATINIC ACID, SOLID	$H_2(PtCl_6) \cdot 6H_2O$. Едкое и кор- розионное вещество. Красно- коричневые гигроскопичные кристаллы. Пыль раздражает кожу и слизистые оболочки. Растворимо в воде. $t_{пл}$ 60 °С.	2507 8140		III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
Кислота пропановая...	См. Кислота пропионовая... — ПН 5991					
Кислота пропеновая...	См. Кислота акриловая... — ПН 5957					
5991 КИСЛОТА ПРОПИО- НОВАЯ концентрации не менее 80% PROPIONIC ACID with not less than 80% acid	CH_3CH_2COOH . Едкая и корро- зионная ЛВЖ с резким запа- хом. Особенно коррозионна для свинца. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитая. Смешива- ется с водой. $t_{всп}$ 54 °С. ПДК 20 мг/м ³	1848 8227		III низк.	8143 8; 3	Табл. 16, 17
5992 КИСЛОТА САЛИЦИ- ЛОВАЯ SALICYLIC ACID	$C_6H_4(OH)COOH$. Слабокорро- зионное вещество. Сероватый порошок			III низк.	9163 —	
5993 КИСЛОТА СЕЛЕНИ- СТАЯ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) SELENIDE ACID (POI- SONOUS SOLIDS, N.O.S.)	H_2SeO_3 . Ядовитое вещество. Гигроскопичные кристаллы. Реагирует с водой	2811 6236		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
Кислота селенистоводо- родная безводная	См. Водород селенистый безводный — ПН 5393					
5994 КИСЛОТА СЕЛЕНО- ВАЯ SELENIC ACID	H_2SeO_4 . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Белые сильно расплывающиеся кристаллы. Ядовитое. Может обугливать органические ве- щества. $t_{пл}$ 62 °С. ПДК 0,1 мг/м ³ (в пересчете на Se)	1905 8220		I выс.	8171 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	8-03	<u>КЗ, Д4</u> КЗ, Д10	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.45 Ш 44	
<u>8-2</u> А	8-03	<u>КЗ, Д4</u> КЗ, Д10	8-1	Не горит	<u>В</u> Ш.45 Ш 44	
<u>8-5</u> А	3-04	<u>КЗ, Д4</u> КЗ, Д10	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> Ш 45 Ш 44	Действие Правил МОПОГ не распространяется на кислоту пропионовую концентрации менее 80%
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>КЗ, Д8</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш 55	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>8-6</u> В	8-03	<u>КЗ, Д2</u> КЗ, Д10	6-1	Не горит	<u>В</u> Ш.45 Ш.44	
<u>8-2</u> А	8-01	<u>КЗ, Д4</u> КЗ, Д10	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш 45 Ш.44 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				СО	КШ Знак опас- ности	
5995 КИСЛОТА СЕРНАЯ концентрации не более 51% BATTERY FLUID, ACID with not more than 51% acid	H_2SO_4 . Едкое и высококорро- зионное вещество. Бесцветная жидкость. Ядовитая высоко- опасная. Плотность не более 1,405. ПДК 1 мг/м ³	2796 8230		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5996 КИСЛОТА СЕРНАЯ концентрации более 51% SULPHURIC ACID with more than 51% acid	H_2SO_4 . Едкое и высококорро- зионное вещество. Бесцветная маслянистая жидкость. Ядови- тая высокоопасная. При высо- ких концентрациях и контакте с органическими веществами может вызвать их воспламене- ние. Плотность 1,405—1,840. ПДК 1 мг/м ³	1830 8230		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5997 КИСЛОТА СЕРНАЯ ДЫМЯЩАЯ SULPHURIC ACID, FU- MING	$H_2SO_4+SO_3$. Едкое и высоко- коррозионное вещество. Бес- цветная маслянистая жидкость, может быть частично кристал- лизованной. Раствор различных количеств серы триоксида в серной кислоте. Пары сильно раздражают слизистые оболоч- ки. Ядовитое высокоопасное. Может вызвать возгорание ор- ганических материалов. Бурно реагирует с водой, выделяя теп- ло. ПДК 1 мг/м ³	1831 8231		I выс.	8161 8; 6a	Табл. 20: K1a K2a K7a K10a
5998 КИСЛОТА СЕРНАЯ ОТРАБОТАННАЯ SULPHURIC ACID, SPENT	H_2SO_4 . Едкое и коррозионное вещество. Обычно концентриро- ванная кислота, использовав- шаяся ранее в химических про- цессах. ПДК 1 мг/м ³	1832 8232		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5999 КИСЛОТА СЕРНАЯ, РЕГЕНЕРИРОВАННАЯ ИЗ КИСЛОГО ГУДРО- НА SLUDGE ACID	Едкое и коррозионное вещест- во. Отходы или отработанная кислота. Обычно побочный про- дукт процесса очистки нефте- продуктов. ПДК 1 мг/м ³	1906 8221		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
Кислота серная и кисло- См. Смесь нитрующая... — ПН 6670—6672 та азотная — смесь...						
Кислота серная и кис- См. Кислота фтористоводородная и кислота серная — смесь — лота фтористоводород- ПН 6023 ная — смесь						
6000 КИСЛОТА СЕРНИС- ТАЯ SULPHUROUS ACID	H_2SO_3 или SO_2+H_2O . Едкое и коррозионное вещество. Раствор серы диоксида в воде с удуш- ливым запахом. Пары раздра- жают слизистые оболочки	1833 8232		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-2}{В}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.45}$ Ш.44 Ш.52	Укладывать «Вдали от» фторидов
$\frac{8-2}{С}$	8-01	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	Не горит В-1	$\frac{С}{Ш.45}$ Ш.44 Ш.52	1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. Для стальных барабанов категория размещения — В.
$\frac{8-1}{С}$	8-01	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит В	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{Ш.44}{Ш.44}$	1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. Для стальных барабанов категория размещения — В. 3. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-2}{С}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	1. Перевозка химических нестабильных смесей запрещена. 2. Укладывать «Вдали от» фторидов. 3. Для стальных барабанов категория размещения — В
$\frac{8-2}{С}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.45}$	Укладывать «Вдали от» фторидов. Для стальных барабанов категория размещения — В
$\frac{8-1}{В}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.45}$ Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6001 КИСЛОТА СИНИЛЬ- НАЯ — ВОДНЫЕ РАС- ТВОРЫ, содержащие не более 20% синильной кислоты HYDROCYANIC ACID, AQUEOUS SOLUTIONS with not more than 20% hydrocyanic acid	HCN. Ядовитая высокоопасная летучая жидкость, бесцветная, выделяющая цианистый водо- род. ПДК 0,3 мг/м ³	1613 6162		I выс.	6111 6а	Табл. 15: Я1в Я76 Я8д Я96 Я14а
6002 КИСЛОТА СОЛЯНАЯ — РАСТВОР HYDROCHLORIC ACID, SOLUTION	HCl. Едкое и высококоррозион- ное вещество. Бесцветная жид- кость. Водный раствор газа хлористого водорода. Пары раздражают слизистые оболоч- ки Ядовитая. ПДК 5 мг/м ³	1789 8183		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
Кислота соляная и кис- лота азотная — смесь	См. Кислота азотная и кислота соляная — смесь — ПН 5956					
Кислота стифниновая...	См. Тринитрорезорцин... — ПН 6846, 6847					
Кислота сульфамидная	См. Кислота сульфаминовая — ПН 6003					
6003 КИСЛОТА СУЛЬФА- МИНОВАЯ SULPHAMIC ACID	H ₂ NSO ₃ H. Едкое и коррозион- ное вещество. Белый кристал- лический порошок. Раздражает кожу и слизистые оболочки. При нагревании разлагается, выделяя ядовитые газы. Раст- воримо в воде	2967 8229		III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
6004 КИСЛОТА ТЕТРА- ЗОЛ-1-УКСУСНАЯ TETRAZOL-1-ACETIC ACID	Взрывчатое вещество. Белые кристаллы, растворимы в воде. Чувствительно к нагреву. Об- ладает свойствами слабой кис- лоты	0407 1141			14С 16	Табл. 1: E25
Кислота тетрафторбор- ная	См. Кислота борофтористоводородная — ПН 5960					
6005 КИСЛОТА ТИОГЛИ- КОЛЕВАЯ THIOGLYCOLIC ACID	HSCH ₂ COOH. Едкое и корро- зионное вещество. Бесцветная жидкость с сильным, очень не- приятным запахом. Ядовитое высокоопасное. ПДК 0,1 мг/м ³	1940 8235		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
Кислота тиомолочная	См. Кислота α-меркаптопропионовая — ПН 5979					
6006 КИСЛОТА ТИОУК- СУСНАЯ THIOACETIC ACID	CH ₃ COSH. ЛВЖ. Бесцветная или желтая, с резким неприят- ным запахом. Смешивается с водой. t _{всп} от минус 18 до 23 °С	2436 3283		II ср.	3212 3	Табл. 4
Кислоты толуолсульфо- новые	См. Алкил-, арил-, толуолсульфокислоты... — ПН 5027—5029					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-1</u> <u>Д</u>	6-01	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>А*</u> <u>Ш.45</u> Ш.14 Ш.39 Ш.15	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-1</u> <u>С</u>	8-02	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	6-1	Не горит	<u>Д</u> <u>Ш.45</u> Ш.44	1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — Д
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-03	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.45</u> Ш.11 Ш.39	
	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2,3</u> —	<u>—</u> <u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
	8-02	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1	<u>П-2</u> <u>В-2,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.45</u> Ш.44	
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К3, Д9</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.45</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6007 КИСЛОТА 2,4,6-ТРИ- НИТРОБЕНЗОЙНАЯ, сухая или с массовой долей воды менее 10% или с массовой долей воды не менее 10%, но менее 30% в количест- ве более 500 г TRINITROBENZOIC ACID, dry wetted with less than 10% water, by mass or wetted with not less than 10% but less than 30% water, by mass, in quantity of more than 500 g	$C_6H_2(NO_2)_3COOH$. Бризантное ВВ. Желтые кристаллы. Чув- ствительно к механическим воз- действиям и нагреву. Обладает кислотными свойствами, боль- шой скоростью горения, склон- но к детонации. Малораствори- мо в воде	0215 1142		11D 1a	Табл. 1: E11	
6008 КИСЛОТА 2,4,6-ТРИ- НИТРОБЕНЗОЙНАЯ, УВЛАЖНЕННАЯ, массовой долей воды не менее 10%, но менее 30% в количестве не бо- лее 500 г TRINITROBENZOIC ACID, WETTED with not less than 10% but less than 30% water, by mass, in quantity of not more than 500 g	$C_6H_2(NO_2)_3COOH$. Воспламе- няющееся твердое вещество. Кристаллы желтого цвета. Ядо- витое. В сухом виде взрывчатое и чувствительное к трению. Об- разует взрывоопасные соедине- ния с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взры- воопасные газы	1355 4179		I выс. 4131 4a	Табл. 6в	
6009 КИСЛОТА 2,4,6-ТРИ- НИТРОБЕНЗОЙНАЯ, УВЛАЖНЕННАЯ, массовой долей воды не менее 30% TRINITROBENZOIC ACID, WETTED with not less than 30% wa- ter, by mass	$C_6H_2(NO_2)_3COOH$. Воспламе- няющееся твердое вещество. Кристаллы желтого цвета. Ядо- витое. В сухом виде взрывча- тое и чувствительное к трению. Образует очень чувствительные соединения с тяжелыми метал- лами или их солями. При по- падании в огонь выделяет ядо- витые взрывоопасные газы. Растворимо в воде	1355 4179		I выс. 4131 4a	Табл. 6в	
6010 КИСЛОТА ТРИНИ- ТРОБЕНЗОЛСУЛЬФО- НОВАЯ TRINITROBENZENE- SULPHONIC ACID	$(NO_2)_3C_6H_2SO_3H$. Бризантное ВВ повышенной опасности. Очень чувствительно к механи- ческим воздействиям и нагреву. Растворимо в воде	0386 1104		11L 1a	Табл. 1: E2	
КИСЛОТА ТРИНИТРО- УКСУСНАЯ TRINITROACETIC ACID	Перевозка запрещена					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{В-2,3}}$ —	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.53}}$ Ш.45	Укладка категории II-B
$\frac{4-1}{\text{Е}}$	4-11	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	$\frac{\text{В-1}}{\text{С-1}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.45}}$ Ш.52 Ш.53 П.39	1. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 2. См. п. 14.2.4, а, б
$\frac{11}{\text{Е}}$	4-11	$\frac{\text{К3, Д4}}{\text{К3, Д10}}$	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	$\frac{\text{В-1}}{\text{С-1}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.45}}$ Ш.52 Ш.53 П.39	1. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 2. См. п. 14.2.4, а, б
$\frac{11}{\text{Г}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-3}}$ —	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории II-C

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6011 КИСЛОТА ТРИФТОР- УКСУСНАЯ TRIFLUOROACETIC ACID	CF_3COOH . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная дымящая гигроскопичная жидкость с резким запахом. Жидкость вызывает серьезные ожоги, пары сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. При нагревании или при контакте с кислотами разлагается, выделяя ядовитые газы. Ядовитая. ПДК 2 мг/м ³	2699 8241		1 выс.	8111 8	Табл. 20; K1a K7a K8a K9a K10a
6012 КИСЛОТА ТРИХЛОР- ИЗОЦИАНУРОВАЯ СУ- ХАЯ TRICHLOROISOCYA- NURIC ACID, DRY	$OCNClCONClCONCl$. Окисляющее вещество. Гранулы или кристаллический порошок белого цвета. При взаимодействии с соединениями азота образуются взрывоопасные пары азота трихлорида. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки	2468 5086-2		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6a
6013 КИСЛОТА ТРИХЛОР- УКСУСНАЯ TRICHLOROACETIC ACID	CCl_3COOH . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Ядовито. Бесцветные расплывающиеся кристаллы. Пары раздражают слизистые оболочки. ПДК 5 мг/м ³	1839 8239		II ср.	8112 8	Табл. 18, 19
6014 КИСЛОТА ТРИХЛОР- УКСУСНАЯ — РАСТ- ВОР TRICHLOROACETIC ACID, SOLUTION	CCl_3COOH . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветный прозрачный раствор с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 5 мг/м ³	2564 8239		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
6015 КИСЛОТА УКСУС- НАЯ — РАСТВОР ACETIC ACID SOLU- TION, more than 10% but not more than 80% acid, by mass	CH_3COOH . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Особенно коррозионно для свинца. Ядовитое. Смешивается с водой. ПДК 5 мг/м ³	2790 8100		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
6016 КИСЛОТА УКСУС- НАЯ ЛЕДЯНАЯ или КИСЛОТА УКСУС- НАЯ — РАСТВОР ACETIC ACID, GLACI- AL or ACETIC ACID SOLUTION, more than 80% acid, by mass	CH_3COOH . Едкая и коррозионная ЛВЖ с резким запахом. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Особенно коррозионна для свинца. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ чистого вещества 40 °С. $t_{всп}$ 80%-го раствора 61 °С. КПВ 4—17%. $t_{пл}$ 16 °С. ПДК 5 мг/м ³	2789 8100		II ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
8.1 В	8-02	<u>КЗ, Д4</u> <u>КЗ, Д10</u>	8-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> К.39 П.39	1. Укладывать в наиболее прохладном месте. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
5.1 А	5-00	<u>КЗ, Д4</u> <u>КЗ, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>Г-2</u> С-1	<u>В</u> <u>Ш.14</u> Ш.45 Ш.44 Ш.52	1. Укладывать в наиболее сухом месте. 2. Укрывать от лучистого тепла
8.2 А	8-03	<u>КЗ, Д4</u> <u>КЗ, Д10</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.14</u> Ш.44 Ш.45	
8.2 П	8-02	<u>КЗ, Д4</u> <u>КЗ, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.14</u> Ш.44 Ш.45	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — Е
8.2 А	8-02	<u>КЗ, Д4</u> <u>КЗ, Д10</u>	8-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> Ш.45	
				<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> Ш.45	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Кислота фенолсульфо- новая	См. Кислота бензолсульфоновая...	— ПН 5959				
6017 КИСЛОТА ФОСФО- РИСТАЯ PHOSPHOROUS ACID	H_3PO_3 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные или желтые расплывающиеся кристаллы. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Поглощая кислород, переходит в ортофосфорную кислоту. Разлагается при 200 °С, выделяя фосфин. Растворимо в воде. $t_{пл}$ 74 °С	<u>2834</u> 8205		III низк.	<u>8113</u> 8	Табл. 18, 19
Кислота фосфористая, ортo	См. Кислота фосфористая	— ПН 6017				
6018 КИСЛОТА ФОСФОР- НАЯ жидкая PHOSPHORIC ACID, liquid	H_3PO_4 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная прозрачная сиропообразная жидкость. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитая. Хорошо растворяется в воде. ПДК 1 мг/м ³	<u>1805</u> 8204		III низк.	<u>8113</u> 8	Табл. 16, 17
6019 КИСЛОТА ФОСФОР- НАЯ твердая PHOSPHORIC ACID, solid	H_3PO_4 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные сильно расплывающиеся кристаллы. Растворимо в воде. $t_{пл}$ 42 °С. Даже небольшое количество воды снижает температуру плавления	<u>1805</u> 8204		III низк.	<u>8113</u> 8	Табл. 18, 19
6020 КИСЛОТА ФОСФОР- НОВАТИСТАЯ концен- трации 50% (ЕДКИЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) HYPOPHOSPHOROUS ACID, 50% acid (COR- ROSIVE LIQUIDS, N.O.S.)	H_3PO_2 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость	<u>1760</u> 8147		III низк.	<u>8113</u> 8	Табл. 16, 17
Кислота фтористая...	См. Кислота фтористоводородная...	— ПН 6021, 6022				
6021 КИСЛОТА ФТОРИСТО- ВОДОРОДНАЯ — РАС- ТВОР концентрации не более 60% HYDROFLUORIC ACID, SOLUTION, not more than 60% acid	HF . Едкое и коррозионное ве- щество. Бесцветная жидкость с раздражающим запахом. Вы- сококоррозионная для стекла, других кремнистых материалов и большинства металлов. Жид- кость и пары вызывают ожоги кожи, глаз и слизистых оболоч- ек. Ядовитое. ПДК 0,5 мг/м ³	<u>1790</u> 8184		II ср.	<u>8162</u> 8; 6a	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-03	$\frac{\text{КЗ, Д4}}{\text{КЗ, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 44}}$ Ш.45 П.19 П.56	Укладывать «Вдали от» источников тепла
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-02	$\frac{\text{КЗ, Д4}}{\text{КЗ, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.45}}$ Ш.44	
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-03	$\frac{\text{КЗ, Д4}}{\text{КЗ, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.45}}$ Ш.44	
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-02	$\frac{\text{КЗ, Д4}}{\text{КЗ, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 44}}$ Ш 45	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-1}{\text{D}}$	8-02	$\frac{\text{КЗ, Д4}}{\text{КЗ, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{B}}{\text{Ш 44}}$ Ш.45 Ш 49	Укладывать в наиболее прохладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опасности	Упаковка
				CO	CO		
6022 КИСЛОТА ФТОРИ- СТОВОДОРОДНАЯ — РАСТВОР концентра- ции более 60% HYDROFLUORIC ACID, SOLUTION, more than 60% acid	HF. Едкое и коррозионное ве- щество. Бесцветная жидкость с раздражающим запахом. Высо- кокоррозионна для стекла, дру- гих кремнистых материалов и большинства металлов. Жид- кость и пары вызывают ожоги кожи, глаз и слизистых оболоч- ек. Ядовитая высокоопасная. ПДК 0,5 мг/м ³	1790 8184		I выс.	8161 8; 6а	Табл. 16, 17	
6023 КИСЛОТА ФТОРИС- ТОВОДОРОДНАЯ И КИСЛОТА СЕРНАЯ — СМЕСЬ HYDROFLUORIC ACID AND SULPHURIC ACID MIXTURES	HF+H ₂ SO ₄ . Едкое и коррози- онное вещество. Бесцветная си- ропообразная жидкость с рез- ким запахом. Обычно содержит 70—80% кислот, при этом обыч- но фтористоводородной — не менее 25%. Коррозионна для стекла, других кремнистых ма- териалов и большинства метал- лов. Пары и жидкости вызы- вают раздражение и ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитая. Бурно реагирует с водой, выделяя тепло	1786 8184		I выс.	8161 8; 6а	Табл. 16, 17	
Кислота фторофосфор- ная...	См. Кислота монофторофосфорная... — ПН 5981						
6024 КИСЛОТА ФТОРСУЛЬ- ФОНОВАЯ FLUOROSULPHONIC ACID	FSO ₂ OH. Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная жид- кость с резким запахом. Вы- зывает ожоги кожи и слизис- тых оболочек. В присутствии влаги высококоррозионна для стекла, других кремнистых ма- териалов и большинства метал- лов. Ядовитая высокоопас- ная. Энергично реагирует с во- дой, выделяя водород фторис- тый. ПДК 0,5 мг/м ³	1777 8176		I выс.	8111 8	Табл. 16, 17	
6025 КИСЛОТА ФТОРУК- СУШНАЯ FLUOROACETIC ACID	FCN ₂ COOH. Ядовитое чрезвы- чайно опасное вещество. Лету- чие бесцветные кристаллы. Раз- дражает кожу и слизистые обо- лочку глаз и дыхательных пу- тей. Растворимо в воде. t _{пл} 33 °С	2642 6154		I выс.	6111 6а	Табл. 13, 14	
Кислота хлористоводо- родная...	См. Кислота соляная... — ПН 6002						
6026 КИСЛОТА ХЛОРНАЯ с массовой долей кисло- ты более 50%, но не более 72%	HClO ₄ . Окисляющее вещество. Бесцветная жидкость. Смеси с горючими материалами могут самовоспламеняться, а при по- падании в огонь взрываться. Очень коррозионное для боль- шинства металлов. Вызывает	1873 5167		I выс.	5151 5; 8	Табл. 9; 026 05а 019а 020а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-1}{D}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{B}{III.44}$ III.45 III.49	Укладывать в наиболее прохладном месте
$\frac{8-1}{D}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит $\frac{B}{-}$	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{III.49}{III.45}$ III.44	1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-1}{D}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит $\frac{B}{-}$	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{III.49}{III.44}$ B.47	1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-1}{E}$	8-03	$\frac{K3, D10}{K3, D5}$	6-1	B-2 $\frac{II-2}{-}$	$\frac{C}{III.49}$ III.44	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее прохладном месте, укрывать от лучистого тепла
$\frac{8-1}{D}$	8-01	$\frac{K3, D4}{K3, D5}$	5-1	B-2 $\frac{II-2}{-}$	$\frac{C}{III.45}$ III.44 III.52 II.53	Перевозка этого вещества с массовой долей кислоты более 72% запрещена

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
PERCHLORIC ACID with more than 50% but not more than 72% acid, by mass	сильные ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек					
6027 КИСЛОТА ХЛОРНАЯ с массовой долей кисло- ты не более 50% PERCHLORIC ACID with not more than 50% acid, by mass	HClO_4 . Едкое и высококоррози- онное вещество. Бесцветная жидкость. Окислитель. При кон- такте с органическими вещест- вами может вызвать их воспла- менение	1802 8200		II ср.	8152 8; 5	Табл. 16, 17
6028 КИСЛОТА ХЛОРНО- ВАТАЯ — РАСТВОР с массовой долей хлорно- ватой кислоты не более 10% CHLORIC ACID SO- LUTION with not more than 10% chloric acid mass	HClO_3 . Окисляющее вещество. Бесцветный раствор. Может разлагаться, выделяя хлор и кислород. Может образовывать взрывчатые смеси с соединени- ями аммония и металлами в ви- де тонкоизмельченного порош- ка. Коррозионно для большин- ства металлов	2626 5143		II ср.	5112 5	Табл. 9: герм. укуп. 026 06a
6029 КИСЛОТА 3-ХЛОРПЕ- РОКСИБЕНЗОЙНАЯ, не более 86% с кислотой 3-хлорбензойной 3-CHLOROPEROXY- BENZOIC ACID, not more than 86% with 3- chlorobenzoic acid	$\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{OON}$. Органический пероксид. Белый кристалличе- ский порошок. При попадании в огонь может взорваться. Раз- дражает кожу и слизистые обо- лочку. $t_{\text{пл}} 99^\circ\text{C}$	2755 5154-1		II ср.	5232 5; 1a	Табл. 10: П21a
Кислота хлорплатино- вая...	См. Кислота платинохлористоводородная...					— ПН 5990
Кислота хлорпропионо- вая	См. Кислота 2-хлорпропионовая					— ПН 6030
6030 КИСЛОТА 2-ХЛОР- ПРОПИОНОВАЯ alpha-CHLOROPROPIO- NIC ACID	$\text{CH}_3\text{CHClCOON}$. Едкое и кор- розионное вещество. Кристал- лы или водный раствор со спе- цифическим запахом. Пыль и жидкость разъедают слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 2 мг/м ³	2511 8141		III низк.	8113 8	Табл. 16, 17, 18, 19
Кислота альфа-хлорпро- пионовая	См. Кислота 2-хлорпропионовая					— ПН 6030
6031 КИСЛОТА ХЛОР- СУЛЬФОНОВАЯ (с сер- ным ангидридом или без него) CHLOROSULPHONIC ACID (with or without sulphur trioxide)	$\text{SO}_2\text{Cl(OH)}$. Едкое и коррози- онное вещество. Ядовито. Бес- цветная жидкость с резким за- пахом. Пары раздражают сли- зистые оболочки. В присутствии влаги высококоррозионно. Ядо- витая. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хло- ристый и образуя серную кис-	1754 8144		I выс.	8111 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-6}{C}$	8-01	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	$\frac{B-2}{П-2}$ —	C <u>Ш.45</u> Ш.44 Ш.52	
$\frac{5-1}{D}$	8-01	$\frac{K3, D4}{K3, D5}$	5-1	$\frac{B-2,1}{C-1}$	C <u>Ш.45</u> Ш.44 Ш.52	1. Укладывать «Отдельно от» соединений аммония, металлических порошков и цианидов. 2. Перевозка в цистернах запрещена
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K3, D4}{K3, D5}$	5-2	$\frac{B-1,2}{П-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.44 Ш.53	
$\frac{8-2}{A}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	$\frac{B-2,3}{П-2}$ —	C <u>Ш.45</u> Ш.44	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — Е.
$\frac{8-1}{D}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит <u>B</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.45</u> Ш.44 В.46	1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
	лоту. Вызывает ожоги кожи и поражения дыхательных путей. ПДК 5 мг/м ³					
6032 КИСЛОТА ХЛОРУК- СУШАЯ ЖИДКАЯ CHLOROACETIC ACID, LIQUID	ClCH_2COOH Едкое и коррозионное вещество. Ядовито. Бесцветная жидкость. Пары раздражают кожу и слизистые оболочки. ПДК 1 мг/м ³	1750 8137		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
6033 КИСЛОТА ХЛОРУК- СУШАЯ ТВЕРДАЯ CHLOROACETIC ACID, SOLID	ClCH_2COOH . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Ядовито. Бесцветные сильно расплывающиеся кристаллы. Пары раздражают слизистые оболочки и кожу. $t_{\text{пл}}$ 63 °С. ПДК 1 мг/м ³	1751 8137		II ср.	8172 8	Табл. 18, 19
6034 КИСЛОТА ХРОМО- ВАЯ — РАСТВОР CHROMIC ACID SOLU- TION	H_2CrO_4 . Едкое и коррозионное вещество. Оранжевая жидкость. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Сильный окислитель. При контакте с органическими веществами может вызвать их воспламенение	1755 8144		II ср.	8182 8	Табл. 16, 17
Кислота хромовая твердая	См. Хрома триоксид безводный — ПН 7068					
Кислота хромсерная	См. Смесь хромовая — ПН 6673					
Кислота цианисто-водородная — водные растворы...	См. Кислота синильная — водные растворы.. — ПН 6001					
Кислота шелкоффа	См 1-нафтиламин-8-сульфо кислота — ПН 6367					
6035 КИСЛОТА ЩАВЕЛЕ- ВАЯ OXALIC ACID	$\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. Слабокоррозионное вещество. Пыль раздражает кожу и слизистые оболочки			III низк.	9153 —	
Кислота этандиовая	См. Кислота щавелевая — ПН 6035					
Кислота этановая	См. Кислота уксусная... — ПН 6015					
6036 КИСЛОТА ЭТАНСУЛЬ- ФОНОВАЯ ETHYLSULPHURIC ACID	$\text{C}_2\text{H}_5\text{HSO}_4$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная маслянистая жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое	2571 8172		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
Кислота этантиоловая	См Кислота тиоуксусная — ПН 6006					
Кислота этиленкарбоновая...	См. Кислота акриловая ингибированная — ПН 5957					
Кислота этилсерная	См. Кислота этансульфоновая — ПН 6036					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
8-1 А	8-02	КЗ, Д4 КЗ, Д10	6-1	П-2 В-2 —	С Ш.45 Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
8-1 А	8-03	КЗ, Д4 КЗ, Д10	6-1	В-1,2 —	С Ш.45 Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
8-3 С	8-01	КЗ, Д4 КЗ, Д10	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Г-2,1 —	С Ш.45 Ш.44 Ш.52	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
9-1 Л	9-01	К1 КЗ, Д8	8-1	В-2 П-1,2 —	Д Ш.54 Ш.44	Упаковка согласно НТД на продукцию
	И 02	КЗ, Д4 КЗ, Д10	8-1	П-2 В-2 —	С Ш.45 Ш.44	Для металлических барабанов категория размещения — В

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		ЖШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
Кислоты дисукцинило- См. Кислоты янтарной пероксид... — ПН 6037, 6038 вой пероксид...							
Кислоты дихлоруксу- См. Дихлорацетилхлорид — ПН 5689 ной хлорангидрид							
Кислоты сукциниловой См. Кислоты янтарной пероксид... — ПН 6037, 6038 пероксид...							
Кислоты хлоруксусной См. β-хлорацетилхлорид — ПН 7032 хлорангидрид							
6037 КИСЛОТЫ ЯНТАР- НОЙ ПЕРОКСИД, не более 72% увлажнен- ный водой DISUCCINIC ACID PE- ROXIDE, not more than 72%, wetted with water	HO.OС(CH ₂) ₂ CO.O ₂ CO(CH ₂) ₂ CO.OH. Органический пероксид. Белый порошок. Легко горит. Бурно разлагается при попада- нии в огонь. Не растворим в воде. В сухом виде взрывания	2962 5201-1		I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10: П1б П12a П11a П10б	
6038 КИСЛОТЫ ЯНТАР- НОЙ ПЕРОКСИД тех- нически чистый DISUCCINIC ACID PE- ROXIDE, technically pure	HO.OС(CH ₂) ₂ CO.O ₂ CO(CH ₂) ₂ CO.OH. Органический перок- сид. Белый порошок. Легко воспламеняется и сильно горит. Чувствителен к удару и тре- нию. Может взрываться при попадании в огонь. Добавле- ние воды снижает термическую стабильность	2135 5201		I выс.	5231 5; 1a	Табл. 10: П1г П12a П11a П10б	
6039 КЛЕИ АГО (КЛЕИ) ADHESIVE AGO (AD- HESIVES)	ЛВЖ. <i>t</i> _{всп} менее минус 4 °С	1133 3174		II ср.	3212 3	Табл. 4	
6040 КЛЕИ БФ (КЛЕИ) ADHESIVE BF (ADHE- SIVES)	ЛВЖ. <i>t</i> _{всп} от минус 18 до 23 °С	1133 3174		II ср.	3212 3	Табл. 4	
6041 КЛЕИ ФР-12 (КЛЕИ) ADHESIVE FR-12 (AD- HESIVES)	ЛВЖ. <i>t</i> _{всп} 59 °С	1133 3302		III низк.	3313 3	Табл. 4	
Клей гуттаперчевый См. Каучук в растворе... — ПН 5944, 5945							

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K3, D4}{K3, D5}$	5-3	$\frac{B-2}{P-2}$ —	См. 1. Перевозить в РК. ч. IV, $t_x 10^\circ\text{C}$; п. 6.8 $t_a 15^\circ\text{C}$. Ш.50 Ш.52 П.39 П.53 2. Допускается к перевозке, если упаковка исключает возможность потери влаги веществом в течение рейса. 3. См. п. 1.7	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-2}{P-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52 П.39 П.53	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D8}$	3-1	П — все Г — все $\frac{B-2}{—}$	$\frac{D}{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D8}$	3-1	П-2 Г-1,3 $\frac{B-2}{—}$	$\frac{D}{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{A}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D8}$	3-1	П-2 Г-1,3 $\frac{B-2}{—}$	$\frac{D}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Клей резиновый...	См. Каучук в растворе... — ПН 5944, 5945					
Клещевины семена	См. Касторовые бобы — ПН 5941					
Кобальт нафтеновокис- лый	См. Кобальта нафтенаты — порошок — ПН 6042					
6042 КОБАЛЬТА НАФТЕ- НАТЫ — ПОРОШОК COBALT NAPHTHE- NATES, POWDER	Воспламеняющееся твердое вещество. Аморфный светло-коричневый порошок или синевато-красный. Сиккатив. Не растворим в воде. $t_{пл} 77^\circ\text{C}$	2001 4135		III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a
6043 КОБАЛЬТА (II) РЕ- ЗИНАТ ОСАЖДЕН- НЫЙ COBALT (II) RESINA- TE, PRECIPITATED	$(\text{C}_{19}\text{H}_{29}\text{COO})_2\text{Co}$. Воспламеняющееся твердое вещество темно-коричневого цвета. Сиккатив. При загрязнении растительными волокнами может самовоспламеняться. Не растворимо в воде. $t_{пл} 124^\circ\text{C}$	1318 4135		III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a
Коккул	См. Коккулюс — ПН 6044					
6044 КОККУЛЮС COCCULUS	Ядовитое твердое вещество. Судорожный яд. Содержит пикротоксин — яд, вызывающий конвульсии	1584 6112		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
6045 КОЛЛЕКТОР АНП-2 (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КИЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) COLLECTOR ANP-2 (POISONOUS LIQ- UIDS, N.O.S.)	Ядовитое вещество. Темно-коричневая маслянистая жидкость. Раздражает кожу и слизистые оболочки	2810 6231		III низк.	6163 6b	Табл. 11, 12
Коллодий	См. Целлюлозы нитраты... — ПН 7086, 7087					
Коллоксилины...	См. Целлюлозы нитраты... — ПН 7082—7090					
6046 КОЛЧЕДАН СЕРНЫЙ (САМОВОЗГОРАЮ- ЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) SULPHUR PYRITE (SELF-HEATING SUB- STANCES, SOLID, N.O.S.)	Самовозгорающееся вещество. Минерал светло-желтого цвета с металлическим блеском. При самовозгорании выделяет ядовитые газы. Обычно содержит различные примеси. В зависимости от состава примесей содержание серы колеблется от 30 до 52%, железа — от 35 до 44%	3088 4260		III низк.	4213 4b	Табл. 7a: C13a
Конопля...	См. Волокна растительные сухие... — ПН 5404					
Консерванты для древе- сины...	См. Антисептики для древесины... — приложение 16, табл. 3, ПН 9237, 9238					
6047 КОПАЛЫ СИНТЕТИ- ЧЕСКИЕ CORALS, SYNTHETIC	Твердое горючее вещество			III низк.	9133	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-1</u> А	4-13	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д6</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	См. п. 14.2.4, 6
<u>4-1</u> А	4-13	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д6</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	См. п. 14.2.4, 6
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К3, Д2</u> <u>К3, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.19</u>	
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4</u> <u>К4, Д19</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	
<u>4-6</u> А	4-26	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>П.39</u>	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6048 КОПРА COPRA	Самовозгорающееся вещество. Высушенные ядра кокосовых орехов. С сильным маслянистым запахом, который может перейти на другие грузы. Пыль копры взрывоопасна	1363 4227		III низк.	4213 —	Табл. 7а: C22а
6049 КОРДИТ (ПОРОХ БЕЗДЫМНЫЙ) CORDITE (POWDER, SMOKELESS)	Метательное ВВ. Чувствительно к механическому воздействию и нагреву	0160 1133			11C 1a	Табл. 1: E22
6050 КОРДИТ (ПОРОХ БЕЗДЫМНЫЙ) CORDITE (POWDER, SMOKELESS)	Метательное ВВ. Чувствительно к нагреву	0161 1133			13C 1a	Табл. 1: E22
Которан	См. Фторметурон — ПН 7009					
Коттонекс	См. Фторметурон — ПН 7009					
6051 КРАСКА типограф- кая, легковоспламеня- ющаяся, с температурой вспышки не менее ми- нус 18 °С, но менее 23 °С INK printer's, flam- mable, flash point not less than —18 °С but less than 23 °С	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зависят от растворителя	1210 3237		II ср.	3212 3	Табл. 4
6052 КРАСКА типографская легковоспламеняющаяся с температурой вспыш- ки не менее 23 °С, но не более 61 °С INK printer's, flam- mable, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зависят от растворителя	1210 3353		III низк.	3313 3	Табл. 4
6052-1 КРАСКИ НИВК НЕОБ- РАСТАЮЩИЕ	См. Материалы лакокрасочные легковоспламеняющиеся, с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С — приложение 16, табл 3, ПН 9253					
6053 КРЕЗОЛЫ (о-, м-, п-) CRESOLS (о-, m-, p-)	СН ₃ С ₆ Н ₄ ОН. Ядовитые высоко-опасные вещества. Летучие бесцветные расплывающиеся кристаллы или жидкость. Вызывают ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Растворимы в воде. t _{пл} от 11 до 36 °С. ПДК 0,5 мг/м ³	2076 6114		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12, 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{4-7}{A}$	4-25	$\frac{K1}{K4, D5}$	4-1	$\frac{B-3}{P-1,2}$ $\frac{Г-3}{-}$	$\frac{-}{Ш.52}$	1. Знак опасности не наносится, но на транспортной таре и в грузовых документах должны быть указаны подкласс и № ООН. 2. Не принимать к перевозке мокрую копру
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{Г-3}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{-}{Ш.52}$ Ш.53	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{Г-3}$ $\frac{C-3}{-}$	$\frac{-}{Ш.52}$ Ш.53	Укладка категории II-B. Допустимое количество на судне — 5 т
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-2,3}{Г-1,2}$ $\frac{B-2}{-}$	$\frac{A}{Ш.52}$ Ш.42	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-3,2}{B-2}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{A}{Ш.52}$ Ш.42	
$\frac{6-1}{A}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{B-2}{C-1}$ $\frac{П-1,2}{-}$	$\frac{A^*}{Ш.45}$ Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Крезол сырой	См. Крезол технический — ПН 6054					
6054 КРЕЗОЛ ТЕХНИЧЕСКИЙ CRESYLIC ACID	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$. Ядовитое высоко- опасное вещество. Бесцветные кристаллы. Коррозионное. Ком- мерческий продукт может быть жидким. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. ПДК 0,5 мг/м ³	2022 6114		II ср.	6172 6а; 8	Табл. 11, 12, 13, 14
Кремни для зажигалок	См. Ферроцерий — ПН 6975					
6055 КРЕМНИЙ — ПОРО- ШОК АМОРФНЫЙ SILICON POWDER, AMORPHOUS	Si. Воспламеняющееся твердое вещество коричневого цвета. Легко воспламеняется при сме- шивании с окисляющими ве- ществами. ПДК 4,0 мг/м ³	1346 4170		III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а
Кремний хлористый	См. Кремния хлорид — ПН 6057					
Кремний четырехфто- ристый	См. Кремния фторид — ПН 6056					
Кремний четыреххло- ристый	См. Кремния хлорид — ПН 6057					
Кремния гидрид	См. Силан — ПН 6663					
6056 КРЕМНИЯ ФТОРИД SILICON TETRAFLUO- RIDE	SiF_4 . Ядовитый высокоопасный сжиженный газ. Бесцветный с удушливым запахом. Коррози- онен для металлов. Во влаж- ном воздухе выделяет водород фтористый. Отн. плотн. 3,6 ПДК 0,5 мг/м ³	1859 2178			2232 6а; 8	Табл. 3: 1а
6057 КРЕМНИЯ ХЛОРИД SILICON TETRACHLO- RIDE	SiCl_4 . Едкое и высококоррози- онное в присутствии влаги ве- щество. Бесцветная, очень под- вижная жидкость с удушливым запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород. ПДК 5,0 мг/м ³	1818 8221		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
6058 КРЕОЗОТ (ЯДОВИ- ТЫЕ ЖИДКИЕ ВЕ- ЩЕСТВА, Н.У.К.) CREOSOTE (POISO- NOUS LIQUIDS, N.O.S.)	Ядовитое летучее вещество. Жидкость. Используется для пропитки шпал. Растворима в воде	2810 6231		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
Для жидк. 6-5 А Для тв. 6-6 А	6-06	К4, Д4 К4, Д8	6-1	В-2 П-2,3 —	А* Ш.45 Ш.44	Укладывать «Вдали от» источников тепла
4-1 А	4-10	К1, Д2 К4, Д6	4 1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	С-3 Г-1,2 В	См. Действие Правил МОПОГ не ч. IV, распространяется на кремний в п. 6.5 виде твердых блестящих кристаллических полосок, которые не горят на воздухе Ш.52	
2-3 D	2-22	К4, Д3 К4, Д5	2-1	Не горит	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.49 Ш.44 В.47	
8-1 С	8-00	К2, Д4 К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит В	См. 1. При перевозке в стеклянных ч. IV, бутылках категория размещения — D. п. 6.5 Ш.44 В.46 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2	
6 1 В	6-06	К4, Д4 К4, Д8	6-1	П-3,2 В-2 —	В Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
6059 КРЕОЛИН CREOLIN	Малоопасная ядовитая темно-коричневая маслянистая жидкость. Содержит 80% фенольных смоляных масел и 18% воды. Применяется для дезинфекции		III низк.	9153 —	
КРИМИДИН	См. приложение 13				
6060 КРИПТОН ОХЛАЖ- ДЕННЫЙ ЖИДКИЙ KRYPTON, REFRIGE- RATED LIQUID	Кг. Невоспламеняющийся не-ядовитый инертный газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре минус 153 °С, которая поддерживается за счет небольшого испарения жидкости. Отн. плотн. 2,9	1970 2153		2115 2	Табл. 3: Г2а
6061 КРИПТОН СЖАТЫЙ KRYPTON, COMPRES- SED	Кг. Сжатый газ. Невоспламеняющийся неядовитый. Инертный. Бесцветный, без запаха. $t_{кип}$ минус 153 °С. Отн. плотн. 2,9	1056 2153		2111 2	Табл. 3: Г1а
Крокидолит	См. Асбест голубой или асбест коричневый — ПН 6154				
Кронитекс АА ..	См. Трикрезилфосфат .. — ПН 6828				
Кронитекс К-3	См. Трикрезилфосфат... — ПН 6828				
Кротилин	См. 2,4-Д, эфир кротиловый — ПН 5747				
КРОТОКСИФОС	См. приложение 13				
Кротональдегид...	См. Альдегид кротоновый... — ПН 5045				
Кротонилен	См. Бутин-2 — ПН 5356				
КРУФОМАТ	См. приложение 13				
Крысид	См. 1-Нафтилтиомочевина — ПН 6970				
6062 КСЕНОН XENON	Хе. Невоспламеняющийся не-ядовитый сжиженный газ. Бесцветный. Без запаха. Инертный. $t_{кип}$ минус 108 °С. Отн. плотн. 4,5	2036 2188		2112 2	Табл. 3: Г1а
6063 КСЕНОН ОХЛАЖ- ДЕННЫЙ ЖИДКИЙ XENON, REFRIGERA- TED LIQUID	Хе. Невоспламеняющийся не-ядовитый инертный газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре минус 108 °С, которая поддерживается за счет небольшого испарения жидкости. Отн. плотн. 4,5	2591 2188		2115 2	Табл. 3: Г2а
Ксилены	См. Ксилолы — ПН 6067, 6068				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{КПРП}{КР}$	КС	$\frac{СИЗО}{СИЗА}$	АК	$\frac{РОС}{ЗОС}$	$\frac{КЗЭС}{Мед.}$	Примечания
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{К4, Д8}$	8-1	$\frac{П-2}{В-2}$ ~	$\frac{В}{Ш.35}$ Ш 39	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{2-1}{В}$	2-10	$\frac{К1}{К1}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{Ш.44}$	
$\frac{2-1}{А}$	2-10	$\frac{К1}{К1}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{Ш.44}$	
$\frac{2-1}{А}$	2-10	$\frac{К1}{К1}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{Ш.44}$	
$\frac{2-1}{В}$	2-10	$\frac{К1}{К1}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{Ш.44}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				СО	ЖШ Знак опас- ности	
6064 КСИЛЕНОЛЫ XYLENOLS	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$. Ядовитые ве- щества. Бесцветные кристал- лы или маслянистая жидкость с резким запахом	2261 6280		II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12, 13, 14
6065 КСИЛИДИНЫ XYLIDINES	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2\text{NH}_2$. Ядовитые ле- гучие вещества. Жидкости, за исключением 3,4-диметиланили- на, $t_{\text{пл}}$ которого 47 °С. Могут реагировать с кислотами. ПДК 3 мг/м ³	1711 6280		II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12, 13, 14
Ксилия бромистый	См. Ксиллил-бромиды — ПН 6066					
Ксилол мускусный	См. 5-трет-Бутил-2,4,6-тринитро -м-ксилол — ПН 5349					
6066 КСИЛИЛ-БРОМИДЫ XYLYL BROMIDE	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_2\text{Br})_2$. Ядовитые легу- чие бесцветные жидкости, вы- деляющие слезоточивые пары	1701 6281		II ср.	6112 6a	Табл. 15: Я16 Я86 Я116 Я14a
п-КСИЛИЛДИАЗИД p-XYLYL DIAZIDE	Перевозка запрещена					
6067 КСИЛОЛЫ с темпера- турой вспышки не ме- нее минус 18 °С, но ме- нее 23 °С XYLENES, flash point not less than -18 °С but less than 23 °С	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$. ЛВЖ. Не смеси- ваются с водой. КПВ 1,1— 7,0%. ПДК 50 мг/м ³	1307 3292		II ср.	3212 3	Табл. 4
6068 КСИЛОЛЫ с темпера- турой вспышки не ме- нее 23 °С, но не более 61 °С XYLENES, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$. ЛВЖ. Не смеси- ваются с водой. КПВ 1,1— 7,0%. ПДК 50 мг/м ³	1307 3330		III низк.	3313 3	Табл. 4
Кумарон...	См. Бензофуран... — ПН 5249					
КУМАТЕТРАМИЛ	См. приложение 13					
КУМАФОС	См. приложение 13					
КУМАФУРИЛ	См. приложение 13					
КУМАХЛОР	См. приложение 13					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мел.	Примечания
Для жид. 6-5 А для ТВ. 6-6 А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>В-2</u> П-2,3 —	<u>А*</u> Ш.35	
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> К4; Д5	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш.15	
<u>6-1</u> Д	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> Ш.51	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,3 <u>В-2</u> —	<u>В</u> Ш.25 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,3 <u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш.25 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CO		
6069 КУМИЛА ГИДРОПЕ- РОКСИД технически чистый CUMYL HYDROPERO- XIDE, technically pure	$C_6H_5C(CH_3)_2O_2H$. Органиче- ский пероксид. Светло-желтая подвижная жидкость. Бурно разлагается при загрязнении другими веществами. При по- падании в глаза вызывает серь- езные повреждения роговой оболочки. Не смешивается с водой	2116 5155	I выс.	5251 5	Табл. 10: П1а П2б П6а П18б П20б	
6070 КУМИЛА ПЕРОКСИД технически чистый или более 42% с инертным твердым веществом DICUMYL PEROXIDE, technically pure or more than 42% with inert so- lid	$C_6H_5C(CH_3)_2O_2(CH_3)_2C.C_6H_5$. Органический пероксид. Белое или бледно-желтое кристалли- ческое вещество. Не растворим в воде	2121 5164	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П2а П19а	
Кумилпернеодеканат... См. Кумилпероксинеодеканат... — ПН 6071						
6071 КУМИЛПЕРОКСИНЕО- ДЕКАНОАТ, не более 77% в растворе CUMYL PEROXYNEO- DECANOATE not more than 77% in solution	$C_6H_5C(CH_3)_2O_2.CO.C(R_1R_2)CH_3$; Органический $R_1+R_2=C_7H_{16}$. пероксид. Желтая жидкость. Может бурно разлагаться при повышенной температуре	2963 5155-1	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1б П30б	
6072 КУМИЛПЕРОКСИПИ- ВАЛАТ, не более 77% в растворе CUMYL PEROXYPIVA- LATE not more than 77% in solution	$C_6H_5C(CH_3)_2O_2.CO.C(CH_3)_3$. Органический пероксид. Бес- цветная жидкость. Может бур- но разлагаться при повышен- ной температуре	2964 5155-2	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1д	
Кумилперпивалат... См. Кумилпероксипивалат... — ПН 6072						
6073 КУМОЛ ISOPROPYLBENZENE	$C_6H_5C_3H_7$. ЛВЖ. Не смешива- ется с водой. $t_{всп} 34-38^\circ C$. ПДК 50 мг/м ³	1918 3357	III низк.	3313 3	Табл. 4	
Кумола гидропероксид См. Кумила гидропероксид... — ПН 6069						
Купорос железный См. Железа (II) сульфата гептагидрат — ПН 5757						
Купорос медный См. Меди (II) сульфата пентагидрат — ПН.6152						
Купорос цинковый... См. Цинка сульфат... — ПН 7138						
6074 КУПРОЗАН CUPROZAN	Малоопасное ядовитое вещест- во. Пестицид. Смесь пинеба и меди хлороксида			9153		
Лазурь берлинская См. Лазурь железная — ПН 6074-1						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{В-2}$	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52 Ш.44 П.39	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{В-1,2}{П-2}$	См. Действие Правил МОПОГ не ч. IV, распространяется на продукт, п. 6.8 содержащий более 60% инерт- <u>Ш.44</u> ного твердого вещества	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{В-2}$	См. Перевозить в РК; ч. IV, t_k минус 10 °С; п. 6.8 t_a 0 °С. <u>Ш.50</u> См. п. 1.7	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{В-2}$	См. Перевозить в РК; ч. IV t_k минус 5 °С; п. 6.8 t_a 5 °С. <u>Ш.50</u> См. п. 1.7 П.39	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$	С* <u>Ш.25</u> Ш.52	
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D8}$	8-1	Не горит	В Упаковка согласно НТД на <u>Ш.32</u> продукцию	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6074-1 ЛАЗУРЬ ЖЕЛЕЗНАЯ (САМОВОЗГОРАЮ- ЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) BLUE, PRUSSIAN (SELF-HEATING SUB- STANCES, SOLID, N.O.S.)	$K_xFe_y[Fe(CN)_6]_z \cdot nH_2O$. Само- возгорающееся вещество. Си- ний порошок. Не растворим в воде. ПДК 10 мг/м ³	3088 4260		III низк.	4213 46	Табл. 7а: 01д С96 С206 С25а С26а С27а
Лазурь парижская си- Сл. Лазурь железная — ПН 6074-1 няя						
6075-1 ЛАК БТ-99	Сл. Материалы лакокрасочные легковоспламеняющиеся, с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С — приложение 16, табл. 3 — ПН 9254					
6075 ЛАК ПОЛИАМИД- НЫЙ (МАТЕРИАЛЫ ЛАКОКРАСОЧНЫЕ) LACQUER, POLYAMI- DE (PAINT RELATED MATERIAL)	ЛВЖ. Не смешивается с во- дой. $t_{всп}$ 13 °С. КПВ 3,6—18,6%	1263 3268		II ср.	3212 3	Табл. 4
6076 ЛАК ТЕРЕБЕК (МА- ТЕРИАЛЫ ЛАКОКРА- СОЧНЫЕ) LACQUER TEREBEK (PAINT RELATED MA- TERIAL)	ЛВЖ. Ядовитая. Не смешива- ется с водой. $t_{всп}$ 39 °С	1263 3372		III низк.	3353 3	Табл. 4
6076-1 ЛАКОЙЛЬ (ЛЕГКО- ВОСПЛАМЕНЯЮЩИ- ЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) LACQUIL (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Коричневого цвета. Раст- вор полимеризованных угле- водородов в сольвентнафте. Применяется как нефтяное сырье для получения искусст- венной олифы. $t_{всп}$ 33 °С	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4
6077 ЛАУРОИЛА ПЕРОК- СИД не более 42% — устойчивая дисперсия в воде LAUROYL PEROXI- DE, not more than 42%, stable dispersion, in wa- ter	$CH_3(CH_2)_{10}CO \cdot O_2 \cdot CO(CH_2)_{10}CH_3$. Органический пероксид. Белая маловязкая дисперсия. Бурно разлагается при повышенной температуре	2893 5193-1		II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П16а П19а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-6</u> А	4-22	<u>К1, Д1</u> Пожар: К4, Д5 Россыпь К4, Д1	4-1	<u>В-3</u> Г-1 <u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> П.14	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	
<u>1-2</u> А	3-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	
<u>1-4</u> В	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	См. Это вещество может быть так- ч. IV, же упаковано в специальный п. 6.8 пластмассовый контейнер, на- Ш.50 ходящийся в стальной раме. П.39 конструкция которого должна быть одобрена компетентным органом, о чем грузоотправи- тель должен выдать сертифи- кат. Максимальная вместимость контейнера не более 1000 л	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6078 ЛАУРОИЛА ПЕРОК- СИД технически чистый LAUROYL PEROXIDE, ki со слабым едким запахом technically pure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{CO}\cdot\text{O}_2\cdot\text{CO}(\text{CH}_2)_{10}\text{CH}_3$. Органический пероксид. Белый порошок, гранулы или чешуйки со слабым едким запахом	2124	—	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П3б П4а П10а П11а П16б
Лаурил меркаптан	См. Додecilмеркаптан — ПН 5742					
Лед сухой	См. Углерода диоксид твердый — ПН 6902					
ЛЕН	См. Волокна растительные сухие... — ПН 5404					
6078-1 ЛИГРОИН...	См. Дистилляты нефти, Н.У.К., ... — приложение 16, табл. 3, ПН 9241—9243					
6079 ЛИЗОЛ LYSOL	Малоопасная ядовитая однородная маслянистая жидкость. Смешивается с водой. Содержит до 50% фенолов. Применяется для дезинфекции			III низк.	9153 —	
6080 ЛИМОНЕН DIPENTENE	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом лимонов. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 43^\circ\text{C}$	2052 3336		III низк.	3313 3	Табл. 4
ЛИНДАН (γ -ВНС)	См. приложение 13					
ЛИНДОЛ...	См. Трикрезилфосфат, ... — ПН 6828					
6081 ЛИНУРОН LYNURON	Малоопасное ядовитое вещество. Пестицид. ПДК 1 мг/м ³			III низк.	9153 —	
Литен...	Бензины — растворители... — ПН 5232—5234					
6082 ЛИТИЙ LITHIUM	Li. ВГВ. Белый тягучий мягкий металл. Легче воды. Бурно реагирует с водой, водяным паром или кислотами, выделяя водород, который может воспламениться от теплоты реакции. Бурно, иногда со взрывом, реагирует со многими другими веществами	1415 4345		II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а
Литий азотнокислый	См Лития нитрат — ПН 6092					
Литий водородистый	См. Лития гидрид — ПН 6087					
Литий кремнистый	См. Лития силицид — ПН 6095					
Литий фтористый...	См. Лития фторид... — ПН 6096					
Литий хлорноватисто-кислый сухой	См. Лития гипохлорит сухой или лития гипохлорита — смеси... — ПН 6091					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
5-4 <u>Д</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	См. Упаковка согласно НТД на ч. IV, продукцию <u>п. 6.8</u> <u>Ш.52</u> <u>П.39</u>	
9-2 <u>А</u>	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>В</u> Упаковка согласно НТД на продукцию <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u>	
3-2 <u>А</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	
9-2 <u>А</u>	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	Не горит <u>П-1</u>	<u>В</u> Упаковка согласно НТД на продукцию <u>Ш.32</u>	
4-10 <u>Д</u>	4-33	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-2</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u> <u>Г-1,3</u>	См. См. п. 14.2.4, б, в ч. IV, <u>п. 6.5</u> <u>Ш.8</u> <u>Ш.48</u> <u>В.52</u> <u>В.53</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6083 ЛИТИЯ АЛЮМОГИД- РИД LITHIUM ALUMINI- UM HYDRIDE	LiAlH ₄ . ВГВ. Легкий пористый белый порошок. При взаимодействии с водой медленно выделяет водород	1410 4345		I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. B8в B9а B17а B20а
6084 ЛИТИЯ АЛЮМОГИД- РИД В ЭФИРЕ LITHIUM ALUMINI- UM HYDRIDE, ETHE- REAL	LiAlH ₄ . ВГВ. Прозрачный бесцветный жидкий раствор. Взаимодействует с водой, выделяя водород. При разливе эфир, который является ЛВЖ, быстро улетучивается, оставляя осадок, который легко воспламеняется от искр и трения	1411 4346		I выс.	4331 4в; 3	Табл. 8; герм. укуп. B12а B18б B21а
6086 ЛИТИЯ БОРОГИД- РИД LITHIUM BOROHYD- RIDE	LiBH ₄ . ВГВ. Кристаллическое, твердое вещество. Гигроскопичное. При обычной температуре медленно, а при повышенной температуре бурно реагирует с водой, выделяя водород	1413 4347		I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. B8в B9а B17а B20а
Лития гидрат окиси...	См. Лития гидроксид... — ПН 6089, 6090					
6087 ЛИТИЯ ГИДРИД LITHIUM HYDRIDE	LiH. ВГВ. Твердое. Взаимодействует с водой, водяным паром или кислотами, выделяя воспламеняющийся газ водород, который может воспламениться от теплоты реакции. Ядовитое, чрезвычайно опасное. ПДК 0,025 мг/м ³ . (США)	1414 4348		I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. B8в B9а B17а B20а
6088 ЛИТИЯ ГИДРИД — СПЛАВ ТВЕРДЫЙ LITHIUM HYDRIDE, FUSED SOLID	LiH. ВГВ. Белая кристаллическая масса. Реагирует с водой, водяным паром или кислотами, выделяя водород, который может воспламениться от теплоты реакции. Коррозионное для алюминия. Едкое для кожи. Ядовитое, чрезвычайно опасное. ПДК 0,025 мг/м ³	2805 4348		II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а
6089 ЛИТИЯ ГИДРОКСИД — РАСТВОР LITHIUM HYDROXI- DE SOLUTION	LiOH. Едкое и коррозионное вещество. Коррозионное для алюминия, цинка и жести. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Энергично реагирует с кислотами. При реакции с солями аммония выделяет аммиак. ПДК 20 мг/м ³ (в пересчете на NH ₃)	2679 8190		II ср.	8212 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-10</u> D	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-3,2</u> Г-2 В, П Г-1	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.8</u> В.52	
<u>4-11</u> D	4-31	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> В, П	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 <u>Ш.8</u> В.52	
<u>4-10</u> E	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-3,2</u> Г-2 В, П Г-1	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.8</u> В.52	
<u>4-10</u> D	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-3,2</u> Г-2 В, П Г-1	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.8</u> В.52 К.52	
<u>4-10</u> D	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-3</u> Г-2 В, П Г-1	См. См. п. 14.2.4, б, в ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> Ш.48 В.52 К.52	
<u>8-2</u> A	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горит <u>П-1</u>	С При перевозке в стеклянных <u>Ш.44</u> бутылках категория размеще- Ш.48 ния — В К.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
6090 ЛИТИЯ ГИДРОКСИ- ДА МОНОГИДРАТ LITHIUM HYDROXI- DE MONOHYDRATE	LiOH H ₂ O. Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветные крист- таллы. В присутствии влаги коррозионно для алюминия, цинка и жести. Разъедает ко- жу, глаза и слизистые оболоч- ки. Энергично реагирует с кис- лотами	2680	8190	II ср.	8212 8	Табл. 18, 19
6091 ЛИТИЯ ГИПОХЛО- РИТ СУХОЙ или ЛИ- ТИЯ ГИПОХЛОРИ- ТА — СМЕСИ с массо- вой долей активного хлора более 10% LITHIUM HYPOCHLO- RITE, DRY or LITHI- UM HYPOCHLORITE MIXTURES with more than 10% available chlo- rine	LiOCl ₂ . Сильные окисляющие вещества. Порошки белого цве- та с резким запахом. Бурно реагируют с кислотами, выде- ляя хлор. Бурно разлагаются под воздействием тепла или прямых солнечных лучей. Мо- гут вызвать пожар при взаимо- действии с органическими ве- ществами. В присутствии вла- ги коррозионны для большин- ства металлов. Пыль раздража- ет слизистые оболочки. Ядови- тые, высокоопасные. ПДК 1 мг/м ³	1471	5156	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
6092 ЛИТИЯ НИТРАТ LITHIUM NITRATE	LiNO ₃ . Окисляющее вещество. Бесцветные кристаллы, расплы- вающиеся на воздухе. Смеси с горючими материалами легко воспламеняются и могут силь- но гореть. Растворимо в воде	2722	5157	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6093 ЛИТИЯ НИТРИД LITHIUM NITRIDE	Li ₃ N. ВГВ. Коричневатые или красные кристаллы или мел- кий порошок Медленно реаги- рует с водой, образуя гидрок- сид лития и аммиак. Коррози- онно для алюминия. Едкое для кожи. ПДК 20 мг/м ³ (в пере- счете на NH ₃)	2806	4349	I выс.	4311 4в	Табл. 8; герм. укуп. B8г B17а
6094 ЛИТИЯ ПЕРОКСИД LITHIUM PEROXIDE	Li ₂ O ₂ . Окисляющее вещество. Порошок белого цвета. Смеси с горючими материалами, осо- бенно если они смочены не- большим количеством воды, при ударении или трении могут вос- пламеняться или взрываться. При небольших количествах во- ды выделяется достаточно теп- ла, чтобы воспламенить орга- нические вещества, находящие- ся рядом. Раствор в воде явля- ется щелочной коррозионной жидкостью	1472	5157	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Медь	Примечания
<u>8-2</u> А	8-05	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горит	С Ш.44 К.39 Ш.52	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-2,1</u> П-1	В Ш.8 Ш.48 Ш.52	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на про-дукт с массовой долей актив-ного хлора не более 10%. 2. Тара должна иметь устрой-ство для выхода газа, исклю-чающее возможность утечки содержимого
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-2,1</u> П-2 —	Д Ш.44 Ш.52	
<u>4-10</u> Е	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-3,2</u> Г-2 В, П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 В.39	
<u>5-1</u> А	5-06	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> В, П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 В.52 В.53	1. Укладывать в наиболее су-хом месте. 2. Обеспечить полную защиту содержимого упаковок от вла-ги

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
6095 ЛИТИЯ СИЛИЦИД LITHIUM SILICON	Li ₆ Si ₂ . ВГВ. Блестящие куски, кристаллы или порошок с острым раздражающим запахом. При взаимодействии с водой выделяет воспламеняющиеся газы — водород и кремния гидрид, смесь которых в воздухе воспламеняется от теплоты реакции	1417 4349		II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а
Лития тетрагидроалюминат...	См. Лития алюмогидрид	— ПН 6083, 6084				
Лития тетрагидроборат	См. Лития борогидрид	— ПН 6086				
6096 ЛИТИЯ ФТОРИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) LITHIUM FLUORIDE POISONOUS SOLIDS, N O S.)	LiF. Ядовитое высокоопасное твердое вещество. Реагирует с кислотами, выделяя фтористый водород. ПДК 0,5 мг/м ³ (в пересчете на HF)	2811 6236		III низк.	6163 6б	Табл. 13, 14
6097 ЛИТИАЛКИЛЫ LITHIUM ALKYLs	Самовозгорающиеся вещества. Прозрачные бесцветные жидкости. Пирофорные. На воздухе воспламеняются. Бурно реагируют с водой, кислотами, галогенами, спиртами и аминами	2445 4239		I выс.	4211 4б	Табл. 7
Литийалюминийгидрид...	См. Лития алюмогидрид...	— ПН 6083, 6084				
6098 ЛИТИЙ-ФЕРРОСИЛИЦИД LITHIUM FERROSILICON	ВГВ. Темный кристаллический металлоподобный порошок или ломкие куски. Выделяет воспламеняющиеся и ядовитые газы при взаимодействии с водой	2830 4347		II ср.	4312 1в	Табл. 6 ба
Лонакол	См. Цинес	— ПН 7126				
Ляпис	См. Серебра (I) нитрат	— ПН 6656				
6099 МАГНИЙ В ГРАНУЛАХ, ПОКРЫТЫХ, размер частиц не менее 149 микрон MAGNESIUM GRANULES, COATED, particle size not less than 149 microns	Mg. ВГВ. При взаимодействии с водой или кислотами выделяет водород	2950 4331		III низк.	4313 4в	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>1,3-С</u> Мд	Примечания
<u>4-10</u> А	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>Г-1</u> С-1 В, П	<u>См.</u> ч IV, п 65 Ш 44 В 52	См п. 1424, б, в
<u>6-6</u> А	6-13	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>Не</u> горит П-1	<u>С</u> Ш 49 К 47	
<u>4-6</u> Д	4-21	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-2	<u>С-3,1</u> Г-1 В, П	<u>См</u> ч IV, п 65 Ш 52 В 53 К 53	См п 1424 б
<u>4-10</u> Е	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-1,3</u> В, П	<u>См</u> ч IV, п 65 Ш 52 В 39	1 Размещать с учетом гребо ваней п 422 2 См п 1424, б в
<u>4-10</u> А	4-33	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-2	<u>С-2</u> В, П	<u>См</u> ч IV, п. 65 Ш 54 В 52 К 52	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на магний в кусках, чушках или палочках 2 См. п 1424, и

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	МК МПОГ № ООН Страница	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
6100 МАГНИЙ или МАГНИЯ СПЛАВЫ, с массовой долей магния более 50%, гранулы, стружки или ленты MAGNESIUM or MAG- NESIUM ALLOYS with more than 50% magne- sium in pellets, turnings or ribbons	Mg. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Серебристо- белый металл. Реагирует с во- дой, особенно морской, кисло- тами и едкими щелочами, вы- деляя водород. Во влажной среде сгорает со взрывом. Го- рит в атмосфере углерода ди- оксида. Образует взрывчатые смеси с большинством окисля- ющих веществ. Минимальное содержание кислорода, необ- ходимое для горения стружки при пожаре, 2,5% объема	1869 4153	III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a
6101 МАГНИЙ ПОРОШОК или МАГНИЯ СПЛА- ВЫ — ПОРОШКИ MAGNESIUM POWDER or MAGNESIUM ALLO- YS POWDER	Mg. ВГЗ. При взаимодействии с водяным паром, водой или кислотами выделяют водород. Склонны к самонагреванию и самовозгоранию. При взаимо- действии с окисляющими веще- ствами могут взрываться. Взве- шенная пыль магния взрыво- опасна	1418 4350	II ср.	4372 4в; 4б	Табл. 6, 6a
Магний азотнокислый	См. Магния нитрат — ПН 6106				
Магний бромноватокис- лый	См. Магния бромат — ПН 6103				
Магний водородистый	См. Магния гидрид — ПН 6105				
Магний кремнефтори- стый	См. Магния гексафторосиликат — ПН 6104				
Магний кремнистый	См. Магния силицид — ПН 6110				
Магний мышьяковис- тый...	См. Магния сесквиарсенид... — ПН 6109				
Магний мышьяковокис- лый(орто), трехзаме- щенный восьмиводный	См. Магния арсената октагидрат — ПН 6102				
Магний фосфористый	См. Магния фосфид — ПН 6111				
Магний фтористый...	См. Магния фторид... — ПН 6112				
Магний хлорноватокис- лый	См. Магния хлората гексагидрат — ПН 6113				
Магний хлорнокислый	См. Магния перхлорат — ПН 6108				
Магния арсенат	См. Магния арсената октагидрат — ПН 6102				
6102 МАГНИЯ АРСЕНАТА ОКТАГИДРАТ MAGNESIUM ARSE- NATE	Mg ₃ (AsO ₄) ₂ ·8H ₂ O. Ядовитое вещество. Белые кристаллы или порошок	1622 6172	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
Магния арсенид...	См. Магния сесквиарсенид... — ПН 6109				
6102-1 МАГНИЯ БИСУЛЬ- ФИТ — РАСТВОР	См. Гидросульфиты неорганические Н.У.К. — приложение 16, табл. 10, ПН 9683				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-2</u> С-1,3 В, П Г-1	<u>См.</u> 1. Действие Правил МОПОГ ч. IV, не распространяется на магний в кусках, чушках или палочках. п. 6.5 <u>Ш.52</u> В.52 В.53 К.52	2. Укладывать «Вдали от» жидких галоидоуглеводородов
<u>4-9</u> А	4-33	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-2	<u>С-1</u> Г-2 В, П Г-1,3	<u>См.</u> 1. Действие Правил МОПОГ ч. IV, не распространяется на магний в кусках, чушках или палочках п. 6.5 <u>Ш.48</u> В.52 В.53 К.52 К.53	2. См. п. 14.2.4, б, в
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.3	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6103 МАГНИЯ БРОМАТ MAGNESIUM BRO- MATE	$Mg(BrO_3)_2$ Окисляющее твер- дое вещество, расплывающееся в воздухе. Может образовы- вать взрывчатые смеси с сое- динениями аммония, горючими материалами и металлами в ви- де тонкоизмельченного порош- ка. Смеси с горючими материа- лами чувствительны к трению и могут воспламеняться или взры- ваться при взаимодействии с серной кислотой. При попада- нии в огонь может взрываться	1473 5158		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
6104 МАГНИЯ ГЕКСАФТО- РОСИЛИКАТ MAGNESIUM FLUO- ROSILICATE	$MgSiF_6$ Ядовитое твердое ве- щество. Реагирует с кислота- ми, выделяя водород фтористый и кремния фторид ПДК 0,5 мг/м ³	2853 6250		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
6105 МАГНИЯ ГИДРИД MAGNESIUM HYDRI- DE	MgH_2 ВГВ Белые кристаллы. Реагирует с водяным паром, во- дой или кислотами, выделяя воспламеняющийся газ во- дород, который может воспла- мениться от теплоты реакции. В порошкообразном виде само- воспламеняется	2010 4168		I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. B8в B9а B17а B20а
Магния диамид	См. Магний диамид — III 6114					
Магния гексафторид	См. Магния гексафторосиликат — ПН 6104					
6106 МАГНИЯ НИТРАТ MAGNESIUM NITRA- TE	$Mg(NO_3)_2$ Окисляющее твер- дое вещество	1474 5154		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6107 МАГНИЯ ПЕРОКСИД MAGNESIUM PERO- XIDE	MgO_2 Окисляющее вещество. Порошок белого цвета. Смеси с горючими материалами, осо- бенно если они смочены не- большим количеством воды, при ударе или трении могут воспла- мениться. При попадании в огонь или при взаимодействии с водой или кислотами разла- гается, выделяя кислород	1476 5160		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
6108 МАГНИЯ ПЕРХЛОРАТ MAGNESIUM PER- CHLORATE	$Mg(ClO_4)_2$ Окисляющее веще- ство. Порошок или кристаллы белого цвета. Может образовы- вать взрывчатые смеси с горю- чими материалами или металла- ми в виде тонкоизмельченного порошка ПДК 10 мг/м ³	1475 5169		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мел</u>	Примечания
<u>5-1</u> А	5-09	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> С 1	<u>С</u> Ш 48 В 53 К 53 П 53	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> Ш 54 К 47	Укладывать «Вдали от» кислот
<u>4-10</u> Д	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,2</u> <u>Г-2</u> В, П Г-1	<u>См</u> п IV, п 65 <u>Ш 52</u> В 52 К 52	
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Д</u> Ш 50 Ш 52	
<u>5-1</u> А	5-06	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С 1,3</u> <u>В, П, Г</u>	<u>См</u> п IV, п 65 <u>Ш 50</u> В.52 Ш.52	1 Обеспечить полную защиту соде, жимо о унаковок от вла- ги. 2 Укладывать в наиболее су- хом месте
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>С</u> Ш.50 Ш 53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6109 МАГНИЯ СЕСКВИ- АРСЕНИД (МЫШЬЯКА СОЕДИ- НЕНИЯ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) ARSENIDE (ARSENIC ARSENITE (ARSENIC COMPOUNDS, SOLID, N.O.S.)	Mg_3As_2 . Ядовитое твердое ве- щество	1557 6076		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6110 МАГНИЯ СИЛИЦИД MAGNESIUM SILI- CIDE	Mg_2Si . ВГВ. Кристаллы или порошок белого цвета. При вза- имодействии с кислотами или их парами выделяет ядовитые пары	2624 4353		II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а
6111 МАГНИЯ ФОСФИД MAGNESIUM PHOS- PHIDE	Mg_3P_2 . ВГВ. Твердое. Разла- гается при взаимодействии с водой или водяным паром. Ядовитое. Высокоопасное	2011 4352		I выс.	4321 4в; 6а	Табл. 8: герм. укуп. B56 B86 B96 B17а
6112 МАГНИЯ ФТОРИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) MAGNESIUM FLUORI- DE (POISONOUS SO- LIDS, N.O.S.)	MgF_2 . Ядовитое высокоопасное вещество. Реагирует с кислота- ми, выделяя фтористый водо- род. ПДК 0,5 мг/м ³ (в пере- счете на HF)	2811 6236		III низк.	6163 6б	Табл. 13, 14
Магния фторосиликат	См. Магния гексафторосиликат — ПН 6104					
Магния хлорат	См. Магния хлората гексагидрат — ПН 6113					
6113 МАГНИЯ ХЛОРАТА ГЕКСАГИДРАТ MAGNESIUM CHLO- RATE	$Mg(ClO_3)_2 \cdot 6H_2O$. Окисляющее- ся вещество. Белые кристаллы или порошок, расплывающиеся на воздухе. Может образовы- вать взрывчатые смеси с сое- динениями аммония, горючими материалами и металлами в виде тонкоизмельченного по- рошка. Смеси с горючими ма- териалами чувствительны к тре- нию и могут воспламеняться. При попадании в огонь может взрываться. Ядовитое. Раство- римо в воде. $t_{пл}$ 35 °С. ПДК 10 мг/м ³	2723 5158		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
Магния хлорид и маг- ния хлорат — смеси	См. Хлорат и магния хлорид — смеси — ПН 7031					
Магния хлорноватокис- лого гексагидрат	См. Магния хлората гексагидрат — ПН 6113					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	
<u>4-10</u> В	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-1</u> <u>В, П</u>	См. См. п. 14.2.4, б, в ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.50</u> <u>К.50</u>	
<u>4-11</u> Е	4-34	<u>К2, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 <u>Ш.39</u>	
<u>6-6</u> А	6-13	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	Не горит <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.49</u> <u>К.47</u>	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> <u>С-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u> <u>П.53</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Магния-алюминийфосфид См. Магния-алюминия фосфид — ПН 6116						
6114 МАГНИИДИАМИД MAGNESIUM DIAMI- DE	$Mg(NH_2)_2$. Самовозгорающее- ся вещество. Порошок белого цвета. Самовоспламеняется на воздухе. Бурно реагирует с водой	2004 4240		II ср.	4212 46	Табл. 7: герм. укуп. C4a C6a
6115 МАГНИИДИФЕНИЛ MAGNESIUM DIPHE- NYL	$Mg(C_6H_5)_2$. Самовозгорающее- ся вещество. Пористые крис- таллы. Цианофорные. Воспламе- няется на открытом воздухе. Горит со взрывом. Бурно реа- гирует с водой	2005 4241		I выс.	4211 46	Табл. 7: герм. укуп. C4a C6a
6116 МАГНИЯ-АЛЮМИНИЯ ФОСФИД MAGNESIUM ALUMI- NIUM PHOSPHIDE	Mg_2AlP_3 . ВГВ. Твердое. Под воздействием воды или водяного пара разлагается, выделяя фос- фин. Ядовитое. ПДК 0,1 мг/м ³	1419 4350		I выс.	4321 4в, 6а	Табл. 8: герм. укуп. B56 B86 B96 B17a
6117 МАЛОНОДИНИТРИЛ MALONONITRILE	$CH_2(CN)_2$. Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. При на- гревании выделяет ядовитые цианистые газы. Растворимо в воде. $t_{пл} 32^\circ C$	2647 6172		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Малонитрил См. Малонодинитрил — ПН 6117						
6118 МАНЕБ или МАНЕБА ПРЕПАРАТЫ с массо- вой долей манеба не ме- нее 60% MANEB or MANEB PREPARATIONS with not less than 60% ma- neb	$C_4H_6N_2S_4Mn$. Самовозгорающи- еся вещества. Порошки желто- го цвета. Склонны к произволь- ному нагреванию и возгоранию, особенно в присутствии влаги и кислот. При взаимодействии с водой, кислотами или попа- дании в огонь выделяют ядо- витые, раздражающие или вос- пламеняющиеся газы. Ядови- тые, высокоопасные. ПДК 0,5 мг/м ³	2210 4242		III низк.	4253 46; 4в	Табл. 6, 6а
6119 МАНЕБ СТАБИЛИЗИ- РОВАННЫМИ или МА- НЕБА ПРЕПАРАТЫ СТАБИЛИЗИРОВАН- НЫЕ против самонагре- вания MANEB STABILIZED or MANEB PREPARA- TIONS, STABILIZED against self-heating	$(SSCNHCH_2CH_2NHCSS)Mn$. ВГВ. Ядовитое высокоопасное. Порошок желтого цвета. При увлажнении водой, попадании в огонь или взаимодействии с кислотами может выделять ядо- витые, раздражающие или вос- пламеняющиеся газы. ПДК 0,5 мг/м ³	2968 4354		III низк.	4353 4в	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-6</u> D	4-20	<u>K1, 2</u> <u>K4, Д5</u>	4-2	<u>С-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.48</u> <u>Ш.52</u>	
<u>4-6</u> D	4-21	<u>K1, Д4</u> <u>K4, Д10</u>	4-2	<u>Г-1,2</u> <u>С-1,3</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.48</u> <u>Ш.52</u> <u>П.53</u> <u>В.39</u>	
<u>4-11</u> E	4-34	<u>K1, Д4</u> <u>K4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 <u>Ш.48</u> <u>В.56</u>	
<u>6-6</u> A	6-06	<u>K4, Д4</u> <u>K4, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.48</u> <u>П.14</u>	1. Укладывать в наиболее про- хладном месте. 2. Укрывать от лучистого теп- ла
<u>4-9</u> A	4-20	<u>K1, Д1</u> <u>K4, Д5</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. Укладывать в наиболее про- ч. IV, хладном и сухом месте п. 6.5* <u>Ш.52</u> <u>В.52</u> <u>В.39</u> <u>К.52</u> <u>К.39</u> <u>П.39</u>	
<u>4-9</u> B	4-30	<u>K1, Д4</u> <u>K4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. 1. Грузоотправитель должен ч. IV, представить сертификат о том, п. 6.5* что это вещество не относится <u>Ш.52</u> к подклассу 4.2. 2. Вещество не считается опас- ным, если грузоотправитель представит сертификат о том, что опасные пары или газы не будут выделяться при обычных условиях транспортирования	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
6120 МАННИТ ГЕКСАНИ- ТРАТ УВЛАЖНЕН- НЫЙ с массовой долей воды (или смеси спирта и воды) не менее 40% MANNITOL HEXANI- TRATE, WETTED with not less than 40% wa- ter, or mixture of alco- hol and water, by mass	$C_6H_8(ONO_2)_6$. Бризантное ВВ. Очень чувствительно к механи- ческим воздействиям и нагреву	0133 1122				11D 1a	Табл. 1: E14
МАННИТТЕТРАНИТ- РАТ MANNITAN TETRANI- TRATE	Перевозка запрещена						
Марганец (II) азотно- кислый шестиводный	См. Марганца (II) нитрат гексагидрат — ПН 6123						
Марганец сернокислый...	См. Марганца (II) сульфат... — ПН 6125						
Марганец фосфорно- кислый (орто) одноза- мещенный...	См. Марганца дигидрофосфата дигидрат... — ПН 6121						
Марганец фтористый...	См. Марганца дифторид... — ПН 6122						
6121 МАРГАНЦА ДИГИ- ДРОФОСФАТА ДИ- ГИДРАТ (ЕДКИЕ ВЕ- ЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) MANGANESE DINY- DROPHOSPHATE DI- HYDRATE (CORROSI- VE SOLIDS, N.O.S.)	$Mn(H_2PO_4)_2 \cdot 2H_2O$. Едкое и коррозионное вещество. Розо- вые кристаллы. Растворимо в воде	1759 8151		III низк.	8313 8	Табл. 18, 19	
6122 МАРГАНЦА ДИФТО- РИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) MANGANESE DIFLUO- RIDE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	MnF_2 . Ядовитое твердое веще- ство. Реагирует с кислотами, выделяя водород фтористый. ПДК 0,5 мг/м ³	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
Марганца нитрат	См. Марганца (II) нитрата гексагидрат — ПН 6123						
6123 МАРГАНЦА (II) НИТ- РАТА ГЕКСАГИДРАТ MANGANESE NITRA- TE	$Mn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$. Окисляющее вещество. Бледно-фиолетовые кристаллы, расплывающиеся на воздухе. Ядовитое, высокоопас- ное. Растворы в воде слабо- коррозионны. $t_{пл}$ 26 °С. ПДК 0,3 мг/м ³ (в пересчете на MnO_2)	2724 5160		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а	
6124 МАРГАНЦА (II) РЕ- ЗИНАТ MANGANESE RESI- NATE	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество, темно-коричнево- го цвета. Сиккатив. При загряз- нении растительными волок- нами может самовоспламенять- ся. Не растворимо в воде	1330 4133		III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{В-1,2}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-00	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	Не горит $\frac{\text{П-1}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \text{ К.47}$	
$\frac{5-1}{\text{А}}$	5-02	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.50}} \text{ Ш.52}$	
$\frac{4-1}{\text{А}}$	4-13	$\frac{\text{К1, Д2}}{\text{К4, Д6}}$	4-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-2}} \text{ Г-1}$ —	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.52}}$	См. п. 14.2.4, 6

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6125 МАРГАНЦА СУЛЬФАТ (ЯДОВИ- ТЫЕ, ТВЕРДЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА, Н.У.К.) MANGANESE SULPHA- TE (POISONOUS SO- LIDS, N.O.S.)	MnSO ₄ . Ядовитое вещество. (II) Бесцветные кристаллы. Раство- римо в воде	2811	6236	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Марганца (II) фторид	См. Марганца дифторид — ПН 6122					
Марганца этилен-бис- дитиокарбамата поли- мер...	См. Манеб или препараты манеба .. — ПН 6118, 6119					
Марганец-этилен-ди- дитиокарбамат...	См. Манеб или препараты манеба — ПН 6118, 6119					
Марганец-этилен-1,2-ди- дитиокарбамат	См. Манеб или препараты манеба — ПН 6118, 6119					
6126 МАРЛЯ СТОПИНО- ВАЯ (ШНУР ОГНЕ- ПРОВОДНЫЙ) GAUZE STOPINE (CORD, IGNITER)	Пиротехнический состав. Чувст- вительна к нагреву	0066 1254			14G 16	Табл. 1: E126
Масло аллилгорчич- ное...	См. Аллилизотиоцианат... — ПН 5036					
Масло анилиновое	См. Анилин — ПН 5139					
6127 МАСЛО АНТРАЦЕНО- ВОЕ КАМЕННО- УГОЛЬНОЕ ANTHRACENE OIL, COAL	Малоопасная ядовитая. желто- зеленая маслянистая жидкость			III низк.	9153 —	
6128 МАСЛА АЦЕТОНО- ВЫЕ ACETONE OILS	ЛВЖ. Светло-желтые или ко- ричневые, маслянистые. Не сме- шиваются с водой. <i>t</i> _{всп} от ми- нус 4 до 8 °С	1091 3171		II ср.	3212 3	Табл. 4
6129 МАСЛО БУРОЕ BROWN OIL	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид			III низк.	9153 —	
6130 МАСЛО ЗЕЛЕНОЕ GREEN OIL	ВОНСО. Малоопасное ядови- тое вещество.			III низк.	9153 —	
6131 МАСЛО КАМЕННО- УГОЛЬНОЕ ДЛЯ ПРО- ПИТКИ ДРЕВЕСИНЫ COAL OIL FOR WOOD IMPREGNATION	Малоопасная ядовитая масля- нистая жидкость с резким спе- цифическим запахом. Пестицид			III низк.	9153 —	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{В}$	6-04	$\frac{К3, Д2}{К3, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	
$\frac{1-1}{Е}$	1-04	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-1,2}{Г-3}$ —	$\frac{Ш.52}{Ш.52}$	Укладка категории I
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{К4, Д8}$	8-1	$\frac{П-2}{В-2}$ —	$\frac{В}{Ш.54}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ $\frac{В-2}{В-2}$ —	$\frac{D}{Ш.26}$ Ш.52	
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{К4, Д8}$	8-1	$\frac{П-2}{—}$	$\frac{В}{Ш.32}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{К4, Д8}$	8-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{В}{Ш.32}$ Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{К4, Д8}$	8-1	$\frac{П-2}{—}$	$\frac{В}{Ш.54}$ Ш.32	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
МАСЛО КАМЕННО- УГОЛЬНОЙ СМОЛЫ	См. Дистилляты каменноугольной смолы, легковоспламеняющиеся — приложение 16, табл. 3, ПН 9239					
Масло камфарное	См. Масло камфорное — ПН 6132					
6132 МАСЛО КАМФОРНОЕ CAMPHOR OIL	ЛВЖ. Бесцветное натуральное масло с характерным ароматным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп} 47^{\circ}\text{C}$	1130 3318		III низк.	3313 3	Табл. 4
6133 МАСЛО КРЕОЗОТОВОЕ (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) CREOSOTE OIL (POISONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	Ядовитое летучее вещество. Полужидкая масса. Используется для пропитки шпал	2810 6231		II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
Масло метилгорчичное	См. Метилизотиоцианат — ПН 6210					
Масло минеральное и калия хлорат — смеси	См. Калия хлорат и масло минеральное — смеси — ПН 5889					
Масло мирбановое	См. Нитробензол — ПН 6399					
6134 МАСЛО СИВУШНОЕ FUSEL OIL	ЛВЖ. Бесцветная, прозрачная, маслянистая, летучая, с неприятным запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ ниже 23°C . ПДК 10 мг/м^3	1201 3234		II ср.	3212 3	Табл. 4
6135 МАСЛО СЛАНЦЕВОЕ с температурой вспышки не менее минус 18°C , но менее 23°C SHALE OIL, flash point not less than -18°C but less than 23°C	ЛВЖ. Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с водой. $t_{кип} 14-135^{\circ}\text{C}$	1288 3271		II ср.	3212 3	Табл. 4
6136 МАСЛО СЛАНЦЕВОЕ с температурой вспышки не менее 23°C , но не более 61°C SHALE OIL, flash point not less than 23°C but not more than 61°C	ЛВЖ. Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с водой. $t_{кип} 14-135^{\circ}\text{C}$	1288 3375		III низк.	3313 3	Табл. 4
6137 МАСЛО СМОЛЯНОЕ с температурой вспышки не менее минус 18°C , но менее 23°C ROSIN OIL, flash point not less than -18°C but less than 23°C	ЛВЖ. Не смешивается с водой	1286 3278		II ср.	3212 3	Табл. 4
6138 МАСЛО СМОЛЯНОЕ с температурой вспышки не менее 23°C , но не более 61°C	ЛВЖ. Не смешивается с водой	1286 3380		III низк.	3313 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>С*</u> <u>Ш.52</u>	
<u>6-1</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.20</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
ROSIN OIL, flash point not less than 23°C but not more than 61°C						
6139 МАСЛО СОСНОВОЕ PINE OIL	ЛВЖ. Обладает характерным запахом. Подвержено самонагреванию при контакте с органическими веществами. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 57—61°C	1272 3377		III низк.	3313 3	Табл. 4
Масла средние и карбо- ловые	См. Дистилляты каменноугольной смолы, легко воспламеняющиеся с температурой вспышки не менее 23°C, но не более 61°C — приложение 16, табл. 3, ПН 9240					
Масло терпентиновое	См. Масло сосновое — ПН 6139					
Масло топливное № 1	См. Керосин — ПН 5947					
6140 МАСЛО «Х» (ЛЕГКО- ВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕ- СЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) OIL "X" (FLAMMA- BLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Однородная темно-коричневая; $t_{всп}$ 23—61°C	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4
6141 МАСЛА ЭФИРНЫЕ с температурой вспышки более 61°C, но не более 90°C ETHERIAL OILS, flash point more than 61°C but not more than 90°C	Малоопасная горючая бесцветная жидкость			III низк.	9123 —	
6142 МАССА АНОДНАЯ ANODE MASS	Малоопасная ядовитая твердая комкообразная, похожая на уголь масса. Состоит из 28—30% каменноугольного пека и 70—72% нефтяного или пекового кокса. Действует на организм подобно пеку, но слабее. При повышенной температуре выделяет летучие вещества, которые вызывают раздражение и ожоги слизистых оболочек и кожи. Пыль в определенных условиях взрывоопасна. Нижний предел взрываемости около 39 г/м ³ . Угол естественного откоса анодной массы 50%. ПДК 6 мг/м ³			III низк.	9153 —	
Массикот...	См. Свинца оксид... — ПН 6627					
МЕВИНФОС	См. приложение 13					
Медь (II) бромистая	См. Меди дибромид — ПН 6148					
Медь двуххромовокислая	См. Меди дихромат — ПН 6149					
Медь железосинеродис- тая	См. Меди (I) гексацианоферрат (III) — ПН 6146					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 Г-1 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д4	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Упаковка согласно НТД на Ш.52 продукцию	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-2</u> Г-1 —	<u>Д</u> Упаковка согласно НТД на Ш.44 продукцию Ш.52 Ш.53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
Медь мышьяковисто-кислая (орто) двузамещенная	См. Меди гидроортоарсенит — ПН 6147						
Медь (II) олеиновокислая...	См. Меди (II) олеат... — ПН 6151						
Медь роданистая	См. Меди тиоцианат — ПН 6153						
Медь сернокислая пятиводная	См. Меди (II) сульфата пентагидрат — ПН 6152						
Медь фтористая...	См. Меди фториды... — ПН 6155						
Медь хлористая	См. меди хлорид — ПН 6156-1						
Медь хлористая основная	См. Меди (II) хлороксид — ПН 6157						
Медь (II) хлорноватокислая шестиводная	См. Меди (II) хлората гексагидрат — ПН 6156						
Медь цианистая	См. Меди (II) цианид — ПН 6158						
МЕДИ АЗИД COPPER AZIDE	Перевозка запрещена						
Меди арсенит	См. Меди гидроортоарсенит — ПН 6147						
6145 МЕДИ (II) АЦЕТАТ — МЕДИ (II) ОКСИД — МЕДИ (II) ПИРОАР- СЕНИТ (I/I/I) COPPER ACETOARSE- NITE	(CuO) ₃ As ₂ O ₃ Cu(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Зеленый порошок. ПДК 0,1 мг/м ³	1585 6112		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
Меди (II) ацетоарсенит	См. Меди (II) ацетат — меди (II) оксид — меди (II) пироарсенит (I/I/I) — ПН 6145						
МЕДИ АЦЕТИЛЕНИД COPPER ACETYLIDE	Перевозка запрещена						
Меди бихромат	См. Меди дихромат — ПН 6149						
Меди закись	См. Меди оксиды — ПН 6150						
6146 МЕДИ (I) ГЕКСАЦИА- НОФЕРАТ (III) COPPER (I) HEXA- CYANOFERRATE (III)	Cu ₃ Fe(CN) ₆ . Малоопасное ядовитое твердое вещество			III низк.	9153 —		
6147 МЕДИ ГИДРООРТО- АРСЕНИТ COPPER ARSENITE	CuHAsO ₃ . Ядовитое. вещество. Желтовато-зеленый порошок	1586 6113		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
6148 МЕДИ ДИБРОМИД COPPER DIBROMIDE	Cu ₂ Br ₂ ; CuBr ₂ . Малоопасное ядовитое твердое вещество			III низк.	9153 —		
6149 МЕДИ ДИХРОМАТ COPPER DICHROMA- TE	CuCr ₂ O ₇ . Малоопасное ядовитое вещество. Слабый окислитель. Кристаллы или порошок. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO ₃)			III низк.	9153 —		

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д2}}{\text{К4, Д14}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш.3}}$	
$\frac{9-2}{\text{А}}$	9-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{А}}{\text{Ш.54}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д2}}{\text{К4, Д14}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш.3}}$	
$\frac{9-2}{\text{А}}$	9-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{А}}{\text{Ш.18}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{9-2}{\text{А}}$	9-05	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{А}}{\text{Ш.44}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Меди закись	См. Меди оксиды — ПН 6150					
6150 МЕДИ ОКСИДЫ COPPER OXIDES	Cu_2O ; CuO . Малоопасные ядо- витые твердые вещества. ПДК $0,1 \text{ мг/м}^3$			III низк.	9153 —	
6151 МЕДИ (II) ОЛЕАТ (50%-ный раствор в ксилоле) (ПЕСТИЦИДЫ ЖИД- КИЕ, ЯДОВИТЫЕ, ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ, Н.У.К.) COPPER (II) OLEATE (50% solution in xylene) (PESTICIDES, LIQU- ID, TOXIC, FLAM- MABLE, N.O.S.)	ЛВЖ. Коричневый порошок, растворенный в ксилоле. Пес- тицид. Не смешивается с водой. $t_{всп} 35^\circ\text{C}$	2903 6220		III низк.	6133 66; 3	Табл. 11, 12
Меди роданид	См. Меди тиоционат — ПН 6153					
6152 МЕДИ (II) СУЛЬФА- ТА ПЕНТАГИДРАТ COPPER (II) SULPHATE PENTAHYDRATE	$CuSO_4 \cdot 5H_2O$. Малоопасное ядо- витое твердое вещество. ПДК $0,3 \text{ мг/м}^3$			III низк.	9153 —	
МЕДИ ТЕТРАМИНИН- ТРАТ COPPER TETRAMINE NITRATE	Перевозка запрещена					
6153 МЕДИ ТИОЦИОНАТ COPPER THIOCYANA- TE	$CuSCN$, $Cu(SCN)_2$. Малоопас- ное ядовитое твердое вещество			III низк.	9153 —	
6154 МЕДИ ТРИХЛОРФЕ- НОЛЯТ (ПЕСТИЦИ- ДЫ МЕДЬСОДЕРЖА- ЩИЕ, ТВЕРДЫЕ, ЯДО- ВИТЫЕ, Н.У.К.) COPPER TRICHLORO- PHENOLATE (COP- PER BASED PESTI- CIDES, SOLID, TOXIC, N.O.S.)	$C_6H_2Cl_3OSu$. Ядовитое высоко- опасное вещество. Тонкий пы- левидный порошок темного цве- та с запахом карболовой кис- лоты. Пестицид	2775 6221		I выс.	6161 6a	Табл. 13, 14
6155 МЕДИ ФТОРИДЫ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) COPPER FLUORIDES (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	Cu_2F_2 или $CuF_2 \cdot 2H_2O$. Ядови- тые твердые вещества. Реагиру- ют с кислотами, выделяя водо- род фтористый. ПДК $0,5 \text{ мг/м}^3$	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Меди хлорат	См. Меди (II) хлората гексагидрат — ПН 6156					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-03	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горят	<u>А</u> Ш.18	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К1, Д2</u> К4, Д8	3-1	П-1,2 В-2 ~	<u>А</u> Ш.26 Ш.32 Ш.52	
<u>9-2</u> А	9-03	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горит	<u>А</u> Ш.18	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>9-2</u> А	9-03	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горит	<u>А</u> Ш.18 Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	В-2 П-2 ~	<u>А</u> Ш.18 Ш.32	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	Не горят П-1	<u>В</u> Ш.18 К.47	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упаковка
				CO	CO		
6156 МЕДИ (II) ХЛОРАТА ГЕКСАГИДРАТ COPPER CHLORATE	$\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$. Окисляющее вещество. Синие-зеленые порошок или кристаллы, расплывающиеся на воздухе. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония, горючими материалами и металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Смеси с горючими материалами чувствительны к трению и могут воспламениться или взрываться. При попадании в огонь может взрываться. Растворимо в воде. $t_{\text{пл}} 65^\circ\text{C}$	2721 5146		II ср.		5112 5	Табл. 6, 6а
6156-1 МЕДИ ХЛОРИД COPPER CHLORIDE	CuCl или CuCl_2 . Едкое и коррозионное для стали вещество. Белые или желто-коричневые кристаллы или порошок. Растворимо в воде. Ядовито. Загрязнитель моря	2802 8147		III низк.		8113 8	Табл. 18, 19
6157 МЕДИ (II) ХЛОРОКСИД COPPER (II) CHLOROXIDE	$\text{CuCl}_2 \cdot 3\text{Cu}(\text{OH})_2$. Малоопасное ядовитое твердое вещество. ПДК 0,3 мг/м ³			III низк.		9153 —	
6158 МЕДИ (II) ЦИАНИД COPPER (II) CYANIDE	$\text{Cu}(\text{CN})_2$. Ядовитое высокоопасное вещество	1587 6113		II ср.		6162 6а	Табл. 13, 14
Медь этилендиамин — См. Медь (η-этилендиамин) — раствор — ПН 6159							
6159 МЕДЬ (η-ЭТИЛЕНДИАМИН) — РАСТВОР CUPRIETHYLENEDIAMINE SOLUTION	Едкое и коррозионное вещество Темно-пурпурная жидкость с сильным запахом, напоминающим запах аммиака. Коррозионная для меди, алюминия, цинка и жести. Пары раздражают слизистые оболочки Ядовито	1761 8154		II ср.		8262 8; 6а	Табл. 16, 17
МЕДИНОТЕРЬ См. приложение 13							
6159-1 МЕЗИДИН (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, НУ.К.) MESIDINE (POISONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{NH}_2$. Ядовитое высокоопасное вещество. Желтоватая маслянистая жидкость с ароматным запахом Не смешивается с водой. ПДК 1 мг/м ³	2810 6231		II ср.		6162 6а	Табл. 11, 12
6159-2 МЕЗИТИЛА ОКИСЬ MESITYL OXIDE	$(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CHCOCH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная, маслянистая, с сильным запахом меда. Слаботоксичная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 32^\circ\text{C}$	1229 3362		III низк.		3353 3	Табл. 4
6160 МЕЗИТИЛЕН 1,3,5-TRIMETHYLBENZENE	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_3$. ЛВЖ. Бесцветная с резким запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 44^\circ\text{C}$	2325 3389		III низк.		3353 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> С-1	А Ш.18 Ш.52 П.53	Укрывать от лучистого тепла
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горит	А* Ш.18 Ш.45	
<u>9-2</u> А	9-03	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горит	А Ш.18 Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-6</u> А	6-12	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	Не горит —	А** Ш.14 К.14	
<u>8-1</u> А	8-04	<u>К2</u> К2, Д10	6-1	Не горит	А* Ш.14 Ш.44	
<u>6-5</u> В	6-07	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	П-2 В-2 Г-1 —	С Ш.15	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>3-3</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	П-1,2 В-2 —	С Ш.52	
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	П-1,2 В-2 —	В Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
МЕКАРБАМ	См. приложение 13						
МЕКСАКАРБАТ	См. приложение 13						
Меланж...	См. Смесь нитрующая... — ПН 6670—6672						
п-Ментадиен-1,8	См. Лимонен — ПН 6080						
п-Ментадиен-1,4(8)	См. Терпинолен — ПН 6753						
п-Ментана гидропер- оксид...	См. п-Ментила гидропероксид... — ПН 6161						
6161 п-МЕНТИЛА ГИДРО- ПЕРОКСИД техниче- ски чистый p-MENTHANE HYDRO- PEROXIDE, technical- ly pure	См. $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_{10}\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{OON}$. Органи- ческий пероксид. Бесцветная жидкость. Разлагается при за- грязнении другими вещества- ми. Попадание в глаза может вызвать серьезное повреждение роговой оболочки. Не смешива- ется с водой	2125 —		I выс.	5251 5	Табл. 10: П1а П2б П6а П18б П20в	
МЕРКАПТОДИМЕТУР	См. приложение 13						
2-Меркаптоэтанол	См. Монотиоэтиленгликоль — ПН 6277						
Меркуриодид калия	См. Калия тетрадомеркурат (II) — ПН 5880						
Меркурол	См. Ртуты нуклеат — ПН 6604						
Метаарсенит калия кис- лый	См. Калия гидроарсенит — ПН 5857						
Метаванадат аммония	См. Аммония метаванадат — ПН 5108						
6161-1 МЕТАКРИЛОНИТРИЛ ИНГИБИРОВАННЫЙ METHACRYLONITRI- LE, INHIBITED	См. $\text{C}_4\text{H}_5\text{N}$. ЛВЖ. Ядовитая высо- коопасная. Бесцветная. Под- вижная. Обладает резким запа- хом. Частично смешивается с водой. Может вытекать из упа- ковки, которая для других хи- микатов является влагонепро- ницаемой. $t_{\text{всп}} 4^\circ\text{C}$, КПВ 3— 17%. ПДК акрилонитрила 0,5 мг/м ³ . Загрязнитель моря	3079 3250		I выс.	3221 3; 6а	Табл. 4	
6162 МЕТАКРОЛЕИН METHACRYLALDEHY- DE	См. $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CHO}$. ЛВЖ. Бес- цветная. Ядовитая. Смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}} 2^\circ\text{C}$ (о.с.)	2396 3250		II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4	
6163 МЕТАЛЛИЛХЛОРИД METHYLALLYL CHLO- RIDE	См. $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{Cl}$. ЛВЖ. Бес- цветная или желтоватая, лету- чая с проникающим запахом. Ядовитая, высокоопасная. При разложении выделяет хлор. $t_{\text{всп}}$ минус 19°C (о.с.); $t_{\text{кип}} 68^\circ\text{C}$. КПВ 2,3—9,3%. ПДК 0,3 мг/м ³	2554 3253		II ср.	3212 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
6165 МЕТАЛЬДЕГИД METALDEHYDE	См. $(\text{CH}_3\text{CHO})_n$. Легковоспламе- няющееся твердое вещество. Бе- лые кристаллы, порошок или таблетки. Ядовитое. Не раство- римо в воде	1332 4157		III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-4</u> D	5-20	<u>K2, Д4</u> <u>K2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> D	3-05	<u>K1, Д4</u> <u>K4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>С-1</u> —	<u>В*</u> Размещать с учетом требова- <u>Ш.14</u> ний п. 4 2.2 П.52 В.14	
<u>3-1</u> E	3-05	<u>K1, Д4</u> <u>K4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> B	3-00	<u>K1, Д4</u> <u>K4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.39</u> П.39	
<u>4-1</u> A	4-10	<u>K1, Д2</u> <u>K4, Д10</u>	4-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
МЕТАМ-НАТРИИ	См. приложение 13					
МЕТАМИДОФОС	См. приложение 13					
6168 МЕТАН ОХЛАЖДЕН- НЫЙ ЖИДКИЙ или ГАЗЫ ПРИРОДНЫЕ ОХЛАЖДЕННЫЕ ЖИДКИЕ (с высоким содержанием метана) METHANE, REFRIGE- RATED LIQUID or NA- TURAL GAS, REFRI- GERATED LIQUID, with high methane con- tent	СН ₄ . Воспламеняющийся газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре ми- нус 162 °С, которая поддержи- вается за счет небольшого ис- парения жидкости. Попадание на кожу может привести к сильным ожогам. КПВ 5— 16%. Отн. плотн. 0,55	1972 2156			2315 3	Табл. 3: Г2а
6169 МЕТАН СЖАТЫЙ или ГАЗЫ ПРИРОДНЫЕ СЖАТЫЕ (с высоким содержанием метана) METHANE, COMPRES- SED or NATURAL GAS, COMPRESSED, with high methane content	СН ₄ . Воспламеняющийся сжа- тый газ. Бесцветный. Без запа- ха. КПВ 5—16%. <i>t</i> _{квп} метана минус 162 °С. Отн. плотн. 0,55	1971 2156			2311 3	Табл. 3: Г1а
6170 МЕТАН И ВОДО- РОД — СМЕСЬ СЖА- ТАЯ HYDROGEN AND MET- HANE MIXTURES, COMPRESSED	Н ₂ +СН ₄ . Воспламеняющийся сжатый газ. Бесцветный. Без запаха. КПВ — различны. Отн. плотн. ниже 0,55	2034 2149			2311 3	Табл. 8: Г1а
Метаналь...	См. Формальдегид... — ПН 6977, 6978					
Метановодородная смесь сжатая	См. Метан и водород — смесь сжатая — ПН 6170					
6171 МЕТАНОЛ METHANOL	СН ₃ ОН. ЛВЖ. Бесцветная, под- вижная, летучая. Ядовитая. Мо- жет вызвать слепоту. Смешива- ется с водой. <i>t</i> _{всп} 12 °С. КПВ 6,0—36,5%. ПДК 5 мг/м ³	1230 3251		II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4
Метантиол	См. Метилмеркаптан — ПН 6214					
МЕТАСУЛЬФОКАРБ	См. приложение 13					
Метенамин	См. Гексаметиленetetрамин — ПН 5440					
МЕТИДАТИОН	См. приложение 13					
Метил бромистый	См. Метилбромид — ПН 6183					
Метил бромистый и этилен бромистый смеси жидкие	См. Метилбромид и 1,2-Дибромэтан — смеси жидкие — ПН 6184					
Метил иодистый	См. Метилиодид — ПН 6212					
Метил фтористый	См. Метилфторид — ПН 6228					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{КТРП}{КР}$	КС	$\frac{СИЗО}{СИЗА}$	АК	$\frac{РОС}{ЗОС}$	$\frac{КЗЭС}{Мед.}$	Примечания
$\frac{2-4}{D}$	2-30	$\frac{K1}{K4, D5}$	2-1	$\frac{C-1}{Г-1,2}$ —	— $\frac{Ш 25}{Ш 44}$ Ш 52 Ш.53	При газовом тушении необходимо. углекислоты 34%, азота 46%
$\frac{2-4}{E}$	2-30	$\frac{K1}{K4, D5}$	2-1	$\frac{C-1}{Г-1,2}$ —	— $\frac{Ш 25}{Ш 52}$	При газовом тушении необходимо: углекислоты 26%, азота 39%, аргона 52%
$\frac{2-4}{E}$	2-30	$\frac{K1}{K4, D5}$	2-1	$\frac{C-1}{Г-1,2}$ —	— $\frac{Ш.25}{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-3}{В-2}$ $\frac{С-1}{—}$	$\frac{D}{Ш.20}$ Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	СО		
Метил хлористый	См. Метилхлорид — ПН 6233						
Метил хлористый и метилен хлористый — смеси	См. Метилхлорид и метиленхлорид — смеси — ПН 6234						
Метил цианистый	См. Ацетонитрил — ПН 5174						
Метилазиридин...	См. Пропиленимин... — ПН 6563						
6171-1 МЕТИЛАЛЮМИНИЙ- СЕСКВИБРОМИД (АЛЮМИНИЙАЛКИЛ- ГАЛОГЕНИДЫ) METHYL ALUMINIUM SESQUIBROMIDE (ALUMINIUM ALKYL HALIDES)	(CH ₃) ₃ Al ₂ Br ₃ . Самовозгораю- щееся вещество. Жидкость жел- того цвета. Пирофорное. Вос- пламеняется на воздухе. Бурно реагирует с водой, кислотами, галогенами, спиртами и амина- ми	3052 4221		I выс.	4211 46	Табл. 7	
6171-2 МЕТИЛАЛЮМИНИЙ- СЕСКВИХЛОРИД (АЛЮМИНИЙАЛКИЛ- ГАЛОГЕНИДЫ) METHYL ALUMINIUM SESQUICHLORIDE (ALUMINIUM ALKYL HALIDES)	(CH ₃) ₃ Al ₂ Cl ₃ . Самовозгораю- щееся вещество. Прозрачная бесцветная жидкость. Пирофор- ное. Воспламеняется на возду- хе. Бурно реагирует с водой, кислотами, галогенами, спирта- ми и аминами. <i>t</i> _{пл} 23 °С	3052 4221		I выс.	4211 46	Табл. 7	
6172 МЕТИЛАКРИЛАТ ИН- ГИБИРОВАННЫЙ METHYL ACRYLATE, INHIBITED	CH ₂ :CHCOOCH ₃ . ЛВЖ. Бес- цветная, подвижная, летучая. Ядовитая. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 3 °С (о.с.); <i>t</i> _{кип} 80 °С. КПВ 1,2—25%. ПДК 20 мг/м ³	1919 3252		II ср.	3212 3	Табл. 4	
β-Метилакролеин...	См. Альдегид кротоновый.. — ПН 5045						
Метилаллилхлорид	См. Металлилхлорид — ПН 6163						
Метилалюминий полу- торабромистый...	См. Метилалюминийсесквибромид... — ПН 6171-1						
Метилалюминий полу- торахлористый...	См. Метилалюминийсесквихлорид... — ПН 6171-2						
6173 МЕТИЛАЛЬ METHYLAL	CH ₃ OCH ₂ OCH ₃ . ЛВЖ. Бесцвет- ная, летучая, с запахом хлоро- форма. Ядовитая. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 18 °С (о.с) ПДК 10 мг/м ³	1234 3136		II ср.	3112 3	Табл. 4	
Метиламилацетат	См. 1,3-Диметилбутилацетат — ПН 5606						
Метиламилкетон	См. Амилметилкетон — ПН 5069						
6174 МЕТИЛАМИН ВОДНЫЙ METHYLAMINE, HYDROUS	CH ₃ NH ₂ . Ядовитый воспламе- няющийся сжиженный газ с за- пахом аммиака. КПВ 4,3— 21,0%. ПДК 1 мг/м ³ . <i>t</i> _{кип} ми- нус 6 °С. Отн. плотн. 1.09	1061 2157			2413 6а; 3	Табл. 3: 1а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{4-6}{D}$	4-21	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	4-2	$\frac{C-3}{\Gamma-1}$ В, П Г-3	См. ч. IV; п. 6.5 $\frac{Ш.52}{Ш.44}$	См. п. 14.2.4, 6
$\frac{4-6}{D}$	4-21	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	4-2	$\frac{C-3}{\Gamma-1}$ В, П Г-3	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{Ш.52}{Ш.44}$	См. п. 14.2.4, 6
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{\Gamma-1,2}{C-1}$ —	С $\frac{Ш.52}{Ш.44}$	Тушение пожара водой может быть не эффективным
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	П-3 $\frac{\Gamma-1,2}{B-2}$ П-1,2 —	С $\frac{Ш.25}{Ш.52}$	
$\frac{2-3}{D}$	2-30	$\frac{K4, D3}{K4, D5}$	2-1	В-2 $\frac{П-3}{\Gamma-1}$ —	— $\frac{Ш.52}{Ш.44}$	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6175 МЕТИЛАМИН — ВОД- НЫЙ РАСТВОР METHYLAMINE, AQUI- EOUS SOLUTION	CH_3NH_2 . ЛВЖ. Ядовитая. Вы- зывает ожоги кожи, пары раз- дражают слизистые оболочки. Контакт со ртутью приводит к взрыву. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ менее минус 18°C ; $t_{\text{кип}}$ ми- нус 7°C (для чистого продук- та). КПВ 4,9—20,7%. ПДК 1 мг/м^3	1235 3253		II ср.	3152 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
МЕТИЛАМИНДИНИ- ТРАМИН И ЕГО СО- ЛИ СУХИЕ METHYLAMINE DI- NITRAMINE AND DRY SALTS THEREOF	Перевозка запрещена					
N-Метиламинобензол	См N-Метиланилин — ПН 6176					
2-Метил-1-Аминопропан	См. Изобутиламин — ПН 5799					
N-Метил-п-Аминофенол- сульфат	См Метол — ПН 6253					
МЕТИЛАМИННИТРО- ФОРМ METHYLAMINE NIT- ROFORM	Перевозка запрещена					
МЕТИЛАМИНПЕР- ХЛОРАТ СУХОЙ METHYLAMINE PER- CHLORATE, DRY	Перевозка запрещена					
6176 N-МЕТИЛАНИЛИН N-METHYLANILINE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCH}_3$. Ядовитая летучая от бесцветной до коричневого цвета жидкость, реагирует с кислотами. Не смешивается с водой. ПДК 22 мг/м^3	2294 6188		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
6177 МЕТИЛАЦЕТАТ METHYL ACETATE	$\text{CH}_3\text{COOCH}_3$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, летучая, с ароматным за- пахом. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 10°C . КПВ 4,1— 13,9%. ПДК 100 мг/м^3	1231 3252		II ср.	3212 3	Табл. 4
6178 МЕТИЛАЦЕТИЛЕН И АЛЛЕН — СМЕСИ СТАБИЛИЗИРОВАН- НЫЕ METHYL ACETYLENE AND PROPADIENE MIXTURES, STABILI- ZED	$\text{CH}_3\text{C}\cdot\text{CH} + \text{CH}_2\text{C}::\text{CH}_2$. Воспла- меняющийся сжиженный газ. Бесцветный. КПВ 3—11%. Отн. плотн. более 1	1060 2157			2313 3	Табл. 3: Г1а
Метилацетилен и про- падиен — смеси...	См. Метилацетилен и аллен — смеси... — ПН 6178					
6179 МЕТИЛАЦЕТАТ METHYL ACETONE	ЛВЖ. Бесцветная, состоит из различных смесей ацетона, ме- тилацетата и метанола. Смешива- ется с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 9°C . КПВ 4,1—13,9%	1232 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3</u> С-1 Г-1 В-2 —	<u>С</u> Ш 52 Ш.44 Ш.53	Укладывать «Вдали от» ртути
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>С-1</u> В-2 П-1	<u>С</u> Ш 15	Размещать с учетом гребовз- ний п. 4 2 2
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3</u> В-2 Г-1,2 С-1 —	<u>Д</u> Ш.52 Ш 44	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—</u> Ш.25	
<u>3-1</u> В	3 00	<u>К1</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 Г-1,2 С-1 —	<u>С</u> Ш.20 Ш.52 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Метилбензилхлориды		См. Ксиллбромиды — ПН 6066				
6180 МЕТИЛБЕНЗОАТ METHYL BENZOATE	$C_6H_5COOCH_3$. Ядовитая лету- чая бесцветная маслянистая жидкость с приятным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой	2938 6189		III низк.	6113 65	Табл. 11, 12
Метилбензол		См. Толуол — ПН 6811				
6181 МЕТИЛБОРАТ TRIMETHYL BORATE	$(CH_3O)_3B$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Взаимодействует с водой или водяным паром, вы- деляя воспламеняющиеся газы. $t_{всч}$ менее $23^\circ C$; $t_{кип}$ $69^\circ C$	2416 3287		II ср.	3212 3	Табл. 4
6182 МЕТИЛБРОМАЦЕТАТ METHYL BROMOACE- TATE	$BrCH_2COOCH_3$. Ядовитая ле- тучая бесцветная или бледно- желтая жидкость. Пары силь- но раздражают глаза, вызывая слезотечение. Плохо смешива- ется с водой	2643 6191		II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
6182-1 МЕТИЛБРОМАЦЕТОН (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) METHYLBROMOACE- TONE (POISONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	$BrCH_2COC_2H_5$. Сильно ядови- тая летучая бесцветная или желтоватая жидкость. Пары сильно раздражают глаза. Не смешивается с водой	2810 6231		II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
6183 МЕТИЛБРОМИД METHYL BROMIDE	CH_3Br . Ядовитый сжиженный газ с запахом хлороформа. КПВ 13,5—14,5%. $t_{кип}$ $4,5^\circ C$. Отн. плотн. 3,3. ПДК 1 мг/м ³	1062 2158			2213 6a	Табл. 3: Г1a
6184 МЕТИЛБРОМИД 1,2-ДИБРОМЭТАН — СМЕСИ ЖИДКИЕ METHYL BROMIDE AND ETHYLENE DI- BROMIDE MIXTURES, LIQUID	$CH_3Br + C_2H_4Br_2$. Ядовитая вы- сокоопасная летучая жидкость. Раствор газа метилбромид в жидком 1,2-дибромэтано	1647 6190		I выс.	6111 6a	Табл. 15: Я7a Я8г Я9в Я11г Я14a
Метилбромид и хлорпик- рин — смеси		См. Хлорпикрин и метилбромид — смеси — ПН 7053				
2-Метилбутадиен-1,3...		См. Изопрен... — ПН 5811				
2-Метилбутан		См. н-Пентан или изопентан — ПН 6884				
3-Метилбутаналь...		См. н-Альдегид изовалериановый... — ПН 5043				
Метилбутанолы		См. Спирты амиловые — ПН 6686, 6687				
3-Метилбутанон-2		См. Метилизопропилкетон — ПН 6206				
Метилбутантиолы		См. Амилмеркаптаны — ПН 5070				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{6-1}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К1, Д10}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}} \text{ В, П}$	$\frac{\text{См. ч. IV, п. 6.5}}{\text{Ш.52}} \text{ В.52}$	
$\frac{6-1}{\text{Д}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д10}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	$\frac{\text{П-2,3}}{\text{Г-1}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.51}}$	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2. Укладывать в наиболее прохладном месте
$\frac{6-1}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	$\frac{\text{П}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.51}}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{2-3}{\text{Д}}$	2-20	$\frac{\text{К4, Д3}}{\text{К4, Д8}}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.36}}$	
$\frac{6-1}{\text{С}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д10}}{\text{К4, Д5}}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{В*}}{\text{Ш.36}}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
6185 МЕТИЛБУТЕНЫ ISOPENTENES	C_5H_{10} ЛВЖ Бесцветные Не смешиваются с водой $t_{всп}$ менее минус 18 °С	2371 3132		I выс II ср.		3111 3 3112 3	Табл. 4
6186 2-МЕТИЛБУТЕН-1 2-METHYL-1-BUTENE	$H_2C=C(CH_3)CH_2CH_3$ ЛВЖ Бесцветная, летучая, с неприятным запахом Ядовитая Не смешивается с водой $t_{всп}$ минус 48 °С, $t_{кип}$ 31 °С	2459 3132		I выс		3111 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
6187 2-МЕТИЛБУТЕН-2 2-METHYL-2-BUTENE	$(CH_3)_2C=CHCH_3$ ЛВЖ Бесцветная, летучая, с неприятным запахом Ядовитая Не смешивается с водой $t_{всп}$ минус 46 °С, $t_{кип}$ 39 °С	2460 3132		II ср.		3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
6188 3-МЕТИЛБУТЕН-1 3-METHYL-1-BUTENE	$(CH_3)_2CHCH=CH_2$ ЛВЖ Бесцветная, летучая, с неприятным запахом Раздражает кожу и слизистые оболочки Не смешивается с водой $t_{всп}$ минус 6 °С, $t_{кип}$ 20 °С КПВ 1,5-9,1%	2561 3132		I выс.		3211 3	Табл. 4
3-Метилбутен 3-он-2- ..	См Метилизопропенилкетон - ПН 6208						
6189 N-МЕТИЛБУТИЛАМИН N-METHYLBUTHYLAMINE	$CH_3(CH_2)_3NHCH_3$ ЛВЖ Ядовитая Раздражает кожу и слизистые оболочки Смешивается с водой $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С	2945 3254		II ср.		3252 3	Табл. 4
6190 МЕТИЛБУТИЛКЕТОН (КЕТОНЫ ЖИДКИЕ, Н.У.К.) METHYL BUTYL KETONE (KETONES, LIQUID, N.O.S.)	$CH_3COC_4H_9$ ЛВЖ Не смешивается с водой $t_{всп}$ 23 °С КПВ 1,2- 8%	1224 3360		III низк.		3313 3	Табл. 4
Метил-трет-бутилкетон ..	См Пинаколин - ПН 6495						
6191 МЕТИЛБУТИРАТ METHYL BUTYRATE	$CH_3CH_2CH_2COOCH_3$ ЛВЖ Не смешивается с водой $t_{всп}$ 14 °С	1237 3255		II ср.		3212 3	Табл. 4
α -Метилвалеральдегид	См Альдегид α метилвалериановый ПН 5047						
1-Метилвинилацетат	См Изопропенилацетат - ПН 5812						
Метилвинилбензол...	См Винилтолуол - ПН 5384						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>С-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш 52</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш 39</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш 25</u> <u>Ш 52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6192 МЕТИЛВИНИЛДИ- ХЛОРСИЛАН (ХЛОП- СИЛАНЫ, Н.У.К.) METHYL VINYL DI- CHLOROSILANE (CHLOROSILANES, N.O.S.)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2\text{CH})\text{SiCl}_2$. ЛВЖ. Бес- цветная, с резким запахом. Ед- кая. Вызывает ожоги кожи, па- ры раздражают слизистые обо- лочку. Легко гидролизуется при воздействии влаги, образуя водород хлористый. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 12°C	2985 3199		I выс.	3241 3; 8	Табл. 4
6193 МЕТИЛВИНИЛКЕТОН METHYL VINYL KETO- NE	$\text{CH}_3\text{OCH}:\text{CH}_2$. ЛВЖ. Ядовитая высокоопасная бесцветная, с сильным раздражающим запа- хом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 1°C (о.с.). ПДК $0,1 \text{ мг/м}^3$	1251 3263		II ср.	3212 3	Табл. 4
5-Метилгексанон-2	См. Метилизоамилкетон — ПН 6204					
6194 5-МЕТИЛГЕКСЕН-1 ISOPENTENE	C_7H_{14} . ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ ме- нее минус 18°C	2287 3131		II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Метилгептаны	См. Октаны — ПН 6437					
2-Метилгептантиол-2	См. трет-Октилмеркаптан — ПН 6444					
6195 Метилгидразин Methylhydrazine	CH_3NHNH_2 . ЛВЖ. Бесцветная, с запахом аммиака. Едкая. Вы- зывает ожоги кожи, пары раз- дражают слизистые оболочки. Ядовитая, высокоопасная. Опас- но взаимодействует с окисляю- щими веществами. Смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}}$ 20°C . КПВ $2,5-98,0\%$. ПДК $0,1 \text{ мг/м}^3$	1244 6196		I выс.	6121 6а; 3 8	Табл. 15: герм. укуп. Я8е Я9г Я14а Я15а Я16а Я17а
Метилгликоль	См. Эфир монометиловый этиленгликоля — ПН 7284					
Метилгликоляцетат	См. Метилцеллозольвацетат — ПН 6238					
6196 МЕТИЛГЛИКОЛЯТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) METHYL GLYCOLATE (FLAMMABLE LIQ- UIDS, N.O.S.)	$\text{CH}_2\text{OHCOOCH}_3$. ЛВЖ. Сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 40°C	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4
альфа-МЕТИЛГЛИЦЕ- РИНТРИНИТРАТ α -METHYLGLYCEROL TRINITRATE	Перевозка запрещена					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1; 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,2 В, П	См. ч. IV, п. 6.5* <u>Ш.26</u> Ш.44 Ш.52 В.46	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1 В-2 —	<u>Д</u> Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 Г-1,3 В-2 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>6-3</u> Д	3-03	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-3</u> В-2 —	<u>С</u> Размещать с учетом требова- Ш.26 ний п. 4.2.2 Ш.44 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> С-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.54	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
альфа-МЕТИЛГЛЮКО- ЗИДТЕТРАНИТРАТ α -METHYLGLUCOSIDE TETRANITRATE	Перевозка запрещена					
6197 1-МЕТИЛДИНИТРО- БЕНЗОЛ И НАТРИЯ ХЛОРАТ — СМЕСИ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП С) 1-METHYL DINITRO- BENZENE AND SODI- UM CHLORATE MIX- TURES (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Очень чувстви- тельно к механическим воздей- ствиям и нагреву	0083 1118			11D 1a	Табл. 1 E10
2-Метил-4,6-динитрофе- нол	См. 4,6-Динитро-о-крезол — ПН 5646					
6198 4-МЕТИЛ-1,3-ДИОК- САН (ЛЕГКОВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) 4-METHYL-1,3-DIOXA- NE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$. ЛВЖ. Ядо- витая. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 17^\circ\text{C}$	1993 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4
6199 МЕТИЛДИХЛОРАЦЕ- ТАТ METHYL DICHLORO- ACETATE	$\text{Cl}_2\text{CHCOOCH}_3$. Ядовитая лету- чая жидкость	2299 6195		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
6200 МЕТИЛДИХЛОРСЕ- ЛЕН (ЛЕГКОВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, ЯДОВИТЫЕ, Н.У.К.) METHYL SELENIUM DICHLORIDE (FLAM- MABLE LIQUIDS, POISONOUS, N.O.S.)	$(\text{CH}_3)_2\text{SeCl}_2$. ЛВЖ. Бесцветная или светло-желтая, с раздра- жающим резким запахом. Ядо- витая. Пары раздражают сли- зистые оболочки. Не смешива- ется с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23°C	1992 3232		II ср.	3222 3; 6a	Табл. 4
6200-1 МЕТИЛДИХЛОРСИ- ЛАН METHYLDICHLOROSI- LANE	CH_3SiHCl . ВГВ. Бесцветная прозрачная летучая ЛВЖ. Лег- ко гидролизуется при воздейст- вии водяного пара, выделяя во- дород хлористый. Едкое. Вы- зывает ожоги кожи, пары раз- дражают слизистые оболочки. Сильно дымит во влажном воз- духе. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 16°C ; $t_{\text{кип}}$ 41°C . НКПВ 2,4%	1242 4355		I выс.	4361 4в; 3; 8	Табл. 8; герм. укуп. B6r B12a B146 B18a
Метилен бромистый	См. Метиленбромид — ПН 6202					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{П-1}} \\ \text{С-2}$	$\frac{\text{Ш.15}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-3,2}}{\text{В-2}} \\ \text{С-1} \\ \underline{\text{Г-1,3}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}} \\ \text{Ш.54}$	
$\frac{6-1}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д10}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.39}}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{3-1}{\text{Е}}$	3-00	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.52}} \\ \text{Ш.44}$	
$\frac{4-11}{\text{Д}}$	4-32	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1 разд. I, 4-2 разд. 2-5	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-1,3}} \\ \text{В, П}$	$\frac{\text{См. Размещать с учетом требова-}}{\text{ч. IV, ний п. 4.2.2}} \\ \text{п. 6.5} \\ \underline{\text{Ш.52}} \\ \text{Ш.44}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				СО			
Метилен хлористый	См. Метиленхлорид — ПН 6203						
Метилен хлористый метил хлористый смеси	и См. Метилхлорид и метиленхлорид — смеси — ПН 6234						
Метилен цианистый	См. Малонодинитрил — ПН 6117						
6201 2,2'-МЕТИЛЕН-БИС- (3,4,6-ТРИХЛОРФЕ- НОЛ) HEXACHLOROPHENE	$(C_6HCl_3OH)_2 CH_2$. Ядовитое ве- щество. Бесцветный или розо- вый порошок Раздражает ко- жу и слизистые оболочки. Не растворимо в воде	2875 6160		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
6202 МЕТИЛЕНБРОМИД DIBROMOMETHANE	CH_2Br_2 . Ядовитая летучая бес- цветная жидкость. Трудногорю- ча. Раздражает кожу. Не сме- шивается с водой	2664 6122		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
МЕТИЛЕНГЛИКОЛЬ- ДИНИТРАТ METHYLENE GLYCOL DINITRATE	Перевозка запрещена						
2,2'-Метилен-ди-(3,4,6- трихлорфенол)	См. 2,2'-Метилен-бис-(3,4,6-Трихлорфенол) — ПН 6201						
Метилен-бис-(фенилен- диизоцианат)	См. 4,4'-Дифенилметандиизоцианат — ПН 5674						
Метилен-ди-(фенилен- диизоцианат)	См. 4,4'-Дифенилметандиизоцианат — ПН 5674						
Метиленхлорбромид	См. Бромхлорметан — ПН 5241						
6203 МЕТИЛЕНХЛОРИД DICHLOROMETHANE	CH_2Cl_2 . Ядовитая летучая бес- цветная жидкость. Трудногорю- ча. При контакте с пламенем выделяет фосген. $t_{кип} 40^\circ C$. ПДК 50 мг/м ³	1593 6127		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
Метиленхлорид и метил- хлорид — смеси	См. Метилхлорид и метиленхлорид — смеси ПН 6234						
6204 МЕТИЛИЗОАМИЛКЕ- ТОН 5-МЕТНУЛНЕХАН-2- ОНЕ	$CH_3COC_2H_4CH(CH_3)_2$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запа- хом. Пары раздражают слизи- стые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всп} 43^\circ C$	2302 3366		III низк.	3313 3	Табл. 4	
6205 МЕТИЛИЗОБУТИЛ- КАРБИНОЛ METHYL ISOBUTYL CARBINOL	$(CH_3)_2CHCH_2CH(CH_3)OH$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп} 55^\circ C$. КПВ 1,0—5,5%	2053 3366		III низк.	3313 3	Табл. 4	
Метилизобутилкарбинол- ацетат	См. 1,3-Диметилбутилацетат — ПН 5606						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>В-2,3</u> —	<u>А</u> Ш.44	
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	П-2	<u>В*</u> Ш.44	
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>С</u> Ш.52 П.40	Укрывать от лучистого тепла
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш.52 Ш.26	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6206 МЕТИЛИЗОБУТИЛКЕ- ТОН METHYL ISOBUTYL KETONE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COCCH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная. с приятным запа- хом. Ядовитая. Не смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}} 24^\circ\text{C}$ (о.с.). ПДК 5 мг/м ³	1245 3257		II ср.	3212 3	Табл. 4
Метилизобутилкетона пероксид...	См. 1,1'-Дигидроперокси-1,1',3,3'-Тетраметилбутила пероксид... — ПН 5582					
6207 МЕТИЛИЗОВАЛЕРАТ METHYL ISOVALERA- TE	$\text{C}_4\text{H}_9\text{COO CH}_3$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С. ПДК 5 мг/м ³	2400 3258		II ср.	3212 3	Табл. 4
6208 МЕТИЛИЗОПРОПЕ- НИЛКЕТОН ИНГИБИ- РОВАННЫЙ METHYL ISOPROPE- NYL KETONE, INHIBI- TED	$\text{CH}_3\text{COC}(\text{CH}_3):\text{CH}_2$. ЛВЖ. Поч- ти бесцветная, с приятным за- пахом. Не смешивается с во- дой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С. КПВ 1,8—9,0%	1246 3258		II ср.	3212 3	Табл. 4
Метилизопропилбензолы	См. Цимолы — ПН 7125					
1-Метил-4-Изопропили- денциклогексен-1	См. Терпинолен — ПН 6753					
6209 МЕТИЛИЗОПРОПИЛ- КЕТОН 3-МETHYL BUTAN-2- ONE	$\text{CH}_3\text{COC}_3\text{H}_7$. ЛВЖ. Бесцветная, с сильным запахом. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 3 °С. КПВ 1,5—8,0%	2397 3254		II ср.	3212 3	Табл. 4
6210 МЕТИЛИЗОТИОЦИА- НАТ METHYL ISOTHIO- CYANATE	CH_3NCS . ЛВЖ. Бесцветная, с раздражающим запахом. Ядо- витая высокоопасная. Жид- кость и пары сильно раздража- ют кожу и слизистые оболочки. При нагревании разлагается, выделяя цианистые соединения. Не смешивается с водой. $t_{\text{пл}} 35^\circ\text{C}$; $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С. ПДК 0,1 мг/м ³	2477 3199		II ср.	3222 3; 6a	Табл. 4
6211 МЕТИЛИЗОЦИАНАТ METHYL ISOCYANA- TE	CH_3NCO . ЛВЖ. Обладают рез- ким запахом. Ядовитые, чрезвы- чайно опасные. Пары и жид- кости сильно раздражают ко- жу и слизистые оболочки. Не смешиваются с водой, но бур- но реагируют с ней. Могут взрываться При нагревании вы- ше температуры кипения или при контакте с водой или кис- лотами выделяют ядовитые га- зы. $t_{\text{всп}}$ минус 7 °С; $t_{\text{кип}} 38^\circ\text{C}$ (для чистого продукта). ПДК 0,05 мг/м ³	2480 3199		I выс.	3221 3; 6a	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 С-1 <u>В-2</u> —	<u>Д</u> Ш.26 Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 <u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 С-1 <u>В-2</u> —	<u>Д</u> Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,3 <u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> Г-1 <u>В-2</u> —	<u>В</u> Ш.52 Ш.44 П.14	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш.52 Ш.53 В.39 К.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6212 МЕТИЛИОДИД METHYL IODIDE	CH_3I . Ядовитая очень летучая бесцветная жидкость. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Обладает сильным наркотическим эффектом	2644 6197		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
Метилкарбонат	См. Диметилкарбонат — ПН 5625					
Метилмагний тый...	бромис- См Метилмагнийбромид... — ПН 6213					
6213 МЕТИЛМАГНИЙБРО- МИД В ЭТИЛОВОМ ЭФИРЕ METHYL MAGNESI- UM BROMIDE IN ET- HYL ETHER	CH_3MgBr . Самовозгорающее-ся вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость. При разливе самовоспламеняется. Бурно разлагается при взаимодействии с водой	1928 4246		I выс.	4251 4б; 4в; 3	Табл. 7
6214 МЕТИЛМЕРКАПТАН METHYL MERCAPTAN	CH_3NH . Ядовитый высокоопасный воспламеняющийся сжиженный газ с отвратительным запахом. Растворим в воде. КПВ 4—22%; $t_{\text{кип}}$ 6 °С. Отн. плотн. 1,7. ПДК 0,8 мг/м ³	1064 2160			2413 6а; 3	Табл. 3: Г1а
6215 МЕТИЛМЕТАКРИЛАТ, МОНОМЕР, ИНГИБИ- РОВАННЫЙ METHYL METHACRY- LATE MONOMER. IN- HIBITED	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOCH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная, подвижная, летучая. Ядовитая. Пары вызывают серьёзное раздражение слизистых оболочек. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 8 °С. КПВ 1,5—11,6%. ПДК 10 мг/м ³	1247 3259		II ср.	3212 3	Табл. 4
N-Метил-N-Метокси-N'- (3,4-Дихлорфенил)-моче- вина	См. Линурон — ПН 6081					
6216 МЕТИЛМОРФОЛИН METHYLMORPHOLINE	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_4\text{NCH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом аммиака. Едкая. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от 13 до 23 °С. ПДК 5 мг/м ³	2535 3259		II ср.	3242 3; 8	Табл. 4
N-Метил-о-(нафтил-1)- карбамат...	См. Карбарил... — ПН 5937					
МЕТИЛНИТРАМИН соли металлов сухие METHYL NITRAMI- NE, metal salts, dry	— Перевозка запрещена					
МЕТИЛНИТРАТ METHYL NITRATE	Перевозка запрещена					
МЕТИЛНИТРИТ (№ ООН 2455) METHYL NITRITE	Перевозка запрещена					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.26</u>	1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее про- хладном месте
<u>4-11</u> D	4-21	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3</u> <u>Г-Г</u> <u>В, П</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	См. п. 14.2.4, 6
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—*</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>D</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	СО		
Метилнитроанилины	См. Нитроаминотолуолы — ПН 6395						
N-МЕТИЛ-N-НИТРО- N-НИТРОЗОГУАНИ- ДИН N-METHYL-N-NITRO- N-NITROSOGUANIDI- NE	Перевозка запрещена						
Метилнитробензолы	См. Нитротолуолы (o-, m-, p-) — ПН 6421						
4-Метил-4-окси-пента- нон-2	См. Спирт диацетоновый — ПН 6691						
Метилоксиран	См. Пропиленоксид — ПН 6564						
Метилортосиликат	См. Тетраметоксисилан — ПН 6773						
6217 МЕТИЛПЕНТАДИЕНЫ METHYLPENTADIENES	C_6H_{10} ЛВЖ. Бесцветные. Ядо- витые. В высоких концентраци- ях действуют наркотически. Па- ры раздражают кожу и слизи- стые оболочки. Не смешивают- ся с водой. $t_{всп}$ минус $30^\circ C$	2461 3138		II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
Метилпентаны	См. Гексаны — ПН 5444						
6218 2-МЕТИЛПЕНТАНОЛ-2 2-METHYLPENTAN-2- OL	$CH_3CH_2CH_2CON(CH_3)_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Раздра- жает слизистые оболочки. В высоких концентрациях дей- ствует наркотически. Смешива- ется с водой. $t_{всп}$ $30^\circ C$	2560 3367		III низк.	3313 3	Табл. 4	
4-Метилпентанол-2	См Метилизобутилкарбинол — ПН 6205						
4-Метилпентанон-2	См. Метилизобутилкетон — ПН 6206						
6219 4-МЕТИЛПЕНТЕН-1 ISONEXENE	C_6H_{12} . ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ ме- нее минус $18^\circ C$; $t_{кип}$ $64^\circ C$	2288 3131		II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
6220 3-МЕТИЛПЕНТЕН-2- ИН-4-ОЛ-1 I-PENTOL	$CH_2ONCH \cdot C(CH_3)C:CH$. Едкое вещество. Бесцветная жидкость с характерным запахом. Вызы- вает сильные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитое. Может реагировать с сильными щелочами	2705 8200		II ср.	8312 8	Табл. 16, 17	
2-Метилпентен-2-он-4	См Мезитила окись — ПН 6159-2						
МЕТИЛПИКРАТЫ ТЯ- ЖЕЛЫХ МЕТАЛЛОВ METHYL PICRIC ACID (HEAVY METAL SALTS OF)	Перевозка запрещена						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 Г-1,3 В-2 —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> Ш.26	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 Г-1,3 В-2 —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>8-2</u> В	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> Ш.48	Укладывать «Вдали от» всех веществ со знаком опасности класса 8

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				СО	КШ Знак опас- ности	
6221 1-МЕТИЛПИПЕРИДИН 1-METHYLPYPERIDINE	$C_5H_{10}NH_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп} 3^\circ C$	2399 3260		II ср.	3252 3	Табл. 4
N-Метилпиперидин	См. 1-Метилпиперидин — ПН 6221					
Метилпиридины	См. Пиколины — ПН 6494					
2-Метилпропан..	См. Изобутан или изобутана смеси — ПН 5797					
2-Метилпропаналь	См. Альдегид изомасляный — ПН 5044					
2-Метилпропанол-1	См. Спирт изобутиловый — ПН 6692					
2-Метилпропанол-2	См. Бутанолы с температурой вспышки не менее минус $18^\circ C$, но менее $23^\circ C$ — ПН 5297					
2-Метилпропена тример	См. Триизобутилен — ПН 6825					
2-Метилпропеналь	См. Метакролеин — ПН 6162					
Метилпропен-2-ол-1	См. Спирт метилаллиловый — ПН 6694					
Метилпропилбензол	См Цимолы — ПН 7125					
6222 МЕТИЛПРОПИЛКЕ- ТОН METHYL PROPYL KE- TONE	$CH_3COC_3H_7$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{всп} 7^\circ C$. КПВ 1,5—8,1%. ПДК 200 мг/м ³	1249 3261		II ср.	3212 3	Табл. 4
6223 МЕТИЛПРОПИОНАТ METHYL PROPIONA- TE	$CH_3CH_2COOCH_3$. ЛВЖ. Бес- цветная. Не смешивается с во- дой. $t_{всп}$ минус $2^\circ C$. КПВ 2,4— 13,0%	1248 3261		II ср.	3212 3	Табл. 4
Метилстирол...	См. Винилтолуол... — ПН 5384					
α -Метилстирол	См Изопропенилбензол — ПН 5813					
Метилсульфат	См. Диметилсульфат — ПН 5628					
Метилсульфид	См. Диметилсульфид — ПН 5629					
Метилтетрагидрофуран	См. 2-Метилтетрагидрофуран — ПН 6224					
6224 2-МЕТИЛТЕТРАГИД- РОФУРАН METHYL TETRAHYDRO- FURAN	C_4H_7O . ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом эфира. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус $11^\circ C$	2536 3262		II ср.	3212 3	Табл. 4
2-Метилтио-4,6-бис-(изо- пропиламино)-сим-триа- зин	См. Прометрин — ПН 6553					
МЕТИЛТРИТИОН	См. приложение 13					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
3-1 В	3-00	К1, Д4 К4, Д5	3-1	П-3,2 В-2 —	В Ш.52 Ш.26	
3-1 В	3-00	К1, Д4 К4, Д7	3-1	П-2 Г-1 В-2 —	Д Ш.26 Ш.44 Ш.52	
3-1 В	3-00	К1, Д4 К4, Д7	3-1	П-1,2 Г-1,2 С-1 В-2 —	Д Ш.52 Ш.44	
3-1 В	3-00	К1, Д4 К3, Д9	3-1	П-1,2 Г-1,2 С-1 В-2 —	В Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6225 МЕТИЛТРИХЛОРАЦЕ- ТАТ METHYL TRICHLORO- ACETATE	CCl_3COOCH_3 . Ядовитая лету- чая бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2533 6198		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
6225-1 МЕТИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН METHYLTRICHLORO- SILANE	CH_3SiCl_3 . ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Едкая. Вы- зывает ожоги кожи, пары раз- дражают слизистые оболочки. Легко гидролизуется при воз- действии влаги, выделяя водо- род хлористый. Не смешивает- ся с водой. $t_{всп} 1^\circ C$; $t_{кип} 66^\circ C$. НКПВ 5,1%	1250 3262		I выс.	3241 3; 8	Табл. 4
6226 МЕТИЛФЕНИЛДИ- ХЛОРСИЛАН METHYLPHENYLDI- CHLOROSILANE	$C_6H_5Si(CH_3)Cl_2$. Едкое и высо- коррозионное в присутствии влаги вещество. ЛВЖ. Бес- цветная, с резким запахом. Ядовитая. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя во- дород хлористый. При попада- нии в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{всп} 38^\circ C$. КПВ 0,7— 8,6%	2437 8192		II ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17
2-Метил-2-фенилпропан	См. Бутилбензолы — ПН 5308					
Метилфенолы	См. Крезолы (о-, м-, п-) — ПН 6053					
6227 МЕТИЛФОРМИАТ METHYL FORMATE	$HCOOCH_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{всп}$ ми- нус $32^\circ C$; $t_{кип} 31^\circ C$. КПВ 5,0— 22,7%	1243 3137		I выс.	3111 3	Табл. 4
Метилфторбензолы...	См. Фтортолуолы... — ПН 7011, 7012					
6228 МЕТИЛФТОРИД METHYL FLUORIDE	CH_3F . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный. $t_{кип}$ минус $78,5^\circ C$. Отн. плотн. 1,2	2454 2160			2312 3	Табл. 3 Г1а
6229 2-МЕТИЛФУРАН 2-METHYLFURAN	C_4H_8O . ЛВЖ. Бесцветная, со сладковатым запахом. Ядо- витая. Пары раздражают сли- зистые оболочки. При попада- нии в огонь выделяет ядови- тые газы. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус $30^\circ C$; $t_{кип}$ $63^\circ C$	2301 3137		II ср.	3152 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш.39	
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u> <u>В.46</u>	
<u>8-5</u> С	3-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>См. 1. Размещать с учетом требо-</u> <u>ч. IV, ваний п. 4 2.2.</u> <u>п. 6.5 2. Укладывать в наиболее су-</u> <u>хом месте</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В 46</u> <u>П.39</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Перевозка в стеклянных бутылках в литых ящиках из пенопласта (4Н1) запрещена
<u>2-4</u> Е	2-30	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д7</u>	2-1	<u>С-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.49</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> <u>Г-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.49</u> <u>Ш.44</u> <u>П.39</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		Упа- ковка
				СО	КШ Знак опас- ности	
6230 МЕТИЛХЛОРАЦЕТАТ METHYL CHLOROACE- TATE	$\text{CH}_2\text{ClCOOCH}_3$ Ядовитая легу- чая бесцветная ЛВЖ с резким запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Пары зна- чительно тяжелее воздуха. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 26^\circ\text{C}$. ПДК 5 мг/м^3	2295 6192		II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
Метилхлорбензолы	См. Хлортолуолы — ПН 7059					
6232 2-МЕТИЛ-2-ХЛОРБУ- ТАН (ЛЕГКОВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) 2-METHYL-2-CHLORO- BUTANE (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$(\text{CH}_3)_2\text{CClC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 10°C . КПВ 1,5— 7,4%	1993 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4
6233 МЕТИЛХЛОРИД METHYL CHLORIDE	CH_3Cl . Ядовитый воспламеняю- щийся сжиженный газ. При контакте с пламенем образует фосген. КПВ 8—20%. $t_{\text{кип}}$ ми- нус 24°C . Отн. плотн. 1,8. ПДК 5 мг/м^3	1063 2158			2413 6а; 3	Табл. 3: 1а
6234 МЕТИЛХЛОРИД МЕТИЛЕНХЛОРИД СМЕСИ METHYL CHLORIDE AND METHYLENE CHLORIDE MIXTURE	$\text{CH}_3\text{Cl} + \text{CH}_2\text{Cl}_2$. Раствор вос- пламеняющегося ядовитого га- за метилхлорида в жидком ме- тилене хлористом под давле- нием	1912 2159			2414 6а; 3	Табл. 3: 1а
Метилхлорид и хлорпи- крин — смеси	См. Хлорпикрин и метилхлорид — смеси — ПН 7054					
Метилхлоркарбонат	См. Метилхлорформиат — ПН 6237					
Метилхлороформ	См. 1,1,1-Трихлорэтан — ПН 6811					
6235 МЕТИЛ-2-ХЛОРПРО- ПИОНАТ METHYL-2-CHLORO- PROPIONATE	$\text{CH}_3\text{CHClCOOCH}_3$. ЛВЖ. Про- зрачная бесцветная, с запахом эфира. Ядовитая. Раздражает слизистые оболочки. Слабо сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}} 32^\circ\text{C}$	2933 3364		III низк	3353 3	Табл. 4
Метил-альфа-хлорпро- пионат	См. Метил-2-Хлорпропионат — ПН 6235					
6236 МЕТИЛХЛОРСИЛАН METHYLCHLOROSI- LANE	$\text{CH}_3\text{SiH}_2\text{Cl}$. Воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный. Коррозионный. Ядовитый. Раз- дражает кожу, глаза и дыха- тельные пути. Реагирует с вла- гой, образуя водород хлорис- тый. Не растворим в воде. $t_{\text{кип}}$ 9°C . Отн. плотн. 2,7	2534 2159			2323 3; 8	Табл. 3: 1а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-4}{A}$	3-00	$\frac{K4, D8}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-2}{B-2}$ $\frac{Г-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$ Ш.44	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1,2}$ $\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$ Ш.26	
$\frac{2-3}{D}$	2-30	$\frac{K4, D3}{K4, D5}$	2-1	$\frac{C-1}{Г-1,2}$ -	$\frac{-}{Ш.52}$ Ш.44 П.40	
$\frac{2-3}{D}$	2-30	$\frac{K4, D3}{K4, D5}$	2-1	$\frac{C-1}{B-1}$ -	$\frac{-}{Ш.52}$ Ш.44	
$\frac{3-3}{A}$	3-05	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-2,3}{B-2}$ $\frac{C-1}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$ Ш.44	
$\frac{2-4}{D}$	3-04	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	2-1	$\frac{C-1}{Г-1,2}$ $\frac{B, П}{-}$	$\frac{См. ч. IV, п. 6.8}{Ш.52}$ Ш.26 Ш.44 В.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6237 МЕТИЛХЛОРФОРМИ- АТ METHYL CHLORO- FORMATE	ClCOOCH_3 . Ядовитое чрезвы- чайно опасное вещество. ЛВЖ. Бесцветная. Едкая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}} 5^\circ\text{C}$. ПДК $0,05 \text{ мг/м}^3$	1238 6193		I выс.	6121 6а; 3; 8	Табл. 15: герм. укуп. Я8е Я9г Я14а Я15а Я16а Я17а
Метилцеллозольв	См. Эфир монометилловый этиленгликоля — ПН 7284					
6238 МЕТИЛЦЕЛЛОЗОЛЬВ- АЦЕТАТ ETHYLENE GLYCOL MONOMETHYL ET- HER ACETATE	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с характерным приятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 60^\circ\text{C}$. КПВ 1,6—8,2%	1189 3342		III низк.	3313 3	Табл. 4
6239 МЕТИЛЦИКЛОГЕК- САН METHYLCYCLOHE- XANE	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_{11}$. ЛВЖ. Бесцветная. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 4°C . КПВ 1,2—6,7%. ПДК 50 мг/м^3	2296 3256		II ср.	3212 3	Табл. 4
6240 МЕТИЛЦИКЛОГЕКСА- НОЛЫ с температурой вспышки не более 61°C METHYLCYCLOHE- XANOLS, flash point not more than 61°C	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_{10}\text{OH}$. ЛВЖ. Бесцвет- ные, вязкие, с ароматным запа- хом ментола. Ядовитые. Частич- но смешиваются с водой	2617 3365		III низк.	3313 3	Табл. 4
6241 МЕТИЛЦИКЛОГЕКСА- НОН METHYLCYCLOHE- XANONE	$\text{CH}_3\text{C}_5\text{H}_9\text{CO}$. ЛВЖ. Бесцвет- ная или бледно-желтая, с за- пахом ацетона. Ядовитая. Па- ры раздражают слизистые обо- лочки. Не смешивается с во- дой. $t_{\text{всп}} 48^\circ\text{C}$	2297 3365		III низк.	3313 3	Табл. 4
6242 МЕТИЛЦИКЛОГЕКСА- НОНА ПЕРОКСИД, не более 67% в растворе METHYLCYCLOHEXA- NONE PEROXIDE, not more than 67% in solution	Органический пероксид. Бес- цветный прозрачный раствор. Легко горит. Бурно разлагает- ся при попадании в огонь или при загрязнении другими ве- ществами. При попадании в глаза вызывает серьезное пов- реждение роговой оболочки. Не смешивается с водой	3046 —		I выс.	5221 5	Табл. 10: IIIa
6243 МЕТИЛЦИКЛОГЕК- СИЛАЦЕТАТ METHYLCYCLOHEXYL- ACETATE	$\text{CH}_3\text{COOC}_7\text{H}_{13}$. Бесцветная и желтоватая горючая жидкость. $t_{\text{всп}} 64^\circ\text{C}$			III низк.	9123 9	
6244 МЕТИЛЦИКЛОПЕН- ТАН METHYLCYCLOPEN- TANE	$\text{C}_5\text{H}_9\text{CH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная. Раздражает кожу и слизистые оболочки. В высоких концен- трациях действует наркотиче- ски. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до минус 7°C ; $t_{\text{кип}} 71^\circ\text{C}$. КПВ. 1,0—8,4%	2298 3257		II ср.	3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-3</u> D	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.26 Ш.44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.52 Ш.25	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К3, Д4</u> К3, Д5	5-3	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. Перевозить в РК; ч. IV, t_k 35 °С; п. 6.8 t_a 40 °С. См. п. 1.7 <u>Ш.50</u> Ш.52 Ш.44	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д4	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.26	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> С-1,3 Г — все В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.25 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				СО	КШ Знак опас- ности	
Метилэтилкарбинол	См. Бутанолы с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С — ПН 5298					
6245 МЕТИЛЭТИЛКЕТОН METHYL ETHYL KE- TONE	$\text{CH}_3\text{COC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 1 °С. КПВ 1,8—11,5%. ПДК 200 мг/м ³	1193 3226		II ср.	3212 3	Табл. 4
6246 МЕТИЛЭТИЛКЕТОНА ПЕРОКСИД, не более 52% в растворе с массо- вой долей свободного кислорода более 10% METHYL ETHYL KE- TONE PEROXIDE, not more than 52% in solu- tion; more than 10% available oxygen	$(\text{CH}_3\text{C}_2\text{H}_5\text{CO}_2)_2$ и др. Органи- ческий пероксид. Бесцветная жидкость. При попадании в глаза вызывает серьезное пов- реждение роговой оболочки. Не смешивается с водой. Взрыво- опасен	2563 —		I выс.	5231 5; 1a	Табл. 10: IIa IIb
6247 МЕТИЛЭТИЛКЕТОНА ПЕРОКСИД, не более 50% в растворе с мас- совой долей свободного кислорода не более 10% METHYL ETHYL KE- TONE PEROXIDE, not more than 50% in solu- tion; not more than 10% available oxygen	$(\text{CH}_3\text{C}_2\text{H}_5\text{CO}_2)_2$ и др. Орга- нический пероксид. Бесцветная жидкость. При попадании в глаза вызывает серьезное пов- реждение роговой оболочки. Не смешивается с водой	2550 —		I выс.	5251 5	Табл. 10: IIa IIb
6249 2-МЕТИЛ-5-ЭТИЛПИ- РИДИН 2-METHYL-5-ETHYL PYRIDINE	$\text{CH}_3\text{C}_5\text{H}_3\text{NC}_2\text{H}_5$. Ядовитая лету- чая бесцветная жидкость с не- приятным запахом. ПДК 2 мг/м ³	2300 6195		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
Метоксианилин	См. Анизидины — ПН 5138					
Метоксибензол	См. Анизол — ПН 5137					
Метоксибензоилхлориды	См. Анизоилхлориды — ПН 5136					
1-Метоксибутан	См. Эфир бутилметиловый — ПН 7261					
Метоксидиметилхлорид	См. Эфир хлордиметиловый — ПН 7287					
6250 3-МЕТОКСИБУТИЛ- АЦЕТАТ BUTOXYL	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{OCH}_3)\text{CH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная с едким за- пахом. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 23—61 °С	2708 3314		III низк.	3313 3	Табл. 4
6251 МЕТОКСИМЕТИЛИЗО- ЦИАНАТ METHOXYMETHYL ISOCYANATE	$\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CNO}$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с резким запахом. Ядови- тая. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 13 °С.	2605 3251		I выс.	3221 3; 6a	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ $\frac{B-2}{-}$	$\frac{D}{Ш.52}$ Ш.44	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Принимается к перевозке только IV, ко в том случае, если грузоотп. 6.8 правитель выдает сертификат о том, что это вещество не обладает взрывчатыми свойствами $\frac{Ш.50}{Ш.44}$ П.53	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.44}$ П.53	
$\frac{6-1}{A}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-2}{B-2}$ —	$\frac{B^*}{Ш.39}$ Укладывать вдали от жилых помещений	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-3}{B-2}$ —	$\frac{D}{Ш.52}$ Ш.44	
$\frac{3-1}{D}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1,2}$ $\frac{С-1}{-}$	$\frac{B}{Ш.52}$ Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6252 4-МЕТОКСИ-4-МЕТИЛ- ПЕНТАНОН-2 4-METHOXY-4-MET- HYLPENTAN-2-ONE	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OCH}_3)\text{CH}_2\text{COCH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная. Раздража- ет кожу и слизистые оболочки. В высоких концентрациях дей- ствует наркотически. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}} 49^\circ\text{C}$	2293 3363		III низк.	3313 3	Табл. 4
Метоксинитробензолы	См Нитроанизолы — ПН 6397					
1-Метокси-2-нитробензол	См Нитроанизолы — ПН 6397					
1-Метокси-3-нитробензол	См Нитроанизолы — ПН 6397					
1-Метокси-4-нитробензол	См Нитроанизолы — ПН 6397					
6252-1 1-МЕТОКСИПРОПА- НОЛ-2 1-METHOXY-2 PROP- ANOL	$\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Смешивается с водой. Взаимо- действует с сильными окисли- телями. Раздражает кожу и слизистые оболочки. $t_{\text{всп}} 29—$ 35°C . КПВ 1,7—11,5%	3092 3363		III низк.	3313 3	Табл. 4
Метоксиэтан	См. Эфир метилэтиловый — ПН 7282					
2-Метоксиэтанол	См. Эфир монометиловый этиленгликоля — ПН 7284					
2-Метоксиэтилацетат	См Метилцеллозольвацетат — ПН 6236					
Метоксиэтилен	См. Эфир винилметиловый... — ПН 7264					
6253 МЕТОЛ MFTOL	$(\text{CH}_3\text{N}_4\text{C}_6\text{H}_4\text{OH})_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$. Мало- опасное ядовитое вещество. Бе- лый или сероватый горючий кристаллический порошок. Раст- ворим в воде			III низк.	9153 —	
МЕТОМЛ	См приложение 13					
Метрамил	См Гексаметилентетрамин — ПН 5440					
МЕФОСФОЛАН	См. приложение 13					
6254 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно-детонирую- щие, снаряженные (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ без капсуля- детонатора) MECHANISMS igniting detonating, loaded (BOOSTERS, without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0042 1227			11D 1a	Табл. 1 E107
6255 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно-детонирую- щие, снаряженные (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ без капсуля- детонатора)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0283 1227			12D 1a	Табл. 1 E107

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$	$\frac{C}{Ш.52}$ Ш.25 Ш.44	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-2}{B-2}$ Г-2 —	$\frac{Ш.20}{Ш.26}$ Ш.52	
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D8}$	8-1	$\frac{B-2}{П-2,3}$ —	$\frac{C}{Ш.54}$ Упаковка согласно НТД на продукцию	
$\frac{1-1}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{C-1,3}$ Г-3 —	$\frac{Ш.53}{Ш.52}$ Укладка категории I	
$\frac{1-1}{E}$	1-02	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{—}$	$\frac{Ш.53}{Ш.52}$ Укладка категории I	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO			
MECHANISMS igniting detonating, loaded (BOOSTERS without detonator)							
6256 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно детонирую- щие, снаряженные (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ С КАПСЮ- ЛЕМ-ДЕТОНАТОРОМ) MECHANISMS igniting detonating, loaded (BOOSTERS WITH DE- TONATOR)	Содержат инициирующие Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагреву. При наличии электрических капсюлей-детонаторов чувстви- тельны к электромагнитному из- лучению, в том числе радиопе- релатчиков и радиолокаторов	ВВ. 0225 1228			11В 1a	Табл. 1 E108	
6257 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно-детонирую- щие, снаряженные (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ С КАПСЮ- ЛЕМ-ДЕТОНАТОРОМ) MECHANISMS igniting detonating, loaded (BOOSTERS WITH DE- TONATOR)	Содержат инициирующие Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагре- ву	ВВ. 0268 1228			12В 1a	Табл. 1 E108	
6258 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно-детонирую- щие, снаряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ НЕЭЛЕКТРИ- ЧЕСКИЕ) MECHANISMS igniting detonating, loaded (DETONATORS, NON- ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	ВВ. 0029 1259			11В 1a	Табл. 1 E105	
6259 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно-детонирую- щие, снаряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ НЕЭЛЕКТРИ- ЧЕСКИЕ) MECHANISMS igniting detonating, loaded (DETONATORS, NON- ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	ВВ. 0267 1259			14В 16	Табл. 1 E105	
6260 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно-детонирую- щие, электрические, сна- ряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ)	Содержат инициирующие Очень чувствительны к меха- ническим воздействиям и на- греву. Чувствительны к электро- магнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и ра- диолокаторов	ВВ. 0030 1257			11В 1a	Табл. 1 E104	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.52}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.52}}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.52}}$	Укладка категории II-С
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.52}}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-С

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
MECHANISMS igniting detonating, electric, loa- ded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)						
6261 МЕХАНИЗМЫ воспла- мительно-детонирую- щие, электрические, сна- ряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ) MECHANISMS igniting detonating, electric, loa- ded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)	Содержат инициирующие Чувствительны к механическим воздействиям, нагреву и элек- тромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	ВВ. 0255 <u>1257</u>			<u>14B</u> 16	Табл. 1 E104
MECHANISMS igniting detonating, electric, loa- ded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)						
6262 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительно-детонирую- щие, снаряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ НЕЭЛЕКТРИ- ЧЕСКИЕ) MECHANISMS safety detonating, loaded (DETONATORS, NON- ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	ВВ. 0267 <u>1259</u>			<u>14B</u> 16	Табл. 1 E105
MECHANISMS safety detonating, loaded (DETONATORS, NON- ELECTRIC for blasting)						
6263 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительно-детонирую- щие, электрические, сна- ряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ) MECHANISMS safety detonating, electric, loa- ded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)	Содержат инициирующие Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагре- ву. Чувствительны к электро- магнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и ра- диолокаторов	ВВ. 0030 <u>1257</u>			<u>11B</u> 1a	Табл. 1 E104
MECHANISMS safety detonating, electric, loa- ded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)						
6264 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительно-детонирую- щие электрические, сна- ряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ) MECHANISMS safety detonating, electric, loa- ded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)	Содержат инициирующие Чувствительны к механическим воздействиям, нагреву и элек- тромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	ВВ. 0255 <u>1257</u>			<u>14B</u> 16	Табл. 1 E104
MECHANISMS safety detonating, electric, loa- ded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{Ш 53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{Ш 53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{Ш 53}}$	Укладка категории II С
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{Ш 53}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6265 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительные снаряжен- ные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ НЕЭЛЕКТРИ- ЧЕСКИЕ) MECHANISMS safety, loaded (DETONATORS, NON- ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагре- ву	0029	1259		11B 1a	Табл. 1 E105
6266 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительно-исполни- тельные, снаряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ НЕЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ) MECHANISMS safety make, loaded (DETONATORS, NON- ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0267	1259		14B 16	Табл. 1 E105
6267 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительно-исполни- тельные, электрические, снаряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ) MECHANISMS safety make, electric, loaded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагре- ву. Чувствительны к электро- магнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и ра- диолокаторов	0030	1257		11B 1a	Табл. 1 E104
6268 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительно-исполни- тельные, электрические, снаряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ) MECHANISMS safety make, electric, loaded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ Чувствительны к механическим воздействиям, нагреву и элек- тромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	0255	1257		14B 16	Табл. 1 E104
6269 МЕХАНИЗМЫ И УСТ- РОЙСТВА с примени- ем пиропатронов и пи- розарядов (СРЕДСТВА ПИРО- ТЕХНИЧЕСКИЕ, ТИП А)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и на- греву	0333	1260		11G 1a	Табл. 1 E129

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{\Gamma-3}$ —	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{—}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{\Gamma-3}$ —	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{\Gamma-3}$ —	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{—}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)						
6270 МЕХАНИЗМЫ И УСТРОЙСТВА с применением пиропатронов и пирозарядов (СРЕДСТВА ПИРОТЕХНИЧЕСКИЕ, ТИП В) MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0334 1260			12G 1a	Табл. 1 E130
MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)						
6271 МЕХАНИЗМЫ И УСТРОЙСТВА с применением пиропатронов и пирозарядов (СРЕДСТВА ПИРОТЕХНИЧЕСКИЕ, ТИП С) MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0335 1260			13G 1a	Табл. 1 E130
MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)						
6272 МЕХАНИЗМЫ И УСТРОЙСТВА с применением пиропатронов и пирозарядов (СРЕДСТВА ПИРОТЕХНИЧЕСКИЕ, ТИП Д) MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0336 1260			14G 1b	Табл. 1 E130
MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)						
6273 МЕХАНИЗМЫ И УСТРОЙСТВА с применением пиропатронов и пирозарядов (СРЕДСТВА ПИРОТЕХНИЧЕСКИЕ, ТИП Д) MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)	Содержат пиротехнический состав. Малоопасны	0337 1261			14S 1b	Табл. 1 E130
MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
МЕШКИ ДЖУТОВЫЕ	См. Волокна растительные сухие — МН 5404						
МЕШКИ ДЖУТОВЫЕ ПРОМАСЛЕННЫЕ	См. Волокна или ткани животного растительного происхождения, н.у.к., пропитанные животным жиром или растительным маслом — приложение 16, табл. 5, ПН 9414						
6274 МЕШКИ ИЗ-ПОД ДРОЖЖЕЙ НЕМЫ- ТЫЕ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) BAGS HAVING CON- TAINED YEAST, UN- WASHED (FLAM- MABLE SOLIDS, N.O.S.)	Воспламеняющиеся материа- лы. От тепла, искр и пламени могут воспламеняться и гореть	1325 4034	III низк.	4113 4a	Табл. 6г Т3а Т12а		
Мизорит	См. Асбест голубой или асбест коричневый — ПН 5154						
Милогард	См. Пропазин — ПН 6554						
Милори	См. Лазурь железная — ПН 6074-1						
МИРЕКС	См. приложение 13						
МОБАМ	См. приложение 13						
Мишметалл...	См. Церий необработанный.. — ПН 7091, 7092						
Мовиталь В...	См. Поливинилбутираль... — 6531, 6531-1						
Молибден пятихлорис- тый	См Молибдена пентахлорид - ПН 6276						
6276 МОЛИБДЕНА ПЕН- ТАХЛОРИД MOLYBDENUM PEN- TACHLORIDE	MoCl ₅ . Едкое и коррозионное вещество. Зеленовато-черные кристаллы или темно-красная жидкость. Гигроскопичное. Пыль и пары раздражают ко- жу и слизистые оболочки. Ядо- витое. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хло- ристый. $t_{пл}$ 194 °С. ПДК 2 мг/м ³	2508 8193	III низк.	8313 8	Табл. 16, 17, 18, 19		
Монобутилфосфат	См. Бутилдигидрофосфат — ПН 5312						
Моноглим	См. Эфир диметилловый этиленгликоля — ПН 7271						
Монокальцийфосфат...	См. Кальция дигидроортофосфат... — ПН 5901						
МОНОКРОТОФОС	См. приложение 13						
МОНОНИТРОРЕЗОР- ЦИНАТ СВИНЦА СУ- ХОЙ LEAD NITRORESOR- CINATE, DRY	Перевозка запрещена						
Моноокись углерода и водород — смеси	См. Углерода оксид и водород — смесь — ПН 6908						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{4-1}{В}$	4-10	$\frac{К1}{К4, Д10}$	4-1	$\frac{В-1,2}{П-1,2}$	$\frac{-}{Ш 52}$	
$\frac{8-1}{С}$	8-00	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1 разд. 1, 4-2	Не го- рит В	См. 1. При перевозке в стеклянных ч. IV бутылках категория размеще- п. 6.5 ния D.	2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
			разд. 2-5	Ш.44 В.46		

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				СО	КШ Знак опас- ности	
Моносилан	См. Силан — ПН 6663					
6277 МОНОТИОЭТИЛЕН- ГЛИКОЛЬ THIOGLYCOL	$\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{SH}$. Ядовитая лету- чая бесцветная жидкость с не- приятным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. При нагревании разлагается, выделяя диоксид серы. Смешива- ется с водой	2966 6267		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
Монохлорамин Б	См. Хлорамин Б — ПН 7026					
6278 МОНОХЛОРАМИН ХБ MONOCHLOROAMINE	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{N}(\text{Na})\text{Cl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ Мало- опасное ядовитое вещество. По- рошок от белого до песочного цвета			III низк.	9153 —	
Монохлорацетон...	См. Хлорацетон. . — ПН 7033					
Монохлорбутаны	См. Хлорбутаны — ПН 7042					
Монохлорвинил...	См. Винилхлорид. . — ПН 5388					
Монохлордифторметан	См. Дифторхлорметан — ПН 5683					
Монохлордифторметан и монохлорпентафтор- этан — смесь...	См. Дифторхлорметан и пентафторхлорэтан — смесь... — ПН 5684					
Монохлордифтормоно- бромметан	См. Дифторхлорбромметан ПН 5682					
Моноэтаноламин моноэтанолamina раст- воры	или См. Этаноламин или этаноламина растворы -- ПН 7187					
Моноэтиламин...	См. Этиламин... - ПН 7192—7195					
6280 МОРФОЛИН MORPHOLINE	$(\text{CH}_2)_4\text{ONH}$. ЛВЖ. Бесцветная, подвижная, с характерным за- пахом Ядовитая высокоопас- ная. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 38 °С; $t_{\text{кип}}$ 129 °С. ПДК 0,5 мг/м ³	2054 3367		III низк.	3353 3	Табл. 4
Мочевина с перекисью водорода — комплекс	См. Карбамид-водорода пероксид (1/1) — ПН 5935					
Мочевина азотнокислая...	См Карбамида нитрат... — ПН 5932—5934					
Мочевины нитрат...	См. Карбамида нитрат... — ПН 5932—5934					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-1}{А}$	6-06	$\frac{К2, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{П3}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш44}$ П39	
$\frac{9-2}{А}$		$\frac{К1}{К4, Д8}$	8 1	Не горит	$\frac{В}{Ш35}$ Ш54	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{3-3}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{В-2}{П-3,2}$ $\frac{Г-1,2}{—}$	$\frac{С}{Ш52}$ Ш54	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6281 МУКА РЫБНАЯ НЕ- СТАБИЛИЗИРОВАН- НАЯ с неограниченным содержанием влаги и массовой долей жира более 12%, но не более 15% или более 15%, если мука обработана антиокислителем FISHMEAL UNSTABI- LIZED, unrestricted con- tent of moisture; fat con- tent of more than 12% by mass, or fat content of more than 15%, by mass, in the case of anti-oxidant treated fishmeal	Самовозгорающееся вещество. Продукт от коричневого до темно-коричневого цвета, по- лученный из жирного сырья. Склонно к самонагреванию. Не обработанный антиокислителем продукт интенсивно поглоща- ет кислород воздуха. Имеет сильный специфический запах, который может впитаться дру- гим грузом	1374 4234		II ср.	4212 46	Табл. 7а: С22а
6282 МУКА РЫБНАЯ НЕ- СТАБИЛИЗИРОВАН- НАЯ, не обработанная антиокислителем, с мас- совой долей влаги более 5%, но не более 12%, и массовой долей жира не более 12% FISHMEAL UNSTABI- LIZED, not anti-oxidant treated with more than 5% but not more than 12% moisture, by mass, and fat content of not more than 12%	Самовозгорающееся вещество. Продукт от коричневого до темно-коричневого цвета, по- лученный из жирного сырья. Склонно к самовозгоранию в зависимости от содержания влаги, жира и начальной тем- пературы воздуха. Интенсивно поглощает кислород воздуха. Обладает специфическим за- пахом, который может впи- таться другим грузом	1374 4235		III низк.	4213 —	Табл. 7а: С22а
6283 МУКА РЫБНАЯ СТА- БИЛИЗИРОВАННАЯ ОБРАБОТАННАЯ антиокислителем, с мас- совой долей влаги бо- лее 5%, но не более 12%, и массовой долей жира не более 15% FISHMEAL STABILI- ZED, anti-oxidant tre- ated with moisture con- tent of more than 5% but not more than 12%, by mass, and fat con- tent of not more than 15%	Горючее твердое вещество Продукт от коричневого до зеленовато-коричневого цвета с сильным специфическим за- пахом, который может впи- таться другим грузом. Скло- нен к самонагреванию	2216 9030		III низк.	9133 —	Табл. 21: M12а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{4-7}{А}$	4-25	$\frac{К1, Д2}{К4, Д5}$	4-1	$\frac{В-3}{П-2}$	$\frac{D}{Ш.52}$	Действие Правил МОПОГ не распространяется на подкисленную рыбную муку с массовой долей влаги более 40%, независимо от других факторов
$\frac{4-7}{А}$	4-25	$\frac{К1, Д2}{К4, Д5}$	4-1	$\frac{В-2}{П-2}$	$\frac{D}{Ш.52}$	1. Знаки опасности и испытания тары не требуются, но на транспортной таре и в грузовых документах должны быть указаны подкласс и № ООН. 2. Вещество должно быть выдержано не менее 28 дней до отправки. 3. При погрузке температура груза не должна превышать 35 °С или температуру окружающей среды в зависимости от того, какая из них выше. 4. Действие Правил МОПОГ не распространяется на рыбную муку, сопровождаемую сертификатом, подписанным компетентным органом страны, из которой осуществляется перевозка, о том, что продукт не склонен к самонагреванию при перевозке в таре
$\frac{9-1}{А}$	4-25	$\frac{К1, Д2}{К4, Д5}$	8-1	$\frac{В-3}{Г-1}{П-2}$	$\frac{D}{Ш.52}$	При укладке под палубой обеспечить вентиляцию

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6284 МЫШЬЯК ARSENIC	A Ядовитое высокоопасное вещество Серебристые хрупкие с металлическим блеском в свежем изломе куски кристаллы или порошок ПДК 0,5 мг/м ³	1558 6072	II ср.	6162 6a	Табл 13, 14
Мышьяк белий	См Мышьяка сесквиоксид — ПН 6286				
Мышьяк бромистый	См Мышьяка трибромид — ПН 6288				
Мышьяк иодистый	См Мышьяка трииодид — ПН 6289				
Мышьяк сернистый или мышьяк (V) сернистый	См Мышьяка сульфид или мышьяка (V) сульфид — ПН 6287				
Мышьяк трехфтористый	См Мышьяка трифторид — ПН 6290				
Мышьяк треххлористый	См Мышьяка трихлорид — ПН 6291				
Мышьяк хлористый	См Мышьяка трихлорид — ПН 6291				
Мышьяка (III) бромид	См Мышьяка трибромид — ПН 6288				
Мышьяка гидрид	См Арсин — ПН 5152				
6285 МЫШЬЯКА (V) ОК- СИД ARSENIC PENTOXIDE	As ₂ O ₅ Ядовитое высокоопасное вещество Белый расплывающийся порошок Коррозионно Растворимо в воде ПДК 0,3 мг/м ³	1559 6076	II ср.	6172 6a, 8	Табл 13, 14
Мышьяка пятиокись	См Мышьяка (V) оксид — ПН 6285				
6286 МЫШЬЯКА СЕСКВИ- ОКСИД ARSENIC TRIOXIDE	As ₂ O ₃ Ядовитое высокоопасное вещество Белый порошок ПДК 0,3 мг/м ³	1561 6078	II ср.	6162 6a	Табл 13, 14
6287 МЫШЬЯКА СУЛЬФИД или МЫШЬЯКА (V) СУЛЬФИД (МЫШЬЯ- КА СУЛЬФИДЫ, НУК) ARSENIC SULPHIDE or ARSENIC PENTA- SULPHIDE (ARSENIC SULPHIDES NOS)	As ₄ S ₄ или As ₂ S ₅ Ядовитое ве- щество Оранжевые или крас- ные кристаллы Не растворимо в воде	1557 6076	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
Мышьяка трехокись	См Мышьяка сесквиоксид — ПН 6286				
6288 МЫШЬЯКА ТРИБРО- МИД ARSENIC BROMIDE	AsBr ₃ Ядовитое вещество Бе- лые расплывающиеся кристал- лы Разлагается под воздейст- вием воды, выделяя бромистый водород t _{пл} 33°C	1555 6074	II ср.	6162 6a	Табл 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{6-6}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д2}{К4, Д14}$	6-1	$\frac{В-1}{П-2}$	$\frac{А*}{ШЗ}$	
$\frac{6-5}{А}$	6-00	$\frac{К3, Д4}{К3 Д14}$	6-1	Не горит	$\frac{А*}{ШЗ}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д2}{К4 Д14}$	6-1	Не горит	$\frac{А*}{ШЗ}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д14}$	6-1	Не горит	$\frac{А*}{ШЗ}$	
$\frac{6-5}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д14}$	6-1	Не горит	$\frac{А*}{ШЗ}$ В 39	1. Размещать с учетом требований п 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее прохладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6289 МЫШЬЯКА ТРИО- ДИД (МЫШЬЯКА СО- ЕДИНЕНИЯ ТВЕР- ДЫЕ, Н.У.К.) ARSENIC TRIIODIDE (ARSENIC COMPO- UNDS, SOLID, N.O.S.)	AsI ₃ . Ядовитое вещество. Крас- ные кристаллы. Растворимо в воде	1557 6076	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
6290 МЫШЬЯКА ТРИФТО- РИД (МЫШЬЯКА СО- ЕДИНЕНИЯ ЖИДКИЕ, Н.У.К.) ARSENIC FLUORIDE (ARSENIC COMPO- UNDS, LIQUID, N.O.S.)	AsF ₃ . Ядовитое высокоопасное летучее вещество. Бесцветная жидкость. Энергично реагирует с водой, выделяя фтористый водород. t _{пл} 56—63 °С	1556 6075	I выс.	6111 6a	Табл. 11, 12
6291 МЫШЬЯКА ТРИХЛО- РИД ARSENIC TRICHLORI- DE	AsCl ₃ . Ядовитая высокоопас- ная летучая бесцветная мас- лянистая жидкость. Дымит во влажном воздухе, выделяя во- дород хлористый	1560 6077	I выс.	6111 6a	Табл. 11, 12
Мышьяка хлорид	См. Мышьяка трихлорид	III 6291			
6292 МЫШЬЯКОВАЯ ПЫЛЬ ARSENICAL DUST	Ядовитое вещество. Тонкий порошок	1562 6074	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
НАБАМ	См. приложение 13				
Надкислоты...	См. Пероксикислоты...	PH 6489			
НАТЕД	См. приложение 13				
6293 НАСТОЙКИ МЕДИ- ЦИНСКИЕ с темпера- турой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С TINCTURES, MEDICI- NAL, flash point not less than -18 °C but less than 23 °C	ЛВЖ. Смешиваются с водой	1293 3284	II ср.	3212 3	Табл. 4
6294 НАСТОЙКИ МЕДИ- ЦИНСКИЕ с темпера- турой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С TINCTURES, MEDICI- NAL, flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C	ЛВЖ. Смешиваются с водой	1293 3386	III низк.	3313 3	Табл. 4
Натр едкий...	См. Натрия гидроксид... — PH 6309				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.3</u> В.47	
<u>6-1</u> В	6-13	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горюч В, П	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.3</u> В.47	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	П-2 В-2 В-1 П-1	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	Если предъявляется к перевоз- ке как пестицид, то его сле- дует классифицировать в со- ответствии с приложением 13
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	П-3 В-2 Г-1.3	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	П-3 В-2 Г-1.3	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6289 МЫШЬЯКА ТРИИО- ДИД (МЫШЬЯКА СО- ЕДИНЕНИЯ ТВЕР- ДЫЕ, Н.У.К.) ARSENIC TRIIODIDE (ARSENIC COMPO- UNDS, SOLID, N.O.S.)	AsI ₃ . Ядовитое вещество. Крас- ные кристаллы. Растворимо в воде	<u>1557</u> 6076	II ср.	<u>6162</u> 6a	Табл. 13, 14
6290 МЫШЬЯКА ТРИФТО- РИД (МЫШЬЯКА СО- ЕДИНЕНИЯ ЖИДКИЕ, Н.У.К.) ARSENIC FLUORIDE (ARSENIC COMPO- UNDS, LIQUID, N.O.S.)	AsF ₃ . Ядовитое высокоопасное летучее вещество. Бесцветная жидкость. Энергично реагирует с водой, выделяя фтористый водород. <i>t</i> _{пл} 56—63 °С	<u>1556</u> 6075	I выс.	<u>6111</u> 6a	Табл. 11, 12
6291 МЫШЬЯКА ТРИХЛО- РИД ARSENIC TRICHLORI- DE	AsCl ₃ . Ядовитая высокоопас- ная летучая бесцветная мас- лянистая жидкость. Дымит во влажном воздухе, выделяя во- дород хлористый	<u>1560</u> 6077	I выс.	<u>6111</u> 6a	Табл. 11, 12
Мышьяка хлорид	См. Мышьяка трихлорид	III 6291			
6292 МЫШЬЯКОВАЯ ПЫЛЬ ARSENICAL DUST	Ядовитое вещество. Тонкий порошок	<u>1562</u> 6074	II ср.	<u>6162</u> 6a	Табл. 13, 14
НАБАМ	См. приложение 13				
Надкислоты...	См. Пероксикислоты... — ПН 6489				
НАЛЕД	См. приложение 13				
6293 НАСТОЙКИ МЕДИ- ЦИНСКИЕ с темпера- турой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С TINCTURES, MEDICI- NAL, flash point not less than 18 °С but less than 23 °С	ЛВЖ. Смешиваются с водой	<u>1293</u> 3284	II ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
6294 НАСТОЙКИ МЕДИ- ЦИНСКИЕ с темпера- турой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С TINCTURES, MEDICI- NAL, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	ЛВЖ. Смешиваются с водой	<u>1293</u> 3386	III низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
Натр едкий...	См. Натрия гидроксид... — ПН 6309				

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мел	Примечания
$\frac{6-6}{A}$	6-00	$\frac{K4, D4}{K4, D14}$	6-1	Не горит	$\frac{A^*}{ШЗ}$ В 47	
$\frac{6-1}{B}$	6-13	$\frac{K1, D4}{K1, D5}$	6-1 разд. 1 1-2 разд 2-5	Не горюч В-П	$\frac{A^*}{ШЗ}$	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{6-1}{A}$	6-00	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	Не горит	$\frac{A^*}{ШЗ}$ В 47	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, D2}{K4, D14}$	6-1	П-2 В-2 В-1 П-1	$\frac{A^*}{ШЗ}$	Если предъявляется к перевоз- ке как пестицид, то это сле- дует классифицировать в со- ответствии с приложением 13
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D7}$	3-1	П-3 В-2 Г-1,3	$\frac{D}{ШЗ}$ 52	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D7}$	3-1	П-3 В-2 Г-1,3	$\frac{D}{ШЗ}$ 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ТУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6295 НАТРИЙ SODIUM	Na. ВГВ. Серебристо-белый тягучий мягкий металл. Легче воды. Бурно реагирует с водой, водяным паром или кислотами, выделяя водород, который может воспламениться от теплоты реакции. Бурно, иногда со взрывом, реагирует со многими другими веществами	1428 4360		II ср.	4312 4в	Табл. 8; верм. укуп. В6в В86 В96 В15а В16а В17а. Для раскл. материала В17а
Натрий азотисто-кислый	См. Натрия нитрат — ПН 6332					
Натрий азотно-кислый	См. Натрия нитрат — ПН 6334					
Натрий азотно-кислый и калий азотно-кислый — смеси	См. Натрия нитрат и калия нитрат — смеси — ПН 6333					
Натрий бромистый	См. Натрия бромид — ПН 6305					
Натрий бромноватокис- лый	См. Натрия бромат — ПН 6304					
Натрий водородистый	См. Натрия гидрид — ПН 6307					
Натрий дифтористый	См. Натрия гидродифторид — ПН 6308					
Натрий двухромовокис- лый	См. Натрия дихромат — ПН 6326					
Натрий дитионисто-кис- лый	См. Натрия дитионит — ПН 6324					
Натрий какодиловокис- лый	См. Натрия диметиларсинат — ПН 6318					
Натрий кремнефторис- тый	См. Натрия гексафторосиликат — ПН 6306					
Натрий марганцовокис- лый	См. Натрия перманганат — ПН 6338					
Натрий мышьяковисто- кислый — (мета)...	См. Натрия метаарсенит... — ПН 6327, 6329					
Натрий мышьяковокис- лый (орто) двенадцати- водный	См. Натрия арсената додекагидрат — ПН 6302					
Натрий мышьяковокис- лый (орто) трехзаме- щенный	См. Натрия арсената додекагидрат — ПН 6302					

Порядковый номер Наименование вещества	Формула (свойства)	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас ности	Упа ковка
Натрий надсернокислый	См Натрия пероксодисульфат - ПН 6340				
Натрий надуглекислый	См Натрия пероксокарбонат ПН 6341				
Натрий пикраминовокис- тый	См Натрия 4,6 динитро-2-аминофенолят - ПН 6319, 6320				
Натрий сернистый без- водный или натрий сер- нистый с массовой до- лей кристаллизационной воды менее 30%	См. Натрия сульфид безводный или натрия сульфид с мас- совой долей кристаллизационной воды менее 30% - ПН 6343				
Натрий сернистый кис- лый	См. Натрия гидросульфид - ПН 6311				
Натрий сернистый крис- таллогидрат.	См Натрия сульфида кристаллогидрат -- ПН 6344				
Натрий сернокислый кислый	См Натрия гидросульфат ПН 6312, 6313				
Натрий трихлоруксу- сый	См Натрия трихлорацетат -- ПН 6349				
Натрий углекислый..	См. Натрия карбонат - ПН 6326-1				
Натрий фосфористый	См Натрия фосфид - ПН 6351				
Натрий фосфорнокис- лый	См Натрия гидроортофосфата пента или додекагидрат -- ПН 6311				
Натрий фтористый	См. Натрия фторид - ПН 6353				
Натрий фтористый кис- лый	См Натрия гидродифторид - ПН 6308				
Натрий хлористокис- тый	См Натрия хлорит. - ПН 6357, 6358				
Натрий хлорноватокис- тый	См Натрия хлорат - ПН 6355				
Натрий хлорнокислый	См. Натрия перхлорат - ПН 6342				
Натрий хромовокислый	См Натрия хромат (VI) - ПН 6359				
Натрий цианистый	См. Натрия цианид - ПН 6361				
Натрий циановокис- тый.	См. Натрия цианат. - ПН 6360				
6297 НАТРИЯ АЗИД SODIUM AZIDE	NaN ₃ . Ядовитое вещество. Бес- цветные кристаллы. При попа- дании в огонь может взрываться Образует очень чувстви- тельные соединения тяжелы- ми металлами и их солями При взаимодействии с кисло- тами образует азотистоводо- родную кислоту - взрывчатое вещество	1687 6254	II сп	6162 6a	Табл. 13, 14

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойств	№ ООН Страница МК МПОГ	ГЗ		КШ Знак опасности	Упаковка
			СО	СР		
6298 НАТРИЯ АЛЮМИНАТ - РАСТВОР SODIUM ALUMINATE SOLUTION	$NaAlO_2$ Едкое и коррозионное вещество. Коррозионно для алюминия цинка и жести. Энергично реагирует с кислотами. При реакции с солями аммония выделяет аммиак. ПДК 20 мг/м ³	1819 8222	II СР	8212 8	Табл. 16, 17	
6299 НАТРИЯ АЛЮМИНИД-ГИДРИД SODIUM ALUMINIUM HYDRIDE	$NaAlH_4$ ВВ Белое кристаллическое твердое вещество. Бурно реагирует с водой, выделяя водород, образуя гидроксид натрия и создавая опасность сильного пожара и взрыва. Коррозионно для алюминия. Едкое для кожи.	2835 1361	II СР	4312 4в	Табл. 6, 6а	
Натрия амальгама	См. Амальгама натрия ПН 5064					
6301 НАТРИЯ п АМИНОФЕНИЛГИДРОАРСЕНИЛАТ SODIUM ARSANILATE	$H_2NC_6H_4AsO_2Na$ Ядовитое вещество. Белый кристаллический порошок. Растворимо в воде.	2473 6253	III НИЖ	6163 6б	Табл. 13, 14	
Натрия арсенилат	См. Натрия п Аминофенил гидроарсенат - ПН 6301					
Натрия арсенат	См. Натрия арсената додекагидрат - ПН 6302					
6302 НАТРИЯ АРСЕНАТА ДОДЕКАГИДРАТ SODIUM ARSENATE	$Na_2AsO_4 \cdot 12H_2O$ Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы.	1685 6253	II СР	6162 6в	Табл. 13, 14	
НАТРИЯ АРСЕНИТ	См. приложение 13					
Натрия бензолсульфокислоты монохлорамида тригидрат	См. Монохлорамины ХБ ПН 6278					
Натрия биоксид	См. Натрия пероксид - ПН 6339					
Натрия бисульфат	См. Натрия гидросульфат ПН 6312, 6313					
6302 I НАТРИЯ БИСУЛЬФИТ РАСТВОР	См. Гидросульфиты неорганические. водные растворы, приложение 16 табл. 10 ПН 9683					
Натрия бихромат	См. Натрия дихромат - ПН 6326					
6303 НАТРИЯ БОРОГИДРИД SODIUM BOROHYDRIDE	$NaBH_4$ ВВ Кристаллический порошок. Реагирует с водой, медленно выделяя водород, образуя натрия гидроксид.	1426 4361	I ВЫС	4311 4в	Табл. 8 герметично упаковка B8в B9а B17а B20а	

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СНЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>Не</u> <u>горит</u> П-1	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.39</u>	
<u>4-10</u> <u>Д</u>	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3</u> <u>Г-2</u> <u>В.П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV</u> <u>п.6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>В.52</u> <u>В.53</u>	См. п. 14.2.4,б,в
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	<u>Не</u> <u>горит</u>	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	
<u>4-10</u> <u>Е</u>	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,2</u> <u>Г-2</u> <u>В.П</u> <u>Г-1</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.48</u> <u>В.52</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Г С	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6301 НАТРИЯ БРОМАТ SODIUM BROMATE	NaBrO_3 Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония, горючими материалами или металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Смеси с горючими материалами чувствительны к трению и могут воспламениться или взрываться при взаимодействии с серной кислотой. При попадании в огонь может взрываться.	<u>1494</u> 5178	<u>II</u> ср.	<u>5112</u> 5	Табл. 6, 6а
6305 НАТРИЯ БРОМИД SODIUM BROMIDE	NaBr Слабокоррозионное вещество. Кристаллы или порошок.		<u>III</u> низк.	<u>9163</u> —	
6306 НАТРИЯ ГЕКСАФТО- РОСИЛИКАТ SODIUM FLUOROSILI- CATE	Na_2SiF_6 Ядовитое твердое вещество. Реагирует с кислотами, выделяя водород фтористый и кремния фторид. ПДК 0,5 мг/м ³ .	<u>2674</u> 6250	<u>III</u> низк.	<u>6163</u> 66	Табл. 13, 14
6307 НАТРИЯ ГИДРИД SODIUM HYDRIDE	NaH ВГВ Белый порошок. Бурно реагирует с водяным паром, водой или кислотами, выделяет водород, образуя натрия гидроксид.	<u>1427</u> 1362	<u>I</u> выс.	<u>4311</u> 4в	Табл. 8: герм. укуп. В8в В9а В17а В20а
Натрия гидрат окиси...	См. Натрия гидроксид — ПН 6309, 6310				
6308 НАТРИЯ ГИДРОДИ- ФТОРИД SODIUM HYDROGEN FLUORIDE	NaHF_2 Едкое коррозионное вещество. Белый кристаллический порошок. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. В присутствии влаги высокоррозионен для стекла, других кремнистых материалов и большинства металлов. Разлагается под действием тепла и кислот, выделяя водород фтористый. Ядовитое. Растворимо в воде. ПДК 0,5 мг/м ³ .	<u>2439</u> 8223	<u>II</u> ср.	<u>8112</u> 8	Табл. 18, 19
6309 НАТРИЯ ГИДРО- КСИД — РАСТВОР SODIUM HYDROXIDE SOLUTION	NaOH Едкое и коррозионное вещество. Коррозионно для алюминия, цинка и жести. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитое, высокоопасное. Энергично реагирует с кислотами. Реагирует с солями аммония, выделяя аммиак. ПДК 0,5 мг/м ³ .	<u>1824</u> 8226	<u>II</u> ср.	<u>8212</u> 8	Табл. 16, 17

<u>КТРП</u> КР	КС.	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>5-1</u> А	5-09	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> С-1	<u>С</u> Ш.50 Ш.53 В.53 К.53 К 52	
<u>9-2</u> А	—	<u>К1</u> <u>К3, Д8</u>	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	Не горит II-1	<u>С</u> Ш.49	Укладывать «Вдали от» кислот
<u>4-10</u> Д	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,2</u> <u>Г-2</u> <u>В,П</u> Г-1	<u>См.</u> ч. IV п. 6.5 Ш.54 Ш 52 В 52 К 52 В.53 К 53	
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>В</u> Ш.49	1. Укладывать в наиболее прохладном месте, «Вдали от» кислот 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. Размещать с учетом требований п 4.2.2
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит II-1	<u>С</u> Ш.48 К.44 Ш.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6310 НАТРИЯ ГИДРОКСИД ТВЕРДЫЙ SODIUM HYDROXIDE, SOLID	NaOH. Едкое коррозионное ве- щество. Расплывающиеся белые гранулы, чешуйки, куски или блоки. В присутствии влаги коррозионно для алюминия, цинка и жести. Вызывает серь- езные ожоги кожи, глаз и сли- зистых оболочек. Ядовитое, высокоопасное Энергично реа- гирует с кислотами. Реагирует с солями аммония, выделяя ам- миак. ПДК 0,5 мг/м ³	1823 8225	II ср.	8212 8	Табл. 18, 19
Натрия гидроксид и кальция гидроксид — смесь	См. Известь натровая... -- ПН 5792				
Натрия гидроортофос- фата додекагидрат	См. Натрия гидроортофосфата пента или додекагидрат — ПН 6311				
6311 НАТРИЯ ГИДРООРТО- ФОСФАТА ПЕНТА- или ДОДЕКАГИДРАТ SODIUM HYDROOR- THOPHOSPHATE	Na ₂ HPO ₄ ·7H ₂ O или Na ₂ HPO ₄ · 12H ₂ O. Слабо коррозионный порошок или кристаллы, t _{пл} 35 °С или 48 °С		III низк.	9163 —	
6312 НАТРИЯ ГИДРО- СУЛЬФАТ — РАСТВОР SODIUM HYDROGEN SULPHATE SOLUTION	NaHSO ₄ . Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная жид- кость	2837 8224	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
6313 НАТРИЯ ГИДРО- СУЛЬФАТ ТВЕРДЫЙ SODIUM HYDROGEN SULPHATE, SOLID	NaHSO ₄ . Едкое и коррозион- ное вещество. Белые кристаллы или шлам	1821 8224	III низк.	8173 8	Табл. 18, 19
6314 НАТРИЯ ГИДРО- СУЛЬФИД с массовой долей кристаллизацион- ной воды менее 25% SODIUM HYDROSUL- PHIDE, with less than 25% water of crystalli- zation	NaSH. Самовозгорающееся ве- щество. Бесцветные кристаллы или чешуйки лимонного цвета. Растворимо в воде. При нагре- вании или взаимодействии с кислотами выделяет сероводо- род. ПДК 10 мг/м ³	2318 4262	II ср.	4212 46	Табл. 6, 6а
6315 НАТРИЯ ГИДРО- СУЛЬФИД с массовой долей кристаллизацион- ной воды не менее 25% SODIUM HYDROSUL- PHIDE with not less than 25% water of crystallization	NaHS·2H ₂ O. Едкое и коррози- онное вещество. Бесцветные иглы или желтые лепестки с неприятным запахом. Разъе- дает кожу и слизистые обо- лочка. Ядовитое. При нагрева- нии или взаимодействии с кис- лотами или водой выделяет сероводород. Растворимо в во- де. t _{пл} 52 °С. ПДК 10 мг/м ³	2949 8225	II ср.	8212 8	Табл. 18, 19

КТПП КР	КС	СИЗО СИЗА	ЛК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{8-2}{A}$	8-05	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	8-1	Не горит	$\frac{C}{Ш.48}$	
$\frac{9-2}{A}$	—	$\frac{K1}{K3, D8}$	8-1	Не горит	$\frac{D}{Ш 44}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{8-2}{A}$	8-00	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	Не горит	$\frac{C}{Ш 44}$	
$\frac{8-2}{A}$	8-00	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{C}{Ш 44}$	
$\frac{4-6}{A}$	4-20	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	4-1	$\frac{B-1,2}{Г-1,3}{P-1}$	$\frac{C}{Ш.52}$ К.44 В.44	См п 1124,6,в
$\frac{8-2}{A}$	8-00	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	$\frac{B-1,2}{Г-1,3}{P-1}$	$\frac{C}{Ш.52}$ К.44 В.44	Укладывать «Вдали от» кислот

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				СО			
Натрия гидросульфит	См. Натрия дитионит — ПН 6324						
Натрия гидрофторид	См. Натрия гидродифторид -- ПН 6308						
Натрия гипосульфит...	См. Натрия тиосульфагепентагидрат				ПН 6348		
6316 НАТРИЯ 2-ДИАЗО-1- НАФТОЛ-4-СУЛЬФО- НАТ SODIUM 2-DIAZO-1- NAPHTHOL-4-SULPHO- NATE	$C_{10}H_5N_2OSO_3Na$ Легковоспла- меняющееся твердое вещество Кристаллический порошок жел- того или светло коричневого цвета. При температуре более 50°C склонно с саморазложе- нию с выделением ядовитых га- зов (например азота оксида). Нагревание или удар вызывает экзотермическое самоподдер- живающееся разложение. Раств- воримо в воде	3040 4171		II ср	4182 4a	Табл. 6б	
6317 НАТРИЯ 2-ДИАЗО-1- НАФТОЛ-5-СУЛЬФО- НАТ SODIUM 2-DIAZO-1- NAPHTHOL-5-SUL- PHONATE	$C_{10}H_5N_2OSO_3Na$ Легковоспла- меняющееся твердое вещество. Кристаллический порошок жел- того или светло-коричневого цвета. При температуре более 50°C склонно к саморазложе- нию с выделением ядовитых газов (например азота оксида). Нагревание или удар вызывает экзотермическое самоподдер- живающееся разложение. Ра- створимо в воде	3041 4171		I ср	4182 4a	Табл. 6б	
6318 НАТРИЯ ДИМЕТИЛ- АРСИНАТ SODIUM SACODYLA- TE	$(CH_3)_2AsOONa$. Ядовитое бе- лое твердое расплывающееся вещество с неприятным запа- хом. Реагирует с кислотами, выделяя ядовитый газ диме- тиларсин $t_{пл} 60^\circ C$	1688 6255		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
6319 НАТРИЯ-4,6-ДИНИТ- РО-2-АМИНОФЕНО- ЛЯТ сухой или с мас- совой долей воды ме- нее 20% SODIUM PICRAMATE, dry or wetted with less than 20% water, by mass	$(NO_2)_2H_2C_6H_3ONa$ Взрывчатое вещество. Чувствительно к на- греву. Легко воспламеняется при соприкосновении с пламе- нем или в результате трения но не обладает ярковыражен- ными свойствами бризантных ВВ	0235 1107			13C 1a	Табл. 1. E2	
6320 НАТРИЯ 4,6-ДИНИТ- РО-2-АМИНОФЕНО- ЛЯТ, УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 20% SODIUM PICRAMATE, WETTED with not less than 20% water, by mass	$NaOC_6H_2(NO_2)_2NH_2$ Легковос- пламеняющееся твердое вещест- во. Кристаллы желтого цвета В сухом виде взрывчатое и чув- ствительное к трению. Может образовывать очень чувстви- тельные соединения с тяжелы- ми металлами или их солями При попадании в огонь выде- ляет ядовитые взрывоопасные газы	1349 4173		I выс	4131 4a	Табл. 6в	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мел}}$	Примечания
$\frac{4-4}{D}$	4-10	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$	1. Укладывать «Отдельно от» сульфидов. 2. Укрывать от лучистого тепла
$\frac{4-4}{D}$	4-10	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$	1. Укладывать «Отдельно от» сульфидов. 2. Укрывать от лучистого тепла
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, D2}{K4, D14}$	6-1	$\frac{B-2}{\frac{П-2,3}{П-1}}$	$\frac{A^*}{\frac{Ш.3}{K.39}}$	Укладывать «Вдали от» кислот
$\frac{1-2}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{C-1,3}{-}$	$\frac{-}{Ш.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{4-1}{E}$	4-11	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	6-1, разд. 1, 4-1 разд. 2-5	$\frac{B-1}{C-1}$ —	$\frac{B}{\frac{Ш.52}{\frac{Ш.53}{\frac{Ш.54}{\frac{П.39}{П.53}}}}$	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3. См п. 14.2.4,6,в

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
6321 НАТРИЯ ДИНИТРО- орто-КРЕЗОЛЯТ, сухой или с массовой долей воды менее 15% SODIUM DINITRO-o- CRESOLATE, dry or wetted with less than 15% water, by mass	$(NO_2)_2C_6H_2(CH_3)ONa$ Взрыв- чатое вещество. Чувствительно к нагреву. Легко воспламеняет- ся при соприкосновении с пла- менем или в результате трения, но не обладает ярковыражен- ными свойствами бризантных ВВ	0234 1107		13С 1а	Табл. 1 E2
6323 НАТРИЯ ДИНИТРО- орто-КРЕЗОЛЯТ УВ- ЛАЖНЕННЫЙ, с мас- совой долей воды не менее 15% SODIUM DINITRO-o- CRESOLATE, WETTED with not less than 15% water, by mass	$(NO_2)_2C_6H_2(CH_3)ONa$. Легко- воспламеняющееся твердое ве- щество. Ядовитое высокоопас- ное. В сухом виде взрывчатое и чувствительное к трению веще- ство. Образует очень чувстви- тельные соединения с тяжелы- ми металлами или их солями. При попадании в огонь выде- ляет ядовитые взрывоопасные газы	1348 4172	I выс.	4121 4а; 6а	Табл. 6в
Натрия диоксид	См. Натрия пероксид — ПН 6339				
6324 НАТРИЯ ДИТИОНИТ SODIUM DITHIONITE	$N_2S_2O_4$ или $Na_2S_2O_4 \cdot 2H_2O$. Самовозгорающееся вещество Белый или серый кристалли- ческий порошок На воздухе может самонагреваться и са- мовозгораться, выделяя серы диоксид. Скорость самонагре- вания резко увеличивается при увлажнении Негерметично упа- кованное вещество легко ув- лажняется паром воздуха. Са- монагревание увлажненного вещества или его нагрев от посторонних источников может привести к разрыву тары	1384 4262	II ср.	4212 4б	Табл. 6, 6а
Натрия α, α -дихлорпро- пионат	См. Далапон - ПН 5508				
Натрия 2,4-дихлорфено- ксинацетат	См. 2,4-Д, натриевая соль — ПН 5740				
6326 НАТРИЯ ДИХРОМАТ SODIUM DICHROMA- TE	$Na_2Cr_2O_7$ Слабый окислитель. Кристаллы или порошок. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO ₃)		III низк.	9143 --	
Натрия какодилат	См Натрия диметиларсинат — ПН 6318				
Натрия кремнефторид	См. Натрия гексафторосиликат — ПН 6306				
Натрия купроцианид..	См. Натрия тетрацианокупрат (I)... — ПН 6346, 6347				
6327 НАТРИЯ МЕТААРСЕ- НИТ — ВОДНЫЕ РАС- ТВОРЫ	$NaAsO_2$. Ядовитая бесцветная жидкость	1686 6253	I выс. II ср.	6161 6а 6162 6а	Табл. 11, 12

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>1-2</u> <u>Е</u>	1-03	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>—</u>	<u>*</u> <u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>4-1</u> <u>Е</u>	4-11	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	6-1, разд. 1, 4-1, разд. 2-5	<u>В-1</u> <u>С-1</u> <u>—</u>	<u>А*</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u> <u>П.39</u>	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений См. п. 14.2.4 а, б, е
<u>4-6</u> <u>Е</u>	4-20	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-1	<u>С-1</u> <u>Г-2</u> <u>В-2</u>	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u> <u>П.53</u>	1. Укладывать в наиболее сухом месте. 2. См. п.14.2.4,б,в
<u>9-1</u> <u>А</u>	9-05	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>С-1</u> <u>В</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш.54</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-5</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	1. Степень опасности определяется в соответствии с критериями опасности ядовитых веществ по ГОСТ 19433

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
SODIUM ARSENITE, AQUEOUS SOLUTIONS			III низк.	6163 66	
6328 НАТРИЯ МЕТААРСЕ- НИТ ТВЕРДЫЙ SODIUM ARSENITE, SOLID	NaAsO ₂ . Ядовитое вещество. Серовато-белый порошок, поглощающий углерода диоксид из воздуха. Реагирует с окислителями, выделяя тепло. Растворимо в воде	2027 6254	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6329 НАТРИЯ МЕТИЛАТ SODIUM METHYLATE	CH ₃ ONa. Самовозгорающееся твердое вещество в виде белого аморфного, очень гигроскопичного порошка. Едкое и коррозионное. Разлагается под воздействием воды, образуя метанол, который может воспламеняться от теплоты реакции. ПДК 5 мг/м ³	1431 4263	II ср.	4242 46, 8	Табл. 6, 6а
6330 НАТРИЯ МЕТИЛАТ В СПИРТОВОМ РАСТВО- РЕ с температурой вспышки не менее ми- нус 18 °С, но менее 23 °С SODIUM METHYLATE SOLUTIONS in alcohols, flash point not less than -18 °С, but less than 23 °С	CH ₃ ONa. ЛВЖ. Смешивается с водой, бурно реагируя с ней. Температура вспышки зависит от растворителя	1289 3280	II ср.	3212 3	Табл. 4
6331 НАТРИЯ МЕТИЛАТ В СПИРТОВОМ РАСТВО- РЕ с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С SODIUM METHYLATE SOLUTIONS in alco- hols, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	CH ₃ ONa. ЛВЖ. Смешивается с водой и бурно взаимодействует с ней	1289 3381	III низк.	3313 3	Табл. 4
Натрия надперекись	См. Натрия супероксид		III	6345	
6332 НАТРИЯ НИТРАТ SODIUM NITRATE	NaNO ₃ . Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Смеси с горючими материалами легко воспламеняются и могут сильно гореть	1498 5180	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
						2. Если предъявляется к перевозке как пестицид, то его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш 3	
<u>4-6</u> В	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-3,1</u> <u>Г-2</u> В,П	См ч IV п. 6-5 <u>Ш 52</u> В 52	См п 14 2.4, б, в
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> К4, Д7	3-1 разд 1, 4 2 разд 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> В II	См ч IV п 6 5 <u>Ш 52</u>	Укладывать «Вдали от» хлороформа
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1 разд 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> В,П	См ч IV п. 6.5 <u>Ш 52</u>	Укладывать «Вдали от» хлороформа
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1</u> <u>П-2</u>	<u>Д</u> <u>Ш 50</u> III 52	Пустые мешки из-под этого вещества могут легко воспламеняться

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упаковка
6333 НАТРИЯ НИТРАТ И КАЛИЯ НИТРАТ — СМЕСИ SODIUM NITRATE AND POTASSIUM NITRATE MIXTURES	$\text{NaNO}_3 + \text{KNO}_3$. Окисляющие ве- щества. Удобрения. Гигроско- пичны. ПДК 2,0 мг/м ³	1499 5181	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6334 НАТРИЯ НИТРИТ SODIUM NITRITE	NaNO_2 . Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Смеси с солями аммо- ния или цианидами могут взрываться. Ядовитое, высоко- опасное. ПДК 0,05 мг/м ³	1500 5181	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6335 НАТРИЯ НИТРОЗО- ФЕРРОЦИАНИД ДИ- ГИДРАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА НУК.) SODIUM NITROFER- RICYANIDE DIHYDRA- TE (POISONOUS SO- LIDS, NOS)	$\text{Na}[\text{Fe}(\text{NO})(\text{CN})_5] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. Ядо- витое вещество. Красные крис- таллы. При взаимодействии с кислотами или их парами выде- ляет водород цианистый	2811 6236	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Натрия дигидрат	См. Натрия нитрозоферроцианид дигидрат — ПН 6335				
6336 НАТРИЯ ОКСИД SODIUM MONOXIDE	Na_2O . Едкое и коррозионное вещество. Расплывающиеся кристаллы. В присутствии вла- ги коррозионно для алюминия, цинка и жести. Вызывает серь- езные ожоги кожи, глаз и сли- зистых оболочек. Энергично реагирует с кислотами. При реакции с водой выделяет теп- ло. При реакции с солями аммония выделяет аммиак	1825 8226	II ср	8212 8	Табл. 18, 19
6337 НАТРИЯ ПЕНТА- ХЛОРФЕНОЛЯТ SODIUM PENTACHLO- ROPHENATE	$\text{C}_6\text{Cl}_5\text{ONa}$. Ядовитое высоко- опасное вещество. Белый или светло-коричневый порошок с резким запахом. Раздражает слизистые оболочки. ПДК 0,1 мг/м ³	2567 6259	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Натрия перкарбонат	См. Натрия пероксокарбонат — ПН 6341				
6338 НАТРИЯ ПЕРМАНГА- НАТ SODIUM PERMANGA- NATE	NaMnO_4 . Окисляющее вещест- во. Кристаллы или порошок. Смеси с такими веществами, как глицерин или антифризные соединения, могут самовоспла- меняться. Бурно реагирует с серной кислотой или водорода пероксидом. Может образыва- ть взрывчатые смеси с сое- динениями аммония	1503 5183	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> ~	<u>Д</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.52</u>	Пустые мешки, пропитанные этими смесями, могут легко воспламеняться
<u>5-1</u> А	5-03	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> <u>С-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.53</u>	
<u>6-6</u> В	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2 5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В,П</u>	<u>А</u> <u>Ш.39</u> <u>К 14</u>	
<u>8-2</u> А	8-05	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не грит	<u>С</u> <u>Ш 44</u>	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не грит	<u>А**</u> <u>Ш 44</u>	
<u>5-1</u> А	5-09	<u>К1, Д2</u> <u>К3, Д6</u>	5-1	<u>В-1</u> <u>С-1</u> <u>П-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	Укладывать «Отдельно от» глицерина

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула вещества	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упаковка
				CO	CO		
6339 НАТРИЯ ПЕРОКСИД SODIUM PEROXIDE	Na_2O_2 . Окисляющее вещество. Крупнозернистые порошок или гранулы светло-желтого цвета. Бурно реагирует с водой, выделяя кислород и большое количество тепла, с образованием щелочного коррозионного раствора. Образует взрывчатые смеси с горючими материалами. Вызывает воспламенение горючих материалов при контакте с ними, особенно в присутствии влаги. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки	<u>1504</u> 5184		<u>I</u> выс.	<u>5111</u> 5	Табл. 9: 02в 03в 04б 07а 021б 023а 024а 025а	
Натрия пероксодикарбонат	См. Натрия пероксокарбонат — ПН 6341						
6340 НАТРИЯ ПЕРОКСОДИСУЛЬФАТ SODIUM PERSULPHATE	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_8$. Окисляющее вещество. Твердые кристаллы или порошок	<u>1505</u> 5185		<u>III</u> низк.	<u>5113</u> 5	Табл. 6, 6а	
6341 НАТРИЯ ПЕРОКСОКАРБОНАТ SODIUM PERCARBONATES	$\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_6$ или Na_2CO_4 . Окисляющее твердое вещество. Ядовитое. Пыль раздражает глаза и слизистые оболочки. При взаимодействии с водой или кислотами разлагается, образуя водорода пероксид и натрия карбонат	<u>2467</u> 5182		<u>III</u> низк.	<u>5113</u> 5	Табл. 6, 6а	
Натрия пероксомонокарбонат	См. Натрия пероксокарбонат — ПН 6341						
Натрия персульфат	См. Натрия пероксодисульфат — ПН 6340						
6342 НАТРИЯ ПЕРХЛОРАТ SODIUM PERCHLORATE	NaClO_4 . Окисляющее вещество. Порошок или кристаллы белого цвета. Может образовывать взрывчатые смеси с горючими материалами или металлами в виде тонкоизмельченного порошка	<u>1502</u> 5182		<u>II</u> ср.	<u>5112</u> 5	Табл. 6, 6а	
Натрия пикрамат...	См. Натрия 4,6-динитро-2-аминофенолят... — ПН 6319, 6320						
Натрия селенат	См. Селенаты или селениты — ПН 6644						
Натрия серноватисто-кислого пентагидрат...	См. Натрия тиосульфата пентагидрат... — ПН 6348						
6343 НАТРИЯ СУЛЬФИД БЕЗВОДНЫЙ или НАТРИЯ СУЛЬФИД с массовой долей кристаллизационной воды менее 30%	Na_2S Самовозгорающееся твердое вещество. Черного цвета. Гигроскопичное. Растворимо в воде. При взаимодействии с кислотами выделяет сероводород	<u>1385</u> 4263		<u>II</u> ср.	<u>4212</u> 4б	Табл. 6, 6а	

<u>КТРИ</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	
<u>5-1</u> В	5-06	<u>К2, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> В	См. ч. IV п. 6.5 <u>Ш.50</u> <u>Ш.44</u> В.48 В.52	1. Укладывать в наиболее сухом месте «Отдельно от» перманганатов. 2. Следует использовать только новую упаковку. 3. При ликвидации россыпи хорошим нейтрализующим агентом является безводный карбонат натрия
<u>5-1</u> А	5-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2,1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-1</u> А	5-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-2,3</u> В,П	<u>Д</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	1. Укладывать в наиболее прохладном месте. 2. Действие Правил МОПОГ не распространяется на натрия пероксокарбоната гидрат (персоль)
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.53</u>	
<u>4-6</u> А	4-20	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-1	<u>В-1,2</u> <u>Г-1,3</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.52</u> К.39	См. п. 14.2.4,б,в

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
SODIUM SULPHIDE, ANHYDROUS or SO- DIUM SULPHIDE with less than 30% water of crystallization					
6344 НАТРИЯ СУЛЬФИДА КРИСТАЛЛОГИДРАТ с массовой долей кри- сталлизационной воды не менее 30% SODIUM SULPHIDE, HYDRATED with not less than 30% water of crystallization	$\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$. Едкое и коррозион- ное вещество. Желто-розовые или белые расплывающиеся кристаллы, хлопья или комья. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Раствори- мо в воде. Реагирует с кисло- тами, выделяя сероводород. $t_{пл} 50^\circ\text{C}$	<u>1849</u> 8227	II ср.	<u>8212</u> 8	Табл. 18, 19
6345 НАТРИЯ СУПЕРОК- СИД SODIUM SUPEROXIDE	Na_2O_2 . Сильное окисляющее ве- щество. Крупнозернистые по- рошок или гранулы светло- желтого цвета. Бурно реаги- рует с водой, выделяя кисло- род и большое количество теп- ла, с образованием щелочного коррозионного раствора. Обра- зует взрывчатые смеси с ме- таллами в порошке и горючими материалами. Вызывает вос- пламенение горючих материа- лов при контакте с ними, осо- бенно в присутствии влаги. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки	<u>2547</u> 5186	I выс.	<u>5111</u> 5	Табл. 9: герм. укуп. 02в 03в 04в 07а 0216 023а 024а 025а
Натрия тетрагидроборат См. Натрия борогидрид — ПН 6303					
НАТРИЯ ТЕТРАНИТ- РИД SODIUM TETRANITRI- DE	Перевозка запрещена				
6346 НАТРИЯ ТЕТРАЦИА- НОКУПРАТ (I) — РА- СТВОР SODIUM CUPROCYA- NIDE, SOLUTION	$\text{Na}_3[\text{Cu}(\text{CN})_4]$ Ядовитая вы- сокоопасная бесцветная жид- кость. Смешивается с водой. При взаимодействии с кислота- ми разлагается, выделяя водо- род цианистый	<u>2317</u> 6256	I выс.	<u>6161</u> 6а	Табл. 11, 12
6347 НАТРИЯ ТЕТРАЦИА- НОКУПРАТ (I) ТВЕР- ДЫЙ SODIUM CUPROCYA- NIDE, SOLID	$\text{Na}_3[\text{Cu}(\text{CN})_4]$ Ядовитое вы- сокоопасное вещество. Белый порошок. Растворимо в воде. При взаимодействии с кислота- ми или их парами выделяет водород цианистый. ПДК $0,3 \text{ мг/м}^3$	<u>2316</u> 6256	I выс.	<u>6161</u> 6а	Табл. 13, 14
6348 НАТРИЯ ТИОСУЛЬ- ФАТА ПЕНТАГИДРАТ (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА)	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$. Едкое и корро- зионное вещество. Бесцветные кристаллы. $t_{пл} 48,5^\circ\text{C}$	<u>1759</u> 8151	III низк.	<u>8213</u> 8	Табл. 18, 19

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1	<u>В-1,3</u> Г-1,3 П-1	<u>В</u> Ш.44 К.39	Укладывать «Вдали от» кис- лот
<u>5-1</u> В	5-06	<u>К2, Д3</u> К4, Д5	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> В,П	См. ч. IV п. 6.5 Ш.50 Ш.44 Ш 52	1. Укладывать в наиболее су- хом месте «Отдельно от» пер- манганатов. 2. Обеспечить полную защиту содержимого упаковок от влаги
<u>6-5</u> В	6-12	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-3,2</u> В-2 П-1	<u>А**</u> Ш 14 К.47	Размещать с учетом требова- ний п. 4 2 2
<u>6-6</u> А	6-12	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,3 В,П	<u>А**</u> Ш.14 Ш.47	
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1	Не горит	<u>С</u> Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) SODIUM THIOSULPHATE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)					
6349 НАТРИЯ ТРИХЛОРО- АЦЕТАТ SODIUM TRICHLORO- ACETATE	Слабоядовитое вещество. Пес- тицид		III низк.	9153 —	
6350 НАТРИЯ ФЕНОЛЯТ ТВЕРДЫЙ SODIUM PHENOLATE SOLID	C_6H_5ONa . Едкое и коррозион- ное вещество. Белые распы- вающиеся кристаллы. Корро- зионно для алюминия, цинка и жести. Разъедает кожу, глаза и слизистые оболочки. Раствори- мо в воде	2497 8227	III низк.	8213 8	Табл. 18, 19
6351 НАТРИЯ ФОСФИД SODIUM PHOSPHIDE	Л.р. В1В При взаимодейст- вии с водой или водяным па- ром разлагается, выделяя фос- фин. Ядовитое высокоопасное. Склонно к самонагреванию и самовозгоранию. ПДК 0,1 мг/м ³	1432 4363	I выс.	4321 4в; 6а	Табл. 8: герм. укуп. 856 B86 B96 B17a
6352 НАТРИЯ ФТОРАЦЕ- ТАТ SODIUM FLUOROACE- TATE	FC_2H_2COONa . Ядовитое высоко- опасное вещество. Бесцветный тонкоизмельченный порошок. Растворимо в воде	2629 6259	I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14
6353 НАТРИЯ ФТОРИД SODIUM FLUORIDE	NaF . Ядовитое вещество. Бес- цветные кристаллы или водные растворы. ПДК 0,2 мг/м ³ (в пересчете на HF)	1690 6258	III низк.	6163 66	Табл. 11, 12 13, 14
Натрия фторосиликат	См. Натрия гексафторосиликат — ПН 6306				
6354 НАТРИЯ ХЛОРАТ SODIUM CHLORATE	$NaClO_3$. Окисляющее твердое вещество, распыляющееся на воздухе. Может образовывать взрывчатые смеси с соедине- ниями аммония, горючими ма- териалами и металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Смеси с горючими материалами чувствительны к трению и мо- гут воспламеняться или взры- ваться при взаимодействии с серной кислотой	1495 5178	II ср.	5112 5	Табл. 9: 021a

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>9-2</u> <u>А</u>	—	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.32</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-05	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>В-2</u> <u>П-3</u> —	<u>В</u> <u>Ш 44</u>	
<u>4-11</u> <u>Е</u>	4-34	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В,П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV</u> <u>п 6.5</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.34</u> <u>В 56</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> <u>Е</u>	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 49</u>	
<u>Жидк</u> <u>6-5</u> <u>А,</u> <u>тв.</u> <u>6-6</u> <u>А</u>	6-13	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>Не</u> <u>горит</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.49</u>	
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> <u>С-1</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.50</u> <u>П.53</u>	При перевозке «от двери до двери» допускается использовать упаковку 022а

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6355 НАТРИЯ ХЛОРАТ — РАСТВОР SODIUM CHLORATE, SOLUTION	NaClO ₃ . Окисляющее вещество. Водный раствор. При попадании в огонь может взрываться. Розлив вещества и испарение воды усиливают опасность самовоспламенения при взаимодействии с горючими материалами и серой, а также опасность взрыва при взаимодействии с соединениями аммония, металлами в виде тонкоизмельченного порошка и маслами	<u>2428</u> 5179	<u>II</u> ср.	<u>5112</u> 5	Табл. 9: герм. укуп. 02а 03а 04а 05а
Натрия хлорат и динитротолуол — смеси	См. Динитротолуол и натрия хлорат — смеси — ПН 5651				
Натрия хлорат и 1-метилдинитробензол — смеси	См. 1-Метилдинитробензол и натрия хлорат — смеси — ПН 6197				
6356 НАТРИЯ ХЛОРАЦЕ- ТАТ SODIUM CHLOROACE- TATE	ClCH ₂ COONa. Ядовитое вещество. Белый порошок. Без запаха. Раздражает кожу, глаза и слизистые оболочки. Растворимо в воде	<u>2659</u> 6255	<u>III</u> низк.	<u>6163</u> 66	Табл. 13, 14
Натрия п-хлорбензол-сульфокислоты монохлорида гидрат	См. Монохлорамин ХБ — ПН 6278				
6357 НАТРИЯ ХЛОРИТ твердый SODIUM CHLORITE, solid	NaClO ₂ . Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония, цианидами, горючими материалами и металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Смеси с горючими материалами чувствительны к трению и могут воспламеняться или взрываться при взаимодействии с серной кислотой. ПДК 1,0 мг/м ³	<u>1496</u> 5180	<u>II</u> ср.	<u>5112</u> 5	Табл. 6, 6а
6358 НАТРИЯ ХЛОРИТ — РАСТВОР с массовой долей активного хлора более 5% SODIUM CHLORITE SOLUTION with more than 5% available chlo- rine	NaClO ₂ Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Сильный окислитель. При контакте с органическими веществами может вызвать их воспламенение. При взаимодействии с кислотами выделяет раздражающие и коррозионные газы. Ядовитое. ПДК 1 мг/м ³	<u>1908</u> 8223	<u>II</u> ср.	<u>8382</u> 8	Табл. 16, 17
6359 НАТРИЯ ХРОМАТ (IV) SODIUM CHROMATE (IV)	Na ₂ CrO ₄ Слабый окислитель. Кристаллы или порошок. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO ₃)		<u>III</u> низк.	<u>9143</u> —	

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{5-1}{\text{В}}$	5-08	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-1	$\frac{\text{В-2,1}}{\text{С-1}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-00	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	1. Укладывать в наиболее прохладном месте. 2. Укрывать от лучистого тепла
$\frac{5-1}{\text{А}}$	5-08	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{С-1}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.50}} \\ \text{Ш.53} \\ \text{К.52}$	
$\frac{8-6}{\text{В}}$	8-01	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	8-1 разд 1, 5-1 разд. 2-5	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{П-1}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	Действие Правил МОПОГ не распространяется на растворы хлорита натрия, содержащие не более 5% активного хлора
$\frac{9-1}{\text{А}}$	9-05	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{В}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
			СО	Знак опас- ности	
6360 НАТРИЯ ЦИАНАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) SODIUM CYANATE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	NaOCN. Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Растворимо в воде	<u>2811</u> <u>6236</u>	III низк.	<u>6163</u> <u>66</u>	Табл. 13, 14
6361 НАТРИЯ ЦИАНИД SODIUM CYANIDE	NaCN. Ядовитое высокоопасное вещество. Белые расплывающиеся кристаллы или куски. Реагирует с кислотами и парами кислот, выделяя цианистый водород. ПДК 0,3 мг/м ³ (в пересчете на HCN)	<u>1689</u> <u>6257</u>	I выс.	<u>6161</u> <u>6a</u>	Табл. 13, 14
Натрий-аммоний ванадиевоокислый	См. Ванадия (V) оксид-аммония, оксид-натрия оксид (8/3/2) — ПН 5364				
Натрия-аммония ванадат	См. Ванадия оксид-аммония, оксид-натрия оксид (8/3/2) — ПН 5364				
Натрийборгидрид	См. Натрия борогидрид — ПН 6303				
Нафта	См. Сольвент каменноугольный — ПН 6682				
6362 НАФТАЛИН РАС- ПЛАВЛЕННЫЙ НАРПТНАЛЕНГ. МОИ TEN	C ₁₀ H ₈ . Легковоспламеняющееся ядовитое твердое вещество в расплавленном виде с сильным запахом каменноугольной смолы. Ядовитое. Выделяет воспламеняющиеся пары. Загружается при температуре выше температуры плавления (80 °C), которая по величине близка к его температуре вспышки. Следует избегать контакта с нафталином, имеющим температуру выше 110 °C, так как это может вызвать взрыв. КВП 1,7–8,2%. ПДК 20 мг/м ³	<u>2304</u> <u>4158</u>	III низк.	<u>4133</u> <u>4a</u>	—
6363 НАФТАЛИН СЫРОЙ или НАФТАЛИН ОЧИ- ЩЕННЫЙ НАРПТНАЛЕНЕ, CRU- DE or НАРПТНАЛЕНЕ, REFINED	C ₁₀ H ₈ . Легковоспламеняющееся твердое вещество. Кристаллические чешуйки или порошок с маслянистой поверхностью и неприятным запахом, похожим на камфару. Ядовитое. Летучее. Выделяет воспламеняющиеся пары при температуре, равной или ниже температуры застывания. Склонно к самовозгоранию. КВП 1,7–8,2% ПДК 20 мг/м ³	<u>1334</u> <u>4158</u>	III низк.	<u>4113</u> <u>4a</u>	Табл. 6, 6a
НАФТАЛИНДИОЗО- НИД НАРПТНАЛЕНЕ DIO- ZONIDE	Перевозка запрещена				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{6-6}{\text{В}}$	6-00	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А}}{\text{Ш 14}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-12	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	6-1	Не горит $\frac{\text{П 1}}{\text{П 1}}$	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш 14}}$ К 39	Укладывать «Отдельно от» кис-лот
$\frac{4-3}{\text{С}}$	4-10	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	6-1 разд 1, 4-2 разд. 2-5	С-1 $\frac{\text{Г-1}}{\text{В-1}}$	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш 52}}$ В 53	Перевозится только в железно-дорожных авто- и ли контейнерах цистернах
$\frac{4-1}{\text{А}}$	4-10	$\frac{\text{К1, Д2}}{\text{К4, Д6}}$	4-1	$\frac{\text{П-2,3}}{\text{В-2}}$ С-2,3	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш 52}}$ В.53	Укрывать от лучистого тепла

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6365 α -НАФТИЛАМИН ТВЕРДЫЙ или ЖИД- КИИ alpha-NAPHTHYLAMINE SOLID or LIQUID	$C_{10}H_7N_2$ Ядовитое вещество. Белые или серые кристаллы или раствор	2077 6200		III низк.	6163 66	Табл. 11, 12 13, 14
6366 β -НАФТИЛАМИН ТВЕРДЫЙ или ЖИД- КИИ beta-NAPHTHYLAMINE SOLID or LIQUID	$C_{10}H_7N_2$ Ядовитое вещество Белые кристаллы или раствор	1650 6200		II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12 13, 14
НАФТИЛАМИНПЕР- ХЛОРАТ NAPHTHYL AMINE- PERCHLORATE	Перевозка запрещена					
6367 1-НАФТИЛАМИН-8- СУЛЬФОКИСЛОТА 1-NAPHTHYLAMINE-8- SULPHONIC ACID	$NH_2C_{10}H_6SO_3H \cdot H_2O$. Малоопас- ное ядовитое твердое вещество. Нерастворимо в воде			III низк	9153 —	
6368 β -НАФТИЛГИДРАЗИН (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, НУК) β -NAPHTHYLHYDRA- ZINE (POISONOUS SOLIDS, NOS)	$C_{10}H_7NHNH_2$. Ядовитое твердое вещество	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
6369 НАФТИЛМОЧЕВИНА NAPHTHYLUREA	$C_{11}H_{10}N_2O$ Ядовитое вещество Кристаллы или порошок	1652 6201		II ср	6162 6a	Табл. 13, 14
6370 1-НАФТИЛТИОМОЧЕ- ВИНА NAPHTHYLTHIOUREA	$C_{11}H_{10}N_2S$ Ядовитое вещество. Белые кристаллы или порошок	1651 6201		II ср	6162 6a	Табл. 13, 14
α -Нафтилтиомочевина	1-Нафтилтиомочевина — ПН6370					
6371 НАФТОЛ-1 NAPHTHOL-1	$C_{10}H_7OH$. Малоопасное ядови- тое вещество. Желтые кристал- лы. Раздражает кожу и сли- зистые оболочки. ПДК 0,1 мг/м ³			III низк	9153 —	
6372 НАФТОЛ-2 NAPHTHOL-2	$C_{10}H_7OH$. Малоопасное ядови- тое вещество. Бесцветные крис- таллы. Раздражает кожу и слизистые оболочки ПДК 0,1 мг/м ³			III низк.	9153 —	

ПРИЛОЖЕНИЕ 1,
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
ТВ. 6-6 А ЖИДК. 6-5 А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	В-2 <u>П-1,2</u> Г-3 —	<u>А</u> Ш 39	
ТВ. 6-6 А ЖИДК 6-5 А	6-06	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	В-2 <u>П-1,2</u> —	<u>В</u> Ш 39	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	В-2 <u>П-1,2</u> —	<u>В</u> Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-6</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	П-1,2 <u>Г-2,3</u> —	<u>В</u> Ш.44	
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д2</u> К4, Д10	6-1	В-2 —	<u>В</u> Ш.15	
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д2</u> К4, Д10	6-1	В-2 —	<u>В</u> Ш.15	Если предъявляется к перевозке как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	В-2 <u>П-1,2</u> —	<u>В</u> Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	В-2 <u>П-1,2</u> —	<u>В</u> Ш.54 Ш 26	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
α -Нафтол	См. Нафтол-1 — ПН 6371					
β Нафтол	См Нафтол-2 — ПН 6372					
Немагон	См 1,2-Дибром-3-хлорпропан — ПН 5558					
Неогексан	См Гексаны — ПН 5441					
6373 НЕОДИМА НИТРАТ И ПРАЗЕОДИМА НИТ- РАТ — СМЕСЬ DIDYMIUM NITRATE	$Nd(NO_3)_3 + Pr(NO_3)_3$ Окис- ляющее твердое вещество I роскопично	1465 5147		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6374 НЕОЗОНЫ NEOZONES	β - $C_{10}H_7NHC_6H_5$. Малоопасное ядовитое твердое вещество			III низк.	9153 —	
Неозон-А	См Неозоны — ПН 6374					
Неозон-Д	См Неозоны — ПН 6374					
Неозон стандартный	См Неозоны — ПН 6374					
6375 НЕОН ОХЛАЖДЕН НЫЙ ЖИДКИЙ NEON REFRIGERA- TIVE LIQUID	Ne Невоспламеняющийся, не- ядовитый инертный газ. В со- судах находится в жидком сос- тоянии при температуре минус 246 °С которая поддерживается за счет небольшого испаре- ния жидкости. Попадание на кожу может привести к силь- ным ожогам. Огн плотн 0,7	1913 2161			2115 2	Табл. 3 Г2а
6376 НЕОН СЖАТЫЙ NEON, COMPRESSED	Ne Невоспламеняющийся, не- ядовитый сжатый газ. Бесцвет- ный. Без запаха. Инертный. $t_{кип}$ минус 246 °С. Огн плотн. 0,7	1065 2161			2111 2	Табл. 3: Г1а
Неопентан	См. 2,2-Диметилпропан — ПН 5627					
Неотил	См. Эфир метилпропиловый — ПН 7281					
6377 НЕФТЬ с температурой вспышки менее минус 18 °С PETROLEUM OIL, flash point less than —18 °С	ЛВЖ Летучая, с характерным запахом. Ядовитая. Не смеши- вается с водой $t_{кип}$ 14—135 °С КПВ 1,1—87%. ПДК 10 мг/м ³	1270 3141		II ср.	3112 3	Табл. 4
6378 НЕФТЬ с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С PETROLEUM OIL, flash point not less than —18 °С but less than 23 °С	ЛВЖ. Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с во- дой. ПДК 10 мг/м ³	1270 3271		II ср.	3212 3	Табл. 4

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мсд}}$	Примечания
$\frac{5-1}{\text{А}}$	5-02	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2 Д5}}$	5-1	$\frac{\text{В 1 2}}{-}$	$\frac{\text{D}}{\text{Ш 44}}$	
$\frac{9-2}{\text{А}}$	9 01	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8 1	$\frac{\text{В 1 2}}{\text{П 2}}$	$\frac{\text{D}}{\text{Ш 54}}$	Упаковка согласно НІД на продукцию
$\frac{2-2}{\text{В}}$	2 10	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	2 1	Не горит	$\frac{-}{\text{Ш 44}}$	
$\frac{2-1}{\text{А}}$	2-10	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{\text{Ш 54}}$	
$\frac{3-1}{\text{Е}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4 Д7}}$	3 1	$\frac{\text{П 1,2}}{\text{Г все}} \\ \frac{\text{В-2}}{-}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 52}}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{Г-1}} \\ \frac{\text{В 2}}{-}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 52}}$	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6379 НЕФТЬ с температурой вспышки не менее 23 °С но не более 61 °С PETROLEUM OIL, flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C	ЛВЖ Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с водой ПДК 10 мг/м³	1270 3375	III низк	3313 3	Табл. 4
6380 НЕФТЬ СЫРАЯ с темпера- турой вспышки менее минус 18 °С PETROLEUM CRUDE OIL flash point less than -18 °C	ЛВЖ. Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с водой. $t_{кип}$ 14~135 °С. КПВ 1,1—87% ПДК 10 мг/м³	1267 3141	II ср.	3112 3	Табл. 4
6381 НЕФТЬ СЫРАЯ с темпера- турой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С PETROLEUM CRUDE OIL, flash point not less than -18 °C but less than 23 °C	ЛВЖ Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с водой ПДК 10 мг/м³	1267 3271	II ср	3212 3	Табл. 4
6382 НЕФТЬ СЫРАЯ с темпера- турой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С PETROLEUM CRUDE OIL, flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C	ЛВЖ Летучая с характерным запахом. Не смешивается с водой ПДК 10 мг/м³	1267 3375	III низк	3313 3	Табл. 4
Никель (II) азотистокис- лый шестиводный	См. Никеля (II) нитрита гексагидрат — ПН 6386				
Никель (II) азотнокислый шестиводный	См. Никеля (II) нитрата гексагидрат — ПН 6385				
Никель фтористый	См. Никеля дифторид — ПН 6383				
Никель (II) хлористый	См. Никеля дихлорид — ПН 6384				
Никель цианистый	См. Никеля (II) цианид — ПН 6389				
Никель (II) цианистый	См. Никеля (II) цианид — ПН 6389				
6383 НИКЕЛЯ ДИФТОРИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н У К) NICKEL DIFLUORIDE (POISONOUS SOLIDS N O S)	NiF ₂ Ядовитое вещество. Зе- леные кристаллы. Не раство- римо в воде	2811 6236	III низк	6113 66	Табл. 13, 14

КТПИ КР	КС	СИЗО СИЗА	Ак	РОС ЗОО	КЗЭС Мет	Присоедин
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, Д4}{K4, Д7}$	3 1	$\frac{П 1,2}{C 1}$	$\frac{C}{Ш 52}$	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, Д4}{K4, Д7}$	3 1	$\frac{П 1,2}{C 1}$ Г все $\frac{B 2}{-}$	$\frac{C}{Ш 52}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, Д4}{K4, Д7}$	3 1	$\frac{П 1,2}{C 1}$ Г все $\frac{B 2}{-}$	$\frac{C}{Ш 52}$	
$\frac{3-2}{-}$	3-00	$\frac{K1, Д4}{K4, Д7}$	3 1	$\frac{П 1,2}{C 1}$ Г все $\frac{B 2}{-}$	$\frac{C}{Ш 52}$	
$\frac{6-6}{B}$	6-04	$\frac{K4, Д4}{K4, Д8}$	6 1	Не горит	$\frac{C}{Ш 49}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6384 НИКЕЛЯ ДИХЛОРИД (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, НУК) NICKEL DICHLORIDE (CORROSIVE SOLIDS, NOS)	$NiCl_2$ Едкое и коррозионное вещество. Ядовитое Желтые расплывающиеся кристаллы. ПДК 0,05 мг/м ³	1759 8151		III низк	8373 8	Табл. 18, 19
Никеля карбонил	См. Никеля тетракарбонил -- ПН 6388					
6385 НИКЕЛЯ (II) НИТРА- ТА ГЕКСАГИДРАТ NICKEL NITRATE	$Ni(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$ Окисляющее ве- щество. Зеленые кристаллы, расплывающиеся на воздухе. Ядовитое Растворы в воде сла- боккоррозионны $t_{пл}$ 55 °С ПДК 0,05 мг/м ³	2725 5161		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
Никеля нитрит	См. Никеля (II) нитрита гексагидрат — ПН 6386					
6386 НИКЕЛЯ (II) НИТРИ- ТА ГЕКСАГИДРАТ NICKEL NITRITE	$Ni(NO_2)_2 \cdot 6H_2O$. Окисляющее вещество. Красно-желтые крис- таллы. Смеси с горючими ма- териалами легко воспламеняют- ся и могут сильно гореть. Смес- и с солями аммония или циан- идами могут взрываться. При нагревании разлагается, выде- ляя ядовитые пары, содержа- щие оксиды азота, а также га- зы, поддерживающие горение. Ядовитое. ПДК 0,05 мг/м ³	2726 5161		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6387 НИКЕЛЯ ОКСИДЫ NICKEL OXIDES	Малоопасные ядовитые веществ- ва. Темно-зеленые кристаллы или порошок. ПДК 0,5 мг/м ³ (в пересчете на Ni)			III низк.	9153 —	
НИКЕЛЯ ПИКРАТ NICKEL PICRATE	Перевозка запрещена					
Никеля (II) фторид	См. Никеля дифторид — ПН 6383					
6388 НИКЕЛЯ ТЕТРАКАР- БОНИЛ NICKEL CARBONYL	$Ni(CO)_4$. Ядовитая чрезвычай- но опасная летучая ЛВЖ. Бес- цветная или желтая. Окисляет- ся на воздухе и взрывается при температуре 60 °С. Темпера- тура самовоспламенения пар- ов ниже 93 °С. Не смешивает- ся с водой. $t_{всп}$ минус 20 °С. НКПВ 2,0%. ПДК 0,0005 мг/м ³ . $t_{кип}$ 48 °С	1259 6202		I выс.	6121 6а; 3	Табл. 15: Я2а Я14а
6389 НИКЕЛЯ (II) ЦИА- НИД NICKEL CYANIDE	$Ni(CN)_2$. Ядовитое вещество. Зеленые кристаллы или поро- шок. Реагирует с кислотами и парами кислот, выделяя водо- род цианистый	1653 6203		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1	Не горит	<u>С</u> Ш.11 Ш 44	
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Д</u> Ш 11 Ш 52 Ш 54	
<u>5-1</u> А	5-03	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> С-1	<u>В</u> Ш 11	
<u>9-2</u> А	9-03	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горит	<u>Д</u> Упаковка согласно НТД на Ш.54 продукцию	
<u>6-3</u> Д	3-02	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	3-1	<u>С-1</u> <u>П-1,2</u> —	<u>А**</u> 1 Размещать с учетом требо- Ш 52 ваний п 4 2 2 Ш 53 2 Защищать от лучистого теп- та	
<u>6-6</u> А	6-12	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	Не горит П-1	<u>А**</u> Ш.14 К.14	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	Молекулярная масса МК МОЛ	ГУ		КШ Знак опас ности	Упа ковка
			СО			
6390 НИКОТИН NICOTINE	$C_{10}H_{14}N_2$ Ядовитое высокоопасное вещество Тягучая прозрачная маслянистая жидкость Бесцветная На воздухе становится коричневой Смешивается с водой ПДК 0,5 мг/м ³	1654 6203	II ср		6162 6a	Табл 11, 12,
НИКОТИН - СОЕДИНЕНИЯ И ПРЕПАРАТЫ						
Никотин виннокислый	См Никотина тартрат - ПН 6394					
Никотин салициловокислый	См Никотина салицилат - ПН 6392					
Никотин сернокислый	См Никотина сульфат - ПН 6393					
Никотин солянокислый	См Никотина гидрохлорид - ПН 6391					
6391 НИКОТИНА ГИДРОХЛОРИД или НИКОТИНА ГИДРОХЛОРИДА РАСТВОРЫ NICOTINE HYDROCHLORIDE or NICOTINE HYDROCHLORIDE SOLUTION	$C_{10}H_{14}N_2 \cdot 2HCl$ Ядовитое высокоопасное вещество Расплывающиеся кристаллы, паста или жидкость Коррозионно Растворимо в воде	1656 6205	II ср		6172 6a, 8	Табл 11, 12, 13, 14
6392 НИКОТИНА САЛИЦИЛАТ NICOTINE SALICYLATE	$C_{10}H_{14}N_2 \cdot C_7H_6O_3$ Ядовитое вещество Белые кристаллы Растворимо в воде	1657 6205	II ср		6162 6a	Табл 13, 14
6393 НИКОТИНА СУЛЬФАТ ТВЕРДЫЙ или РАСТВОР NICOTINE SULPHATE, SOLID or SOLUTION	$(C_{10}H_{14}N_2)_2 \cdot H_2SO_4$ Ядовитое высокоопасное вещество Паста или жидкость Коррозионно Растворимо в воде	1658 6206	II ср		6172 6a, 8	Табл 11, 12, 13, 14
6394 НИКОТИНА ТАРТРАТ NICOTINE TARTRATE	$C_{10}H_{14}N_2 \cdot 2C_4O_6H_6 \cdot 2H_2O$ Ядовитое высокоопасное вещество Белые кристаллы Растворимо в воде	1659 6206	II ср		6162 6a	Табл 13, 14
Нитран К	См Трифлоралин - ПН 6865					
Нитрил акриловой кислоты	См Акрилонитрил ПН 5023					
Нитрил бензойной кислоты	См Бензонитрил ПН 5246					

КІРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>65</u> А	606	<u>К4 Д4</u> К4 Д8	61	<u>П2</u> В2	<u>В</u> Ш32 Ш29	
Для жидк <u>65</u> А Для гв <u>66</u> А	606	<u>К3 Д4</u> К3 Д11	61	<u>В2</u> П2	<u>В</u> Ш29 Ш44	Если гредьяв няе ся к перевіркє как пєстїцїд єго слєдуєт класїфіцїрє вать в соотвєтствїи с прїлєжєнїєм 13
<u>6-6</u> А	606	<u>К1 Д2</u> К4 Д10	61	<u>В2</u> П2	<u>С</u> Ш29	
Для жидк <u>65</u> А Для гв <u>66</u> А	606	<u>К4 Д4</u> К4 Д10	61	<u>В2</u> П2	<u>С</u> Ш29 Ш11	
<u>6-6</u> А	606	<u>К1 Д2</u> К1 Д10	61	<u>В2</u> П2	<u>С</u> Ш29	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
Нитрил метакриловой кислоты... См. Метакрилонитрил. — ПН 6161-1					
6395 НИТРОАМИНОТО- ЛУОЛЫ NITROTOLUIDINES (MONO)	$\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)\text{NH}_2$. Ядовитое вещество. Желтые или оранжево-красные кристаллы. Раздражает кожу. Не растворимо в воде	2660 6211	III низк	6163 66	Табл. 13, 14
6396 4-НИТРО-2-АМИНОФЕ- НОЛ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) 4-NITRO-2-AMINOPHE- NOL (POISONOUS SO- LIDS, N.O.S.)	$\text{HOC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)\text{NH}_2$. Ядовитое вещество. Кристаллы. Трудно-растворимо в воде	2811 6236	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
6397 НИТРОАНИЗОЛЫ NITROANISOLES	$\text{C}_6\text{H}_4\text{OCH}_3\text{NO}_2$. Ядовитые вещества. Светло-красная или янтарного цвета жидкость или кристаллы. Не растворимо в воде. $t_{\text{пл}}$ изомеров от 10 до 54 °C	2730 6207	III низк.	6163 66	Табл. 11, 12, 13, 14
6398 НИТРОАНИЛИНЫ (о-, м-, п-) NITROANILINES (о-, м-, р-)	$\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2\text{NH}_2$. Ядовитое высоко-опасное вещество. Желтые кристаллы. ПДК 0,1 мг/м ³ . Перевозка запрещена	1661 6207	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
н-НИТРОАНИЛИН n-NITROANILINE					
6399 НИТРОБЕНЗОЛ NITROBENZENE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$. Ядовитая летучая желтая маслянистая жидкость. $t_{\text{пл}}$ 6 °C. ПДК 3 мг/м ³	1662 6208	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
Нитробензолбромиды См. Нитробромбензолы — ПН 6402					
Нитробензолбромиды Перевозка запрещена					
м-НИТРОБЕНЗОЛ- ДИАЗОПЕРХЛОРАТ m-NITROBENZENE DIAZONIUM PER- CHLORATE					
Нитробензолсульфокис- лота См. Кислота нитробензолсульфоновая — ПН 5987					
6400 5-НИТРОБЕНЗОТРИА- ЗОЛ 5-NITROBENZOTRIA- ZOL	Бризантное ВВ. Чувствительно к нагреву	0385 1104		11D 1а	Табл. 1: E2

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{А}$	6-08	$\frac{К4, Д4}{К4, Д8}$	6-1	$\frac{В-2}{П-2}$ —	$\frac{В}{Ш.44}$	
$\frac{6-6}{В}$	6-08	$\frac{К4, Д4}{К4, Д10}$	6-1	$\frac{В-2}{П-1,2}$ $\frac{Г-3}{—}$	$\frac{В}{Ш.15}$ Ш.44	
Для жидк. $\frac{6-5}{А}$ Для тв. $\frac{6-6}{А}$	6-08	$\frac{К4, Д4}{К4, Д8}$	6-1	$\frac{П-2}{В-2}$ —	$\frac{В}{Ш.15}$ Ш.42 Ш.44	Укладывать в наиболее про- хладном месте. Укрывать от лучистого тепла
$\frac{6-6}{А}$	6-08	$\frac{К4, Д2}{К4, Д14}$	6-1	$\frac{В-2}{П-1,2}$ $\frac{Г-3}{—}$	$\frac{С}{Ш.15}$	
$\frac{6-1}{А}$	6-08	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{Г-2}$ $\frac{В-2}{—}$	$\frac{С}{Ш.15}$	
$\frac{1-2}{Е}$	1-01	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-2}{Г-3}$ —	$\frac{—}{Ш.25}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6401 НИТРОБЕНЗОТРИ ФТОРИДЫ NITROBENZOTRI- FLUORIDES	$\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CF}_3$. Ядовитые летучие бесцветные или бледно-желтые маслянистые жидкости. Раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смешиваются с водой. ПДК 1 мг/м ³	<u>2306</u> 6208	<u>II</u> ср.	<u>6112</u> 6a	Табл. 11, 12
6402 НИТРОБРОМБЕНЗО ЛЫ NITROBROMOVENZI- NE	$\text{C}_6\text{H}_4\text{BrNO}_2$. Ядовитые вещества. Бесцветная до светло-желтого цвета жидкость или кристаллы, которые могут расплавиться при перевозке. Не растворимы в воде. $t_{\text{пл}}$ изомеров от 17 до 127 °C	<u>2732</u> 6209	<u>III</u> низк.	<u>6163</u> 66	Табл. 11, 12, 13, 14
1-НИТРОГИДАНТОИН Перевозка запрещена 1-NITROHYDANTOIN					
6403 НИТРОГЛИЦЕРИН ДЕСЕНСИБИЛИЗИ- РОВАННЫЙ с массо- вой долей нелетучего и нерастворимого в воде флегматизатора не ме- нее 40% NITROGLYCERIN, DE- SENSITIZED with not less than 40% non-vo- latile water-insoluble phlegmatizer, by mass	Бризантное ВВ. Очень чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Склонно к тепловому разложению. Ядовито	<u>0143</u> 1109		<u>11D</u> 1a; 6a	Табл. 1. E103
6403-1 НИТРОГЛИЦЕРИН СПИРТОВЫЙ РАСТ- ВОР с массовой долей глицерина более 1%, но не более 5% NITROGLYCERIN SO- LUTION IN ALCOHOL with more than 1%, but not more than 5% nitro- glycerin	См ПН 6405	<u>3064</u> 3266	<u>II</u> ср.	<u>3212</u> 3	
6404 НИТРОГЛИЦЕРИН — СПИРТОВЫЙ РАСТ- ВОР с массовой долей глицерина более 5%, но не более 10% NITROGLYCERIN SO- LUTION IN ALCOHOL with more than 5%, but not more than 10% nitro- glycerin	Бризантное ВВ. Очень чувстви- тельно к механическим воздей- ствиям и нагреву	<u>0144</u> 1126		<u>11D</u> 1a	Табл. 1. E17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>6-1</u> А	6-08	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u>	<u>А*</u> Ш.44 Ш.40	
Для жидк. 6-5 <u>А</u> Для тв. 6-6 <u>А</u>	6-08	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-2,1</u> <u>В-2</u>	<u>В</u> Ш.25	Укрывать от лучистого тепла
<u>1-2</u> Г	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u>	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-A. Перевозка недостаточно десенсибилизированного нитроглицерина запрещена, за исключением тех случаев, когда имеется специальное разрешение, выданное компетентным органом
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>С-1</u>	<u>С</u> Ш.52 Ш.53 П.39	Упаковка металлических банки вместимостью не более 1 л каждая, уложенные с инертным прокладочным и абсорбирующим материалом в деревянный ящик (4С, 4D, 4F) общей вместимостью 5 л, полностью выложенный изнутри материалом, непроницаемым для воды и глицерина
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>С-1</u>	<u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u> <u>П.39</u>	Укладка категории II-B. Перевозка спиртового раствора нитроглицерина, содержащего более 10% нитроглицерина, запрещена, за исключением тех случаев, когда имеется специальное разрешение, выданное Главфлотом

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упаковка
6405 НИТРОГЛИЦЕРИН — СПИРТОВЫЙ РАСТ- ВОР с массовой долей глицерина не более 1% NITROGLYCERIN SO- LUTION IN ALCOHOL with not more than 1% nitroglycerin	ЛВЖ. Не смешивается с во- дой. При попадании в огонь выделяются ядовитые пары, которые в закрытых помеще- ниях могут образовывать с воз- духом взрывчатые смеси. В указанном растворе не взры- вается, но при повреждении упаковки растворитель испа- ряется и оставшийся нитрогли- церин может взорваться $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	<u>1204</u> 3265	II ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
6406 НИТРОГУАНИДИН, сухой или с массовой долей воды менее 20% NITROGUANIDINE, dry or wetted with less than 20% water, by mass	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. При горении не де- тонирует	<u>0282</u> 1127		<u>11D</u> 1a	Табл. 1: E18
6407 НИТРОГУАНИДИН, УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 30% NITROGUANIDINE, WETTED with not less than 30% water, by mass	$\text{H}_2\text{NC}(\text{NH})\text{NHNO}_2$. Легковос- пламеняющееся твердое веще- ство белого цвета. В сухом ви- де взрывается. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. Ядовитое	<u>1336</u> 4162	I выс.	<u>4131</u> 4a	Табл. 6в
НИТРОГУАНИДИН- НИТРАТ NITROGUANIDINE NITRATE	Перевозка запрещена				
6-НИТРО-4-ДИАЗОТО- ЛУОЛ-3-СУЛЬФОКИС- ЛОТА СУХАЯ 6-NITRO-4-DIAZOTO- LUENE-3-SULFONIC ACID, DRY	Перевозка запрещена				
Нитродигликоль...	См. Диэтиленгликольдинитрат... — ПН 5725				
Нитрозил хлористый	См. Нитрозилхлорид — ПН 6408				
6408 НИТРОЗИЛХЛОРИД NITROSYL CHLORIDE	NOCl . Ядовитый сжиженный газ, желтого цвета с раздра- жающим запахом. Раздражает слизистые оболочки. Поддер- живает горение. Коррозионен для железа и стали. $t_{\text{кип}}$ минус 6 °С. Отн. плотн. 2,3	<u>1069</u> 2165		<u>2233</u> 6a; 8	Табл. 3: Г1a
6409 4-НИТРОЗО-N,N,-ДИ- МЕТИЛАНИЛИН p-NITROSODIMETHYL- ANILINE	$\text{NOC}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2$. Самовозго- рающееся твердое вещество. Кристаллы темно-зеленого цве- та. В сухом виде пирогорное (самовоспламеняется на возду-	<u>1369</u> 4247	II ср.	<u>4232</u> 46	Табл. 6, 6a

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечание
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	II 1,2 I-1 C 1 —	$\frac{C}{III 52}$ III 53 II 39	
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	C-1,3 B-2 —	$\frac{III 52}{III 53}$	Укладка категории II B
$\frac{4-1}{F}$	4-11	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	6-1 разд 1, 4-1 разд 2—5	B-1 C-1,3 —	$\frac{B}{III.52}$ III.53 II 39	1 Перевозится по условиям под класса 4 I только в том случае если упаковка исключает уменьшение процентного со- держания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса 2 См п 14 2 4 6
$\frac{2-3}{D}$	2-21	$\frac{K4, D3}{K4, D5}$	2-1	Не горит	$\frac{Cm}{ч IV}$ п 6 8 III 44	
$\frac{4-8}{D}$	4-20	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	6-1 разд 1, 4-1 разд. 2—5	B-2 II-1,2 C-3 —	$\frac{B}{III 52}$ III 53	1 Часто перевозится с м вой долей воды более 50 В таком случае не сгорит горится

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак ности опас.	
хе) и взрывоопасное Ядовитое. Не растворимо в воде $t_{пл}$ 85 °С					
п-Нитрозодиметиланилин См 4-Нитрозо-N,N диметиланилин — ПН 6409					
6410 4-НИТРОЗО-N,N-ДИ- ЭТИЛАНИЛИН (СА- МОВОЗГОРАЮЩИЕ- СЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕ- СТВА, НУ.К.) p-NITROSODIETHYL- ANILINE (SELF-HEA- TING SUBSTANCES, SOLID, NOS)	NOС ₆ H ₄ N(C ₂ H ₅) ₂ (самовозго- рающееся твердое вещество Кристаллы темно-зеленого цве- та Ядовитое В сухом виде пирофорное (самовоспламеня- ется на воздухе) и взрыво- опасное Не растворимо в воде	3088 4260	II ср	4232 16	Табл. 6, 6а
п Нитрозодиэтилани- лин . См 4 Нитрозо-N,N диэтиланилин — ПН 6410					
Нитроклетчатка.. См. Целлюлозы нитраты — ПН 7082—7090					
6411 НИТРОКРАХМАЛ, су- хой или с массовой до- лей воды менее 20% NITROSTARCH, dry or wetted with less than 20% water, by mass	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воз- действиям и нагреву	0146 1128		11D 1а	Табл 1: E19
6412 НИТРОКРАХМАЛ, УВ- ЛАЖНЕННЫЙ, с мас- совой долей воды не менее 20% NITROSTARCH, WET- TED with not less than 20% water, by mass	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество Порошок oran- жевого цвета Ядовитое В су- хом виде взрывчатое и чувстви- тельное к трению вещество. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы	1337 4163	I выс	4131 4а	Табл 6в
6413 НИТРОКРЕЗОЛЫ NITROCRESOLS	NO ₂ (CH) ₃ C ₆ H ₃ OH Ядовитые ве- щества. Желтые кристаллы. Труднорастворимы в воде. $t_{пл}$ 2-нитро-п крезола 32—36 °С	2446 6210	III низк.	6163 6б	Табл 11, 12, 13, 14
6414 НИТРОКСИЛОЛЫ (о-, м-, п-) NITROXYLENES (о-, m-, p-)	C ₆ H ₃ (CH ₃) ₂ NO ₂ . Ядовитые ве- щества Летучие желтые крис- таллы или жидкость ПДК 5 мг/м ³	1665 6215	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12, 13, 14
6415 НИТРОЛИГНИН NITROLIGNIN	Слабокоррозионное вещество Сыпучий продукт в виде по- рошка или гранул коричневого цвета с влажностью до 60% При температуре выше 30 °С		III низк	9163	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
						2. См. п. 14.2.4,в
$\frac{4-8}{D}$	4-20	$\frac{K1, D2}{K4, D5}$	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	B-2 П-1,2 С-3 —	$\frac{B}{Ш.52}$ Ш.53	1. Часто перевозится с массовой долей воды более 50%. В таком случае не самовозгорается. 2. См. п. 14.2.4,в
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	B-1,2 —	$\frac{Ш.42}{Ш.52}$	Укладка категории II-B
$\frac{4-1}{D}$	4-11	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	6-1, разд. 1, 4-1 разд. 2-5	B-1,2 П-1,2 —	$\frac{D}{Ш.42}$ Ш.52 П.39	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. См. п. 14.2.4, б
Для тв. $\frac{6-6}{A}$	6-08	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	B-2 П-2 —	$\frac{B^*}{Ш.12}$	
Для жидк. $\frac{6-5}{A}$						
Для жидк. $\frac{6-1}{A}$	6-08	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	П-1,2 B-2 Г-2 —	$\frac{B^*}{Ш.15}$	
Для тв. $\frac{6-2}{A}$						
$\frac{9-2}{A}$	8-03	$\frac{K1}{K3, D8}$	8-1	B-2 П-2 B-1	$\frac{D}{Ш.42}$ Ш.44 Ш.53	1. Упаковка согласно НТД на продукцию. 2. Перевозить и хранить при температуре выше 30 °С запрещается

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула	Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
		выделяет азота оксиды Вызывает раздражение кожи Пыль взрывоопасна ПДК 6 мг/м ³					
НИТРОМАННИТ ХОИ NITROMANNITE, DRY	СУ-	Перевозка запрещена					
Нитроманнит увлажненный	См	Маннитгексанитрат - ПН6120					
6416 НИТРОМЕТАН NITROMETHANE	СН ₃ NO ₂	ЛВЖ Бесцветная Ядовитая Не смешивается с водой t _{всп} 44 °С (о. с) НКПВ 7,3% ПДК 30 мг/м ³	1261 3370		III низк	3353 3	Табл. 4
N-НИТРО-N-МЕТИЛ-ГЛИКОЛЬ АМИДО-НИТРАТ N-NITRO-N-METHYL GLYCOLAMIDE NITRATE		Перевозка запрещена					
Нитромин	См	Октоген — ПН 6445-1					
Нитромочевина	См	Карбамида нитрит — ПН5434-1					
6418 НИТРОНАФТАЛИН NITRONAPHTHALENE	С ₁₀ H ₇ NO ₂	Легковоспаламеняющееся твердое вещество Кристаллы желтого цвета Ядовитое Раздражает слизистые оболочки дыхательных путей и глаз Не растворимо в воде t _{пл} 56—56,5 °С	2538 4163		III низк	4133 1a	Табл. 6, 6a
Нитрооксибензолы	См	Нитрофенолы ПН 6423					
6419 НИТРОПРОПАНЫ NITROPROPANES	С ₃ H ₇ NO ₂	ЛВЖ Бесцветные, с неприятным запахом Ядовитые Частично смешиваются с водой t _{всп} 23—61 °С НКПВ 2,2% ПДК 30 мг/м ³	2608 3370		III низк	3313 3	Табл. 4
6420 НИТРОСОРБИД СМЕСЬ с массовой долей лактозы, маннозы, крахмала или гидрофосфата кальция не менее 60% ISOSORBIDE DINITRATE MIXTURE with not less than 60% lactose, mannose, starch or calcium hydrogen phosphate	С ₆ H ₄ (OH) ₂ (NO ₂) ₂	Легковоспаламеняющееся твердое вещество В чистом виде — взрывчатое	2907 4151		II ср	4112 1a	Табл. 6, 6a
Нитротолуидины (моно)	См	Нитроаминотолуидины — ПН6395					
6421 НИТРОТОЛУОЛЫ (o-, m-, p-) NITROTOLUENES (o-, m-, p-)	С ₆ H ₄ СН ₂ NO ₂	Ядовитые вещества Летучие желтые кристаллы или жидкость t _{всп} изомеров от минус 4 до 55 °С	1664 6211		II ср	6112 6a	Табл. 11, 12, 13, 14

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4 Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 Г-3	<u>С</u>	При повреждении упаковки возникает опасность пожара и взрыва Ш 25 Ш 52
<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд 1 4-1 разд 2-5	<u>В-1,2</u> <u>П-1,2</u>	<u>В</u> Ш 52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4 Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 Г-2	<u>С</u> Ш 26	
<u>4-1</u> Е	4-10	<u>К1, Д1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-1</u>	<u>Д</u> Ш 52 Ш 53	1 С разрешения компетентного органа может быть использован другой инертный материал при условии что инертный материал имеет идентичные свойства флегматизации 2 См п 1424 в
<u>6-1</u> А	6-08	<u>К4, Д10</u> К1, Д5	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> Г-2	<u>С</u> Ш 15	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6421-1 НИТРОТРИАЗОЛОН NITROTRIAZOLONE	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0490 1104		11D 1a	Табл. 1: E2
6422 н-НИТРОФЕНИЛГИД- РАЗИН ТВЕРДЫЙ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) p-NITROPHENYLHYD- RAZINE, SOLID (POI- SONOUS SOLIDS, N.O.S.)	$\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{NHNH}_2$. Ядовитое ве- щество. Оранжевые кристаллы	2811 6236	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
м-НИТРОФЕНИЛДИ- НИТРОМЕТАН m-NITROPHENYLDI- NITRO METHANE	Перевозка запрещена				
6423 НИТРОФЕНОЛЫ NITROPHENOLS	$\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2\text{OH}$. Ядовитые вещест- ва. Желтые кристаллы. Наибо- лее низкая температура плав- ления изомеров 42°C	1663 6210	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Нитрохлоранилины	См. Хлорнитроанилины — ПН 7048				
6424 НИТРОХЛОРБЕНЗО- ЛЫ CHLORONITROBEN- ZENES	$\text{C}_6\text{H}_4\text{ClNO}_2$. Ядовитые вещества. Желтые кристаллы или жид- кость. $t_{\text{пл}}$ изомеров от 30 до 80°C . ПДК 1 мг/м^3	1578 6106	II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12 13, 14
6425 3-НИТРО-4-ХЛОРБЕН- ЗОТРИФТОРИД 3-NITRO-4-CHLORO- BENZOTRIFLUORIDE	$\text{NO}_2\text{ClC}_6\text{H}_3\text{CF}_3$. Ядовитое высо- коопасное вещество. Желтова- тая маслянистая жидкость. Сла- бо раздражает кожу и слизис- тые оболочки. Не смешивается с водой. ПДК $0,5 \text{ мг/м}^3$	2307 6209	II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12
Нитроцеллюлоза...	См. Целлюлозы нитраты... — ПН 7082—7090				
6426-1 НИТРОЭТАЛЬ № 924	См. Материалы лакокрасочные легковоспламеняющиеся с температурой вспышки не менее 23°C , но не более 61°C — приложение 16, табл. 3 — ПН 9254				
6426 НИТРОЭТАН NITROETHANE	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2$. ЛВЖ. Прозрачная бесцветная, маслянистая, с проникающим запахом. Ядовитая. Раздражает слизистые оболочки. При нагревании выделяет ядовитые пары. Слабо смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 28^\circ\text{C}$. НКПВ $3,4\%$. ПДК 30 мг/м^3	2842 3369	III низк.	3353 3	Табл. 4
НИТРОЭТИЛЕН-ПО- ЛИМЕР NITROETHYLENE PO- LYMER	Перевозка запрещена				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мет	Примечания
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1 1	$\frac{II-2}{B 2}$	$\frac{III 53}{-}$	Укладка категории I
$\frac{6-6}{B}$	6-08	$\frac{K4, D4}{K4, D10}$	6-1	$\frac{II 1,2}{I 2,3}$	$\frac{B}{III 15}$	
$\frac{6-5}{A}$	6-08	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	$\frac{B 2}{II-2}$ $\frac{Г-1}{-}$	$\frac{B}{III 15}$	Укладывать «Вдали от» источников тепла
Для жидк $\frac{6-5}{A}$	6-08	$\frac{K4, D10}{K4 D5}$	6 1	$\frac{B 2}{II 1 2}$	$\frac{A}{III 15}$	
Для тв $\frac{6-6}{A}$						
$\frac{6-5}{A}$	6-08	$\frac{K4, D4}{K4, D10}$	6 1	$\frac{II 2}{B-2}$	$\frac{B^*}{III,15}$	Размещать с учетом требований п 4 2 2
$\frac{3-3}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{II-2,3}{B 2}$ $\frac{Г-2}{-}$	$\frac{B}{III 44}$ III 26 III 52 II 39	При повреждении упаковки возникает опасность пожара и взрыва

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
6427 НОНАНЫ NONANES	C ₉ H ₂₀ . ЛВЖ. Бесцветные Раздражают слизистые оболочки. В высоких концентрациях действуют наркотически. Не смешиваются с водой. t _{всп} 23—61 °С.	1920 3371	III низк	3313 3	Табл. 4
Нонилен	См Трипропилен — ПН 6862				
6428 н НОНАИНОИЛА ПЕРОКСИД технически чистый n NONANOYL PEROXIDE, technically pure	CH ₃ (CH ₂) ₇ CO O ₂ .CO(CH ₂) ₇ CH ₃ . Органический пероксид. Твердое вещество с низкой температурой плавления Не растворимо в воде	2130 —	II ср	5222 5	Табл. 10- IIa II26 II36 II4a
6429 НОНИЛТРИХЛОРСИЛАН NONYLTRICHLOROSI- LANE	C ₉ H ₁₉ SiCl ₃ . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. ПДК 5 мг/м ³	1799 8198	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
6430 НОНИЛФЕНОЛ (АЛКИЛ ФЕНОЛЫ ЖИДКИЕ, Н У К) NONYLPHENOL (ALKYL PHENOLS, LIQUID, N O S)	C ₉ H ₁₉ C ₆ H ₄ OH Ядовитое ве- щество Жидкость	3145 6057	III низк.	6163 66	Табл. 11, 12
НОРБОРМИД	См приложение 13				
6431 2,5 НОРБОРНАДИЕН ИНГИБИРОВАННЫЙ 2,5-NORBORNADIFNE INHIBITED	C ₁₁ H ₂₀ . ЛВЖ. Не смешивается с водой. t _{всп} минус 21 °С	2251 3108	II ср.	3112 3	Табл. 4
Овекс	См. Эфирсульфонат — ПН 7293				
Овогран	См Эфирсульфонат — ПН 7293				
6432 ОГНЕТУШИТЕЛИ, содер- жащие сжатый или сжи- женный газ FIRE EXTINGUISHER with compressed or liquefied gas	Невоспламеняющийся неядови- тый сжатый или сжиженный газ под давлением более 1,75 кгс/см ² (1,7·10 ⁵ Па)	1044 2141		2111 2	Табл. 3: IIa
6433 ОКСАЛАТЫ, растворимые в воде OXALATES, water soluble	Ядовитые вещества Бесцвет- ные кристаллы или порошок	2449 6218	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-2</u> <u>А</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u>	<u>Д</u> <u>Ш.41</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-3</u> <u>Д</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>В-1</u> <u>П-2</u>	См. Перевозить в РК; $t_{\text{в}} 0^{\circ}\text{C}$; $t_{\text{с}} 10^{\circ}\text{C}$. См. п. 1.7 <u>п. 6.8</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.52</u>	
<u>8-1</u> <u>С</u>	8-07	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>В</u>	См. Размещать с учетом требова- ч. IV ний п. 4.2.2 <u>п. 6.5</u> <u>Ш.41</u> <u>В.46</u> <u>П.39</u>	
<u>6-5</u> <u>А</u>	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>П-2,3</u> <u>В-2</u>	<u>В*</u> Укрывать от лучистого тепла <u>Ш.26</u> <u>Ш.41</u>	
<u>3-1</u> <u>Д</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u>	<u>С</u> Укладывать в наиболее про- <u>Ш.52</u> хладном месте	
<u>2-1</u> <u>А</u>	2-10	<u>К1</u> <u>К1</u>	2-1	Не горят	<u>—</u> <u>Ш.54</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2,3</u>	<u>С</u> <u>Ш.41</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
ОКСАМИН	См. приложение 13						
Оксибензол...	См. Фенол... — ПН 6969—6971						
2-Оксибутаналь	См. Альдоль — ПН 5050						
3-Оксибутанон-2	См. Ацетон — ПН 5172						
ОКСИДЕМЕТОН-МЕ- ТИЛ	См. приложение 13						
ОКСИДИСУЛЬФОТОН	См. приложение 13						
α -Оксиизобутиронитрил	См. Ацетонциангидрин — ПН 5175						
1-Оксинафталин	См. Нафтол-1 — ПН 6371						
2-Оксинафталин	См. Нафтол-2 — ПН 6372						
1-Окси-4-нитробензол	См. Нитрофенолы — ПН 6423						
β -Оксипропионитрил	См. Этиленциангидрин... — ПН 7227						
Оксиран...	См. Этиленоксид... — ПН 7224						
Окситолуолы (о-, м-, п-)	См. Крезолы (о-, м-, п-) — ПН 6053						
6434 1-ОКСИЦИКЛОГЕК- СИЛА ПЕРОКСИД тех- нически чистый DI-(1-HYDROXYCYCLO- HEXYL) PEROXIDE, technically pure	$\text{HO}(\text{C}_6\text{H}_{10})_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_{10}\text{OH}$. Органи- ческий пероксид. Белое крис- таллическое вещество. Не рас- творимо в воде	2148		II	5242	Табл. 10: IIIa IIIb IIIa IIIa IIIb IIIg	
		—		ср.	5		
Оксициклопентан	См. Циклопентанол — ПН 7121						
β -Оксиэтиламин	См. Этанолламин или этаноламина растворы — ПН 7187						
N-(β -оксиэтил)-дибу- тиламин	См. N,N-Дибутилэтанолламин — ПН 5579						
Оксолан	См. Тетрагидрофуран — ПН 6760						
6435 ОКТАДЕЦИЛТРИ- ХЛОРСИЛАН OCTADECYLTRICHLORO- SILANE	$\text{C}_{18}\text{H}_{37}\text{SiCl}_3$. Едкое и высоко- коррозионное в присутствии влаги вещество. Пары раздра- жают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород. При попадании в огонь выде- ляет ядовитые газы	1800 8189		II	8172	Табл. 16, 17	
				ср.	8		
6436 ОКТАДИЕНЫ OCTADIENE	C_8H_{14} . ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	2309 3267		II	3212	Табл. 4	
				ср.	3		

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-12</u> <u>П 2</u>	См ч IV п 68 <u>Ш 50</u> <u>П 44</u>	
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	<u>6-1</u> разд I 4-2 разд 2-5	<u>С 13</u> <u>Г-1,3</u> <u>В</u>	См ч IV п 65 <u>Ш 44</u> <u>Ш 45</u> <u>В 46</u> <u>П 39</u>	Размещать с учетом требова- ний п 422
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3 1	<u>П-2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u>	<u>С</u> <u>Ш 44</u>	

Порядковый номер, Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6437 ОКТАНЫ OCTANES	C_8H_{18} . ЛВЖ. Бесцветные, про- зрачные. Раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смеши- ваются с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 12 до 13 °С. КПВ 1,0—6,5%	1262 3267	II ср.	3212 3	Табл. 4
6438 n-ОКТАНОИЛА ПЕ- РОКСИД технически чистый n-OCTANOYL PEROXI- DE, technically pure	$CH_3(CH_2)_6CO.O_2.CO(CH_2)_6CH_3$. Органический пероксид. Белые кристаллы или хлопья с едким запахом. Не растворим в воде	2129 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1а П26 П36 П4а П19а П20а
6439 ОКТАНОЛ-1 OCTANOL-1	$C_8H_{17}OH$. Горючая жидкость. $t_{\text{всп}}$ 64 °С. КПВ 0,2—30,3%. ПДК 10 мг/³		III низк.	9123 —	
Октанон-3	См. Этиламилкетон — ПН 7191				
Октанон	См. 2,4-Д Эфир октиловый — ПН 5748				
6440 ОКТАФТОРБУТЕН-2 OCTAFLUOROBUT-2 ENE	C_4F_8 . Невоспламеняющийся не- ядовитый сжиженный газ. $t_{\text{квп}}$ 1 °С. Отн. плотн. 6,9	2422 2167		2113 2	Табл. 3: Г1а
6441 ОКТАФТОРПРОПАН OCTAFLUOROPROPA- NE	C_3F_8 . Сжиженный газ. Невос- пламеняющийся неядовитый. $t_{\text{квп}}$ минус 36 °С. Отн. плотн. 6,6	2424 2168		2113 2	Табл. 3: Г1а
6442 ОКТАФТОРЦИКЛО- БУТАН OCTAFLUOROCYCLO- BUTANE	C_4H_8 . Невоспламеняющийся не- ядовитый сжиженный газ. $t_{\text{квп}}$ минус 6 °С. Отн. плотн. 7,0. ПДК 3000 мг/м³	1976 2167		2113 2	Табл. 3: Г1а
трет-Октила гидроперо- ксид...	См. 1,1,3,3-Тетраметилбутила гидропероксид... — ПН 6757				
6443 ОКТИЛАЦЕТАТ OCTYLACETATE	$CH_3COOC_8H_{17}$. Бесцветная или желтоватая горючая жидкость. $t_{\text{всп}}$ 82 °С		III низк.	9123 —	
6444 трет-ОКТИЛМЕРКАП- ТАН tert-OCTYLMERCAP- TAN	$C_8H_{17}SH$. Ядовитая летучая ЛВЖ с резким неприятным запахом. Раздражает кожу. $t_{\text{всп}}$ 31 °С	3023 6215	II ср.	6132 6а, 3	Табл. 11, 12
6445 ОКТИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН OCTYLTRICHLOROSI- LANE	$C_8H_{17}SiCl_3$. Едкое и высоко- коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует	1801 8189	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ С-1 $\frac{B-2}{-}$	$\frac{D}{III 44}$	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{B-2}{П-2}$	См. Перевозить в РК, t, 10°C, t _с ч IV 15°C См п 17 $\frac{п 68}{III 50}$ П 41	
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K1, D4}$	8-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$	С Упаковка согласно НТД на про- $\frac{III 51}{дукцию}$	
$\frac{2-1}{A}$	2-10	$\frac{K1, D3}{K1, D10}$	2-1	Не горит	$\frac{III 19}{-}$	
$\frac{2-1}{A}$	2-10	$\frac{K1, D3}{K1, D10}$	2-1	Не горит	$\frac{III 19}{-}$	
$\frac{2-1}{A}$	2-10	$\frac{K1, D3}{K1, D10}$	2-1	Не горит	$\frac{III 19}{-}$	
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K1, D8}$	8-1	$\frac{П-2,3}{B-2}$	$\frac{D}{III 41}$ Упаковка согласно НТД на про- дукцию	
$\frac{6-4}{A}$	3-00	$\frac{K4, D8}{K1, D5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$	С Разместить с учетом требова- $\frac{III 11}{III 11}$ п 4.2.2	
$\frac{8-1}{C}$	8-07	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	6-1 разд 1 4-2 разд 2-5	$\frac{C-1,3}{Г-1,3}$ B	См. Разместить с учетом требова- ч IV п 4.2.2 п 6.2 $\frac{III 11}{III 15}$	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
	с водой, выделяя водород хлористый При попадании в огонь выделяет ядовитые газы					
6445-1 ОКТОГЕН ДЕСЕНСИ- БИЛИЗИРОВАННЫЙ OCTOGEN, DESENSI- TIZED	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0484 1106			11D 1a	Табл. 1: E6
6446 ОКТОГЕН УВЛАЖ- НЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 15% OCTOGEN, WETTED with not less than 15% water, by mass	(CH_2HNO_2) ₄ Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0226 1106			11D 1a	Табл. 1: E6
Оксорен и гексоген смеси	См. Гексоген и октоген — смеси ... — ПН 5464					
Октол ..	См. Октолит... — ПН 6447					
6447 ОКТОЛИТ сухой или с массовой долей воды ме- нее 15% OCTOLITE, dry or wet- ted with less than 15% water, by mass	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздейст- виям и нагреву Смесь цикло- тетраметилтетранитрамина и гринитротолуола	0266 1110			11D 1a	Табл. 1: E13
Олеум	См Кислота серная дымящая — ПН 5997					
Олитреф	См Трифторалин - ПН 6865					
Олово (II) сернокислое	См. Олова (II) сульфат — ПН 6449					
Олово фосфористое	См. Олова фосфиды — ПН 6452					
Олово хлористое дымя- щее	См. Олова тетрахлорид безводный — ПН 6450					
Олово четыреххлорис- тое безводное	См Олова тетрахлорид безводный — ПН 6450					
Олово четыреххлорис- тое пятиводное	См. Олова тетрахлорида пентагидрат — ПН 6451					
Олово гидрид ..	См. Станнометан -- ПН 6709					
Олово двуххлористое	См Олова дихлорида . — ПН 6448					
6448 ОЛОВО ДИХЛОРИДА ГИДРАТ (ЕДКИЕ ВЕ- ЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, НУК) STANNIC DICHLORI DE HYDRATE (COR ROSIVE SOLIDS, N O S)	$\text{SnCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ Едкое и коррозион- ное вещество Бесцветные или желтые кристаллы Ядовитое	1759 8144			III низк. 8	Табл. 18, 19

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
					В.46 П.39	
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{В-2}}$ -	$\frac{\text{П1.53}}{\text{Вз.15}}$	Укладка категории I
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{Г-3}}{\text{С-13}}$ -	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{В-2}}$ -	$\frac{\text{Вз.53}}$	1. Укладка категории II-B. 2. Перевозку октолита сухого, содержащего более 80% октогена, следует производить по условиям ПН 6446
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-00	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$ Ш 48	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6449 ОЛОВА (II) СУЛЬФАТ STANNOUS SULPHATE II	SnSO_4 или $\text{Sn}(\text{SO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. Мало- опасное ядовитое вещество Бесцветные кристаллы Раство- римы в воде			III низк	9153 —	
6450 ОЛОВА ТЕТРАХЛО- РИД БЕЗВОДНЫЙ STANNIC CHLORIDE, ANHYDROUS	SnCl_4 Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество Дымящая бесцветная жид- кость Пары раздражают сли- зистые оболочки t_m минус 33°C.	1827 8218		II ср	8312 8	Табл. 16, 17
6451 ОЛОВА ТЕТРАХЛО- РИДА ПЕНТАГИД- РАТ STANNIC CHLORIDE PENTAHYDRATE	$\text{SnCl}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ Едкое и корро- зионное в присутствии влаги вещество. Раздражает кожу и слизистые оболочки Ядовитое Растворимо в воде $t_{пл}$ 56°C	2440 8218		III низк.	8173 8	Табл. 18, 19
6452 ОЛОВА ФОСФИДЫ STANNIC PHOSPHI- DES	ВГВ Под воздействием воды или водяного пара разлагает- ся, выделяя фосфин Ядовитое, высокоопасное. ПДК 0,1 мг/м ³	1433 4364		I выс	4321 4в, 6а	Табл. 8; терм. укуп. B56 B86 B96 B17a
Олова (IV) хлорид	См. Олова тетрахлорид безводный — ПН 6450					
Оксидат	См приложение 13					
6453 ОРЕХИ ТУНГОВЫЕ TUNG NUTS	Малоопасные ядовитые орехи Пыль тунговых орехов может самовозгораться			III низк	9153	
Ортоцид	См. Калтан — ПН 5931					
6454 ОСМИЯ ТЕТРАОКСИД OSMIUM TETROXIDE	OsO_4 Ядовитое высокоопасное вещество. Летучие бесцветные или желтые кристаллы. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки, вызывая слезотече- ние	2171 6215		I выс	6111 6а	Табл. 13, 14
Осмия четырехокись	См Осмия тетраоксид — ПН 6454					
6454-1 ОСНОВА ЛАКОВАЯ ЖИДКАЯ...	См. Материалы лакокрасочные ПН 9252—9254					— приложение 16, табл. 3.
6455 ОСТАТОК КУБОВЫЙ МЕТИЛХЛОРСИЛА- НОВ (ХЛОРСИЛАНЫ, Н.У.К.) STILL RESIDUE OF METHYLCHLOROSILA- NES (CHLOROSILA- NES, N.O.S.)	ЛВЖ От светло- до темно- коричневого цвета с резким запахом. Коррозионная. Вызы- вает ожоги кожи, пары раз- дражают слизистые оболочки. При взаимодействии с водой и влажн вытекает водород хлор- истый $t_{пл}$ 71°C ПДК 1 мг/м ³	2985 3199		I выс	3241 3; 8	Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{9-2}{A}$	9-03	$\frac{K1}{K4, D8}$	8-1	Не горит	$\frac{C}{III.54}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{8-1}{C}$	8-00	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит В	См. При перевозке в стеклянных ч. IV бутылках категория размещения — D. $\frac{III.44}{III.44}$	
$\frac{8-2}{A}$	8-00	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{C}{III.44}$	
$\frac{4-11}{E}$	4-34	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	С-1 Г-1,2 В,П	См. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 $\frac{III.44}{III.44}$ В.54	
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D8}$	8-1	В-1,2 П-1,2 —	$\frac{D}{III.54}$ III.52 III.28	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{6-2}{B}$	6-04	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	Не горит	$\frac{B^{**}}{III.44}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{3-1}{B}$	3-04	$\frac{K4, D4}{K4, D5}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Г-1,3 С-1,3 В	См. ч. IV п. 6.5.* $\frac{III.52}{III.44}$ В.46	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6456 ОСТАТОК КУБОВЫЙ ФЕНИЛХЛОРСИЛА- НОВ (ХЛОРСИЛАНЫ, Н.У.К.) STILL RESIDUE OF PHENYLCHLOROSILA- NES (CHLOROSILA- NES, N.O.S.)	Едкое и коррозионное веществ- во Жидкость от темно-корич- невого до черного цвета. Вы- зывает ожоги кожи. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Ядовитая, высокоопасная. При взаимодействии с водой и вла- гой выделяет хлористый водород. КПВ 1,9—47,2%. ПДК 1 мг/м ³	2987 8142	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
6457 ОСТАТОК КУБОВЫЙ ЭТИЛХЛОРСИЛАНОВ (ХЛОРСИЛАНЫ, Н.У.К.) STILL RESIDUE OF ETHYLCHLOROSILA- NES (CHLOROSILA- NES, N.O.S.)	ЛВЖ. От светло- до темно-ко- ричневого цвета с резким за- пахом. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки При взаимодействии с водой и влагой разлагается, выделяя хлористый водород. ПДК 1 мг/м ³	2985 3199	I выс.	3241 3; 8	Табл. 4
6457-1 ОТХОДЫ РЕЗИНЫ, по- рошок или гранулы раз- мером не более 840 микрон с содержанием резины более 45% RUBBER SCRAP or RUBBER SHODDY, po- wdered or granulated, not exceeding 840 mic- rons and rubber content exceeding 45%	Легковоспламеняющийся ма- териал. Склонен к самонагрева- нию	1345 4167	II ср.	4112 4а	Табл. 6, 6а
Отходы сивушные	См. Масло сивушное — ПН 6134				
6457-2 ОТХОДЫ ТЕКСТИЛЯ ВЛАЖНЫЕ или ОТХО- ДЫ ШЕРСТИ ВЛАЖ- НЫЕ (САМОВОЗГО- РАЮЩИЕСЯ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) TEXTILE WASTE, WET or WOOL WASTE, WET (SELF-HEATING SUB- STANCES, SOLID, N.O.S.)	Волокнистые самовозгораю- щиеся материалы	3088 4264, 4260	III низк.	4213 4б	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>Г-1,3</u> С-1,3 В	См. Размещать с учетом требова- ч. IV ний п. 4.2.2 <u>п.6.5.</u> Ш.52 Ш.44 В.46	
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>Г-1,3</u> С-1,3 В	См. ч. IV п. 6.5* <u>Ш.52</u> Ш.44 В.46	
<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	4-1	<u>В-2</u> П-1,2 <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> Действие Правил МОПОГ не Ш.52 распространяется на полностью вулканизированный твердый каучук (эбонит)	
<u>4-7</u> А	4-23	<u>К1</u> К4, Д5	4-1	<u>В-3</u> П-1,2 <u>Г-1,3</u> —	<u>Д</u> См. п. 14.2.4,6,в Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO			
Пайн-ойль	См. Масло сосновое — ПН 6139						
6458 ПАКЕТЫ ДЫМОВЫЕ без дымного пороха (СИГНАЛЫ ДЫМО- ВЫЕ без взрывчатого звукового элемента) PACKAGES, SMOKE without black powder (SIGNALS, SMOKE without explosive sound unit)	Содержат пиротехнический сос- тав. Чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагреву	0197 1302			14G 16	Табл. 1: E150	
ПАРАКВАТ	См. приложение 13						
6459 ПАРАЛЬДЕГИД PARALDEHYDE	$C_6H_{12}O_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом. Смешивает- ся с водой. $t_{всп} 44^\circ C$. НКПВ 4,3%	1264 3372		III низк.	3313 3	Табл. 4	
ПАРАОКСОН	См. приложение 13						
ПАРАТИОН	См. приложение 13						
ПАРАТИОН-МЕТИЛ	См. приложение 13						
Парафин	См. Керосин — ПН 5947						
Параформ	См. Параформальдегид — ПН 6460						
6460 ПАРАФОРМАЛЬДЕ- ГИД PARAFORMALDEHY- DE	$(HCHO)_n$ или $HO(CH_2O)_nH$. Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Белый порошок с резким запахом. Ядовитое. Выделяет, особенно при нагре- вании, формальдегид	2213 4164		III низк.	4133 —	Табл. 6г: T13a	
Парщат	См. Цинеб — ПН 7126						
Паста пороховая...	См. Порох в брикетах... — ПН 6537, 6538						
6462 ПАТРОНЫ ВЗРЫВ- НЫЕ в полиэтиленовой оболочке ПВП-1-А и СП-1, ПВП-1-У (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП С) CARTRIDGES, EXPLO- SIVE, polyethylene clad ПВП-1-А and СП-1, ПВП-1-У (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE C)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0083 1118			11D 1a	Табл. 1: E10	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>1-1</u> А	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> <u>С-1,3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории I. Допускаемое количество на пассажирском судне 1 т
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 52</u> П 44	Знаки опасности и испытания тары не требуются, но на транспортной таре и в грузовых документах должны быть указаны подкласс и № ООН
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
6463 ПАТРОНЫ ГИДРОКС (СНАРЯДЫ ПЕРФО- РАТОРНЫЕ для нефте- скважин без капсуля- детонатора) CARTRIDGES HYDROX (JET PERFORATING GUNS, CHARGED, oil well, without detonator)	Содержат бризантные ВВ Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0124 1275		11D 1a	Табл. 1: E140
6464 ПАТРОНЫ ЗАЖИГА- ТЕЛЬНЫЕ (ЗАЖИГА- ТЕЛИ ОГНЕПРОВОД- НОГО ШНУРА) CARTRIDGES, INCEN- DIARY (LIGHTERS, FUSE)	Содержат ВВ Малоопасны	0131 1276		14S 16	Табл. 1: E141
6465 ПАТРОНЫ ОСВЕТИ- ТЕЛЬНЫЕ (СИГНАЛЫ СВЕТОВЫЕ ПОВЕРХ- НОСТНЫЕ) CARTRIDGES, FLASH (FLARES, SURFACE)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0419 1263		12G 1a	Табл. 1: E133
6466 ПАТРОНЫ ОСВЕТИ- ТЕЛЬНЫЕ (СИГНАЛЫ СВЕТОВЫЕ ПОВЕРХ- НОСТНЫЕ кроме водо- активируемых уст- ройств) CARTRIDGES, FLASH (FLARES, SURFACE, other than water-activa- ted contrivances)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0092 1263		13G 1a	Табл. 1: E133
6468 ПАТРОНЫ ОХОТ- НИЧЬИ (ПАТРОНЫ С ИНЕРТНОЙ ПУЛЕЙ) CARTRIDGES FOR SHOTGUNS (CART- RIDGES FOR WEA- PONS, INERT PRO- JECTILE)	Содержат метательные ВВ. Чувствительны к нагреву и механическим воздействиям	0339 1234		14C 16	Табл. 1: E112
6469 ПАТРОНЫ ПОДРЫВ- НЫЕ из аммонийносе- литренных ВВ (ЗАРЯ- ДЫ ПОДРЫВНЫЕ) CARTRIDGES, DEMO- LITION produced from ammonium nitrate explo- sive (CHARGES, DEMO- LITION)	Содержат бризантные ВВ Чув- ствительны к механическим воздействиям и нагреву	0048 1241		11D 1a	Табл. 1: E117

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{С-1,3}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{Г-2}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{А}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}} \\ \text{С-3}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I. Допускаемое количество на пассажирском судне I т
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO			
6470 ПАТРОН-РАКЕТА СИГНАЛЬНАЯ ПИС- ТОЛЕТНАЯ CARTRIDGES, SIGNAL	Содержит пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительна к ме- ханическим воздействиям и нагреву	0054 1237			13G 1a	Табл. 1: E115
6471 ПАТРОН-РАКЕТА СИГНАЛЬНАЯ ПИС- ТОЛЕТНАЯ CARTRIDGES, SIGNAL	Содержит пиротехнические сос- тавы. Малоопасна	0405 1237			14S 16	Табл. 1: E115
6473 ПАТРОНЫ СПОРТИВ- НЫЕ (ПАТРОНЫ С ИНЕРТНОЙ ПУЛЕЙ) CARTRIDGES, SPOR- TING (CARTRIDGES FOR WEAPONS, INERT PROJECTILE)	Содержат метательные ВВ. Чувствительны к нагреву и механическим воздействиям	0339 1234			14C 16	Табл. 1: E112
6475 ПАТРОНЫ СТАРТО- ВЫЕ для реактивных двигателей (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХА- НИЗМОВ) CARTRIDGES, STAR- TER, jet engine (CART- RIDGES' POWER DE- VICE)	Содержат метательные ВВ. Чувствительны к нагреву	0381 1236			12C 1a	Табл. 1: E114
6476 ПАТРОНЫ СТАРТО- ВЫЕ для реактивных двигателей (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХА- НИЗМОВ) CARTRIDGES STAR- TER, jet engine (CART- RIDGES, POWER DE- VICE)	Содержат метательные ВВ. Чувствительны к нагреву и механическим воздействиям	0275 1236			13C 1a	Табл. 1: E114
6477 ПАТРОНЫ СТАРТО- ВЫЕ для реактивных двигателей (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХА- НИЗМОВ)	Содержат метательные ВВ. Чувствительны к нагреву и ме- ханическим воздействиям	0276 1236			14C 1a	Табл. 1: E114

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{А}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}} \\ \text{С-3}$	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I. Допускаемое количество на пассажирском судне 1 т
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
CARTRIDGES, STARTER, jet engine (CARTRIDGES, POWER DEVICE)					
6478 ПАТРОНЫ СТАРТОВЫЕ для реактивных двигателей (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХАНИЗМОВ) CARTRIDGES, STARTER, jet engine (CARTRIDGES, POWER DEVICE)	Содержат ВВ. Малоопасны	<u>0323</u> 1234		<u>14S</u> 16	Табл. 1: E114
6479 ПАТРОНЫ ХОЛОСТЫЕ (ПАТРОНЫ БЕЗОПАСНЫЕ ХОЛОСТЫЕ) CARTRIDGES, BLANK (CARTRIDGES, SAFETY, BLANK)	Содержат ВВ. Малоопасны	<u>0014</u> 1233		<u>14S</u> 16	Табл. 1: E112
6480 ПАТРОНЫ ЭЛЕКТРОЗАЖИГАТЕЛЬНЫЕ (ЗАЖИГАТЕЛИ ОГНЕПРОВОДНОГО ШНУРА) CARTRIDGLS, ELECTROLIGHTERS (LIGHTERS, FUSE)	Содержат ВВ. Малоопасны	<u>0131</u> 1276		<u>14S</u> 16	Табл. 1: E141
Пебулат	См. Тиллам — ПН 6796				
6481 ПЕК КАМЕННОУГОЛЬНЫЙ И НЕФТЯНОЙ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К) TAR AND PETROLEUM PITCH (POISONOUS SOLIDS, N.O.S)	Ядовитые высокоопасные летучие твердые, иногда вязкие, густые черные продукты. Печковая пыль и пары ядовиты. ПДК 0,5 мг/м ³	<u>2811</u> 6236		<u>III</u> низк. <u>6113</u> 66	Табл. 13, 14
Пеларгонила пероксид...	См. н-Нонаиноила пероксид... — ПН 6428				
6482 ПЕНТАБОРАН PENTABORANE	B ₅ H ₉ . Самовозгорающаяся ядовитая высокоопасная бесцветная жидкость. Пирофорная (самовоспламеняется на воздухе). Разлагается под действием воды, выделяя водород. Диапазон кипения технического продукта от 48 до 63 °С. ПДК 0,01 мг/м ³ (США)	<u>1380</u> 4148		<u>I</u> выс. <u>4221</u> 46; 6a	Табл. 7a: C18a
Пентадион-2,4	См. Ацетилацетон — ПН 5163				

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-4}{А}$	1-04	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-1,2}{П-2}$ <u>Г-3</u>	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{А}$	1-04	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-1,2}{—}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{А}$	1-04	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-1}{П-2}$ <u>Г-3</u>	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{6-2}{В}$	6-14	$\frac{К1, Д4}{К1, Д4}$	6-1	$\frac{В-2}{П-2}$	$\frac{D}{Ш.26}$	
$\frac{4-8}{D}$	4-21	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{Г-1}{С-1,3}$ <u>В,П</u>	$\frac{С}{Ш.52}$ <u>Ш.53</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	СО		
6483 2,2,4,6,6-ПЕНТАМЕ- ТИЛГЕПТАН PENTAMETHYLPHEP- TANE	$C_{12}H_{26}$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой $t_{всп} 43^\circ C$	2286 3373		III низк.		3313 3	Табл. 4
Пентаметилен	См. Циклопентан — ПН 7120						
6484 н-ПЕНТАН или ИЗО- ПЕНТАН n-PENTANE or ISO- PENTANE	C_5H_{12} . ЛВЖ. Бесцветная, с за- пахом парафина. Слабо раздра- жает кожу и слизистые оболоч- ки. В высоких концентрациях действует наркотически. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ ми- нус $43^\circ C$. КПВ 1,4—8,0%. ПДК 300 мг/м ³	1265 3140		I выс.		3111 3	Табл. 4
Пентаналь	См. Альдегид валериановый — ПН 5042						
Пентан-2,4-дион	См. Ацетилацетон — ПН 5163						
Пентандион-2,4	См. Ацетилацетон — ПН 5163						
ПЕНТАНИТРОАНИ- ЛИН сухой PENTANITROANILI- NE, DRY	Перевозка запрещена						
Пентанола...	См. Спирты амиловые... — ПН 6686, 6687						
Пентанон-2	См. Метилпропилкетон — ПН 6222						
Пентанон-3	См. Диэтилкетон — ПН 5728						
Пентантиолы	См. Амилмеркаптаны — ПН 5070						
6485 ПЕНТАФТОРХЛОР- ЭТАН CHLOROPENTAFLUO- ROETHANE	C_2F_5Cl . Невоспламеняющийся, неядовитый сжиженный газ. $t_{кип}$ минус $38^\circ C$. Отн. плотн. 5,4	1020 2119				2113 2	Табл. 3: 1a
Пентафторхлорэтан и дифторхлорметан — смесь ..	См. Дифторхлорметан и пентафторхлорэтан — ПН 5684						
ПЕНТАХЛОРФЕНОЛ	См. приложение 13						
6486 ПЕНТАХЛОРЭТАН PENTACHLOROETHA- NE	C_2HCl_5 . Ядовитая летучая бес- цветная жидкость. При контак- те с пламенем разлагается. ПДК 300 мг/м ³	1669 6217		II ср.		6112 6a	Табл. III, 12
Пентаэритриттетранит- рат. .	См Тетранитропентаэритрит... — ПН 6776, 6777						

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 С-1 Г-1,3 —	<u>Д</u> Ш.25 Ш.44 Ш.52	Перевозка в стеклянных бутылках в литых ящиках из пенопласта (4Н1) запрещена
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д2</u> К1, Д10	2-1	Не горит	<u>—</u> Ш.26 Ш.52	
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>В</u> Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
6487 ПЕНТЕН-1 n-AMYLENE	C_5H_{12} ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с неприятным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. В высоких концентрациях действует наркотически. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 20 °С, $t_{\text{кип}}$ 30 °С. КПВ 1,4—8,7%	1108 3140		I выс.	3111 3	Табл. 5 Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Пентиламин	См. Амиламин — ПН 5066					
Пентилбутираты,	См. Амилбутираты — ПН 5068					
Пентилнитрит	См. Амилнитрит — ПН 5072					
Пентол-1	См. 3-Метилпентен-2-ин-4-ол-1 — ПН 6220					
6488 ПЕНТОЛИТ, сухой или с массовой долей воды менее 15% PENTOLITE, dry or wetted with less than 15% water, by mass	Бризантное ВВ. Крystalлы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Смесь тетранитропентаэритрита и тринитротолуола. Склонно к воспламенению Ядовито	0151 1110			11D 1a	Табл. 1: E13
Перидроль	См. Водорода пероксид — водные растворы с массовой долей пероксида водорода не менее 20%, но не более 60% (стабилизированные, если необходимо) — ПН 5400					
Пери — кислота	См. 1-Нафтиламин-8-сульфо кислота — ПН 6367					
Перкислоты	См. Пероксикислоты... — ПН 6489					
6489 ПЕРОКСИКИСЛОТЫ (ОКИСЛЯЮЩИЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, НУ.К) PERACIDS (OXIDIZING SUBSTANCES, SOLID N.O.S.)	H_2SO_5 или $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$. Окисляющие вещества. Твердые кристаллы или порошки. $t_{\text{пл}}$ соответственно 45 и 65 °С	1479 5163		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
Пероксокислоты...	См. Пероксикислоты... — ПН 6489					
6490 ПЕРФОРАТОРЫ ЗАЛПОВОГО ДЕЙСТВИЯ (СБОРКИ ДЕТОНАТОРОВ НЕЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) PERFORATORS, VOLLEY ACTION (DETONATOR ASSEMBLIES, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Очень чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0360 1256			11B 1a	Табл. 1: E105A
Перфторацетон	См. Гексафторацетон — ПН 5448					
Перфторацетонгидрат	См. Гексафторацетонгидрат — ПН 5449					
Перфторбутен-2	См. Октафторбутен-2 — ПН 6440					

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-1</u> <u>Е</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>С-1,3</u> <u>Г-все</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.25</u>	
<u>1-2</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u> <u>Ш.52</u>	Укладка категории II-B. Перевозка пентолита сухого, содержащего более 80% тетранитропентаэритрита, запрещена
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-00	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>1-3</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-C

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				CO	КШ Знак опас- ности	
Перфторвинилхлорид...	См. Трифторхлорэтилен... — ПН 6873					
Перфтордиметилкетон	См. Гексафторацетон — ПН 5448					
Перфторпропан	См. Октафторпропан — ПН 6441					
Перфторпропилен	См. Гексафторпропилен — ПН 5450					
Перфторциклобутан	См. Октафторциклобутан — ПН 6442					
Перфторэтан	См. Гексафторэтан — ПН 5451					
Перфторэтилен	См. Тетрафторэтилен — ПН 6785					
Перхлорбензол	См. Гексахлорбензол — ПН 5453					
Перхлорбутадиен-1,3	См. Гексахлорбутадиен-1,3 — ПН 5454					
Перхлордивинил	См. Гексахлорбутадиен-1,3 — ПН 5454					
6491 ПЕРХЛОРИЛФТОРИД PERCHLORYL FLUO- RIDE	FCIO ₃ . Ядовитый сжиженный газ. Бесцветный, с характерным сладковатым запахом. Сильный окислитель. Может образовывать взрывчатые смеси с некоторыми органическими веществами. Отн. плотн 3,5. t _{всн} минус 47 °С	3083			2223 6а, 5	Табл. 3: 1а
Перхлорметантиол	См. Перхлорметилмеркаптан — ПН 6492					
6492 ПЕРХЛОРМЕТИЛ- МЕРКАПТАН PERCHLOROMETHYL MERCAPTAN	CISCCl ₃ Ядовитая высокоопасная летучая желтая маслянистая жидкость, вызывающая слезотечение. Запах сильный, неприятный. Коррозионна для большинства металлов. Медленно реагирует с водой, выделяя хлористый водород. Реагирует с железом и сталью, выделяя углерод четыреххлористый. ПДК 1 мг/м ³	1670 6218		I выс.	6111 6а	Табл. 11, 12
Перхлорциклопентадиен	См. Гексахлорциклопентадиен-1,3 — ПН 5456					
Перхлорэтан	См. Гексахлорэтан — ПН 5457					
Перхлорэтилен	См. Тетрахлорэтилен — ПН 6789					
Пивалил хлористый	См. Триметилацетилхлорид — ПН 6832					
Пивалоилхлорид	См. Триметилацетилхлорид — ПН 6832					
6494 ПИКОЛИНЫ PICOLINES	C ₆ H ₇ N. ЛВЖ. Бесцветные или желтоватые. Ядовитые. Пары раздражают кожу и слизистые оболочки. Смешиваются с водой. При попадании в огонь	2313 3376		II ср.	3312 3	Табл. 4

КТПП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>2-3</u> D	2-21	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	См. ч. IV, п.6.8 <u>Ш.49</u> Ш.52	
<u>6-1</u> D	6-06	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1	С-1 <u>П-1,2</u> —	А* Размещать с учетом требова- <u>Ш.26</u> ний п. 4.2.2 Ш.44 Ш.51 В.46	
<u>3-2</u> A	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	П-3 В-2 <u>Г-1</u> —	В* β-Пиколин не является ЗА- <u>Ш.44</u> ГРЯЗНИТЕЛЕМ МОРЯ Ш.28 П.52 П.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
	выделяют ядовитые газы. $t_{всп}$ от 18 до 57 °С. КПВ 1,3—8,7%. ПДК 5 мг/м ³					
Пикрамид	См. Тринитроанилин... — ПН 6840					
Пикрил хлористый...	См. 1,3,5-Тринитро-2-хлорбензол... — ПН 6859, 6860					
Пикрилхлорид...	См. 1,3,5-Тринитро-2-хлорбензол... — ПН 6859, 6860					
Пикрит...	См. Нитрогуанидин... — ПН 6406					
6495 ПИНАКОЛИН (КЕТО- НЫ ЖИДКИЕ, Н.У.К.) PINACOLINE (КЕТО- NES, LIQUID, N.O.S.)	СН ₃ СОС ₄ Н ₉ . ЛВЖ. Не смеши- вается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С	1224 3248		II ср.	3212 3	Табл. 4
Пинана гидропероксид...	См. Пинила гидропероксид... — ПН 6497					
Пинанила гидроперок- сид...	См. Пинила гидропероксид... — ПН 6497					
ПИНДОН (и его соли)	См. приложение 13					
6496 ПИНЕН PINENE	С ₁₀ Н ₁₆ . ЛВЖ. Бесцветная, с запахом скипидара. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. $t_{всп}$ 33 °С	2368 3377		III низк.	3313 3	Табл. 4
6497 ПИНИЛА ГИДРОПЕ- РОКСИД технически чистый PINANE HYDROPERO- XIDE, technically pure	С(СН ₃) ₂ С ₆ Н ₈ (СН ₃)(ООН). Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ная жидкость. Бурно разла- гается при загрязнении други- ми веществами. При попада- нии в глаза вызывает серьез- ные повреждения роговой обо- лочки. Не смешивается с во- дой	2162 --		I выс.	5251 5	Табл. 10: П1а П2б П6а П18б П20в
6498 ПИПЕРАЗИН PIPERAZINE	ННСН ₂ СН ₂ ННСН ₂ СН ₂ . Едкое коррозионное вещество. Бес- цветные кристаллы, чернеющие на свету. Пыль раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовито. При нагревании и по- падании в огонь разлагается, выделяя оксиды азота. Рас- твор в воде является сильным основанием. ПДК 5 мг/м ³	2579 8211		III низк.	8213 8	Табл. 18, 19
Пиперазиноэтиламин	См. N-Аминоэтилпиперазин — ПН 5084					
6499 ПИПЕРИДИН PIPERIDINE	(СН ₂) ₅ НН. ЛВЖ. Бесцветная, с сильным рыбным запахом. Ядовитая высокоопасная. Раз- дражает кожу и слизистые оболочки. Смешивается с во- дой. Раствор в воде высоко-	2401 3272		II ср.	3252 3	Табл. 4

$\frac{\text{КТР11}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{Г-1}} \\ \text{С-1} \\ \underline{\text{В-2}} \\ -$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.26}} \\ \text{Ш.52}$	
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}} \\ -$	$\frac{\text{В}^*}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.26} \\ \text{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{\text{Д}}$	5-20	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-2	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}} \\ -$	$\frac{\text{См.}}{\text{ч. IV,}} \\ \underline{\text{п.6.8}} \\ \text{Ш.30} \\ \text{Ш.44}$	
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-00	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	8-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{В-2}} \\ -$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \text{ Укладывать в наиболее про-}$ хладном месте П.42	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{П-3}} \\ \underline{\text{В-2}} \\ -$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.52}} \text{ Укладывать в наиболее сухом}$ месте Ш.44 П.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			СО	КШ Знак опас- ности	
	коррозионен. При попадании в огонь выделяет очень ядовитые пары. $t_{всп}$ 3 °С. ПДК 0,2 мг/м ³				
ПИРАЗОКСОН	См. приложение 13				
6500 ПИРАЗОН PYRASON	Малоопасное ядовитое вещест во. Пестицид		III низк.	9153 —	
ПИРАЗОФОС	См. приложение 13				
Пирамин	См. Пиразон — ПН 6500				
6501 ПИРИДИН PYRIDINE	N(CH) ₄ CH. ЛВЖ. Бесцветная или желтоватая, с резким за- пахом. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 20 °С. КПВ 1,8— 12,4% ПДК 5 мг/м ³	1282 3277	II ср.	3222 3; 6a	Табл. 4
ПИРИДИНА ПЕРХЛО- РАТ PYRIDINE PERCHLO- RATE	Перевозка запрещена				
6502 ПИРИДИНОВЫЕ ОС- НОВАНИЯ (ЕДКИЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) PYRIDINE BASES (CORROSIVE LIQUIDS, N.O.S.)	Едкое вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость. Тех- ническая смесь пиридина, его гомологов, воды и масел. Ядо- витое. ПДК пиридина 5 мг/м ³	1760 8147	II ср.	8272 8	Табл. 16, 17
ПИРИМИКАРБ	См. приложение 13				
ПИРИМИФОС-ЭТИЛ	См. приложение 13				
Пирит	См. Колчедан серный — ПН 6046				
6503 ПИРОБЕНЗОЛ (ДИС- ТИЛЛЯТЫ НЕФТИ, Н.У.К.) PYROBENZENE (PET- ROLEUM DISTILLA- TES, N.O.S.)	C ₈ H ₁₈ . ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С. ПДК 5,0 мг/м ³	1268 3271	II ср.	3212 3	Табл. 4
6504 ПИРОЗАРЯДЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) PYROTECHNIC CHAR- GES (ARTICLES, PY- ROTECHNIC for techni- cal purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0428 1220		11G 1a	Табл. 1: E109

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	СИЗА	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> Ш.32 Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 <u>Г-2</u> —	<u>А</u> Ш.28 Ш.52	
<u>8-2</u> В	8-00	<u>К2</u> К2, Д10	6-1	<u>П-2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.44	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> В-2 <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> Ш.52	
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6505 ПИРОЗАРЯДЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) PYROTECHNIC CHAR- GES (ARTICLES, PY- ROTECHNIC for techni- cal purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и нагреву	0429 1220		12G 1a	Табл. 1: E109
6506 ПИРОЗАРЯДЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) PYROTECHNIC CHAR- GES (ARTICLES, PY- ROTECHNIC for techni- cal purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и нагреву	0430 1220		13G 1a	Табл. 1: E134
6507 ПИРОЗАРЯДЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) PYROTECHNIC CHAR- GES (ARTICLES, PY- ROTECHNIC for techni- cal purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и нагреву	0431 1220		14G 16	Табл. 1: E134
6508 ПИРОЗАРЯДЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) PYROTECHNIC CHAR- GES (ARTICLES, PY- ROTECHNIC for techni- cal purposes)	Содержат пиротехнические сос- тавы. Малоопасны	0432 1220		14S 16	Табл. 1: E134
6509 ПИРОКАТЕХИН (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) PYROCATECHOL (FLAMMABLE SO- LIDS, N.O.S.)	$C_6H_4(OH)_2$. Легковоспламеня- ющееся твердое вещество. Кристаллы, буряющие на воз- духе	1325 4146	II ср.	4132 4a	Табл. 6, 6a
6510 ПИРОПАТРОНЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХ- НИЧЕСКИЕ для тех- нических целей) PYROTECHNIC CART- RIDGES (ARTICLES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и нагреву	0428 1220		11G 1a	Табл. 1: E109

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{4-1}{\text{В}}$	4-10	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.53}}$	
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упаковка
6511 ПИРОПАТРОНЫ (ИЗДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИЧЕСКИЕ для технических целей) PYROTECHNIC CARTRIDGES (ARTICLES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0429 1220		12G 1a	Табл. 1: E109
6512 ПИРОПАТРОНЫ (ИЗДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИЧЕСКИЕ для технических целей) PYROTECHNIC CARTRIDGES (ARTICLES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0430 1220		13G 1a	Табл. 1: E134
6513 ПИРОПАТРОНЫ (ИЗДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИЧЕСКИЕ для технических целей) PYROTECHNIC CARTRIDGES (ARTICLES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0431 1220		14G 16	Табл. 1: E134
6514 ПИРОПАТРОНЫ (ИЗДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИЧЕСКИЕ для технических целей) PYROTECHNIC CARTRIDGES (ARTICLES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнические составы. Малоопасны	0432 1220		14S 16	Табл. 1: E134
6515 ПИРОПАТРОНЫ для катапультирования парашютов или аппаратов (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХАНИЗМОВ) PYROTECHNIC CARTRIDGES for parachute or apparatus catapult (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат метательные ВВ. Чувствительны к нагреву	0381 1236		12C 1a	Табл. 1: E114
6516 ПИРОПАТРОНЫ для катапультирования парашютов или аппаратов (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХАНИЗМОВ)	Содержат метательные ВВ. Чувствительны к нагреву	0275 1236		13C 1a	Табл. 1: E114

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КДШ Знак опасности	Упа- ковка
PYROTECHNIC CARTRIDGES for parachute or apparatus catapult (CARTRIDGES POWER DEVICE)					
6517 ПИРОПАТРОНЫ для катапультирования парашютов или аппаратов (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХАНИЗМОВ) PYROTECHNIC CARTRIDGES for parachute or apparatus catapult (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат метательные ВВ. 0276 Чувствительны к нагреву и механическим воздействиям	1236		14C 16	Табл. 1: E114

6518 ПИРОПАТРОНЫ для катапультирования парашютов или аппаратов (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХАНИЗМОВ) PYROTECHNIC CARTRIDGES for parachute or apparatus catapult (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат ВВ. Малоопасны	0323 1236		14S 16	Табл. 1: E114

6519 ПИРОПАТРОНЫ для огнетушителей, парашютов или аппаратов (УСТРОЙСТВА РАСЦЕПЛЕНИЯ ВЗРЫВЧАТЫЕ) PYROTECHNIC CARTRIDGES for fire extinguisher, parachutes or apparatus (RELEASE DEVICES, EXPLOSIVE)	Содержат ВВ.	0173 1287		14S 16	Табл. 1: E145

6520 ПИРОПАТРОНЫ ДЛЯ ОГНЕТУШИТЕЛЕЙ (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХАНИЗМОВ) PYROTECHNIC CARTRIDGES FOR FIRE EXTINGUISHERS (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат метательные ВВ. 0381 Чувствительны к нагреву	1236		12C 1a	Табл. 1: E114

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{П-2}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO			
6521 ПИРОПАТРОНЫ ДЛЯ ОГНЕТУШИТЕЛЕЙ (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗА- ПУСКА МЕХАНИЗ- МОВ) PYROTECHNIC CART- RIDGES FOR FIRE EXTINGUISHERS (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0275 1236				13С 1а	Табл. 1: E114
6522 ПИРОПАТРОНЫ ДЛЯ ОГНЕТУШИТЕЛЕЙ (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗА- ПУСКА МЕХАНИЗ- МОВ) PYROTECHNIC CART- RIDGES FOR FIRE EXTINGUISHERS (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву и ме- ханическим воздействиям	ВВ. 0276 1236				14С 16	Табл. 1: E114
6523 ПИРОПАТРОНЫ ДЛЯ ОГНЕТУШИТЕЛЕЙ (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗА- ПУСКА МЕХАНИЗ- МОВ) PYROTECHNIC CART- RIDGES FOR FIRE EXTINGUISHERS (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат ВВ. Малоопасны	0323 1236				14S 16	Табл. 1: E114
6524 ПИРОПАТРОНЫ КА- ТАПУЛЬТИРОВАНИЯ (УСТРОЙСТВА РАС- ЦЕПЛЕНИЯ ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ) PYROTECHNIC CART- RIDGES FOR CATA- PULT (RELEASE DE- VICES, EXPLOSIVE)	Содержат ВВ. Малоопасны	0173 1287				14S 16	Табл. 1: E145
Пиросульфурил хлорис- тый	См. Дисульфурилхлорид — ПН 5667						
6525 ПИРРОЛИДИН PYRROLIDINE	С ₄ Н ₉ . ЛВЖ. Бесцветная или слегка желтоватая с неприят- ным аммиачным запахом. Ядо- витая. Дымит во влажном воз- духе. Смешивается с водой. t _{всп} 3 °С.	1922 3277		II ср.	3252 3		Табл. 4

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{П-2}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-3,2}}{\text{В-2}} \\ \frac{\text{Г-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.53}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6526 ПИСТОНЫ (КАПСЮ- ЛИ) CAPS (PRIMERS CAP TYPE)	Содержат инициирующие ВВ. Очень чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0377 1279		11B 1a	Табл. 1: E142
6527 ПИСТОНЫ (КАПСЮ- ЛИ) CAPS (PRIMERS CAP TYPE)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0378 1279		14B 16	Табл. 1: E142
6528 ПИСТОНЫ (КАПСЮ- ЛИ) CAPS (PRIMERS CAP TYPE)	Содержат ВВ. Малоопасны	0044 1279		14S 16	Табл. 1: E142
6529 ПЛАСТИК-75 (ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА, БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) PLASTIC-75 (EXPLOSI- VE, BLASTING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
ПЛАТИНЫ ФУЛЬМИНАТ FULMINATING PLATINUM					
6530 ПОБЕДИТЫ ВП-4 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) POBEDIT ВП-4 (EX- PLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Гигроскопичны	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
6531 ПОЛИВИНИЛБУТИ- РАЛЬ POLYVINYL BUTYRAL	Твердое горючее вещество		III НИЗК.	9133 —	
6531-1 ПОЛИВИНИЛБУТИ- РАЛЬ, клеевой раствор с температурой вспышки менее 23 °С (КЛЕИ) POLYVINYL BUTYRAL, solvent adhesive, flash point less than 23 °С (ADHESIVES)	ЛВЖ. Белый или желтый порошок, растворенный в этиловом спирте	1133 3174	II ср	3212 3	Табл. 4

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{П-2}} \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{С-1}} \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}} \frac{\text{С-1,3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{9-1}{\text{А}}$	9-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{П-1,2}}$ —	$\frac{\text{Д}}{\text{Ш.52}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.25}} \frac{\text{Ш.52}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
6531-2 ПОЛИГАЛОГЕНИДЫ ДИФЕНИЛОВ ЖИД- КИЕ или ПОЛИГАЛО- ГЕНИДЫ ТРИФЕНИ- ЛОВ ЖИДКИЕ POLYHALOGENATED BIPHENYLS, LIQUID or POLYHALOGENA- TED TERPHENYLS, LI- QUID	Малоопасные ядовитые веществ- ва с резким запахом	<u>3151</u> 9035	II ср.	<u>9152</u> 9	
6531-3 ПОЛИГАЛОГЕНИДЫ ДИФЕНИЛОВ ТВЕР- ДЫЕ или ПОЛИГАЛО- ГЕНИДЫ ТРИФЕНИ- ЛОВ ТВЕРДЫЕ POLYHALOGENATED BIPHENYLS, SOLID or POLYHALOGENA- TED TERPHENYLS, SOLID	Малоопасные ядовитые веществ- ва с резким запахом	<u>3152</u> 9035	II ср.	<u>9152</u> 9	
6532 ПОЛИХЛОРБУТАНЫ- 80 POLYCHLOROBUTA- NES-80	$C_4H_5Cl_5$; $C_4H_4Cl_6$. Малоопасное ядовитое вещество. Трудного- рючая жидкость. При нагрева- нии выделяет хлористый водо- род. Пестицид		III низк.	<u>9153</u> —	
6533 ПОЛИХЛОРДИФЕНИ- ЛЫ POLYCHLORINATED BIPHENYLS	$C_{12}H_{(8-x)}Cl_{(2+x)}$. Малоопасное ядовитое вещество. Бесцветная горючая прозрачная жидкость с резким запахом. Не смеши- вается с водой.	<u>2315</u> 9034	II ср.	<u>9152</u> 9	Табл. 21: M36 M56 M20B
6534 ПОЛИЭТИЛЕНПО- ЛИАМИНЫ (ПОЛИ- АЛКИЛАМИНЫ, Н.У.К., едкие) POLYETHYLENEPO- LYAMINES (POLYALKYLAMINES, N.O.S., corrosive)	$H_2N(CH_2CH_2NH)_nH$. Едкое и коррозионное вещество. Корро- зионно для меди и ее сплавов	<u>2735</u> 8103	II ср.	<u>8212</u> 8	Табл. 16, 17, 18, 19
Полова	См. Сено, солома или солома — ПН 6645				
Порофор ДФ-9.	См. Бензол-1,3-дисульфонилогидразид... — ПН 5243				
Порофор РВ	См. Диазоаминобензол — ПН 5536				
Порофор N	См. 2,2'-Азодиизобутиронитрил — ПН 5003				
Порофор 4ХЗ-57	См. 2,2'-Азодиизобутиронитрил — ПН 5003				
6537 ПОРОХ В БРИКЕТАХ, ПРОПИТАННЫЙ, менее 17% спирта по массе	Метательное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздейст- виям и нагреву	<u>0433</u> 1132	11С 1a	Табл. 1: E103	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{9-2}{A}$	—	$\frac{K1}{K1, D4}$	8-1	$\frac{П-1,2}{C-1}$	$\frac{B^{**}}{Ш.54}$	1. Упаковка в соответствии с НТД на продукцию 2. Укладывать «Отдельно от» пищевых продуктов
$\frac{9-2}{A}$	—	$\frac{K1}{K1, D4}$	8-1	$\frac{П-1,2}{C-1}$	$\frac{B^{**}}{Ш.54}$	1. Упаковка в соответствии с НТД на продукцию 2. Укладывать «Отдельно от» пищевых продуктов
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D8}$	8-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$	$\frac{B}{Ш.54}$ Ш.32 П.46	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{9-2}{A}$	—	$\frac{K1}{K1, D4}$	8-1	$\frac{П-1,2}{C-1}$	$\frac{B^{**}}{Ш.54}$	Укладывать «Отдельно от» пищевых продуктов
$\frac{8-2}{A}$	8-04	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	8-1	$\frac{П-3,2}{B-2}$	$\frac{C}{Ш.44}$	
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{Г-3}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
POWDER CAKE, WET- TED with not less than 17% alcohol, by mass					
6538 ПОРОХ В БРИКЕТАХ, УВЛАЖНЕННЫЙ с массовой долей воды не менее 35% POWDER CAKE, WET- TED with not less than 35% water, by mass	Метательное ВВ. Чувствитель- но к нагреву	0159 1131		13C 1a	Табл. 1: E19
6539 ПОРОХ ДЫМНЫЙ (ЧЕРНЫЙ) гранулиро- ванный или в порошке BLACK POWDER; (GUNPOWDER) granu- lar or as a meal	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0027 1113		11D 1a	Табл. 1 E4
6541 ПОРОХ ОХОТНИЧИЙ БЕЗДЫМНЫЙ «СО- КОЛ» (ПОРОХ БЕЗ- ДЫМНЫЙ) SHOOTING POWDER, SMOKELESS "SOKOL" (POWDER, SMOKE- LESS)	Метательное ВВ Чувствитель- но к нагреву	0161 1133		13C 1a	Табл. 1: E22
6542 ПОРОХА ПИРОКСИ- ЛИНОВЫЕ (ПОРОХ БЕЗДЫМНЫЙ) NITROCELLULOSE POWDER (POWDER, SMOKELESS)	Метательные ВВ. Чувствитель- ны к нагреву	0161 1133		13C 1a	Табл. 1: E22
6543 ПОРОХА ПИРОКСИ- ЛИНОВЫЕ (ПОРОХ БЕЗДЫМНЫЙ) NITROCELLULOSE POWDER (POWDER, SMOKELESS)	Метательные ВВ. Чувствитель- ны к механическим воздейст- виям и нагреву	0160 1133		11C 1a	Табл. 1: E22
Порошок отбеливающий	См. Кальция гипохлорита — смеси сухие с массовой долей активного хлора более 10%, но не более 39% — ПН 5899				
Поташ	См. Калия карбонат... — ПН 5866				
Празеодима и неодима нитраты — смесь	См Неодима и празеодима нитраты — смесь — ПН 6373				
Препарат КЭАМ	См. Карболинеум садовый, эмульсия — ПН 5938				
6544 ПРЕПАРАТЫ ГАЛЕ- НОВЫЕ (СПИРТЫ, Н.У.К.)	ЛВЖ. Медицинские препараты растительного происхождения. Не смешиваются с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С	1987 3175	II ср.	3212 3	Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-2}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{\Gamma-3}$ <u>C-3</u> —	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-B. Допустимое количество на судне 5 т
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{C-3}$ <u>Г-3</u> —	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-A
$\frac{1-2}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{\Gamma-3}$ <u>C-3</u> —	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-B. Допустимое количество на судне 5 т
$\frac{1-2}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{\Gamma-3}$ <u>C-3</u> —	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-B. Допустимое количество на судне 5 т
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{\Gamma-3}$ <u>Г-3</u> —	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, Д4}{K4, Д7}$	3-1	$\frac{П-все}{\Gamma-1,2}$ <u>C-1</u> <u>B-2</u> —	$\frac{D^*}{Ш.53}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
GALEN PREPARATIONS (ALCOHOLS, N.O.S.)						
6545 ПРЕПАРАТ КЗМ PREPARATION K3M	Малоопасная ядовитая маслянистая жидкость темного цвета. Концентрат эмульсии зеленого масла. Пестицид			III низк.	9153 —	
Преципитат белый..	неплавкий См. Ртуги (II) амидохлорид... — ПН 6593					
Принцен	См. Симазин — ПН 6667					
Присадка ECA 4242	См. Депрессатор ECA 4242 — ПН 5526					
6546 ПРИСАДКИ АНТИДЕ- ТОНАЦИОННЫЕ К МОТОРНОМУ ТОПЛИ- ВУ с температурой вспышки не менее 23 °C, но не более 61 °C MOTOR FUEL ANTI- KNOCK MIXTURES, flash point not less than 23 °C but less than 61 °C	Ядовитые чрезвычайно опасные летучие ЛВЖ. Смесь тетраэтилсвинца или тетраметилсвинца с дибромэтиленом и дихлорэтиленом. Не смешиваются с водой. ПДК 0,005 мг/м ³	1649 6199		I выс.	6131 6а; 3	Табл. 15: Я86 Я10а Я11в
6547 ПРИСАДКИ АНТИДЕ- ТОНАЦИОННЫЕ К МОТОРНОМУ ТОПЛИ- ВУ с температурой вспышки более 61 °C MOTOR FUEL ANTI- KNOCK MIXTURES, flash point not less than 61 °C	Ядовитые чрезвычайно опасные летучие жидкости. Смесь тетраметилсвинца с дибромэтиленом и дихлорэтиленом. Не смешивается с водой ПДК 0,005 мг/м ³	1649 6199		I выс.	6111 6а	Табл. 15: Я86 Я10а Я11в
6548 ПРИСПОСОБЛЕНИЕ ЗАЖИГАТЕЛЬНОЕ ТВЕРДОЕ, содержащее легковоспламеняющую- ся жидкость с темпера- турой вспышки менее 23 °C FIRELIGHTERS, SO- LID with flammable liquid, flash point less than 23 °C	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Пористое, например, карбамидная смола, компактная древесная стружка и т. п., пропитанное ЛВЖ, обычно уайт-спиритом или керосином. При нагревании выделяет воспламеняющиеся пары	2623 4145		II ср.	4112 4а	Табл. 6, 6а
6549 ПРИСПОСОБЛЕНИЕ ЗАЖИГАТЕЛЬНОЕ ТВЕРДОЕ, содержащее легковоспламеняющую- ся жидкость с темпера- турой вспышки не ме- нее 23 °C	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Пористое, например, карбамидная смола, компактная стружка и т. п., пропитанное ЛВЖ, обычно уайт-спиритом или керосином. При нагревании выделяет легковоспламеняющиеся пары	2623 4145		III низк	4113 4а	Табл. 6, 6а

<u>КТРИ</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш.37</u> <u>Ш.32</u> <u>Ш.52</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-4</u> D	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>А*</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Каждая отправка должна сопровождаться описанием мер дегазации в случае разлива. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 3. Укладывать «Вдали от» нитросоединений
<u>6-1</u> D	6-04	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>А*</u> <u>Ш.5</u> <u>Ш.6</u>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Каждая отправка должна сопровождаться описанием мер дегазации в случае разлива. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 3. Укладывать «Вдали от» нитросоединений
<u>4-1</u> А	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2,3</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>П.52</u>	
<u>4-1</u> А	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2,3</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>П.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
FIRELIGHTERS, SO- LID with flammable liquid, flash point not less than 23 °C						
6550 ПРОДУКТ АВО (ЕД- КИЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) PRODUCT AVO (COR- ROSIVE LIQUIDS, N.O.S.)	Едкая и коррозионная жид- кость	1760 8147		III низк.	8313 8	Табл. 16, 17
6551 ПРОДУКТ ВАГ (ЕД- КИЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) PRODUCT ВАГ (COR- ROSIVE LIQUIDS, N.O.S.)	Едкая и коррозионная жид- кость	1760 8147		III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
6552 ПРОДУКТ ДУДЭГ (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) PRODUCT ДУДЭГ (POISONOUS LIQU- IDS, N.O.S.)	Ядовитая летучая довольно вязкая жидкость. При хране- нии может кристаллизоваться	2810 6231		II ср	6112 6a	Табл. 11, 12
ПРОМЕКАРБ	См. приложение 13					
6553 ПРОМЕТРИН PROMETRIN	Малоопасное ядовитое вещест- во. Пестицид ПДК 5 мг/м ³			III низк.	9153 —	
ПРОМУРИТ	См. приложение 13					
6553-1 ПРОНИТ PRONIT	Слабоядовитая подвижная жидкость от светло-желтого до красно-коричневого цвета с ха- рактерным запахом. Не сме- шивается с водой. ПДК 0,1 мг/м ³			III низк.	9153 —	Табл. 21; M20a
Пропилен, смешанный с метилацетиленом	См. Метилацетилен и аллен — смеси стабилизированные — ПН 6178					
Пропилен...	См. Аллен... — ПН 5032					
6554 ПРОПАЗИН PROPazin	Малоопасное ядовитое вещест- во. Пестицид. ПДК 5 мг/м ³			III низк.	9153 —	
6555 ПРОПАН PROPANE	C ₃ H ₈ . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный. t _{кип} минус 42 °C. КПВ 1,0—9,5%. Отн. плотн. 1,5	1978 2147			2313 3	Табл. 3; Г1a

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС. Мед.	Примечания
$\frac{8-2}{А}$	8-00	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	В случае разлива нейтрализовать 10—15%-ным раствором питьевой соды и собрать, предварительно засыпав место разлива песком
$\frac{8-2}{А}$	8-00	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	В случае разлива нейтрализовать 10-15%-ным раствором питьевой соды и собрать, предварительно засыпав место разлива песком
$\frac{6-1}{В}$	6-06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{В}{Ш.44}$	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. При разливе засыпать опилками или песком, нейтрализовать 5%-ным раствором аммиака или спирта
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{К4, Д8}$	8-1	$\frac{В-2}{—}$	$\frac{В}{Ш.32}$ Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{К4, Д7}$	8-1	$\frac{П-1,2}{Г-1}$ —	$\frac{С}{Ш.54}$	
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{К4, Д8}$	8-1	$\frac{В-2}{—}$	$\frac{С}{Ш.32}$ Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К4, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-1,2}$ —	$\frac{—}{Ш.25}$	При газовом тушении необходимо углекислоты 32%, азота 45%

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
Пропаналь	См. Альдегид пропионовый — ПН 5048						
n-Пропанол	См. Спирт n-пропиловый — ПН 6697						
Пропанол-1	См. Спирт n-пропиловый — ПН 6697						
Пропанол-2	См. Спирт изопропиловый — ПН 6693						
Пропанон	См. Гексафторацетон — ПН 5448						
Пропантиолы	См. Пропилмеркаптаны — ПН 6567						
ПРОПАФОС	См. приложение 13						
Пропен	См. Пропилен — ПН 6560						
2-Пропеналь ингибиро- ванный	См. Акролеин ингибированный — ПН 5024						
(N-2-Пропенил)-2-про- пен-1-амин	См. Диаллиламин — ПН 5547						
Пропен-2-ол-1	См. Спирт аллиловый — ПН 6685						
Пропил хлористый	См. Пропилхлорид — ПН 6572						
6556 ПРОПИЛАМИН PROPYLAMINE	$C_3H_7NH_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Вызывает ожоги ко- жи, пары раздражают слизис- тые оболочки. Смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 37 °С. КПВ 2,0—10,4%. ПДК 5,0 мг/м ³	<u>1277</u> 3143		II ср.	<u>3152</u> 3	Табл. 5 Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
6557 n-ПРОПИЛАЦЕТАТ n-PROPYL ACETATE	$C_3H_7OOCCH_3$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, прозрачная, с приятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 14 °С. КПВ 1,8—8%. ПДК 200 мг/м ³	<u>1276</u> 3274		II ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4	
6558 ПРОПИЛБЕНЗОЛ n-PROPYL BENZENE	$C_6H_5C_3H_7$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 39 °С. КПВ 0,8—6,0%	<u>2364</u> 3378		III низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4	
n-Пропилбензол	См. Пропилбензол — ПН 6558						
Пропилбромиды	См. Бромпропаны — ПН 5286						
6559 ПРОПИЛБУТИРАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) PROPYL BUTYRATE (FLAMMABLE LI- QUIDS, N.O.S.)	$C_3H_7COOC_3H_7$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 34 °С	<u>1993</u> 3345		III низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4	
6560 ПРОПИЛЕН PROPYLENE	C_3H_6 . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный. КПВ 1,0—10,3%. $t_{но}$ минус 48 °С. Огн. плотн 1,4	<u>1077</u> 2147			<u>2313</u> 3	Табл. 3; 11а	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ		Упа- ковка
					Знак опас- ности		
Пропилен двухлористый См. 1,2-Дихлорпропан — ПН 5700							
Пропилен, этилен и аце- См. этилен, ацетилен и пропилен — смеси — ПН 7220-1 тилен — смеси							
Пропилена оксид См. Пропиленоксид — ПН 6564							
6561 ПРОПИЛЕНА ТЕТРА- МЕР PROPYLENE TETRA- MER	$C_{12}H_{24}$ ЛВЖ Бесцветная, с резким запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. В высоких концентрациях действует наркотически. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 23—61 °С	2850 3378		III низк	3313 3	Табл. 4	
Пропилена тример См Трипропилен - ПН 6862							
6562 1,2-ПРОПИЛЕНДИА- МИН 1,2-PROPYLENEDIA- MINE	$CH_3CH(NH_2)CH_2NH_2$. Едкое коррозионное вещество. Бесцветная ЛВЖ с аммиачным запахом. Вызывает ожоги кожи и слизистых оболочек. Пары раздражают слизистые оболочки. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 33 °С	2258 8240		II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17	
Пропилендихлорид См. 1,2-Дихлорпропан — ПН 5700							
6563 ПРОПИЛЕНИМИН ИНГИБИРОВАННЫЙ PROPYLENEIMINE, INHIBITED	$CH_3CHNHCH_2$. ЛВЖ Бесцветная, с запахом аммиака. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. Дымит на воздухе. Смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 4 °С (о. с.). ПДК 5 мг/м ³ (США)	1921 3274		I выс	3221 3, 6а	Табл. 4	
6564 ПРОПИЛЕНОКСИД PROPYLENE OXIDE	C_3H_6O . ЛВЖ Бесцветная, с запахом эфира. Смешивается с водой. $t_{всп}$ менее минус 29 °С. $t_{кип}$ 35 °С. КПВ 2—22%	1280 3143		I выс.	3151 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
Пропиленоксид и эти- См. Этиленоксид и пропиленоксид — смесь... — ПН 7225 леноксид — смесь...							
Пропилентетрамер См. Пропилена тетрамер — ПН 6561							
6565 β-ПРОПИЛЕНХЛО- РИД PROPYLENE CHLORO- HYDRIN	$CH_3CHClCH_2OH$. Ядовитая летучая бесцветная ЛВЖ со слабым запахом. При нагревании разлагается, выделяя очень ядовитые газы. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 51 °С (з. с.)	2611 6245		II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12	

КІРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мет	Примечания
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П 2}{C-1}$ —	$\frac{C}{Ш 52}$ Ш 44 Ш 25	
$\frac{8 5}{A}$	3-02	$\frac{K2, D4}{K2 D10}$	3-1	$\frac{П 3 2}{B 2}$	$\frac{C}{Ш 44}$ Ш 52 П.39	Разместить с учетом требова ний п 4 2 2
$\frac{3-1}{D}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D8}$	3 1	$\frac{П-3}{B 2}$ $\frac{C 1}{—}$	$\frac{C}{Ш 52}$ Ш 44	Поврежденные упаковки сбра сывать за борт
$\frac{3 1}{E}$	3 00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П 3,2}{C-1}$ $\frac{B-2}{—}$	$\frac{D}{Ш 52}$ Ш 44	
$\frac{6-4}{A}$	3-00	$\frac{K4, D8}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П 3 2}{B 2}$ $\frac{C 1}{—}$	$\frac{D}{Ш 52}$ П 39	1 Разместить с учетом требо ваний п 4 2 2 2 Укрывать от лучистого тен да 3 Укладывать в наиболее про хладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6566 ПРОПИЛИЗОЦИАНАТ n-PROPYL ISOCYANATE	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NCO}$ ЛВЖ. Обладает резким запахом. Ядовитая. Пары и жидкость сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой, но бурно реагирует с ней, выделяя ядовитые газы. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	2482 3275		I выс.	3221 3; 6a	Табл. 4
норм-Пропилизоцианат	См. Пропилизоцианат — ПН 6566					
Пропилиодиды	См. Иодпропаны — ПН 5837, 5838					
н-Пропилкарбинол	См. Бутанолы с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 35 °С — ПН 5298					
6567 ПРОПИЛМЕРКАПТАНЫ PROPANETHIOLS	$\text{C}_3\text{H}_7\text{SH}$. ЛВЖ. Бесцветные или желтоватые, с неприятным запахом. Не смешиваются с водой. $t_{\text{всп}}$ ниже минус 18 °С. $t_{\text{кип}}$ 53—67 °С	2402 3142		II ср.	3152 3	Табл. 4
6568 н-ПРОПИЛНИТРАТ n-PROPYL NITRATE	$\text{C}_3\text{H}_7\text{NO}_3$. ЛВЖ. Бесцветная или желтая, с запахом эфира. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 24 °С. КПВ 2,0—5,1%. ПДК 90 мг/м ³	1865 3276		II ср.	3212 3	Табл. 4
6569 ПРОПИЛПРОПИОНАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) PROPYL PROPIONATE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOC}_3\text{H}_7$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 20 °С	1993 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4
6570 ПРОПИЛТРИХЛОРСИЛАН PROPYLTRICHLOROSILANE	$\text{C}_3\text{H}_7\text{SiCl}_3$. Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{\text{всп}}$ 38 °С	1816 8218		II ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17
6571 ПРОПИЛФОРМАТЫ PROPYL FORMATES	$\text{C}_3\text{H}_7\text{OOCn}$. ЛВЖ. Бесцветные, с приятным запахом. Раздражают кожу и слизистые оболочки. Температура вспышки и смешиваемости с водой зависят от состава. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С. КПВ 2,4—7,8%	1281 3275		II ср.	3212 3	Табл. 4
6572 ПРОПИЛХЛОРИД PROPYL CHLORIDE	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом хлороформа. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 18 °С. $t_{\text{кип}}$ 47 °С. КПВ 2,6—10,5%	1278 3111		II ср.	3112 3	Табл. 5; Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-1}{D}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{G-1,2}$ $\frac{B, П}{-}$	См. ч. IV $\frac{п.6.5}{Ш.52}$ Ш.44 В.39	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{C-1}$ $\frac{Г-1,3}{B-2}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{B}{Ш.52}$ Ш.54	Укладывать «Вдали от» грузов, впитывающих запахи
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1}$ $\frac{B-2}{-}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{C}{Ш.44}$ Ш.52	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1}$ $\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$ Ш.25	
$\frac{8-5}{C}$	3-04	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{Г-1,3}$ $\frac{B, П}{-}$	См. ч. IV, п.6.5 Ш.44 Ш.52 В.46 П.39	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ $\frac{C-1}{B-2}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$ Ш.44	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,3}$ $\frac{C-1}{B-2}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{C^*}{Ш.52}$ Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	СО ГУ	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6573 ПРОПИЛХЛОРФОР- МИАТ n-PROPYL CHLORO- FORMATE	$C_3H_7ClO_2$. Ядовитая летучая коррозионная ЛВЖ. Разъедает кожу и слизистые оболочки. При реакции с водой и при нагревании разлагается с выделением водорода хлористого	2740 6244		I выс	6151 6а; 8; 3	Табл. 11, 12
норм-Пропилхлорформат	См. Пропилхлорформат — ПН 6573					
Пропилцианид	См. Бутиронитрил — ПН 5361					
Пропинат	См. Далапон — ПН 5508					
Пропиональдегид	См. Альдегид пропионовый — ПН 5048					
Пропионил хлористый	См. Пропионилхлорид — ПН 6575					
6574 ПРОПИОНИЛА ПЕРО- КСИД не более 27% в растворе PROPIONYL PEROXI- DE, not more than 27% in solution	$CH_3CH_2COO_2COCH_2CH_3$. Органический пероксид. Жидкость. Не смешивается с водой	2132 --		II ср.	5222 5	Табл. 10; П16 П2в П6а П19а П20а
6575 ПРОПИОНИЛХЛО- РИД PROPIONYL CHLORI- DE	CH_3CH_2COCl . ЛВЖ. Ядовитая. Бесцветная. Едкая. Пары раздражают слизистые оболочки. В присутствии влаги высококоррозионна для большинства металлов. Бурно реагирует с водой, выделяя водород хлористый. $t_{всп} 12^\circ C$	1815 3273		II ср.	3242 3; 8	Табл. 4
6576 ПРОПИОНИТРИЛ PROPIONITRILE	CH_3CH_2CN . ЛВЖ. Бесцветная, подвижная, с запахом эфира. Ядовитая. При нагревании выделяет ядовитые цианистые пары. Смешивается с водой. $t_{всп} 2^\circ C$ НКПВ 3,1%	2404 3273		II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4
ПРОПОКСУР	См. приложение 13					
ПРОТОАТ	См. приложение 13					
6577 ПСЕВДОКУМОЛ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) PSEUDOCUMENE (FLAMMABLE LIQU- IDS, NOS)	$(CH_3)_3C_6H_5$. ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{всп} 52^\circ C$	1993 3345		III низк	3313 3	Табл. 4
6578 ПУРПУР ЛОНДОН- СКИЙ LONDON PURPLE	Ядовитое твердое вещество. Смесь триоксида мышьяка, извести и оксида железа. Пестицид	1621 6171		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-4</u> Д	3-04	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> В	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 <u>п.6.5</u> Ш.44 Ш.52 В.46 П 46	
<u>5-3</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. Перевозить в РК t_k 15 °С; t_a ч. IV, 20 °С <u>п.6.8</u> См п 17 Ш.50 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2 5	<u>Г-1,3</u> <u>С-1</u> В,П	См. ч. IV, <u>п.6.5</u> Ш.52 Ш.44 В 46	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> П 14	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К3, Д2</u> <u>К3, Д10</u>	6-1	Не горит	<u>В*</u> <u>Ш.3</u> Ш.32	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Г У С О	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Пыль мышьяковая...	См. Мышьяковая пыль... — ПН 6292					
6579 РАДИОВЗРЫВАТЕЛИ снаряженные (ИЗДЕ- ЛИЯ ВЗРЫВЧАТЫЕ, Н.У.К.) RADIO DETONATORS, loaded (ARTICLES, EXPLOSIVE, N.O.S.)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям нагреву и электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокационных устройств	0350 1211			14B 16	Табл. 1: E141
6580 РАДИОВЗРЫВАТЕЛИ снаряженные (ИЗДЕ- ЛИЯ ВЗРЫВЧАТЫЕ, Н.У.К.) RADIO DETONATORS, loaded (ARTICLES, EXPLOSIVE, N.O.S.)	Содержат пиротехнической состав Чувствительны к механическим воздействиям, нагреву и электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	0353 1216			14G 16	Табл. 1: E141
6581 РАДИОВЗРЫВАТЕЛИ снаряженные (ЗАЖИ- ГАТЕЛИ ОГНЕПРО- ВОДНОГО ШНУРА) RADIO DETONATORS, loaded (LIGHTERS, FU- SE)	Содержат ВВ. Малоопасны	0131 1276			14S 16	Табл. 1: E141
6582 РАКЕТЫ СИГНАЛЬ- НЫЕ (СИГНАЛЫ СВЕ- ТОВЫЕ ПОВЕРХНОСТ- НЫЕ) ROCKETS, SIGNAL (FLARES, SURFACE)	Содержат пиротехнический состав и ВВ Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0418 1263			11G 1a	Табл. 1: E133
6583 РАКЕТЫ СИГНАЛЬ- НЫЕ (СИГНАЛЫ СВЕ- ТОВЫЕ ПОВЕРХНОСТ- НЫЕ) ROCKETS, SIGNAL (FLARES, SURFACE)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0419 1263			12G 1a	Табл. 1: E133
6584 РАКЕТЫ СИГНАЛЬ- НЫЕ (СИГНАЛЫ СВЕ- ТОВЫЕ ПОВЕРХНОСТ- НЫЕ кроме водоактиви- руемых устройств) ROCKETS, SIGNAL (FLARES, SURFACE, other than water-acti- vated contrivances)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0092 1263			13G 1a	Табл. 1: E133
6585 РАСТВОРИТЕЛЬ 646 (МАТЕРИАЛЫ ЛАКО- КРАСОЧНЫЕ) SOLVENT 646 (PAINT RELATED MATERIALS)	ЛВЖ Смесь летучих органических жидкостей $t_{\text{всп}} \text{ минус } 9^{\circ}\text{C}$	1263 3268		II ср.	3212 3	Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{-}$	$\frac{Ш 53}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{Ш 53}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{A}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{П-2}$ $\frac{Г-3}{-}$	$\frac{Ш 53}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{A}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{C-1,3}$	$\frac{Ш 53}{-}$	Укладка категории I Допус каемое количество на пасса жирских судах I т
$\frac{1-1}{A}$	1-02	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{Ш 53}{-}$	Укладка категории I Допус каемое количество на пасса жирских судах I т
$\frac{1-1}{A}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{Ш 53}{-}$	Укладка категории III Допус каемое количество на пасса жирских судах I т
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, Д4}{K4, Д7}$	3 1	$\frac{П-2}{Г-1,2}$ $\frac{C-1}{-}$	$\frac{C}{Ш 52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
6586 РАСТВОРИТЕЛЬ ДЛЯ УДАЛЕНИЯ НАГАРА ЖИДКИЙ (ЛЕГКО- ВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) CARBON REMOVER, LIQUID (FLAMMAB- LE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Состоит из летучих рас- творителей. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С	1993 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4	
6587 РАСТВОРИТЕЛЬ Р-4 (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) SOLVENT P-4 (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 7 °С. НКПВ 1,65%	1993 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4	
Регенерат резины...	См. Отходы резины... — ПН 6457-1						
6589 РЕЗОРЦИН RESORCINOL	$C_6H_4(OH)_2$. Ядовитое веществ- во Летучие белые кристаллы, которые на свету становятся розовыми. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Раствори- мо в воде	2876 6248		III низк	6113 66	Табл. 13, 14	
Резорцинол	См Резорцин — ПН 6589						
6590 РЕЛЕ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ (КАПСЮЛИ- ДЕТОНАТОРЫ НЕ- ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) RELAY, PYROTECHNIC (DETONATORS, NON- ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0267 1259			14B 16	Табл. 1: E105	
РОТЕНОН	См. приложение 13						
Ртуть (I) азотнокислая	См. Ртуть (I) нитрат — ПН 6602						
Ртуть (II) азотнокислая	См. Ртуть (II) нитрат — ПН 6603						
Ртуть (II) амидохло- ристая...	См. Ртуть (II) амидохлорид.. — ПН 6593						
Ртуть бензойнокислая (II)	См. Ртуть (II) бензоата дигидрат — ПН 6595						
Ртуть бромистая	См. Ртуть бромиды — ПН 6596						
Ртуть (II) глюконово- кислая	См. Ртуть (II) глюконат — ПН 6598						
6591 РТУТЬ MERCURY	Hg. Едкое и высококоррозион- ное вещество. Ядовитое чрез- вычайно опасное Серебристый	2809 8191		III низк	8373 8	Табл. 20: K1a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-2}{В-2}$ $\frac{Г-1,3}{-}$	$\frac{С}{Ш 52}$	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{В-2}{П-1,2}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{С}{Ш 52}$	
$\frac{6-2}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{В-2}{П-1,2}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{В}{Ш 44}$	
$\frac{1-1}{Е}$	1-04	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-1}{-}$	$\frac{-}{Ш 53}$	Укладка категории I
$\frac{8-2}{В}$	8-00	$\frac{К2, Д2}{К2, Д12}$	6-1	Не горит	$\frac{А}{Ш 4}$ $\frac{-}{Ш 44}$	Размещать с учетом требования п 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO			
	тяжелый жидкий металл. ρ 13,5; $t_{пл}$ минус 39 °С. Пары ядовиты. ПДК 0,01 мг/м ³						K11a K12a
6592 РТУТЬ ГРЕМУЧАЯ УВЛАЖНЕННАЯ, с массовой долей воды или смеси спирта и во- ды не менее 20% MERCURY FULMINA- TE, WETTED with not less than 20% water, or mixture of alcohol and water, by mass	Hg(ONC) ₂ . Иницирующее ВВ. Гранулы или порошок от бело- го до желтого цвета. Очень чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Не- растворимо в воде. Ядовитое высокоопасное	0135 1105			11A 1a		Табл. 1 E3
Ртуть двухлористая	См. Ртути дихлорид — ПН 6601						
Ртуть (II) иодистая	См. Ртути диодид — ПН 6599						
Ртуть мышьяковокислая (II) (орто) двузаме- щенная	См. Ртути (II) гидроарсенат — ПН 6597						
Ртуть нуклеиновокислая	См. Ртути нуклеат — ПН 6604						
Ртуть (II) оксицианис- тая...	См. Ртути (II) оксицианид... — ПН 6606						
Ртуть (II) олеиновокис- лая	См. Ртути (II) олеат — ПН 6607						
Руть (II) роданистая	См. Ртути (II) тиоцианат — ПН 6612						
Ртуть (I) салицилово- кислая	См. Ртути (I) салицилат — ПН 6608						
Ртуть сернистая...	См. Ртути (II) сульфид... — ПН 6611						
Ртуть (I) сернокислая	См. Ртути (I) сульфат — ПН 6609						
Ртуть (II) сернокислая	См. Ртути (II) сульфат — ПН 6610						
Ртуть уксуснокислая	См. Ртути ацетаты — ПН 6594						
Ртуть (II) хлористая	См. Ртути дихлорид — ПН 6601						
Ртуть хлорная	См. Ртути дихлорид — ПН 6601						
Ртуть (II) цианистая	См. Ртути (II) цианид — ПН 6614						
РТУТИ АЗИД MERCURY AZIDE	Перевозка запрещена						
6593 РТУТИ (II) АМИДО- ХЛОРИД (РТУТИ СО- ЕДИНЕНИЯ, ТВЕР- ДЫЕ, Н.У.К.)	Hg(NH ₂)Cl. Ядовитое чрезвы- чайно опасное вещество. Бе- лый порошок. Не растворимо в воде	2025 6181		II ср.	6162 6a		Табл. 13, 14

$\frac{КГРП}{КР}$	КС	$\frac{СИЗО}{СИЗА}$	АК	$\frac{РОС}{ЗОС}$	$\frac{КЗЭС}{Мед.}$	Примечания
$\frac{1-3}{Е}$	1-01	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-2,3}{П-1,2}$ В-1	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-C
$\frac{6-6}{А}$	6-09	$\frac{К4, Д4}{К4, Д12}$	6-1	Не горит	$\frac{А^{**}}{Ш.4}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
MERCURY (II) AMIDO- CHLORIDE (MERCURY, COMPOUNDS, SOLID, N.O.S.)							
Ртут (II) арсенат См. Ртут (II) гидроарсенат — ПН 6597							
6594 РТУТИ АЦЕТАТЫ MERCURY ACETATE	Hg(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ . Ядовитые высокоопасные вещества. Белые кристаллы или порошок	1629 6178		II ср.	6162 6a		Табл. 13, 14
РТУТИ АЦЕТИЛЕНИД MERCURY ACETYLIDE Перевозка запрещена							
6595 РТУТИ (II) БЕНЗОА- ГА ДИГИДРАТ MERCURY BENZOATE	Hg(C ₆ H ₅ COO) ₂ ·2H ₂ O. Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы.	1631 6179		II ср.	6162 6a		Табл. 13, 14
Ртут (II) бисульфат См. Ртут (II) дисульфат — ПН 6600							
6596 РТУТИ БРОМИДЫ MERCURY BROMIDES	HgBr ₂ или Hg ₂ Br ₂ . Ядовитые вещества. Белые кристаллы или порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	1634 6179		II ср.	6162 6a		Табл. 13, 14
6597 РТУТИ (II) ГИДРО- АРСЕНАТ MERCURIC ARSENATE	HgHAsO ₄ . Ядовитое высокоопасное вещество. Желтые кристаллы или порошок	1623 6174		II ср.	6162 6a		Табл. 13, 14
6598 РТУТИ (II) ГЛЮКО- НАТ MERCURY GLUCONATE	Hg[OOC(CHOH) ₄ CH ₂ OH] ₂ Ядовитое твердое вещество	1637 6182		II ср.	6162 6a		Табл. 13, 14
6599 РТУТИ ДИИОДИД MERCURY IODIDE	HgI ₂ . Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Красные кристаллы или порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	1638 6183		II ср.	6162 6a		Табл. 13, 14
6600 РТУТИ (II) ДИСУЛЬ- ФАТ (РТУТИ СОЕДИ- НЕНИЯ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) MERCURY BISULPHATE (MERCURY COM- POUNDS, SOLID, N.O.S.)	HgS ₂ O ₇ . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	2025 6181		II ср.	6162 6a		Табл. 13, 14
6601 РТУТИ ДИХЛОРИД MERCURIC CHLORIDE	HgCl ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. ПДК 0,1 мг/м ³	1624 6175		II ср.	6162 6a		Табл. 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д12}}$	6-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.4}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д12}}$	6-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.4}}$	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-09	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д12}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.4}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-09	$\frac{\text{К4, Д2}}{\text{К4, Д14}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.3}} \frac{\text{А**}}{\text{Ш.4}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д12}}$	6-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.4}}$	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-09	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д12}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.4}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-09	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д12}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.4}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-09	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д12}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.4}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Ртут (II) иодид	См. Ртут (II) дийодид — ПН 6599					
6602 РТУТИ (I) НИТРАТ MERCUROUS NITRATE	$Hg_2(NO_3)_2$. Ядовитое вещество. Кристаллы и порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	1627 6177		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
6603 РТУТИ (II) НИТРАТ MERCURIC NITRATE	$Hg(NO_3)_2$. Ядовитое вещество. Белые расплывающиеся кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,05 мг/м ³	1625 6175		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
РТУТИ НИТРИД MERCURY NITRIDE	Перевозка запрещена					
6604 РТУТИ НУКЛЕАТ MERCURY NUCLEATE	Ядовитое вещество. Коричневый порошок, содержащий около 20% ртути	1639 6183		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
6605 РТУТИ ОКСИД MERCURY OXIDE	HgO . Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Оранжевый порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	1641 6184		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
РТУТИ ОКСИЦИАНИД	Перевозка запрещена					
6606 РТУТИ (II) ОКСИЦИАНИД ДЕСЕНСИБИЛИЗИРОВАННЫЙ MERCURY OXYCYANIDE, DESENSITIZED	$Hg(CN)_2$. HgO . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. Реагирует с кислотой, выделяя цианистый водород	1642 6185		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
6607 РТУТИ (II) ОЛЕАТ MERCURY OLEATE	$Hg(C_{17}H_{33}CO_2)_2$. Ядовитое вещество. Желтая маслянистая паста	1640 6184		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
Ртут (II) пиросульфат	См. Ртут (II) дисульфат — ПН 6600					
Ртут (II) роданид	См. Ртут (II) тиоцианат — ПН 6612					
6608 РТУТИ (I) САЛИЦИЛАТ MERCURY SALICYLATE	$C_7H_4O_3Hg$. Ядовитое высокоопасное вещество. Белый порошок	1644 6186		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
6609 РТУТИ (I) СУЛЬФАТ (РТУТИ СОЕДИНЕНИЯ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) MERCUROUS SULPHATE (MERCURY COMPOUNDS, SOLID, N.O.S.)	Hg_2SO_4 . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	2025 6181		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
6610 РТУТИ (II) СУЛЬФАТ MERCURY SULPHATE	$HgSO_4$. Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	1645 6110		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>6-6</u> А	6-09	<u>К4, Д4</u> К4, Д12	6-1	Не горит	<u>А**</u> Ш.4	
<u>6-6</u> А	5-03	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	Не горит	<u>А**</u> Ш.4	
<u>6-6</u> А	6-09	<u>К4, Д4</u> К4, Д12	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А**</u> Ш.4	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>6-6</u> А	6-09	<u>К4, Д4</u> К4, Д12	6-1	Не горит	<u>А**</u> Ш.4	
<u>6-6</u> А	6-09	<u>К4, Д4</u> К4, Д12	6-1	Не горит П-1	<u>А**</u> Ш.4 К.14	Укладывать «Вдали от» кислот, если в приложении 22 не указаны более жесткие требования
<u>6-5</u> А	6-09	<u>К4, Д4</u> К4, Д12	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А**</u> Ш.4	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>6-6</u> А	6-09	<u>К4, Д4</u> К4, Д12	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А**</u> Ш.4	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>6-6</u> А	6-09	<u>К4, Д4</u> К4, Д12	6-1	Не горит	<u>А**</u> Ш.4	
<u>6-6</u> А	6-09	<u>К4, Д4</u> К4, Д12	6-1	Не горит	<u>А**</u> Ш.4	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
6611 РТУТИ (II) СУЛЬФИД (РТУТИ СОЕДИНЕ- НИЯ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) MERCURIC SULPHIDE (MERCURY COMPO- UNDS, SOLID, N O S)	HgS Ядовитое чрезвычайно опасное вещество Красные или оранжевые кристаллы ПДК 0,05 мг/м³	2025 6181		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
6612 РТУТИ (II) ТИОЦИА- НАТ MERCURY THIOCY- ANATE	Hg(SCN)₂ Ядовитое высоко- опасное вещество Белые крис- галлы	1646 6187		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
Ртуть фульминат.	См Ртуть гремучая — ПН 6592						
6613 РТУТИ (I) ХЛОРИД (РТУТИ СОЕДИНЕ- НИЯ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) MERCURIC CHLORIDE (MERCURY, COMPO- UNDS, SOLID, N O S.)	Hg₂Cl₂ Ядовитое вещество. Белые кристаллы или порошок	2025 6181		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
Ртуть (II) хлорид	См Ртуть дихлорид - ПН 6601						
6614 РТУТИ (II) ЦИАНИД MERCURY CYANIDE	Hg(CN)₂ Ядовитое высоко- опасное вещество Белые крис- галлы или порошок Реагирует с кислотами, выделяя цианис- тый водород	1636 6182		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
6615 РУБИДИЙ RUBIDIUM	Rb. ВГВ. Белый тягучий мяг- кий металл. Легче воды. Вос- пламеняется на воздухе Бур- но, иногда со взрывом, реаги- рует с водой и водяным паром, выделяя водород, который вос- пламеняется от теплоты реак- ции t _{пл} 59 °С. Радиоактивность не более 0,002 мкКи/г	1423 4359		I выс		4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. В6в В8б В9б В15а В16а В17а. Для твер- дого распл. мате- риала В17а
Рубидия гидрат окиси...	См. Рубидия гидроксид — 6616, 6617						
6616 РУБИДИЙ ГИДРО- КСИД ТВЕРДЫЙ RUBIDIUM HYDROXI- DE	RbOH Едкое и коррозионное вещество. Серовато-серое очень гигроскопичное твердое вещест- во. В присутствии влаги корро- зионно для аммония, цинка и	2678 8219		II CP		8212 8	Табл. 18, 19

$\frac{\text{КГРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	ЛК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-09	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д12}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш.4}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-09	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д12}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.4}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-09	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д12}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.4}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-09	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	6-1	Не горит П-1	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.4}}$ Ш.14	Укладывать «Вдали от» кислот, если в приложении 22 не указаны более жесткие требования
$\frac{4-10}{\text{Д}}$	4-33	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	4-2	С-2 Г-2 В.П Г-1.3	См. ч. IV п.6.5 $\frac{\text{Ш.52}}{\text{Ш.53}}$	1. Радиоактивность не должна превышать 0,002 мкКи/г. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 3 См. п 14.2.4 м.
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-05	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$ К.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
	жести. Разъедает кожу, глаза и слизистые оболочки. Энергично реагирует с кислотами. При реакции с солями аммония выделяет аммиак. ПДК 20 мг/м ³					
6617 РУБИДИЯ ГИДРО- КСИД — РАСТВОР RUBIDIUM HYDROXI- DE SOLUTION	RbOH. Едкое и коррозионное вещество. Ядовито. Коррозионно для алюминия, цинка и жести. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Энергично реагирует с кислотами. При реакции с солями аммония выделяет аммиак. ПДК 20 мг/м ³	2677 8219		II ср.	8212 8	Табл. 16, 17
6617-1 РУДЫ УРАНА И ТО- РИЯ И ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ КОНЦЕНТРАТЫ ЭТИХ РУД (см. п. 17.1.6 РМ НУА-1)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной активностью (НУА), н.у.к. — Приложение 16, табл. 9 — ПН 9657, 9658					
6617-2 РУДЫ ТОРИЯ И УРА- НА И ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ КОНЦЕНТРАТЫ ЭТИХ РУД (см. п. 17.1.6 РМ НУА-1)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной активностью (НУА), н.у.к. — Приложение 16, табл. 9 — ПН 9657, 9658					
Сажа...	См. Уголь животного или растительного происхождения... — ПН 6913					
САЛИТИОН	См. приложение 13					
Сахар свинцовый	См. Свинца (II) ацетата тригидрат — ПН 6621					
САХАРОЗЫ ОКТАНИ- ТРАТ СУХОЙ SUCROSE OСТANITRA- TE, DRY	Перевозка запрещена					
Свинец (II) азотнокис- лый	См. Свинца (II) нитрат — ПН 6626					
Свинец двуфтористый...	См. Свинца дифторид... — ПН 6624					
Свинец мышьяковокис- кислый	См. Свинца арсениты — ПН 6620					
Свинец мышьяковокис- лый...	См. Свинца арсенаты — ПН 6619					
Свинец роданистый...	См. Свинца тиоцианат... — ПН 6635					
Свинец сернистый...	См. Свинца сульфид... — ПН 6632					
Свинец серноватистокис- лый...	См. Свинца (II) тиосульфат... — ПН 6634					
Свинец сернокислый...	См. Свинца сульфат... — ПН 6631					
Свинец углекислый...	См. Свинца карбонат... — ПН 6625					

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
---------------------------------	----	-----------------------------------	----	---------------------------------	----------------------------------	------------

$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-04	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	8-1	$\frac{\text{Не горит}}{\text{П-1}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 44}} \text{ К 39}$	
------------------------	------	--	-----	--------------------------------------	---	--

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Свинец (II) уксуснокис- лый	См. Свинца (II) ацетата тригидрат — ПН 6621					
Свинец (II) хлорнокис- лый	См. Свинца (II) перхлорат — ПН 6628					
Свинец (II) цианистый	См. Свинца (II) цианид — ПН 6637					
Свинец четыреххлорис- тый.	См Свинца тетрахлорид — ПН 6633					
СВИНЦА АЗИД СУ- ХОЙ ИЛИ УВЛАЖ- НЕННЫЙ с массовой долей воды (или сме- си спирта и воды) ме- нее 20% LEAD AZIDE, DRY OR WETTED with less than 20% water or mixture of alcohol and water, by mass	Перевозка запрещена					
6618 СВИНЦА (II) АЗИД УВЛАЖНЕННЫЙ с массовой долей воды или смеси спирта и во- ды не менее 20% LEAD AZIDE, WETTED with not less than 20% water, or mixture of alcohol and water, by mass	Pb(N ₃) ₂ Иницирующее ВВ. Гранулы и порошки от белого до желтого цвета Очень чув- ствительно к механическим воз- действиям и нагреву. Не рас- творимо в воде	0129 1105		IIA 1a	Табл. 1: E3	
Свинца алкилы	См. Присадки антидетонационные к моторному топливу... — ПН 6546, 6547					
6619 СВИНЦА АРСЕНАТЫ LEAD ARSENATES	Pb ₃ (AsO ₄) ₂ . Ядовитые высоко- опасные вещества. Белые крис- таллы или порошок. ПДК 0,15 мг/м ³	1617 6169		II ср.	6162 6a Табл. 13, 14	
6620 СВИНЦА АРСЕНИТЫ LEAD ARSENITES	Pb ₃ (AsO ₃) ₂ ·H ₂ O Ядовитые вы- сокоопасные вещества ПДК 0,15 мг/м ³	1618 6170		II ср	6162 6a Табл. 13, 14	
6621 СВИНЦА (II) АЦЕТА- ТА ТРИГИДРАТ LEAD ACETATE	Pb(CH ₃ COO) ₂ ·3H ₂ O Ядовитое вещество. Белые кристаллы Технический продукт часто в виде коричневых или серых комьев Растворимо в воде	1616 6169		III низк	6163 6b Табл. 13, 14	
6622 СВИНЦА (II) ГИДРО- ФОСФИТ — СВИНЦА ОКСИД — ВОДА (2/4/1) LEAD PHOSPHITE DI- BASIC	2PbO PbHPO ₃ ·1/2H ₂ O Легко- воспламеняющееся твердое ве- щество. Кристаллы или поро- шок желтого цвета. Легко вос- пламеняется от пламени, искр или тепла, которое приводит к его самовозгоранию также в от	2989 4152		II ср III низк	4132 4a 4133 4a Табл 6, 6a	

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	ЛК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.5}}{\text{Ш 53}}$	Укладка категории II-C
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д2}}{\text{К4, Д14}}$	6-1	Не горят	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш.3}}Ш 5$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д2}}{\text{К4, Д14}}$	6-1	Не горят	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш.3}}Ш 5$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4 Д10}}$	6-1	$\frac{\text{В-2}}{-}$	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш.3}}Ш 5$	
$\frac{4-1}{\text{В}}$	4-13	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	6-1 разд I, 4-1 разд 2 5	$\frac{\text{В-2}}{-}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.5}}Ш 52$	1 При тушении пожара углекислый газ может быть неэффективным. 2. Вещество считается опасным, если грузоотправитель представит сертификат о

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
	сутствие воздуха. Слабоядови- тое. Не растворимо в воде					
6623 СВИНЦА ДИОКСИД LEAD DIOXIDE	PbO ₂ . Окисляющее вещество. Коричневый порошок. При взаимодействии с кислотами разлагается, выделяя кислород. Ядовитое чрезвычайно опасное. Не растворимо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	1872 5154		III низк.	5133 5	Табл. 6, 6а
СВИНЦА 3,5-ДИНИТ- РОСАЛИЦИЛАТ СУ- ХОЙ LEAD 3,5-DINITROSA- LICYLATE, DRY	Перевозка запрещена					
6624 СВИНЦА ДИФТОРИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) LEAD DIFLUORIDE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	PbF ₂ . Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Белые кри- сталлы. Не растворимо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
6625 СВИНЦА КАРБОНАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) LEAD CARBONATE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	PbCO ₃ . Ядовитое чрезвычай- но опасное вещество. Бесцветные кристаллы. Не растворимо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
6626 СВИНЦА (II) НИТРАТ LEAD NITRATE	Pb(NO ₃) ₂ . Окисляющее твердое вещество. Ядовитое высокоопас- ное. Смеси с горючими мате- риалами легко воспламеняются и могут сильно гореть. ПДК 0,01 мг/м ³	1469 5154		II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а
6627 СВИНЦА ОКСИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) LEAD OXIDE (POISO- NOUS SOLIDS, N.O.S.)	PbO. Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Желтый или красный порошок. Не раство- римо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Свинца пероксид	См. Свинца диоксид — ПН 6623					
СВИНЦА ПИКРАТ	Перевозка запрещена					
6628 СВИНЦА (II) ПЕР- ХЛОРАТ LEAD PERCHLORATE	Pb(ClO ₄) ₂ . Окисляющее веще- ство. Порошок или кристаллы белого цвета. Гигроскопичное. Может образовать взрывчатые	1470 5155		II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
						том, что оно стабилизировано таким образом, что не обладает свойствами грузов подкласса 4.1
<u>5-1</u> А	5-00	<u>К3, Д4</u> К3, Д5	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	В-2 П-2 П-1	<u>А</u> Ш 41 Ш 31	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	Не горит	<u>А</u> Ш 49 Ш 5	Укладывать «Вдали от» кислот, если в приложении 22 не указаны более жесткие требования
<u>6-6</u> В	6-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	Не горит	<u>А</u> Ш 5	
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	В-1 П-2 —	<u>А*</u> Ш.5 Ш.52	
<u>6-6</u> В	6-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	Не горит	<u>А</u> Ш.5	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	В-2 П-2 —	<u>А*</u> Ш.5 Ш 53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
смеси с горючими материалами или металлами в виде тонко- измельченного порошка. Ядови- тое высокоопасное							
Свинца роданид...	См. Свинца тиоцианат... — ПН 6635						
6629 СВИНЦА (II) СИЛИ- КАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) LEAD SILICATE (POI- SONOUS SOLIDS, N.O.S.)	$PbSiO_3$. Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Не раство- римо в воде. ПДК $0,01 \text{ мг/м}^3$	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
6630 СВИНЦА (II) СТИФ- НАТ МОНОГИДРАТ УВЛАЖНЕННЫЙ, LEAD STYRNATE, WETTED with not less than 20% water, or mixture of alcohol and water, by mass	$C_6H(NO_2)_3O_2Pb \cdot H_2O$. Иници- рующее ВВ. Гранулы или по- рошки от белого до желтого цвета. Очень чувствительно к массовой долей воды механическим воздействиям и (или смеси спирта и во- ды) не менее 20% нагреву. Не растворимо в воде	0130 1105			11A 1a	Табл. 1; E3	
6631 СВИНЦА СУЛЬФАТ с массовой долей свобод- ной кислоты более 3% LEAD SULPHATE with more than 3% free acid	$PbSO_4 + H_2SO_4$. Едкое и корро- зионное вещество. Сухое твер- дое или шлам. Ядовитое высо- коопасное	1794 8189		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17	
6632 СВИНЦА СУЛЬФИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) LEAD SULPHIDE (POI- SONOUS SOLIDS, N.O.S.)	PbS . Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Сине-серые кристаллы. Не растворимо в воде. ПДК $0,01 \text{ мг/м}^3$	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
6633 СВИНЦА ТЕТРАХЛО- РИД (СВИНЦА СОЕ- ДИНЕНИЯ РАСТВО- РИМЫЕ, Н.У.К.) LEAD TETRACHLORI- DE (LEAD COMPO- UNDS, SOLUBLE, N.O.S.)	$PbCl_4$. Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Желтая мас- лянистая жидкость. Реагирует с водой, выделяя хлористый во- дород. ПДК $0,01 \text{ мг/м}^3$	2291 6170		III низк.	6163 66	Табл. 11, 12	
6634 СВИНЦА (II) ТИО- СУЛЬФАТ (ЯДОВИ- ТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА, Н.У.К.)	PbS_2O_3 . Ядовитое вещество. Белые кристаллы. Не раствори- мо в воде. ПДК $0,01 \text{ мг/м}^3$	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{6-6}{B}$	6-04	$\frac{K4, Д4}{K4, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{A}{Ш 5}$	
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{--}$	$\frac{--}{Ш 53}$	Укладка категории II-C
$\frac{8-2}{A}$	8-00	$\frac{K3, Д4}{K4, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{A}{Ш.44}$	
$\frac{6-6}{B}$	6-04	$\frac{K4, Д4}{K4, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{A}{Ш 5}$	
$\frac{6-5}{A}$	6-04	$\frac{K4, Д4}{K4, Д8}$	6-1	Не горит	$\frac{A^*}{Ш 5B 16}$	
$\frac{6-6}{B}$	6-04	$\frac{K4, Д4}{K4, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{A}{Ш 5}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Классификация		Упаковка
				ГУ СО	Класс Знак опасности	
LEAD THIOSULPHATE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)						
6635 СВИНЦА ТИОЦИАНАТ (СВИНЦА СОЕДИНЕНИЯ РАСТВОРИМЫЕ, Н.У.К.) LEAD THIOCYANATE (LEAD COMPOUNDS, SOLUBLE, N.O.S.)	Pb(SCN) ₂ . Ядовитое чрезвычай- но опасное вещество. Бесцвет- ные кристаллы Растворимо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	2291 6170		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Свинца тринитрорезор- цинат. См. Свинца (II) стифнат моногидрат... — ПН 6630						
Свинца (II) тринитроре- зорцината моногидрат... См. Свинца (II) стифнат моногидрат... — ПН 6630						
Свинца фосфит двуза- мещенный См. Свинца (II) гидрофосфит — свинца оксид — вода (2/4/1) — ПН 6622						
6637 СВИНЦА (II) ЦИА- НИД LEAD CYANIDE	Pb(CN) ₂ Ядовитое высоко- опасное вещество. Белый поро- шок. Реагирует с кислотами и парами кислот, выделяя циан- истый водород	1620 6171		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
Севин См. Карбарил — ПН 5937						
6638 СЕЛЕКТИТ № 1 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ ТИП А) SELECTIT No. 1 (EX- PLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Гигроскопично	0081 1116			11D 1a	Табл. 1: E8
6639 СЕЛЕН — ПОРОШОК SELENIUM, POWDER	Se. Ядовитое вещество. Аморф- ный красный или темно-серый порошок. ПДК 2,0 мг/м ³	2658 6250		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Селен двусернистый См. Селена дисульфид — ПН 6642						
Селен шестифтористый См. Селена гексафторид — ПН 6640						
6640 СЕЛЕНА ГЕКСАФТО- РИД SELENIUM HEXAFLU- ORIDE	SeF ₆ . Сжиженный газ. Ядови- тый чрезвычайно опасный. Бес- цветный. Медленно разлагает- ся водой, выделяя ядовитый, коррозионный для металлов и стекла газ. Отн. плотн. 6,6. ПДК 0,4 мг/м ³	2194 2177			2213 6a	Табл. 3: Г1a
Селена гидрид безвод- ный См. Водород селенистый безводный — ПН 5393						

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш 5}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-02	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	6-1	Не горит П-1	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш 5}} \\ \text{Ш.14}$	
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	В-2 Г-3 С-1,3 —	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{Ш 53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	Г-1,2 С-1 —	$\frac{\text{А}}{\text{Ш.3}} \\ \text{Ш 44}$	
$\frac{2-3}{\text{D}}$	2-22	$\frac{\text{К4, Д3}}{\text{К4, Д8}}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.3}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
6641 СЕЛЕНА ДИОКСИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) SELENIUM DIOXIDE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	SeO_2 . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы с резким неприятным запахом. Обладает окислительными свой- ствами. ПДК 0,1 мг/м ³	2811 6236		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
6642 СЕЛЕНА ДИСУЛЬ- ФИД SELENIUM DISULPHI- DE	SeS_2 . Ядовитое вещество. Жел- то-оранжевый порошок. Вызы- вает ожоги кожи. Не раство- римо в воде	2657 6249		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
СЕЛЕНА НИТРИД SELENIUM NITRIDE	Перевозка запрещена						
6643 СЕЛЕНА ОКСИДИ- ХЛОРИД SELENIUM OXYCHLO- RIDE	$SeOCl_2$. Едкое и высокорро- зионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость. Сильно разъедает кожу и сли- зистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. ПДК 5,0 мг/м ³	2879 8220		I выс.	8361 8; 6a	Табл. 20: K1a K7a K10a	
Селена оксихлорид	См. Селена оксидхлорид — ПН 6643						
Селена хлорокись	См. Селена оксидхлорид — ПН 6643						
6644 СЕЛЕНАТЫ или СЕ- ЛЕНИТЫ SELENATES or SELE- NITES	Ядовитые высокоопасные твер- дые вещества. В основном рас- творимы в воде	2630 6249		I выс.	6161 6a	Табл. 13, 14	
Селенил хлористый	См. Селена оксидхлорид — ПН 6643						
Селеноводород безвод- ный	См. Водород селенистый безводный — ПН 5393						
Селеноксихлорид	См. Селена оксидхлорид — ПН 6643						
Селитра аммиачная...	См. Аммония нитрат... — ПН 5109, 5110						
Селитра бариевая	См. Бария нитрат — ПН 5199						
Селитра калийная	См. Калия нитрат — ПН 5869						
Селитра кальциевая	См. Кальция нитрат — ПН 5905						
Селитра натриевая	См. Натрия нитрат — ПН 6332						
Селитра чилийская	См. Натрия нитрат — ПН 6332						
Семена клещевины...	См. Касторовые бобы... — ПН 5941						
6645 СЕНО, ПОЛОВА или СОЛОМА HAY, STRAW or BHU- SA, wet, damp or conta- minated with oil	Легко воспламеняются. Мок- рые, влажные или загрязнен- ные маслом могут самовозно- ряться	1327 4149		— низк.	4113 —	Табл. 6г: T11a	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> В	6-00	<u>К3, Д2</u> К3, Д10	6-1	Не горит	<u>В</u> Ш.3	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К3, Д2</u> К3, Д10	6-1	<u>В-2</u>	<u>В</u> Ш.3	Укладывать «Вдали от» окислителей
<u>8-1</u> Е	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит <u>В</u>	<u>А</u> Ш.3 Ш.44 В.46	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А</u> Ш.3	
<u>4-1</u> А	4-16	<u>К1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-1,2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>—</u> Ш.52	1. Испытание тары и нанесение на грузовые единицы знака опасности не требуется. 2. Укладывать «Вдали от» масел животного или растительного происхождения

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				Гу СО	Знак опас- ности	
6646 СЕРА комовая и круп- нозернистый порошок SULPHUR, lump and coarse grained powder	S. Легковоспламеняющееся твердое вещество При попада- нии в огонь выделяет ядови- тый раздражающий и удушли- вый газ. Образует активные соединения с большинством окисляющих веществ Пыль раздражает слизистые оболоч- ки, взрывоопасна. Не раство- римо в воде Ядовитое ПДК 6 мг/м ³	1350 4174		III низк	4113 4а	Табл. 6, 6а Табл. 6г. Т14а
6647 СЕРА — тонкоизмель- ченный порошок SULPHUR, fine grained powder	S. Легковоспламеняющееся твердое вещество Желтое При попадании в огонь выделяет ядовитый раздражающий и удушливый газ. Образует взрывчатые и очень чувстви- тельные смеси с большинством окисляющих веществ. Пыль взрывоопасна, раздражает сли- зистые оболочки. Ядовитое ПДК 6 мг/м ³	1350 4174		III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а Табл. 6г Т14а
6648 СЕРА КОЛЛОИДНАЯ SULPHUR, COLLOI- DAL.	S. Горючее твердое вещество Порошок желтоватого цвета или рыхлые комочки. Содержит 70—80% тонкодисперсных час- тиц элементарной серы и до 30% воды При горении выде- ляет ядовитый удушливый газ Пыль серы образует взрывча- тую смесь с воздухом. ПДК 6 мг/м ³			III низк.	9133 —	
6649 СЕРА РАСПЛАВЛЕН- НАЯ SULPHUR, MOLTEN	S. Воспламеняющееся твердое вещество В расплавленном ви- де ядовитое Может содержать сероводород При попадании в огонь выделяет ядовитый и удушливый газ Образует взры- вчатые и чувствительные сме- си с большинством окисляю- щих веществ Загружается при температуре выше температуры плавления (119 °С). ПДК 10 мг/м ³	2448 4175		III низк	4133 4а	—
Серa двухлористая	См. Серы хлориды — ПН 6654					
Серa однохлористая	См. Серы хлориды — ПН 6654					
Серa четырехфтористая	См. Серы тетрафторид — ПН 6652					
Серa шестифтористая	См. Серы гексафторид — ПН 6650					
6650 СЕРЫ ГЕКСАФТОРИД SULPHUR HEXAFLUO- RIDE	SF ₆ . Сжиженный газ. Невос- пламеняющийся, неядовитый. Без запаха Технический про- дукт может содержать приме- си Отн.плотн 5,1	1080 2179			2112 2	Табл. 3 Т1а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	УК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-1</u> А	4-15	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д6</u>	4-1	<u>В-1,2</u> <u>П-2</u> <u>Г-1,2</u> --	<u>Д</u> <u>Ш.53</u> <u>Ш 52</u> Ш 44 П.39	Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов и их соединений, а также белого фосфора
<u>4-1</u> А	4-15	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д6</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>Г-1,2</u> -	<u>Д</u> <u>Ш 53</u> <u>Ш 44</u> Ш 52 П 39	Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов и их соединений, а также белого фосфора
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>В-2,3</u> <u>П-1,2</u> <u>В-1</u>	<u>Д</u> <u>Ш 52</u> Ш.53 П.39	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>4-1</u> С	4-5	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1 1-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>С 1</u> --	<u>Д</u> <u>Ш 52</u> П 39	1. Перевозится только в вагонах-цистернах, авто- или контейнерах-цистернах. 2. Укладывать «Вдали от» жилых помещений
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д1</u> <u>К1, Д10</u>	2-1	Не горит	— <u>Ш.44</u> <u>Ш 49</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6651 СЕРЫ ДИОКСИД СЖИЖЕННЫЙ SULPHUR DIOXIDE, LIQUEFIED	SO ₂ . Ядовитый сжиженный газ с характерным резким запахом. t _{кип} минус 10 °С. Отн. плотн. 2,3. ПДК 10 мг/м ³	1079 2179			2213 6a	Табл. 3: 1a
6652 СЕРЫ ТЕТРАФТОРИД SULPHUR TETRA- FLUORIDE	SF ₆ . Ядовитый чрезвычайно опасный сжиженный газ. Бесцветный, с характерным резким запахом. Коррозионен для стекла и большинства металлов. Водон, влагой воздуха разлагается с выделением ядовитых коррозионных для стекла и металлов газов. t _{кип} минус 38 °С. Отн. плотн. 7,2	2418 2180			2213 6a	Табл. 3: 1a
Серы трехокись...	См. Серы триоксид... — ПН 6653					
6653 СЕРЫ ТРИОКСИД ИН- ГИБИРОВАННЫЙ SULPHUR TRIOXIDE, INHIBITED	SO ₃ . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Твердое, сильно расплывающееся. При контакте с органическими веществами может вызвать их воспламенение. Бурно реагирует с водой, выделяя тепло. t _{пл.} 17 °С. ПДК 10 мг/м ³	1829 8233		I выс.	8181 8	Табл. 16, 17
6654 СЕРЫ ХЛОРИДЫ SULPHUR CHLORIDES	SCl ₂ или S ₂ Cl ₂ . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Красная жидкость с удушливым запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород и диоксид серы. ПДК 0,3 мг/м ³	1828 8229		I выс.	8171 8	Табл. 20: K7a K10a
Серы (IV) хлорокись	См. Тионилхлорид — ПН 6797					
Серы (VI) хлорокись	См. Сульфурилхлорид — ПН 6727					
Серебро (I) азотнокислое	См. Серебра нитрат - - ПН 6656					
Серебро мышьяковистокислое	См. Серебра арсенит - ПН 6655					
Серебро пикриновокислое...	См. Серебра пикрага гидрат... — ПН 6657					
Серебро (I) цианистое	См. Серебра цианид — ПН 6658					
СЕРЕБРА АЗИД СУХОЙ SILVER AZIDE, DRY	Перевозка запрещена					
6655 СЕРЕБРА АРСЕНИТ SILVER ARSENITE	Ag ₃ ASO ₃ . Ядовитое вещество. Желтый порошок. Обесцвечивается на воздухе	1683 6251		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	Ук	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>2-3</u> D	2-20	<u>К3, Д1</u> К3, Д3	2-1	Не горит	<u>Ш 14</u>	
<u>2-3</u> D	2-22	<u>К4, Д3</u> К4, Д8	2-1	Не горит В П	<u>Ш 49</u> В 39	
<u>8-3</u> А	8-01	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1 разд 1 4-2 разд 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> В, П	См. ч IV, п 6.5 <u>Ш 44</u> <u>Ш 52</u>	1 При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения С. 2 Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	6-1 разд 1 4-2 разд. 2-5	Не горит В	См. ч IV, п 6.5 <u>Ш.44</u> <u>Ш.46</u>	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д. 2 Размещать с учетом требований п 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А**</u> <u>Ш 3</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CO		
СЕРЕБРА АЦЕТИЛЕ- Перевозка запрещена НИД, СУХОЙ SILVER ACETYLIDE, DRY						
6656 СЕРЕБРА НИТРАТ SILVER NITRATE	AgNO ₃ . Окисляющее твердое вещество. Смеси с горючими материалами легко воспламеняются и могут сильно гореть. Ядовитое. Едкое для кожи и слизистых оболочек	1493 5177	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а	
СЕРЕБРА ОКСАЛАТ Перевозка запрещена СУХОЙ SILVER OXALATE, DRY						
6657 СЕРЕБРА ПИКРАТА ГИДРАТ УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 30% SILVER PICRATE, WETTED with not less than 30% water, by mass	C ₂ H ₆ O(NO ₂) ₃ Ag H ₂ O Легко- воспламеняющееся твердое ве- щество. Кристаллы желтого цвета. Ядовитое. В сухом ви- де взрывчатое и чувстви- тельное к трению вещество. Раст- воримо в воде. При попада- нии в огонь выделяет ядови- тые взрывоопасные газы	1347 4170	I выс.	4131 4а	Табл. 6г герм. укуп. Т6б	
СЕРЕБРА ХЛОРИТ Перевозка запрещена СУХОЙ SILVER CHLORITE, DRY						
6658 СЕРЕБРА ЦИАНИД SILVER CYANIDE	AgCN Ядовитое вещество. Бе- лый порошок, темнеющий на воздухе. Реагирует с кислотами и парами кислот, выделяя во- дород цианистый	1684 6251	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14	
6659 СЕРОВОДОРОД СЖИ- ЖЕННЫЙ HYDROGEN SULPHI- DE, LIQUEFIED	H ₂ S. Воспламеняющийся очень ядовитый сжиженный газ. Бес- цветный, с запахом тухлых яиц. КПВ 4—46%. t _{кип} минус 60 °С. Отн. плотности 1,2 ПДК 10 мг/м ³	1053 2151		2413 6а; 3	Табл. 3: Г1а	
6660 СЕРОУГЛЕРОД CARBON DISULPHI- DE	CS ₂ . ЛВЖ. Бесцветная или жел- товатая жидкость с резким не- приятным запахом. Ядовитая. Пары могут воспламениться от соприкосновения с нагретой поверхностью. Не смешивается с водой. t _{всп} минус 30 °С. t _{кип} 46 °С. КПВ 1,0—5,0%. ПДК 1 мг/м ³	1131 3109	I выс.	3121 3; 6а	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Д</u> Ш 52 Ш 11	
<u>4-1</u> Д	4-11	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>6-6</u> А	6-12	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	Не горит <u>П-1</u>	<u>А*</u> Ш 14	Размещать с учетом требова- ний п 4 2 2
<u>2-3</u> Д	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д10	2-1	<u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>См</u> ч IV, п 6 8 Ш 52	
<u>3-1</u> Д	3-01	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>А*</u> Ш.22 Ш.52	1. Максимальное количество в упаковке Ж1а на любом суд- не 0,5 т (соответственно 450 л) 2. При тушении пожара запре- щается применять воду, если вещество упаковано в стек- лянную тару. Пена неэффе- ктивна 3. См п. 11 3 16

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6661 СЕТЬ ВЗРЫВНАЯ (СБОРКИ ДЕТОНАТО- РОВ НЕЭЛЕКТРИЧЕС- КИЕ) FIRING CIRCUIT (DE- TONATOR ASSEMBLI- ES, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержит инициирующие ВВ. Очень чувствительна к механическим воздействиям и нагреву	0360 1256		11B 1a		Табл. 1: E105A
СИЗАЛЬ	См. Волокна растительные сухие... — ПН 5404					
6663 СИЛАН SILANE	SiH ₄ . Воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный, с очень неприятным запахом. Ядовит. Может самовоспламениться на воздухе. КПВ 1—100%. ПДК 0,7 мг/м ³ (США). t _{кип} минус 112 °С. Отн. плотн. 1,1	2203 2177		2312 3		Табл. 3: 1a
6664 СИЛИКОАЛЮМИ- НИЙ — ПОРОШОК НЕПОКРЫТЫЙ ALUMINIUM SILICON POWDER, UNCOATED	ВГВ. При взаимодействии с водой, едкими щелочами или кислотами выделяет тепло, водород, который может воспламениться от теплоты реакции, а также силаны - ядовитые, склонные к самовоспламенению газы	1398 4331	III низк	4313 4в		Табл. 6, 6а
Силикокальций	См. Кальция силицид ПН 5914					
6666 СИЛИКОКАЛЬЦИЙ- МАРГАНЕЦ CALCIUM MANGANE- SE SILICON	ВГВ. При взаимодействии с водой выделяет водород, а при взаимодействии с кислотами — самовоспламеняющийся газ гидрид кремния	2844 4337	III низк.	4313 4в		Табл. 6, 6а
6667 СИМАЗИН SIMAZIN	Малоопасное ядовитое вещество. ПДК 2 мг/м ³			III низк.	9153 —	
Синильной кислоты соли	См. Цианиды в растворах — ПН 7096					
6668 СИНТИН (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) SINTIN (FLAMM- ABLE LIQUIDS, N.O.S)	ЛВЖ. Бесцветная или слабо-желтая с характерным запахом. Не смешивается с водой. t _{всп} 44 °С	1993 3345	III низк.	3313 3		Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>1-3</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-C
<u>2-4</u> Е	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	См. ч. IV, ции п. 6.8 <u>Ш.52</u>	
<u>4-10</u> А	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-1,3</u> В, П	См. 1. От изготовителя или грузо-отправителя требуется сертификат о том, что груз хранился под укрытием (но подвергался метеорологическим влияниям) в том количестве, в котором он был упакован, не менее чем три дня до отправки. 2. Периодически следует проверять образцы чтобы установить, выделяются ли ядовитые газы	
<u>4-10</u> А	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-1</u> В, П	См. ч. IV, п. 6.5 <u>В.52</u> К.52	См. п. 14.2.4,б,в
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.35</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-3</u> В-1	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Скипидар гидролизный	См Скипидар — ПН 6669					
Скипидар живичный	См. Масло сосновое — ПН 6139					
Скипидар сульфатный	См. Скипидар — ПН 6669					
Скипидар сульфитный	См Скипидар — ПН 6669					
Скипидар сухонерегон- ный	См Скипидар — ПН 6669					
Скипидар экстракцион- ный	См. Скипидар — ПН 6669					
Скипидара заменитель	См. Уайт-спирит — ПН 6896					
6669 СКИПИДАР TURPENTINE	$C_{10}H_{16}$. ЛВЖ. Бесцветная или желтоватая жидкость со смо- листым запахом. $t_{всн}$ 34—38 °С	1299 3391	III низк.	3313 3	Табл. 4	
Скородит	См. Железа (III) арсената дигидрат — ПН 6752					
Смесь кислот азотной и хлористоводородной	См Кислота азотная и кислота соляная — смесь — ПН 5956					
6670 СМЕСЬ НИТРУЮЩАЯ с массовой долей азот- ной кислоты не более 50% NITRATING ACID, MI- XTURES with nitric acid content not more than 50%	$HNO_3+H_2SO_4$ Едкое и высоко- коррозионное вещество Смесь концентрированных азотной и серной кислот Вызывает серь- езные ожоги кожи и слизистых оболочек ПДК 2,0 мг/м	1796 8194	II ср	8182 8	Табл. 16, 17	
6670-1 СМЕСЬ НИТРУЮЩАЯ с массовой долей азот- ной кислоты более 50% NITRATING ACID, MIXTURES with nitric acid content more than 50%	$HNO_3+H_2SO_4$ Едкое и высоко- коррозионное вещество Смесь концентрированных азотной и серной кислот. Вызывает серь- езные ожоги кожи и слизистых оболочек. Окислитель При контакте с органическими ве- ществами может вызвать их воспламенение При этом выде- ляются ядовитые оксиды азота ПДК 2,0 мг/м ³	1796 8194	I выс.	8151 8; 5	Табл. 16, 17	
6671 СМЕСЬ НИТРУЮЩАЯ ОТРАБОТАННАЯ с мас- совой долей азотной кислоты не более 50% NITRATING ACID MIX- TURES SPENT with nitric acid content not more than 50%	$HNO_3+H_2SO_4$. Едкое и высоко- коррозионное вещество. Обыч- но смесь кислот, использовав- шаяся ранее для нитрования Вызывает серьезные ожоги ко- жи и слизистых оболочек Окис- литель	1826 8194	II ср.	8182 8	Табл. 16, 17	

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2; Г-2	<u>С*</u> Ш.52	
<u>8-3</u> D	8-01	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Не горит	<u>С</u> Ш.42	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-3</u> D	8-01	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Не горит В-1	<u>С</u> Ш.44 Ш.52 П.42	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>8-6</u> D	8-01	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Не горит	<u>С</u> Ш.44	1. Перевозка химических не- стабильных смесей или сме- сей, содержащих взрывча- тые примеси, запрещена. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6672 СМЕСЬ НИТРУЮЩАЯ ОТРАБОТАННАЯ с мас- совой долей азотной кислоты более 50% NITRATING ACID MIX- TURES, SPENT with nitric acid content more than 50%	$\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4$. Едкое и высоко- коррозионное вещество. Обыч- но смесь кислот, использован- ная для нитрования. Вызывает серьезные ожоги кожи и сли- зистых оболочек. Окислитель. При контакте с органическими веществами может вызвать их воспламенение. При этом вы- деляются оксиды азота	1826 8194		I выс.	8151 8, 5	Табл. 16, 17
6673 СМЕСЬ ХРОМОВАЯ CHROMOSULPHURIC ACID	Едкое и коррозионное вещест- во. Оранжевая жидкость. Раст- вор хрома триоксида или ди- хромата в серной кислоте. Вы- зывает ожоги кожи, глаз и сли- зистых оболочек	2240 8146		I выс.	8181 8	Табл. 16, 17
Смола древесная...	См. Масло смоляное... — ПН 6137, 6138					
Смола жидкая	См. Асфальты или битумы, жидкие — ПН 5155, 5156					
6674 СМОЛА ПОЛИСТИРО- ЛОВАЯ ВСПУЧИВАЮ- ЩАЯ выделяющая воспламеняющиеся пары POLYSTYRENE BEADS, EXPANDABLE, evol- ving flammable vapour	Горючее твердое вещество. Фор- мовочный материал в виде ша- риков или гранул. Во время хранения выделяет небольшое количество горючего газа, на- пример, пентана. Его количест- во увеличивается по мере повы- шения температуры	2211 9036		III низк.	9133 9	Табл. 21: M1a M2a M5a M20a M20b M27a M28a
6675 СМОЛА — РАСТВОР легковоспламеняющийся, с температурой вспышки не менее ми- нус 18°C, но менее 23°C RESIN SOLUTION, flammable, flash point not less than -18°C but less than 23°C	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зависят от состава	1866 3278		II ср.	3212 3	Табл. 4
6676 СМОЛА — РАСТВОР легковоспламеняющийся, с температурой вспышки не менее 23°C, но не более 61°C RESIN SOLUTION, flammable, flash point not less than 23°C but not more than 61°C	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зависят от состава	1866 3379		III низк.	3313 3	Табл. 4
Смола сырая и очищен- ная...	См. Смола — раствор легковоспламеняющийся... — ПН 6675, 6676					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-3</u> D	8-01	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2—5	Не горит	<u>С</u> Ш.44 П.42	1. Перевозка химически неста- бильных смесей или смесей, содержащих взрывчатые примеси, запрещена. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
<u>8-3</u> B	8-01	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2—5	Не горит	<u>С</u> Ш.44	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория разме- щения D. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
<u>9-1</u> A	9-01	<u>К1, Д2</u> К4, Д10	8-1	<u>В-2</u> П-1,2 —	<u>Д</u> Ш.52	1. При укладке под палубой должна быть обеспечена вен- тиляция. 2. Укладывать «Отдельно от» окислителей и пищевых про- дуктов
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,3 В-2 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>3-2</u> A	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6679 СНАРЯДЫ СТРЕЛЯЮ- ЩИЕ ТАМПОНАЖ- НЫЕ (ТОРПЕДЫ ВЗРЫВЧАТЫЕ без де- тонатора для нефте- скважин) PROJECTILES, SHOO- TING, PLUGGING (FRACTURING DEVI- CES, EXPLOSIVE, with- out detonator, for oil wells)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0099 1264		11D 1a		Табл. 1: E134
6680 СНАРЯДЫ ТРОСОМЕ- ТА (РАКЕТЫ ДЛЯ ЛИНЕМЕТАНИЯ) ROPE THROWING PROJECTILES (ROC- KETS, LINE-THROW- ING)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0238 1293		12G 1a		Табл. 1: E147
6681 СНАРЯДЫ ТРОСОМЕ- ТА (РАКЕТЫ ДЛЯ ЛИНЕМЕТАНИЯ) ROPE THROWING PROJECTILES (ROC- KETS, LINETHROW- ING)	Содержат метательное ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0240 1293		13G 1a		Табл. 1: E147
Сода кальцинирован- ная...	См Натрия карбонат...	— ПН 6326-1				
Сода каустическая...	См. Натрия гидроксид...	— ПН 6309, 6310				
Соль анилиновая	См. Анилинагидрохлорид	— ПН 5140				
6681-1 СОЛЬ ЛИКОНДА 21 (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) LIKOND SALT 21 (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	Едкое коррозионное вещество. Твердое. В присутствии влаги высококоррозионно для желе- за и стали. Смесь солей шести- валентного хрома с борной кис- лотой	1759 8151		III низк.	8313 8	Табл. 18, 19
6682 СОЛЬВЕНТ КАМЕН- НОУГОЛЬНЫЙ НАРНТНА	ЛВЖ. Смесь малых количеств бензола и толуола с ксилолом. Сырые смеси темно-желтого цвета, а очищенные — бесцвет- ные. Не смешивается с водой. $t_{всп} 16-25^{\circ}\text{C}$	2553 3264		II ср.	3212 3	Табл. 4
6683 СОЛЬВЕНТ НЕФТЯ- НОЙ ЛЕГКИЙ НАРНТНА, solvent	ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{всп} 16-25^{\circ}\text{C}$. ПДК 100 мг/м ³	1256 3264 3368		II ср.	3212 3	Табл. 4

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{С-1,3}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{С-1,3}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-00	$\frac{\text{К1, Д2}}{\text{К1, Д2}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \\ \frac{\text{Ш.57}}{\text{—}}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{Г-1}} \\ \frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С*}}{\text{Ш.52}}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{Г-1,3}} \\ \frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6684 СОЛЬВЕНТ НЕФТЯ- НОЙ ТЯЖЕЛЫЙ НАРНТНА, petroleum	ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ ниже 23 °С ПДК 100 мг/м ³	1255 3271 3141		II ср.	3112 3212 3	Табл. 4
Сольвент-нафта	См. Сольвент нефтяной легкий — ПН 6683					
6685 СПИРТ АЛЛИЛОВЫЙ ALLYL ALCOHOL	СН ₂ :СНСН ₂ ОН Ядовитое ле- гучее вещество. ЛВЖ Бесцвет- ная, с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболоч- ки. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 21 °С. ПДК 2 мг/м ³ . КПВ 2,5— 18,0%	1098 6058		I выс.	6121 6а; 3	Табл. 15: герм. укуп Я8е Я9г Я14а Я15а Я16а Я17а
6686 СПИРТЫ АМИЛОВЫЕ с температурой вспыш- ки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С AMYL ALCOHOLS, flash point not less than 18 °С but less than 23 °С	С ₅ Н ₁₁ ОН. ЛВЖ. В основном бесцветные, с сильным запахом Не смешиваются с водой. КПВ 1,2—7,6%. ПДК 10 мг/м ³	1105 3182		II ср.	3212 3	Табл. 4
6687 СПИРТЫ АМИЛОВЫЕ с температурой вспыш- ки не менее 23 °С, но не более 61 °С AMYL ALCOHOLS, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	С ₅ Н ₁₁ ОН. ЛВЖ. Бесцветные, с сильным запахом. Не смеси- ваются с водой. КПВ 1,2—7,6% ПДК 10 мг/м ³	1105 3308		III низк.	3313 3	Табл. 4
6688 СПИРТ БЕНЗИЛОВЫЙ BENZYL ALCOHOL	СН ₅ СН ₂ ОН. Бесцветная горю- чая жидкость. Обладает нар- котическими свойствами. $t_{всп}$ 90 °С			III низк.	9133 —	
Спирт борниловый	См. Борнеол — ПН 5269					
Спирты бутиловые	См. Бутанолы .. — ПН 5297, 5298					
Спирт втор-бутиловый	См. Бутанолы с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С — ПН 5297					
Спирт н-бутиловый	См. Бутанолы с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С — ПН 5298					
Спирт трет-бутиловый	См. Бутанолы с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С — ПН 5297					
Спирты высшие	См. Масло сивушное — ПН 6134					
6689 СПИРТЫ ГЕКСИЛО- ВЫЕ HEXANOLS	С ₆ Н ₁₃ ОН. ЛВЖ. Бесцветные, со слабым запахом. Раздражают кожу и слизистые оболочки. Смешиваются с водой $t_{всп}$ 23— 61 °С	2282 3351		III низк.	3313 3	Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1 В-2	<u>С</u> Ш.52	
<u>6-3</u> D	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-3</u> В-2 С-1	<u>В</u> Ш.52 Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п 4.2.2
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1 С-1	<u>D</u> Ш.20 Ш.26 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1 С-1	<u>D</u> Ш.20 Ш.26 Ш.52	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-1,2</u> В-2	<u>D</u> Ш.52 Ш.26	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> В-2 С-1	<u>С</u> Ш.52 Ш.26	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6690 СПИРТ ДЕНАТУРИРОВАННЫЙ (СПИРТЫ ЯДОВИТЫЕ, Н.У.К.) DENATURED ALCOHOL (ALCOHOLS, TOXIC, N.O.S.)	ЛВЖ. Летучая, с характерным запахом. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С. КПВ 3,5—18	1986 3176		II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4
Спирт дециловый	См. Деканол-1 — ПН 5525					
6691 СПИРТ ДИАЦЕТОНОВЫЙ DIACETONE ALCOHOL	$CH_3COCH_2C(CH_3)_2OH$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 23—61 °С. КПВ 1,8—6,9%	1148 3327		III низк.	3313 3	Табл. 4
Спирт изоамиловый	См. Спирты амиловые с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С — ПН 6687					
6692 СПИРТ ИЗОБУТИЛОВЫЙ ISOBUTYL ALCOHOL	$(CH_3)_2CHCH_2OH$ ЛВЖ. Прозрачная, со слабым запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 28 °С. ПДК 10 мг/м ³	1212 3354		III низк.	3313 3	Табл. 4
Спирт изооктиловый	См. Спирт-2-этилгексилловый — ПН 6701					
6693 СПИРТ ИЗОПРОПИЛОВЫЙ ISOPROPYL ALCOHOL	$(CH_3)_2CHOH$. ЛВЖ. Бесцветная, подвижная. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 12 °С. КПВ 2—12%	1219 3244		II ср.	3212 3	Табл. 4
Спирт β-меркаптоэтиловый	См. Монотиоэтиленгликоль — ПН 6277					
Спирт металлиловый	См. Спирт метилаллиловый — ПН 6694					
6694 СПИРТ МЕТИЛАЛЛИЛОВЫЙ METHALLYL ALCOHOL	$CH_2=C(CH_3)CH_2OH$. ЛВЖ. Бесцветная с резким запахом. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 34 °С. ПДК 5 мг/м ³	2614 3362		III низк.	3353 3	Табл. 4
Спирт метиламиловый	См. Метилизобутилкарбинол — ПН 6205					
6695 СПИРТ α-МЕТИЛБЕНЗИЛОВЫЙ alpha-METHYLBENZYL ALCOHOL	$C_6H_5CH(CH_3)OH$. Ядовитая бесцветная жидкость. Трудно смешивается с водой. $t_{застыв}$ 21 °С. ПДК 5 мг/м ³	2937 6189		III низк.	6163 66	Табл. 11, 12
Спирт метиловый	См. Метанол — ПН 6171					
Спирт 1-метоксипропиловый	См. 1-Метоксипропанол-2 — ПН 6252-1					
Спирт нашатырный	См. АММИАК — РАСТВОРЫ в воде с относительной плотностью от 0,880 до 0,957 при температуре 15 °С с массовой долей аммиака более 10%, но не более 35% — ПН 5088					

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	ЛК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3</u> С-1 В-2 —	<u>Д</u> Ш.52 Ш.26	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 С-1 —	<u>Д</u> Ш.52 Ш.26 Ш.44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.20 Ш.26 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 Г-1,2 С-1 —	<u>Д</u> Ш.20 Ш.26 Ш.52	
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44 Ш.25	
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>П-3,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
Спирт октиловый	См. Октанол-1 — ПН 6439						
Спирт петролейный...	См. Бензины-растворители... — ПН 5232—5234						
6696 СПИРТ d,1-ПИНАКО- ЛИНОВЫЙ (СПИРТЫ, Н.У.К.) PINACOLINE ALCO- HOL (ALCOHOLS, N.O.S.)	(CH ₃) ₃ CCNONCH ₃ . ЛВЖ. Не смешивается с водой. t _{всп} 17 °С	1987 3175		II ср.	3212 3	Табл. 4	
6697 СПИРТ n-ПРОПИЛО- ВЫЙ PROPYL ALCOHOL NORMAL	CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH. ЛВЖ. Бес- цветная. Смешивается с водой. t _{всп} 15 °С. КПВ 2—12% ПДК 10 мг/м ³	1274 3272		II ср.	3212 3	Табл. 4	
Спирт пропиловый нор- мальный	См. Спирт n-пропиловый — ПН 6697						
Спирт псевдогексиловый	См. Спирт-2-этилбутиловый ПН 6700						
Спирт тиопропиловый	См. Пропилмеркаптаны — ПН 6567						
6698 СПИРТ β-ФЕНИЛЭТИ- ЛОВЫЙ PHENYLETHYL ALCO- HOL	C ₈ H ₉ OH. Ядовитая малоопасная бесцветная жидкость с харак- терным запахом КПВ 0,8- 41,0%			III низк.	9153		
Спирт фенэтиловый	См. Спирт β-фенилэтиловый - ПН 6698						
6699 СПИРТ ФУРФУРИЛО- ВЫЙ FURFURYL ALCOHOL	C ₄ H ₃ OCH ₂ OH Ядовитая летучая бесцветная подвижная жид- кость. Едкая для кожи и сли- зистых оболочек. На свету и воздухе темнеет до коричнево- го. Смешивается с водой. С окислителями реагирует со взрывом	2874 6155		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
6699-1 СПИРТ ЦИКЛОГЕКСИ- ЛОВЫЙ (СПИРТЫ, Н.У.К.) CYCLOHEXYL ALCO- HOL (ALCOHOLS, N.O.S.)	C ₆ H ₁₁ OH ЛВЖ. Бесцветная, с запахом камфары. Не смешива- ется с водой. t _{всп} 47 °С	1987 3303		III низк.	3313 3	Табл. 4	
Спирт 2-хлорэтиловый	См. Этиленхлоргидрин — ПН 7226						
6700 СПИРТ-2-ЭТИЛБУТИ- ЛОВЫЙ 2-ETHYLBUTANOL	(C ₂ H ₅) ₂ CHCH ₂ OH. ЛВЖ. Бес- цветная. Не смешивается с во- дой. t _{всп} 57 °С (о. с.)	2275 3338		III низк.	3313 3	Табл. 4	
6701 СПИРТ-2-ЭТИЛГЕКСИ- ЛОВЫЙ 2-ETHYLHEXYL ALCO- HOL	C ₄ H ₉ CH(C ₂ H ₅)CH ₂ OH. Бесцвет- ная горючая жидкость. t _{всп} 85 °С			III низк.	9123		

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	ЛК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 Г-1 —	<u>Д*</u> Ш.26 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 Г-1,2 С-1 —	<u>Д</u> Ш.20 Ш.26 Ш.52	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-3,2</u> В-2	<u>Д</u> Ш.25 Ш.52	Упаковка согласно НТД на про- дукцию
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-3</u> С-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52 Ш.44	Укладывать «Отдельно от» окислителей
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>Д*</u> Ш.52 Ш.26	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Спирт этиловый или См. Этанол или этанол — растворы... — ПН 7185, 7186 спирт этиловый — рас- вор...						
6703 СПИРТА ДИАЦЕТО- НОВОГО ПЕРОКСИ- ДЫ, не более 57% в растворе, содержащем не более 9% пероксида водорода, не менее 26% диацетонового спирта и не менее 9% воды, мас- совая доля общего ак- тивного кислорода не более 10% DIACETONE ALCOHOL PEROXIDES, not more than 57% in solution with not more than 9% hydrogen peroxide, not less than 26% diaceto- ne alcohol and not less than 9% water; total ac- tive oxygen content, not more than 10%	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{CH}_2\text{C}(\text{OH})\text{X}$ $\times (\text{CH}_3)(\text{OON})$ и др. Органи- ческий пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2163 —	—	I выс.	5221 5	Табл. 10: П16
6704 СПИЧКИ БЕЗОПАС- НЫЕ (в коробках, кни- жечках, картонках) MATCHES, SAFETY (book, card or strike on box)	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Спички, предназ- наченные для зажигания о специально изготовленную по- верхность	1944 4155	—	III низк.	4113 4a	Табл. 6г: T2a T2b T2в
6705 СПИЧКИ ПАРАФИНО- ВЫЕ «ВЕСТА» MATCHES, WAX "VES- TA"	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Воспламеняются при трении. Иногда для этого может потребоваться специ- ально изготовленная поверх- ность	1945 4156	—	III низк.	4113 4a	Табл. 6г: T2a T2b T2в
6706 СПИЧКИ ПОДРЫВ- НИКА (ЗАЖИГАТЕЛИ ОГНЕПРОВОДНОГО ШНУРА) MATCHES OF BLAS- TER (LIGHTERS, FU- SE)	Содержат ВВ. Малоопасны	0131 1276	—	—	14S 16	Табл. 1: E141
6707 СПИЧКИ САПЕРНЫЕ MATCHES, FUSEE	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Спички, головки которых изготовлены из вос- пламеняющегося и пиротехни- ческого состава, чувствительно- го к трению, горящего с не- большим пламенем или без не- го независимо от погодных ус- ловий.	2254 4154	—	III низк.	4113 4a	Табл. 6г: T4a T5a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	Перевозить в РК, t_k 30 °С, t_a 35 °С. См. п. 1.7
$\frac{4-1}{A}$	4-10	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-1,2}{—}$	$\frac{—}{Ш.52}$	
$\frac{4-1}{B}$	4-10	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-1,2}{—}$	$\frac{—}{Ш.52}$	См. п. 14.2.4,л
$\frac{1-4}{A}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{П-2}$ $\frac{Г-3}{—}$	$\frac{—}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{4-1}{A}$	4-10	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{Г-3}{C-3}$ $\frac{B-1}{—}$	$\frac{—}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	СР		
Сплав алюминия и ферросилиция.		См. Алюминий-ферросилиций — порошок — ПН 5053					
6708 СТАБИЛИН (КЛЕИ, СОДЕРЖАЩИЕ ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩУЮСЯ ЖИДКОСТЬ) STABILINE (ADHESI- VES)	ЛВЖ $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С	<u>1133</u> 3174		II ср	<u>3212</u> 3	Табл. 4	
6709 СТАННОМЕТАН (ГА- ЗЫ СЖАТЫЕ или СЖИЖЕННЫЕ ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЯДОВИТЫЕ, Н.У.К.) STANNOMETHANE (COMPRESSED or LI- QUEFIED GASES, FLAMMABLE, TOXIC, N.O.S.)	SnH_4 Воспламеняющийся ядо- витый сжиженный газ. Бесцвет- ный. При хранении постепенно разлагается на олово и водо- род. Распад идет быстро при 150 °С. Отн. плотн. 4,2 ПДК 2 мг/м ³ (в пересчете на олово) (США)	<u>1953</u> 2124			<u>2412</u> 6а; 3	Табл. 3 1а	
Стеол-М	См. Жидкость «Стеол-М» — ПН 5767						
6710 СТИБИН STIBINE	SbH_3 . Воспламеняющийся ядо- витый высокоопасный сжижен- ный газ со слабым неприятным запахом. Бесцветный. При на- гревании разлагается с выде- лением водорода. ПДК 0,3 мг/м ³ . $t_{кип}$ минус 18 °С. Отн плотн. 4,3	<u>2676</u> 2178			<u>2413</u> 6а; 3	Табл. 3: 1а	
Стирен	См. Стирол, мономер, ингибированный — ПН 6711						
6711 СТИРОЛ, МОНОМЕР, ИНГИБИРОВАННЫЙ STYRENE MONOMER INHIBITED	$C_6H_5CH=CH_2$ ЛВЖ. Бесцветная, со сладким (в чистом виде) или резким (при загрязнении) запахом. Ядовитая. Легко по- лимеризуется под воздейст- вием света, тепла, сильных кис- лот, при загрязнении некото- рыми веществами. Даже инги- бированный может полимери- зоваться при нагревании выше 52 °С. При этом может вос- пламениться. Не смешивается с водой. Коррозионна для меди и ее сплавов $t_{всп}$ 30 °С. КПВ 1,1—6% ПДК 5 мг/м ³	<u>2055</u> 3381		III низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4	
6712 СТОЛБИКИ ПОРОХО- ВЫЕ — ПОРОХ ДЫМ- НЫЙ (ЧЕРНЫЙ) ПРЕССОВАННЫЙ или ПОРОХ ДЫМНЫЙ	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воздействиям и нагреву	<u>0028</u> 1114			<u>11D</u> 1а	Табл. 1: E5	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1}$ В-2 —	$\frac{D}{Ш.52}$	
$\frac{2-3}{D}$	2-30	$\frac{K4, D4}{K4, D19}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-3}$ —	$\frac{См.ч. IV,п. 6.8}{Ш.52}$	
$\frac{2-3}{D}$	2-30	$\frac{K4, D3}{K4, D5}$	2-1	$\frac{С-1}{В-1}$ —	$\frac{—}{Ш.52}$	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{В-2}{П-1,2}$ —	$\frac{В*}{Ш.31}$ Ш.52	Укладывать в наиболее прохладном месте
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{С-3}{Г-3}$ —	$\frac{—}{Ш.53}$	Укладка категории II-A

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
(ЧЕРНЫЙ) В ШАШ- КАХ CYLINDERS, POW- DER (BLACK POW- DER; (GUNPOWDER), COMPRESSED or BLACK POWDER; (GU- NPOWDER), IN PEL- LETS)							
6713 СТОПИН (ШНУР ОГ- НЕПРОВОДНЫЙ) STOPINE (CORD, IGNI- TER)	Пиротехнический состав. Чув- ствителен к нагреву	0066 1254			14G 16		Табл. 1. E126
6715 СТРИХНИН или СТРИ- ХНИНА СОЛИ STRYCHNINE or STRY- CHNINE SALTS	$C_{21}H_{22}N_2O_2$. Ядовитые высоко- опасные кристаллы или поро- шок. Стрихнин слабо растворим, а его соли растворимы в воде	1692 6260		I выс.	6161 6a		Табл. 13, 14
6716 СТРОНЦИЙ — ПОРО- ШОК (МЕТАЛЛЫ ПИ- РОФОРНЫЕ, Н.У.К.) STRONTIUM, POWDER (PYROPHORIC ME- TALS, N O S)	Sr. Самовозгорающееся веще- ство Пирофорное На воздухе может самовоспламениться При встряхивании может иск- риться При взаимодействии с водой выделяет водород	1383 4235		I выс	4211 46		Табл. 7a герм укуп. C26 C16
Стронций азотнокислый	См. Стронция нитрат — ПН 6718						
Стронций мышьяковис- токислый (орто) четы- рехводный	См Стронция ортоарсенита тетрагидрат — ПН 6719						
Стронций мышьяковис- токислый (орто) двуза- мещенный водный	См Стронция гидроарсената гидрат — ПН 6717						
Стронций фосфористый	См Стронция фосфид — ПН 6723						
Стронций хлорновато- кислый	См. Стронция хлорат — ПН 6721						
Стронций хлорнокислый	См Стронция перхлорат — ПН 6721						
Стронция арсенат	См. Стронция гидроарсената гидрат — ПН 6717						
Стронция арсенит	См. Стронция ортоарсенита тетрагидрат — ПН 6719						
6717 СТРОНЦИЯ ГИДРО- АРСЕНАТА ГИДРАТ (АРСЕНАТЫ, Н У К) STRONTIUM ARSENA- TE (ARSENATES, N O S.)	$SrHAsO_4 \cdot H_2O$ Ядовитое веще- ство Белый порошок	1557 6076		II ср	6162 6a		Табл 13, 14

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> Г-3 —	<u>Ш.52</u>	Укладка категории I
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	Не горят	<u>А*</u> <u>Ш.30</u> Ш.32	1. Размещать с учетом требований п 4.2.2. 2. Если к перевозке предъявляются как пестициды, их следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-2,1</u> Г-2 <u>В,П</u> Г-1,3	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u>	Свободное пространство тары обычно заполняется инертным газом
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А</u> <u>Ш.3</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
Стронция диоксид	См. Стронция пероксид — ПН 6720						
6718 СТРОНЦИЯ НИТРАТ STRONTIUM NITRATE	$Sr(NO_3)_2$. Окисляющее твердое вещество. Ядовитое 1 мг/м ³	1507 5187		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а	
6719 СТРОНЦИЯ ОРТОАР- СЕНИТА ТЕТРАГИД- РАТ STRONTIUM ARSENI- TE	$Sr_3(AsO_3)_2 \cdot 4H_2O$. Ядовитое ве- щество. Белый порошок	1691 6260		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14	
6720 СТРОНЦИЯ ПЕРОК- СИД STRONTIUM PEROXI- DE	SrO_2 Окисляющее вещество. Белый порошок. Смеси с го- рючими материалами, особен- но если они смочены малым количеством воды, при ударе или трении могут воспламе- няться. При попадании в огонь или при взаимодействии с во- дой или кислотами разлагают- ся, выделяя кислород	1509 5188		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а	
6721 СТРОНЦИЯ ПЕРХЛО- РАТ STRONTIUM PER- CHLORATE	$Sr(ClO_4)_2$. Окисляющее веществ- во. Порошок или кристаллы бе- лого цвета. Может образовы- вать взрывчатые смеси с горю- чими материалами или метал- лами в виде тонкоизмельчен- ного порошка	1508 5188		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а	
6723 СТРОНЦИЯ ФОСФИД STRONTIUM PHOSP- HIDE	Sr_3P_2 . ВГВ. Разлагается при взаимодействии с водой или водяным паром, выделяя фос- фин. Ядовитое высокоопасное	2013 4365		I выс.	4321 4в; 6а	Табл. 8; герм. укуп. B56 B86 B96 B17а	
6724 СТРОНЦИЯ ХЛОРАТ STRONTIUM CHLORA- TE	$Sr(ClO_4)_2$ Окисляющее твер- дое вещество, расплывающееся на воздухе. Может образовы- вать взрывчатые смеси с соеди- нениями аммония, горючими материалами и металлами в виде тонкоизмельченного по- рошка. Смеси с горючими ма- териалами чувствительны к трению и могут воспламенять- ся или взрываться при взаимо- действии с серной кислотой	1506 5187		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а	
Стружка железная	См. Стружка, опилки или обрезки черных металлов, под- верженные самонагреванию — ПН 6724-1						

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Д</u> Ш 44 Ш.52	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш 3	
<u>5-1</u> А	5-06	<u>К2, Д2</u> К2, Д5	5-1 разд. 1 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> В,П	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u> В.52	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-2,1</u> —	<u>С</u> Ш 8 Ш 52	
<u>4-11</u> Е	4-34	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> Г-1,2 В,П	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 <u>Ш 44</u> В.54	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	В-1 С-1	<u>С</u> Ш.8 Ш.53 К.52 К.53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6724-1 СТРУЖКА, ОПИЛКИ или ОБРЕЗКИ ЧЕР- НЫХ МЕТАЛЛОВ, под- верженные самонагрева- нию FERROUS METAL BO- RINGS, SHAVINGS, TURNINGS or CUT- TINGS in a form liable to self-heating	Самовозгорающиеся материа- лы. Опилки, стружки или об- резки, полученные при обра- ботке черных металлов реза- нием. Мелкие чугунные и сталь- ные опилки, стружки и обреза- ки склонны к самонагреванию и самовоспламенению, особен- но загрязненные горючими ве- ществами. Самонагревание груза и недостаточная вентиля- ция могут вызвать опасное снижение кислорода в воздуш- ной атмосфере грузового поме- щения	2793 4232		III низк.	4213 46	Табл. 7а: С22а
Стружка стальная	См. Стружка, опилки или обрезки черных металлов, под- верженные самонагреванию — ПН 6724-1					
Суберан	См. Циклогептан — ПН 7114					
Сулема	См. Ртуты дихлорид — ПН 6601					
СУЛПРОФОС	См. Приложение 13					
СУЛЬФОТЕП	См. Приложение 13					
6725 СУЛЬФОУГОЛЬ (СА- МОВОЗГОРАЮЩИЕ- СЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕ- СТВА, Н.У.К.) SULPHOCARBON (SELF-HEATING SUB- STANCES, SOLID, N.O.S.)	Самовозгорающееся вещество. Зернистый материал черного или темно-серого цвета. Крити- ческой температурой является 60 °С, выше которой нараста- ние температуры в результате самовозгорания угля идет с большой скоростью. При этом выделяется большое количест- во ядовитого сернистого газа	3088 4260		III низк.	4213 46	Табл. 7а: герм. укуп. С1а С7а С11а С12а С16а С17б
Сульфурил фтористый	См. Сульфурилфторид — ПН 6726					
Сульфурил хлористый	См. Сульфурилхлорид — ПН 6727					
6726 СУЛЬФУРИЛФТОРИД SULPHURYL FLUORI- DE	SO ₂ F ₂ . Ядовитый сжиженный газ. Бесцветный. Без запаха. Сильно раздражает кожу и сли- зистые оболочки глаз и дыха- тельных путей. Реагирует с водой и влагой воздуха, вы- деляя ядовитые и коррозион- ные газы. <i>t</i> _{кип} минус 55 °С. Отн. плотн. 3,5 ПДК 20 мг/м ³	2191 2180			2213 6а	Табл. 3: Г1а
6727 СУЛЬФУРИЛХЛО- РИД SULPHURYL CHLORI- DE	SO ₂ Cl ₂ Едкое и высококорро- зионное в присутствии влаги вещество Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый <i>t</i> _{кип} 69 °С. ПДК 5,0 мг/м ³	1834 8233		I выс.	8111 8	Табл. 20: К1а К8а К9а К10а

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-6</u> А	4-20	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-1	<u>В-1,2</u> —	— <u>Ш.52</u>	Не считается опасным, если грузоотправитель укажет в грузовых документах, что у веществ этой партии отсутствуют свойства самонагревания
<u>4-6</u> Е	4-24	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-1	<u>В-1,2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>П.39</u>	При перевозке измерять температуру груза не реже 1 раза в сутки. Если температура в штабеле превысит температуру трюмного воздуха на 5 °С, необходимо применить активную вентиляцию для охлаждения груза. При повышении температуры в штабеле выше 50 °С следует принять меры к прекращению самонагревания и дальнейшего самовозгорания любым доступным способом
<u>2-3</u> D	2-22	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	Не горит	<u>См</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.49</u> <u>Ш.44</u> <u>В.39</u>	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>Не</u> <u>горит</u> <u>В</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>В.46</u>	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения D. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				СО	КШ Знак опас- ности	
6728 СУРИК (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА Н.У.К.) MINIUM (POISONOUS SOLIDS, N.O S)	Pb_3O_4 . Ядовитое, чрезвычайно опасное вещество. Ярко-крас- ный порошок. ПДК 0,01 мг/м ³	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
6729 СУРЬМА — ПОРО- ШОК ANTIMONY, POWDER	Sb Ядовитое высокоопасное ве- щество. Тонкоизмельченный по- рошок металлической сурьмы Нерастворимо в воде. ПДК 0,5 мг/м ³	2871 6071		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Сурьма (III) молочно кислая	См. Сурьмы (III) лактат — ПН 6730					
Сурьма пентафтористая	См. Сурьмы пентафторид — ПН 6732					
Сурьма пятихлористая	См. Сурьмы пентахлорид — ПН 6734					
Сурьма сернистая..	См. Сурьмы сульфиды — ПН 6736					
Сурьма трехфтористая...	См. Сурьмы трифторид... — ПН 6737					
Сурьма треххлористая...	См. Сурьмы трихлорид... — ПН 6738, 6739					
Сурьма хлористая (III)	См. Сурьмы трихлорид... — ПН 6738, 6739					
Сурьмы (III) гидрид	См. Стибин — ПН 6710					
6730 СУРЬМЫ (III) ЛАК- ТАТ ANTIMONY LACTATE	$Sb(CH_3CHONCOO)_3$. Ядовитое вещество. Белые кристаллы или порошок	1550 6070		III низк	6163 66	Табл. 13, 14
6731 СУРЬМЫ ОКСИХЛО- РИД (СУРЬМЫ СОЕ- ДИНЕНИЯ НЕОРГА- НИЧЕСКИЕ, ТВЕР- ДЫЕ, НУК) ANTIMONY OXYCHLO- RIDE (ANTIMONY COMPOUNDS, INOR- GANIC, SOLID, N.O.S.)	$SbOCl$. Ядовитое вещество. Бе- лые кристаллы	1549 6070		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
6732 СУРЬМЫ ПЕНТАФТО- РИД ANTIMONY PENTA- FLUORIDE	SbF_5 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Безводная слабокorroзионна. При реак- ции с водой (выделяя водород фтористый) становится высоко- коррозионной для стекла, дру- гих кремнистых материалов и большинства металлов. Вызы- вает сильные ожоги кожи и сли- зистых оболочек. Пары раздра- жают слизистые оболочки. Ядо- витое высокоопасное. Окисли- тель. ПДК 0,3 мг/м ³ в перес- чете на Sb.	1732 8117		II ср.	8162 8; 6a	Табл. 16, 17

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-6</u> В	6-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	Не горит	<u>А</u> <u>Ш.3</u>	
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	Не горит	<u>А</u> <u>Ш.7</u>	
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2,3</u> —	<u>А*</u> <u>Ш.7</u>	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш.7</u>	
<u>8-1</u> D	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Не горит В	<u>А*</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.7</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.49</u> <u>В.47</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				СО			
6733 СУРЬМЫ ПЕНТАХЛОРИД ЖИДКИЙ ANTIMONY PENTACHLORIDE, LIQUID	$SbCl_5$ Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Желтая маслянистая жидкость с приятным запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое высокоопасное. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. $t_{пл} 3^\circ C$. ПДК $0,3 \text{ мг/м}^3$	1730 8116		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17	
6734 СУРЬМЫ ПЕНТАХЛОРИД — РАСТВОР ANTIMONY PENTACHLORIDE, SOLUTION	$SbCl_5$ Едкое и коррозионное вещество Желтая жидкость с неприятным запахом Ядовитое высокоопасное ПДК $0,3 \text{ мг/м}^3$	1731 8116		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17	
Сурьмы перхлорид	См Сурьмы пентахлорид — ПН 6733, 6734						
6735 СУРЬМЫ СЕСКВИОКСИД с массовой долей мышьяка более 0,5% (СУРЬМЫ СОЕДИНЕНИЯ НЕОРГАНИЧЕСКИЕ, ТВЕРДЫЕ, НУК) ANTIMONY SESQUIOXIDE with more than 0,5% arsenic, by mass (ANTIMONY COMPOUNDS, INORGANIC, SOLID, N O S)	Sb_2O_3 Ядовитое вещество. Кристаллы белого цвета. ПДК 1 мг/м^3 (в пересчете на Sb)	1549 6070		II ср	6162 6a	Табл. 13, 14	
6736 СУРЬМЫ СУЛЬФИДЫ с массовой долей мышьяка более 0,5% (СУРЬМЫ СОЕДИНЕНИЯ НЕОРГАНИЧЕСКИЕ, ТВЕРДЫЕ, НУК) ANTIMONY SULPHIDES with more than 0,5% arsenic, by weight (ANTIMONY COMPOUNDS, INORGANIC, SOLID, N O S)	Sb_2S_3 или Sb_2S_5 Ядовитые вещества Кристаллы от красного до черного цвета или порошок оранжево-желтого цвета. Бурно реагируют с окисляющими материалами, склонны к самовозгоранию ПДК $Sb_2S_3 1 \text{ мг/м}^3$ (в пересчете на Sb); ПДК $Sb_2S_5 2 \text{ мг/м}^3$ (в пересчете на Sb)	1549 6070		II ср	6162 6a	Табл. 13, 14	
Сурьмы трехокись	См. Сурьмы сесквиоксид.. — ПН 6735						
6737 СУРЬМЫ ТРИФТОРИД (СУРЬМЫ СОЕДИНЕНИЯ НЕОРГАНИЧЕСКИЕ, ТВЕРДЫЕ, НУК) ANTIMONY TRIFLUORIDE (ANTIMONY COMPOUNDS, INORGANIC, SOLID, N O S)	SbF_3 Ядовитое вещество Высокоопасное Бесцветные кристаллы. ПДК $0,3 \text{ мг/м}^3$ (в пересчете на Sb)	1549 6070		II ср	6162 6a	Табл. 13, 14	
6738 СУРЬМЫ ТРИХЛОРИД ЖИДКИЙ ANTIMONY TRICHLORIDE, LIQUID	$SbCl_3$ Едкое и коррозионное вещество Ядовитое, высокоопасное. ПДК $0,3 \text{ мг/м}^3$	1733 8118		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1. 4-2 разд. 2-5	Не горит В	<u>А*</u> Ш.7 Ш.44 В.46	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1	Не горит В	<u>А*</u> Ш.7 Ш.44	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д14	6-1	<u>В-2</u> —	<u>С*</u> Ш.7	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д14	6-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> Ш.7 Ш.53 Ш.52	Укладывать «Вдали от» окисляющих веществ
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д14	6-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> Ш.7 Ш.49	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.7	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
6739 СУРЬМЫ ТРИХЛОРИД ТВЕРДЫЙ ANTIMONY TRICHLORIDE, SOLID	$SbCl_3$. Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Ядовитое высокоопасное. Бесцветные расплывающиеся кристаллы. Медленно реагирует с водой, выделяя хлористый водород. ПДК 0,3 мг/м ³	1733 8118		II CP		8172 8	Табл. 18, 19
Сурьмы хлорокись...	См. Сурьмы оксихлорид... — ПН 6731						
2,4,5-Т	См. приложение 13						
Таллий (I) азотнокислый	См. Таллия (I) нитрат — ПН 6746						
Таллий бромистый...	См. Таллия бромид... — ПН 6741						
Таллий иодистый...	См. Таллия иодид... — ПН 6745						
Таллий сернистый...	См. Таллия гемисульфид... — ПН 6743						
Таллий (I) сернокислый	См. Таллия (I) сульфат... — ПН 6747						
Таллий (I) уксуснокислый...	См. Таллия (I) ацетат... — ПН 6740						
Таллий хлористый...	См. Таллия хлорид... — ПН 6749						
Таллий (I) хлорноватокислый	См. Таллия (I) хлорат — ПН 6748						
6740 ТАЛЛИЯ (I) АЦЕТАТ (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM ACETATE (THALLIUM COMPOUNDS, N O S.)	$TlC_2H_3O_2$. Ядовитое вещество. Белые кристаллы. Растворимо в воде	1707 6265		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
6741 ТАЛЛИЯ БРОМИД (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM BROMIDE (THALLIUM COMPOUNDS, N O S.)	$TlBr$. Ядовитое высокоопасное вещество. Светло-желтый порошок. ПДК 0,01 мг/м ³	1707 6265		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
6742 ТАЛЛИЯ ГЕМИОКСИД (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM HEMIOXIDE (THALLIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	Tl_2O . Ядовитое вещество. Черный гигроскопичный порошок	1707 6265		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
6743 ТАЛЛИЯ ГЕМИСУЛЬФИД (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM HEMISULPHIDE (THALLIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	Tl_2S . Ядовитое вещество. Темно-синие кристаллы. Нерастворимо в воде	1707 6265		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.7 Ш.44 В.46	Размещать с учетом требова ний п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	В-2 <u>П-2</u> —	<u>А*</u> Ш.10	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.10	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.10	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	В-2	<u>А*</u> Ш.10	Укладывать «Вдали от» окис- лителей

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
6744 ТАЛЛИЯ (I) ГИДРОКСИД (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM (I) HYDROXIDE (THALLIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	TlOH. Ядовитое вещество. Желтые кристаллы	1707 6265		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
6745 ТАЛЛИЯ ИОДИД (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM IODIDE (THALLIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	TlI. Ядовитое высокоопасное вещество. Ярко-желтые кристаллы. Нерастворимо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	1707 6265		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
6746 ТАЛЛИЯ (I) НИТРАТ THALLIUM NITRATE	TlNO ₃ . Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Окислитель. Смеси с горючими материалами легко воспламеняются и бурно горят. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Растворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³ (США)	2727 6265		II CP		6162 6a; 5	Табл. 13, 14
Таллия (I) окись	См. Таллия гемидоксид — ПН 6742						
ТАЛЛИЯ СУЛЬФАТ	См. приложение 13						
6747 ТАЛЛИЯ (I) СУЛЬФАТ (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM (I) SULPHATE (THALLIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	Tl ₂ SO ₄ . Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Трудно растворимо в воде	1707 6265		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
Таллия сульфид	См. Таллия гемисульфид — ПН 6743						
6748 ТАЛЛИЯ (I) ХЛОРАТ THALLIUM CHLORATE	TlClO ₃ . Окисляющее вещество. Порошок или кристаллы белого цвета. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония, горючими материалами или металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Ядовитое высокоопасное	2573 5190		II CP		5122 5; 6a	Табл. 6, 6a
6749 ТАЛЛИЯ ХЛОРИД (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM CHLORIDE (THALLIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	TlCl. Ядовитое вещество. Белые кристаллы. Не растворимо в воде	1707 6265		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
Тантал пятихлористый	См. Тантала пентахлорид — ПН 6750						

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.10	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.10	
<u>6-6</u> А	5-02	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2—5	<u>В-1,2</u> —	<u>Д*</u> Ш.10 Ш.44 Ш.52	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.10	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2—5	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>С-1</u> —	<u>В*</u> Ш.10 Ш.53	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.10	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6750 ТАНТАЛА ПЕНТАХЛО- РИД TANTALUM PENTA- CHLORIDE	TaCl ₅ . Малоопасное ядовитое вещество. Светло-желтые крис- таллы. Разлагаются в воде			III низк.	9153 --	
Тантал—калий фторис- тый.	См. Калия гексафторотанталат (V) .. — ПН 5856					
ТГФ	См. Тетрагидрофуран — ПН 6760					
ТГФ-М...	См. Жидкость ТГФ-М.. ПН 5768					
Тедион	См. Тетрадифон — ПН 6762					
Теллур шестифтористый	См. Теллура гексафторид — ПН 6751					
6751 ТЕЛЛУРА ГЕКСАФТО- РИД TELLURIUM HEXA- FLUORIDE	TeF ₆ . Ядовитый чрезвычайно опасный сжиженный газ. Бес- цветный, с неприятным запа- хом. Коррозивен. Разлагается водой, выделяя очень ядови- тые, коррозионные для метал- лов и стекла газы. Отн. плотн. 7,2. ПДК 0,02 мг/м ³	2195 2181			2213 6a	Табл. 3: Г1a
ТЕМЕФОС	См. приложение 13					
ТЕРБУМЕТОН	См. приложение 13					
ТЕРБУФОС	См. приложение 13					
6752 ТЕРМОСПИЧКИ MATCHES, "STRIKE ANYWHERE"	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Воспламеняются при трении. Специально изго- товленной поверхности при этом не требуется	1331 4155		III низк.	4113 4a	Табл. 6г: T2a T2b T2в
Терпентин	См. Скипидар — ПН 6669					
6753 ТЕРПИНОЛЕН TERPINOLENE	C ₁₀ H ₁₆ . ЛВЖ. Бесцветная, с за- пахом лимонов. Не смешивается с водой. t _{всп} 37 °С	2541 3383		III низк.	3313 3	Табл. 4
ТЕТРААЗИДОБЕНЗО- ХИНОН TETRAAZIDO BENZE- NE QUINONE	Перевозка запрещена					
Тетрабромметан	См. Углеродатетрабромид — ПН 6911					
сим-Тетрабромэтан	См. 1,1,2,2-Тетрабромэтан — ПН 6754					
6754 1,1,2,2-ТЕТРАБРОМ- ЭТАН TETRABROMOETHANE	C ₂ H ₂ Br ₄ . Ядовитая летучая бесцветная жидкость с запахом, напоминающим запах камфары	2504 6263		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{9-2}{\text{А}}$	9-03	$\frac{\text{К4}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.54}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{2-3}{\text{Д}}$	2-22	$\frac{\text{К4, Д3}}{\text{К4, Д8}}$	2-1	Не горит В,П	$\frac{-}{\text{Ш 49}} \quad \text{В.39}$	
$\frac{4-1}{\text{В}}$	4-10	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д10}}$	4-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{-}{\text{Ш 52}}$	См. п. 14 2.4, л
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}} \quad -$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.26}} \quad \text{Ш.52}$	
$\frac{6-1}{\text{А}}$	6-00	$\frac{\text{К4, Д10}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{В}^*}{\text{Ш.26}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6755 1,2,3,6-ТЕТРАГИДРО- БЕНЗАЛЬДЕГИД 1,2,3,6-TETRAHYDRO- BENZALDEHYDE	$\text{CH}_2\text{CH}:\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CHCHO}$, ЛВЖ. Бесцветная. Не смеши- вается с водой. При нагревании выделяет едкие пары. $t_{\text{всп}} 57^\circ\text{C}$ (о. с.)	<u>2498</u> 3384		III низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
Тетрагидробензол	См. Циклогексен — ПН 7107					
Тетрагидро-1,4-оксазин	См. Морфолин — ПН 6280					
6756 ТЕТРАГИДРОНАФТА- ЛИН TETRAHYDRONAPH- THALENE	$\text{C}_{10}\text{H}_{12}$. Бесцветная подвижная горючая жидкость с запахом нафталина. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 68^\circ\text{C}$			III низк.	<u>9123</u> —	
6757 1,2,3,4-ТЕТРАГИДРО- НАФТАЛИНА ГИДРО- ПЕРОКСИД технически чистый TETRAHYDRONAPH- TNYL HYDROPEROXI- DE, technically pure	$\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{OON}$ Органический пе- роксид. Белое кристаллическое вещество. Бурно разлагается при загрязнении. Не раствори- мо в воде	<u>2136</u> —		I выс.	<u>5241</u> 5	Табл. 10: П1а П2б П18а П20а
6758 1,2,3,6-ТЕТРАГИДРО- ПИРИДИН 1,2,3,6-TETRAHYDRO- PYRIDINE	$\text{C}_5\text{H}_9\text{N}$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядо- витая. Смешивается с водой $t_{\text{всп}} 16^\circ\text{C}$	<u>2410</u> 3282		II ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
Тетрагидропиррол	См. Пирролидин — ПН 6525					
Тетрагидросильван	См. 2-Метилтетрагидрофуран — ПН 6224					
6759 ТЕТРАГИДРОТИОФЕН TETRAHYDROTHIO- PHENE	$\text{C}_4\text{H}_8\text{S}$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}} 13^\circ\text{C}$	<u>2412</u> 3283		II ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
1,2,5,6-Тетрагидро-N- (трихлорметилтио)фта- лимид	См. Каптан — ПН 5931					
6760 ТЕТРАГИДРОФУРАН TETRAHYDROFURAN	$\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом эфира. Ядовитая. Сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ менее минус 18°C ; $t_{\text{кип}} 66^\circ\text{C}$ КПВ I - 56%	<u>2056</u> 3144		II ср.	<u>3112</u> 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
6761 ТЕТРАГИДРОФУРФУ- РИЛАМИН TETRAHYDROFURFU- RYLAMINE	$\text{O}(\text{CH}_2)_3\text{CHCH}_2\text{NH}_2$. ЛВЖ. Бес- цветная или желтоватая, с за- пахом аммиака. Ядовитая. Раз- дражает кожу и слизистые обо- лочки. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 45^\circ\text{C}$	<u>2943</u> 3385		III низк.	<u>3353</u> 3	Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>П39</u>	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1</u> <u>П-2</u> —	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.50</u>	
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> E	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>С-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.26</u>	
<u>3-3</u> А	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6762 ТЕТРАДИФОН TETRADIFON	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид			III низк.	9153 —	
6763 ТЕТРАЗЕН УВЛАЖ- НЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 30% TETRAZENE, WETTED with not less than 30% water, by mass	$C_2H_8ON_{10}$. Иницирующее ВВ. Гранулы или порошок от бело- го до желтого цвета. Очень чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Не растворимо в воде	0114 1105			11A 1a	Табл. 1: E3
6764 ТЕТРАЛ TETRAL	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид			III низк.	9153 —	
Тетралин	См. 1,2,3,4-Тetraгидронафталин					— ПН 6756
Тетралина гидроперок- сид...	См. 1,2,3,4-Тetraгидронафталина гидропероксид...					— ПН 6757
6765 2,2',4,4'-ТЕТРАМЕТИЛ- 2,2'-АЗОДИВАЛЕРО- НИТРИЛ 2,2'-AZODI-(2,4-DIME- THYL VALERONITRI- LE)	$[(CH_3)_2CHCH_2C(CH_3)N:]_2$. Лег- ковоспламеняющееся твердое вещество. Белые или серова- тые кристаллы или порошок. При температуре 25 °С самораз- лагается, выделяя ядовитые га- зы (например, азота оксид), что может привести к разры- ву упаковки, распылению ве- щества в воздухе и образова- нию взрывчатой смеси с ним. Следует избегать контакта ве- щества с сильными кислотами, особенно теми, которые являют- ся сильными окислителями, а также щелочами. При горении и разложении выделяет ядови- тые газы. Нерастворимо в воде	2953 4124		II ср.	4162 4a	Табл. 66
6766 ТЕТРАМЕТИЛАММО- НИЯ ГИДРОКСИД TETRAMETHYLAMMO- NIUM HYDROXIDE	$(CH_3)_4NOH$. Едкое и корро- зионное вещество. В гидратной форме — твердое с $t_{пл}$ 60 °С. Чаще в жидком состоянии. Коррозионно для алюминия, цинка, жести. Энергично реа- гирует с кислотами. Раствори- мо в воде	1835 8235		II ср.	8212 8	Табл. 16, 17, 18, 19
6767 1,1,3,3-ТЕТРАМЕТИЛ- БУТИЛА ГИДРОПЕ- РОКСИД технически чистый 1,1,3,3-TETRAMETHYL- BUTYL HYDROPERO- XIDE, technically pure	$(CH_3)_3CCH_2C(CH_3)_2OOH$. Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ная жидкость. Не смешивается с водой	2160 —		II ср.	5242 5	Табл. 10: П1д П15a

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{9-2}{\text{А}}$	9-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	$\frac{\text{В-3}}{\text{П-3,2}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории II-C
$\frac{9-2}{\text{А}}$	9-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	$\frac{\text{В-3}}{\text{П-2}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.35}}$ Ш.31	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{4-5}{\text{D}}$	4-10	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	5-3	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-1,2}}$ $\frac{\text{—}}{\text{П-1}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.52}}$ П.39	1. Перевозить в РК. $t_k 10^\circ\text{C}$; $t_a 15^\circ\text{C}$. 2. Укладывать «Отдельно от» кислот и щелочей. 3. См. п. 1.7. 4. См. п. 14.2.4,ж
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-04	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	8-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{В-1,2}}$ $\frac{\text{—}}{\text{П-1}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{5-4}{\text{D}}$	5-20	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-2	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{См. ч. IV, п. 68}}{\text{Ш.50}}$ Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
6768 1,1,3,3-ТЕТРАМЕТИЛ- БУТИЛПЕРОКСИФЕ- НОКСИАЦЕТАТ, не бо- лее 37% в растворе 2,4,4-TRIMETHYLPEN- TYL-2-PEROXY PHE- NOXY ACETATE, not more than 37% in solu- tion	$C_6H_5.O.CH_2.CO.O_2(CH_3)_2$ $CH_2C(CH_3)_3$. Органический пе- роксид. Желтоватая жидкость. Легко горит. Бурно разлагается при попадании в огонь. Не смешивается с водой	2961 —	—	II ср.	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1а
6769 1,1,3,3-ТЕТРАМЕТИЛ- БУТИЛПЕРОКСИ-2- ЭТИЛГЕКСАНОАТ тех- нически чистый 1,1,3,3-TETRAMETHYL- BUTYL PEROXY-2-ET- HYLHEXANOATE, tech- nically pure	$CH_3(CH_2)_2CH(C_2H_5)CH_2CO.O_2$ $C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_3$. Органи- ческий пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2161 —	—	II ср.	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1д П15а
6770 2,2',4,4'-ТЕТРАМЕТИЛ- 4,4'-ДИМЕТОКСИ-2,2'- АЗОДИВАЛЕРОНИТ- РИЛ 2,2'-AZODI-(2,4-DIME- THYL-4-METHOXYVA- LERONITRILE)	$[CH_3OC(CH_3)_2CH_2C(CH_3)$ $(CN)N:]_2$. Легковоспламеняю- щееся твердое вещество. Бе- лые или сероватые кристаллы или порошок. При температу- ре 15°C разлагается, выделяя азот, который может сорвать крышку с упаковки, распылить вещество в воздухе и образо- вать взрывчатую смесь с ним. Следует избегать контакта ве- щества с сильными кислотами, особенно теми, которые явля- ются сильными окислителями, а также со щелочами. Про- дукты горения или разложе- ния ядовиты. Нерастворимо в воде	2955 4123	—	II ср.	II ср.	4162 4а	Табл. 6б
Тетраметилен	См. Циклобутан — ПН 7099						
Тетраметилен цианис- тый	См. Адиподинитрил — ПН 5002						
ТЕТРАМЕТИЛЕНДИ- ПЕРОКСИДИКАРБА- МИД TETRAMETHYLENE DIPEROXIDE DICAR- BAMIDE	Перевозка запрещена						
Тетраметилметан	См. 2,2-Диметилпропан — ПН 5627						
Тетраметилсвинец...	См. Присадки антидетонационные к моторному топливу... — ПН 6546, 6547						
6771 ТЕТРАМЕТИЛСИЛАН TETRAMETHYLSILANE	$(CH_3)_4Si$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая. Ядовитая. Раздражает кожу и глаза. Не смешивается с водой. $t_{всн}$ менее минус 18°C. $t_{кип}$ 27°C	2749 3144	—	I выс.	I выс.	3111 3	Табл. 4

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.52</u> Ш.50	Перевозка в РК. t_k минус 10°C ; t_a 0°C . См. п. 1.7
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.51	Перевозить в РК t_k 20°C , t_a 25°C . См. п. 1.7
<u>4-5</u> D	4-10	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	5-3	В-2 <u>Г-1,2</u> П-1	<u>В</u> Ш.52 П.53 К.44 П.39	1. Перевозить в РК. t_k минус 5°C ; t_a 5°C 2. Укладывать «Отдельно от» кислот и щелочей 3. См. п. 1.7. 4. См. п. 14.2.4, ж
<u>3-1</u> E	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	П-1,2 В-2 С-1 <u>Г-1,2</u> —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	Укрывать от лучистого тепла

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	СО		
6772 N,N,N',N'-ТЕТРАМЕ- ГИЛЭТИЛЕНДИАМИН 1,2-DI-(DIMETHYLAMI- NO) ETHANE	$C_6H_{16}N_2$ ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Слабо раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 21 °С	2372 3207		II ср.		3252 3	Табл. 4
сим-Тетраметилэтан	См. 2,3-Диметилбутан — ПН 5604						
6773 ТЕТРАМЕТОКСИСИ- ЛАН METHYL ORTHOSILI- CATE	$Si(OCH_3)_4$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом эфира. Ядовитая вы- сокоопасная. Может вызвать слепоту. $t_{всп}$ от минус 18 до до 19 °С	2606 3260		I выс.		3221 3; 6a	Табл. 4
6774 ТЕТРАНИТРОАНИЛИН TETRANITROANILINE	$(NO_2)_4C_6H_5NH_2$. Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувстви- тельно к механическим воздей- ствиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Ядовитое	0207 1104				11D 1a	Табл. 1: E11
ТЕТРАНИТРОДИГЛИ- ЦЕРИН TETRANITRO DIGLY- CERIN	Перевозка запрещена						
2,3,5,6-ТЕТРАНИТРО- ЗО-1,4-ДИНИТРОБЕН- ЗОЛ 2,3,5,6-TETRANITROSO- 1,4-DINITROBENZENE	Перевозка запрещена						
2,3,5,6-ТЕТРАНИТРО- ЗОНИТРОБЕНЗОЛ СУ- ХОЙ 2,3,5,6-TETRANITROSO NITROBENZENE, DRY	Перевозка запрещена						
6775 ТЕТРАНИТРОМЕТАН TETRANITROMETHA- NE	$C(NO_2)_4$. Окисляющее вещест- во. Бесцветная жидкость с рез- ким запахом. Смеси с горючи- ми материалами легко воспла- меняются, сильно горят и мо- гут взрываться при трении или ударе. Ядовитое высокоопас- ное ПДК 0,3 мг/м ³	1510 5189		I выс		5121 5; 6a	Табл. 9: 02д 05a 027a
6776 ТЕТРАНИТРОПЕНТА- ЭРИТРИТ с массовой толей парафина не ме- нее 7% PENTAERYTHRITE TET- RANITRATE with not less than 7% wax, by mass	$C(CH_2ONO_2)_4$. Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0411 1130				11D 1a	Табл. 1: E22

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 —	<u>С</u> Ш 44 Ш.52	
<u>3-1</u> D	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	3-1	<u>П-2</u> Г-1,2 С-1 —	<u>В</u> Ш 53	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> Г-3 —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>5-2</u> D	5-00	<u>К2, Д3</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2--5	<u>В-2</u> С-1 —	<u>А</u> Ш.52 Ш.15	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6777 ТЕТРАНИТРОПЕНТА- ЭРИТРИТ УВЛАЖ- НЕННЫЙ с массовой долей воды не менее 25% или ТЕТРАНИТРО- ПЕНТАЭРИТРИТ ДЕ- СЕНСИБИЛИЗИРО- ВАННЫЙ с массовой долей флегматизатора не менее 15% PENTAERYTHRITE TETRANITRATE, WET- TED with not less than 25% water, by mass, or PENTAERYTHRITE TETRANITRATE, DE- SENSITIZED with not less than 15% phlegma- tizer, by mass	$C(CH_2ONO_2)_4$. Бризантное ВВ. Очень чувствительно к механи- ческим воздействиям и нагреву	0150 1106		11D 1a	Табл. 1; E6	
ТЕТРАНИТРОРЕЗОР- ЦИН СУХОЙ TETRANITRORESOR- CINOL, DRY	Перевозка запрещена					
2,3,4,6-ТЕТРАНИТРО- ФЕНИЛМЕТИЛНИТ- РАМИН 2,3,4,6-TETRANITRO- PHENYL METHYL NIT- RAMINE	Перевозка запрещена					
2,3,4,6-ТЕТРАНИТРО- ФЕНИЛНИТРАМИН 2,3,4,6-TETRANITRO- PHENYLNITRAMINE	Перевозка запрещена					
2,3,4,6-ТЕТРАНИТРО- ФЕНОЛ 2,3,4,6-TETRANITRO- PHENOL	Перевозка запрещена					
Тетрапропилен	См. Пропилена тетрамер — ПН 6561					
6779 ТЕТРАПРОПИЛОРТО- ТИТАНАТ TETRAPROPYLORTHO- TITANATE	$Ti(OC_3H_7)_4$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Медленно разлагает- ся в воде. $t_{всп}$ 23—61 °С	2413 3385		II ср.	3352 3	Табл. 4
6780 ТЕТРАФОСФОРА ГЕП- ТАСУЛЬФИД, не содер- жащий желтого или бе- лого фосфора PHOSPHORUS HEPTA- SULPHIDE, free from yellow and white phosphorus	P_4S_7 . Легковоспламеняющееся твердое вещество желтого цве- та. Ядовитое. Легко воспламе- няется при трении или нагре- вании. Под воздействием вла- ги воздуха выделяет тепло, ядовитые и воспламеняющиеся газы. Образует взрывчатые смеси с большинством окис- ляющих веществ	1339 4165		II ср.	4132 4a	Табл. 6, 6a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	
<u>4-1</u> В	4-15	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2—5	В 1,2 Г -1,2 Г-1 <u>С-3</u>	<u>В</u> <u>Ш.52</u> В.39	См. п. 14.2.4,б,в

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6781 ТЕТРАФОСФОРА ТРИ- СУЛЬФИД, не содержа- щий желтого или бело- го фосфора PHOSPHORUS TRI- SULPHIDE, free from yellow and white phosphorus	P_4S_3 . Легковоспламеняющееся твердое вещество желтого цвета. Ядовитое. Легко воспламеняется при трении или нагревании. Под воздействием влаги воздуха выделяет тепло, ядовитые и воспламеняющиеся газы. Образует взрывчатые смеси с большинством окисляющих веществ	1343 4166		II ср.	4132 4а	Табл. 6, 6а
6782 ТЕТРАФТОРДИХЛОРО- ЭТАН DICHLOROTETRA- FLUOROETHANE	CF_4Cl_2 . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ со сладковатым запахом, напоминающим хлороформ. Не растворяется в воде. $t_{кип}$ 4 °С. Отн. плотн. 5,9	1958 2131			2113 2	Табл. 3: Г1а
6783 ТЕТРАФТОРМЕТАН TETRAFLUOROMETHA- NE	CF_4 . Невоспламеняющийся неядовитый сжатый газ. Бесцветный. $t_{кип}$ минус 128 °С Отн. плотн. 3,1. Плохо растворим в воде	1982 2181			2111 2	Табл. 3: Г1а
6784 ТЕТРАФТОРХЛОРО- ЭТАН CHLOROTETRAFLUO- ROETHANE	C_2HF_4Cl . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ. Отн. плотн. 4,7. Плохо растворим в воде	1021 2121			2113 2	Табл. 3: Г1а
6785 ТЕТРАФТОРЭТИЛЕН ИНГИБИРОВАННЫЙ TETRAFLUOROETHY- LENE, INHIBITED	C_2F_4 . Воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный. Без запаха. Склонен к самопроизвольной взрывообразной полимеризации. КПВ 10—50%. $t_{кип}$ минус 76 °С. Отн. плотн. 3,5. ПДК 20 мг/м ³	1081 2182			2312 3	Табл. 3: Г1а
6786 ТЕТРАХЛОРБЕНЗОЛЫ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) TETRACHLOROBEN- ZENES (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	$C_6H_2Cl_4$. Ядовитые твердые вещества. Не растворимы в воде	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
6787 ТЕТРАХЛОРО-П-БЕНЗО- ХИНОН (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) TETRACHLORINE-p- BENZOQUINONE (POI- SONOUS SOLIDS, N.O.S.)	$C_6Cl_4O_2$. Ядовитое вещество. Порошок золотистого цвета	2811 6236		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
2,4,4',5-Тетрахлордифе- нилсульфон	См. Тетрадифон -- ПН 6762					

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-1</u> В	4-15	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд 1, 4-1 разд. 2—5	<u>В-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>С-3</u>	<u>В</u> <u>Ш 44</u> <u>Ш.52</u>	См п 14.2 4,б,в
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д10</u>	2-1	Не горит	<u>—</u> <u>Ш 49</u>	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д3</u> <u>К1, Д5</u>	2-1	Не горит	<u>—</u> <u>Ш.49</u>	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д2</u> <u>К1, Д10</u>	2-1	Не горит	<u>—</u> <u>Ш.49</u>	
<u>2-4</u> Е	2-30	<u>К1, Д3</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>—</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.49</u> <u>Ш.52</u>	
<u>6-6</u> В	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>—</u>	<u>В</u> <u>Ш.25</u>	
<u>6-6</u> В	6-00	<u>К3, Д2</u> <u>К3, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>—</u>	<u>А</u> <u>Ш.25</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	В знак опас- ности	
Тетрахлорметан	См. Углерод четыреххлористый — ПН 6899					
Тетрахлорсилан	См. Кремния хлорид — ПН 6057					
Тетрахлорхинон...	См. Тетрахлор-п-бензохинон... — ПН 6787					
6788 1,1,2,2-ТЕТРАХЛОР- ЭТАН TETRACHLOROETHA- NE	CHCl ₂ CHCl ₂ . Ядовитая летучая бесцветная подвижная жидкость с запахом хлороформа. ПДК 5 мг/м ³	1702 6263		II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
сим-Тетрахлорэтан	См. 1,1,2,2-Тетрахлорэтан — ПН 6788					
6789 ТЕТРАХЛОРЭТИЛЕН TETRACHLOROETHY- LENE	Cl ₂ C:CCl ₂ . Ядовитая летучая бесцветная жидкость с запахом эфира. Трудногорюча. При контакте с пламенем выделяет фосген. ПДК 0,3 мг/м ³ (в пересчете на PH ₃)	1897 6264		III низк.	6113 6b	Табл. 11, 12
ТЕТРАЭТИЛАММО- НИЙПЕРХЛОРАТ СУ- ХОЙ TETRAETHYLAMMO- NIUM PERCHLORATE, DRY	Перевозка запрещена					
6790 ТЕТРАЭТИЛДИТИО- ПИРОФОСФАТ TETRAETHYL DITHIO- PYROPHOSPHATE	(C ₂ H ₅) ₄ P ₂ O ₅ S ₂ . Ядовитая высокоопасная бесцветная жидкость. В присутствии влаги коррозионна для большинства металлов, в чистом виде гигроскопична	1704 6264		II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12
6791 ТЕТРАЭТИЛДИТИО- ПИРОФОСФАТ С ГА- ЗОМ В РАСТВОРЕ или ТЕТРАЭТИЛДИТИО- ПИРОФОСФАТ и ГАЗ — СМЕСИ TETRAETHYL DITHIO- PYROPHOSPHATE AND GASES, IN SO- LUTION or TETRAET- HYL DITHIOPYROPHO- SPHATE AND GASES, MIXTURES	Ядовитая высокоопасная смесь газа и жидкости	1703			2214 6a	Табл. 3 11a

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>В*</u> <u>Ш.44</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш 26</u> <u>П.40</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-5</u> D	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>А*</u> <u>Ш.32</u>	1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2. 2. Твердые вещества могут адсорбироваться в инертный твердый носитель упаковок. 3. Если предъявляется к пере- возке как пестицид, его сле- дует классифицировать в со- ответствии с приложением 13
<u>2-3</u> D	2-20	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.32</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		Упа- ковка
				СО	КШ Знак опас- ности	
6792 ТЕТРАЭТИЛЕНПЕН- ТАМИН TETRAETHYLENEPEN- TAMINE	$\text{HN}[(\text{CH}_2)_2\text{NH}(\text{CH}_2)_2\text{NH}_2]_2$. Едкое коррозионное вещество. Вязкая гигроскопичная жид- кость. Сильно раздражает ко- жу и слизистые оболочки. Ядо- витая. Смешивается с водой	<u>2320</u> 8234		<u>III</u> низк.	<u>8213</u> 8	Табл. 16, 17
6793 ТЕТРАЭТИЛПИРО- ФОСФАТ И ГАЗ СЖА- ТЫЙ — СМЕСИ TETRAETHYL PYROP- HOSPHATE AND COM- PRESSED GAS MIXTU- RES	$(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})\text{P}(\text{O})\text{OP}(\text{O})(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$. Ядовитая смесь газа и жидкос- ти $t_{\text{кип}}$ 145 °С	<u>1705</u> —			<u>2214</u> 6a	Табл. 3: 1a
Тетраэтилсвинец...	См. Присадки антидетонационные к моторному топливу... — ПН 6546, 6547					
Тетраэтилсиликат	См Тетраэтоксисилан — ПН 6794					
6794 ТЕТРАЭТОКСИСИЛАН TETRAETHYL SILICA- TE	$(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{SiO}_4$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 37 °С. КПВ 1,3—23%. ПДК 20 мг/м ³	<u>1292</u> 3384		<u>III</u> низк.	<u>3353</u> 3	Табл. 4
6795 ТЕТРИЛ TETRYL	$\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3\text{NNO}_2\text{CH}_3$. Бризант- ное ВВ. Чувствительно к меха- ническим воздействиям и на- греву	<u>0208</u> 1112			<u>11D</u> 1a	Табл. 1: E11
6796 ТИЛЛАМ TILLAM	Малоопасное ядовитое вещест- во Пестицид. ПДК 1 мг/м ³			<u>III</u> низк.	<u>9153</u> —	
Тинктуры медицинские...	См. Настойки медицинские... — ПН 6293, 6294					
Тиогликоль	Монотиэтиленгликоль — ПН 6277					
Тиолан	См Тетрагидротиофен — ПН 6759					
ТИОМЕТОН	См. приложение 13					
ТИОНАЗИН	См. приложение 13					
Тионил хлористый	См. Тионилхлорид — ПН 6797					
6797 ТИОНИЛХЛОРИД THIONYL CHLORIDE	SOCl_2 . Едкое и высококорро- зионное в присутствии влаги вещество. Дымящая желтая или красная жидкость. Раз- дражает слизистые оболочки, вызывает ожоги кожи. Энер- гично реагирует с водой, выде- ляя водород хлористый и серы диоксид. $t_{\text{кип}}$ 79 °С. ПДК 5,0 мг/м ³ (в пересчете на HCl), 10 мг/м ³ (в пересчете на SO ₂)	<u>1836</u> 8236		<u>I</u> выс.	<u>8111</u> 8	Табл. 20: K1a K8a K9a K10a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Е
<u>2-3</u> D	2-20	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горят	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш 33</u>	
<u>3-3</u> А	3-05	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>Г-1,2</u> <u>С-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	3-1	<u>Г-3</u> <u>С-1,3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-A
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	Не горит	<u>В</u> <u>Ш.32</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд 2--5	Не горит <u>В</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш 44</u> <u>В.46</u> <u>В.39</u>	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2.

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6798 4-ТИОПЕНТАНАЛЬ THIA-4-PENTANAL	$\text{CH}_3\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$. Ядовитая летучая бесцветная жидкость с неприятным стойким запахом. Легко разлагается кислотами и щелочами. Окисляется кислородом воздуха. Не смешивается с водой $t_{\text{всп}}$ от 58 до 63 °С	2785 6266		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
Тиофан	См. Тетрагидротиофен — ПН 6759					
6799 ТИОФЕН THIOPHENE	$\text{CH}_2\text{=C(S)CH=CH}_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Пары раздражают слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 9 °С КПВ 1,5—12,5%	2414 3284		II ср.	3212 3	Табл. 4
6800 ТИОФЕНОЛ PHENYL MERCAPTAN	$\text{C}_6\text{H}_5\text{SH}$. Ядовитая высокоопасная летучая ЛВЖ. Бесцветная с неприятным запахом. При взаимодействии с кислотами и при контакте с пламенем разлагается, выделяя сернистые газы $t_{\text{всп}}$ ниже 23 °С	2337 6228		II ср.	6122 6а; 3	Табл. 11, 12
6801 ТИОФОСГЕН THIOPHOSGENE	CSCl_2 . Ядовитая, высокоопасная очень летучая, дымящая красно-желтая жидкость с неприятным запахом, похожим на запах фосгена. При взаимодействии с кислотами выделяет ядовитые и коррозионные газы	2474 6268		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
Тиофосфорил хлористый	См. Фосфора сульфохлорид — ПН 6997					
Тиофосфорилхлорид	См. Фосфора сульфохлорид — ПН 6997					
6802 ТИТАН — ПОРИСТЫЕ ГРАНУЛЫ или ТИТАН — ПОРИСТЫЕ ПОРОШКИ TITANIUM SPONGE GRANULES or TITANIUM SPONGE POW- DERS	Ti. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Серебристо-серые гранулы или темно-серый аморфный порошок. Обладает опасностью взрыва. Может взаимодействовать с диоксидом углерода, выделяя кислород ПДК 10 мг/м ³	2878 4177		III низк.	4113 4а	Табл. 6; 6а
6803 ТИТАН — ПОРОШОК СУХОЙ TITANIUM POWDER, DRY	Ti. Самовозгорающееся вещество. Серый металлический порошок. Пирофорное. Воспламеняется на воздухе. Образует взрывчатые смеси с большинством окисляющих веществ. ПДК 10 мг/м ³	2546 4265		I выс. II ср. III низк.	4211 46 4212 46 4213 46	Для 4211: табл. 7а C1г C2а C8а C9а C12в Для 4212, 4213: табл. 6, 6а

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-1</u> D	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>С-1</u> <u>В-2</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.39</u>	1. Укладывать «Вдали от» веществ со знаком опасности класса 8. 2. Укрывать от солнечного и лучистого тепла
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш 52</u> <u>Ш 44</u>	
<u>6-3</u> B	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>С-1</u> <u>П-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>П.39</u> <u>К 39</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-1</u> B	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>П-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>К 39</u>	1. Укладывать «Вдали от» кислот. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>4-1</u> D	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-1	<u>С-3,1</u> <u>Г-1</u>	— <u>Ш 52</u> <u>Ш 53</u>	См. п. 14.2.4,в
<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-1</u> <u>В-1</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	См п. 14.2.4,б,в

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6804 ТИТАН — ПОРОШОК УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 25% (должен быть видимый избыток воды). а) изготовленный меха- ническим способом, раз- мер частиц менее 53 микрон; б) изготовленный хими- ческим способом, размер частиц менее 840 мик- рон TITANIUM POWDER, WETTED with not less than 25% water (a vi- sible excess of water must be present); (a) mechanically produ- ced, particle size less than 53 microns; (b) chemically produced, particle size less than 840 microns	Ti. Воспламеняющееся твердое вещество. Серый порошок. В сухом виде склонно к само- возгоранию. Не растворимо в воде. ПДК 10 мг/м ³	1352 4176		II ср.	4112 4a	Табл. 6, 6a
Титан водородистый.	См. Титана гидрид — ПН 6805					
Титан треххлористый	См. Титана трихлорид — ПН 6807, 6808					
6805 ТИТАНА ГИДРИД TITANIUM HYDRIDE	TiH ₂ . Легковоспламеняющееся твердое вещество. Темно-се- рый порошок или кристаллы	1871 4176		II ср.	4112 4a	Табл. 6a
6806 ТИТАНА ТЕТРАХЛО- РИД TITANIUM TETRA- CHLORIDE	TiCl ₄ . Едкое и высококорро- зионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. ПДК 5,0 мг/м ³	1838 8237		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
6807 ТИТАНА ТРИХЛОРИД TITANIUM TRICHLO- RIDE	TiCl ₃ . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Ядовито. Фиолетовые кристал- лы. Разъедает кожу и слизис- тые оболочки. Реагирует с во- дой и влагой воздуха, выделяя тепло и водород хлористый	2869 8238		II ср.	8112 8	Табл. 18, 19
6808 ТИТАНА ТРИХЛОРИД ПИРОФОРНЫЙ или ТИТАНА ТРИХЛО- РИД — СМЕСИ ПИРО- ФОРНЫЕ TITANIUM TRICHLO- RIDE, PYROPHORIC or TITANIUM TRICHLO- RIDE MIXTURES, PY- ROPHORIC	TiCl ₃ . Самовозгорающиеся ве- щества. Темно-фиолетовые гиг- роскопичные кристаллы. На воз- духе легко окисляются с выде- лением тепла и могут воспла- мениться. В присутствии вла- ги коррозионны для большин- ства металлов	2441 4266		I выс.	4241 46, 8	Табл. 7a: герм. укуп. C126

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>4-1</u> Е	4-10	<u>К1, Д2</u> К4, Д10	4-1	С-1,3 Г-1,2 В-2 В-1	— Ш 52	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на порошок титана: а) с размером частиц более 53 микрон, полученный механическим методом; б) с размером частиц более 840 микрон, полученный химически. 2. См. п. 14.2.4,б,в
<u>4-1</u> Е	4-10	<u>К1, Д2</u> К4, Д10	4-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	С-1 Г-2 В.П Г-1	См. ч. IV, разд. 6.5 Ш.52	См. п. 14.2.4,б,в
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1	Не горит В	См. ч. IV, п 6.5 Ш 44 В.46	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Не горит В,П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 В.46	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>4-8</u> А	4-20	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-1	С-1 —	С Ш.52 В.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Титана (IV) хлорид	См. Титана тетрахлорид — ПН 6806					
Титан четыреххлористый	См. Титана тетрахлорид — ПН 6806					
6808-1 ТКАНЬ ДЖУТОВАЯ ПРОМАСЛЕННАЯ	См. Волокна или ткани животного или растительного происхождения, н.у.к., протитанные животным жиром или растительным маслом, см. приложение 16, табл. 5, — ПН 9414					
ТКФ...	См. Трикрезилфосфат... — ПН 6828					
ТНА...	См. Тринитроанилин... — ПН 6840					
ТНРС...	См. Свинца стифнат... — ПН 6630					
ТНТ...	См. 2,4,6-Тринитротолуол... — ПН 6848—6851					
Толиламины	См. 2,4,6-Тринитротолуол... — ПН 6848—6850					
Толиламины	См. Толуидины — ПН 6809					
Толилдиизоцианаты	См. Толуилендиизоцианаты — ПН 6810					
Толуилендиизоцианаты	См. Толуилендиизоцианаты — ПН 6810					
Толуилфосфат...	См. Трикрезилфосфат... — 6828					
Толуилхлориды	См. Хлортолуолы — ПН 7059					
Толуилэтилен...	См. Винилтолуол... — ПН 5384					
6809 ТОЛУИДИНЫ TOLUIDINES	$C_6H_4CH_3NH_2$. Ядовитые вещества. Бесцветные. Мета-орто-Толуидин — жидкости, пара-Толуидин — кристаллы, $t_{пл}$ 42—45 °С. Могут реагировать с кислотами. ПДК 3 мг/м ³	1708 и 6270		II ср.	662 6a	Табл. 11, 12
2,4-Толуилендиамин	См. 2,4-Диаминотолуол — ПН 5551					
4-Толуилендиамин	См. 2,4-Диаминотолуол — ПН 5551					
6810 ТОЛУИЛЕНДИИЗО- ЦИАНАТЫ TOLUENE DIISOCY- NATE	$CH_3C_6H_3(NCO)_2$. Ядовитые летучие желтоватые жидкости с резким запахом. Сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Не растворимы в воде, но реагирует с ней, выделяя углерода диоксид	2078 и 6269		II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
6811 ТОЛУОЛ TOLUENE	$CH_3C_6H_5$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом бензола. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 7 °С. КПВ 1,27—7,0%. ПДК 50 мг/м ³	1294 и 3285		II ср.	3212 3	Табл. 4
Толуолдиизоцианаты	См. Толуилендиизоцианаты — ПН 6810					
ТОЛУОЛСУЛЬФОКИС- ЛОТЫ...	См. Алкил-, арил- или толуол-сульфокислоты... — ПН 5026					
6812 п-ТОЛУОЛСУЛЬФО- ХЛОРИД p-TOLUENESULPHO- NYL CHLORIDE	$CH_3C_6H_4SO_2Cl$. Малоопасное ядовитое вещество. Кристаллический порошок серого цвета. Раздражает слизистые оболочки. Практически не растворяется в воде			III низк.	9153 —	

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
6-5 А	6-07	К4, Д10 К4, Д5	6-1	П-1,2 В-2 Г-1,2 —	С Ш.15 К.39	При газовом тушении необходимо углекислого газа 25%, азота 36%
6-1 А	6-06	К4, Д10 К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Г-1,2 С-1 В	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 В.41	1. Укладывать «Вдали от» жилых помещений. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
3-1 В	3-00	К1, Д4 К4, Д7	3-1	П-1,2 Г-2 С-1 В-2 —	С Ш.25 Ш.52	
9-2 А	9-01	К1 К4, Д8	8-1	В-2 П-2,3 —	С Ш.44	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6813 ТОПЛИВО АВИАЦИ- ОННОЕ ДЛЯ ТУРБИ- ННЫХ ДВИГАТЕЛЕЙ FUEL, AVIATION, TUR- BINE ENGINE	ЛВЖ Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с во- дой. $t_{всп}$ от минус 18 °С до 23 °С	1863 3271		II ср.	3212 3	Табл 4
Топливо дизельное	См. Газойль — ПН 5429					
6814 ТОПЛИВО ДЛЯ РЕАК- ТИВНЫХ ДВИГАТЕ- ЛЕЙ (ДИСТИЛЛЯТЫ НЕФТИ, Н.У.К.) FUEL, JET ENGINE (PETROLEUM DISTIL- LATES, N.O.S.)	ЛВЖ. Не смешивается с во- дой. $t_{всп}$ 23—61 °С	1268 3375		III низк.	3313 3	Табл. 4
Торий природный (см. п. 17.1.5, РМ НУА-1)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной активностью (НУА), н.у.к. — приложение 16, табл. 9, ПН 9657, 9658					
Торий природный необ- лученный (см. п. 17.1.5, РМ НУА-1)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной активностью (НУА), н.у.к. — приложение 16, табл. 9, ПН 9657, 9658					
6815 ТОРИЙ МЕТАЛЛИ- ЧЕСКИЙ, ПИРОФОР- НЫЙ THORIUM METAL, PY- ROPHORIC	Th. РМ. Серебристо-белый ме- талл. Пирофорный — самовоз- горается на воздухе. Ядовитый, чрезвычайно опасный. Хорошо растворим в кислотах и щело- чах. ρ 11,7. ПДК 0,05 мг/м ³	2975 см. приме- чания		I низк. II ср. III выс. III очень выс.	7141 7а, 4б 7142 7б, 4б 7143 7в, 4б 7143 7в, 4б	Тип А, Тип В (U), Тип В (M)
6816 ТОРИЯ НИТРАТА КРИСТАЛЛОГИДРА- ТЫ ТВЕРДЫЕ THORIUM NITRATE, SOLID	Th(NO ₃) ₄ ·nH ₂ O; n=1—6,12. РМ. Кристаллы. Окислители. Растворимы в воде и спиртах	2976 7105 7106 7109 7110 7111 7113		I низк. II ср. III выс. III очень выс.	7164 7а, 5 7152 7б; 5 7153 7в; 5 7153 7в, 5	IP-1 IP-2 IP-3 см. III 17.2.1.14 17.2.1.15 Тип А Тип В (U) Тип В (M)
6817 ТОРИЯ НИТРАТА КРИСТАЛЛОГИДРА- ТЫ ТВЕРДЫЕ, перево- зимые только на усло- виях «исключительного использования» THORIUM NITRATE, SOLID, exclusive use	Th(NO ₃) ₄ ·nH ₂ O; n=1—6,12. РМ НУА-1 (см. п. 17.1.5) Кристаллы. Окислители. Раст- воримы в воде и спиртах	2976 7105 7106 7109 7110 7111 7113		I низк. II ср. III выс. III очень выс.	7121 7а; 5 7122 7б, 5 7123 7в, 5 7123 7в, 5	IP-1 IP-2 IP-3 см. пп. 17.2.1.14, 17.2.1.15 Тип А Тип В (U) Тип В (M)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.6 Ш.25 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.55	
<u>7-4</u> А	7-01	<u>См. п.</u> 17.4.7	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>Ш.55</u>	1. Стр. МК МПОГ при перевозке радиационных упаковок: типа А — 7109; Типа В(У) — 7110; Типа В(М) — 7111. 2. РМ очень высокой степени опасности должен перевозиться только на условиях «исключительного использования» (п. 17.3.25) 3. См. примечание 2 к ПН 6817
<u>7-5</u> А		<u>см. п.</u> 17.6.4				
<u>7-5</u> А						
<u>7-4</u> А	7-02	<u>См. п.</u> 17.4.7	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>Ш.55</u>	1. Не распространяется на РМ НУА, перевозимые только на условиях «исключительного использования» (см. п. 17.3.25) 2. РМ очень высокой степени опасности должны перевозиться только на условиях «исключительного использования» (см. п. 17.3.25) 3. См. примечание 2 к ПН 6817
<u>7-5</u> А		<u>см. п.</u> 17.6.4				
<u>7-5</u> А						
<u>7-1</u> А	7-00	<u>См. п.</u> 17.4.7	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>Ш.55</u>	1. См. п. 17.3.25 2. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ. Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO			
6818 ТОРПЕДЫ ИЗ ДЕТО- НИРУЮЩЕГО ШНУ- РА (ТОРПЕДЫ ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ без детонатора для нефтескважин) TORPEDOES OF DE- TONATING CORD (FRACTURING DEVI- CES, EXPLOSIVE, with- out detonator, for oil wells)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воздействиям и нагреву	0099 1264			11D 1a		Табл. 1: E134
6819 ТОРПЕДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ осевого дейст- вия (ТОРПЕДЫ ВЗРЫВЧАТЫЕ без де- тонатора для нефтесква- жин) TORPEDOES, SHAPED, axial effect (FRACTU- RING DEVICES, EX- PLOSIVE, without deto- nator, for oil wells)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воздействиям и нагреву	0099 1264			11D 1a		Табл. 1: E134
6820 ТОРФ (САМОВОЗГО- РАЮЩИЕСЯ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) TURF (SELF-HEATING SUBSTANCES, SOLID, N.O.S.)	Самовозгорающееся вещество. Плотная масса бурого цвета. Склонно к тепловому и микро- биологическому самовозгора- нию. Особенно опасен торф фрезерный	3088 4260		III низк	4213 4б		Табл. 1: 7а C13а
Тремолит	См. Асбесты белые... — ПН 5153						
Трефлан	См. Трифторалин — ПН 6865						
ТРИАЗЕНЫ TRIAZENES	Перевозка запрещена						
Три(1-Азиридинил)-фос- фина оксид — раствор	См. Триэтиленимид фосфорной кислоты — раствор — ПН 6887						
ТРИАЗОЛЫ СУХИЕ TRIAZOLES, DRY	Перевозка запрещена						
ТРИАЗОФОС	См. приложение 13						
ТРИАДИМЕФОН	См. приложение 13						
6821 ТРИАЛЛИЛАМИН TRIALLYLAMINE	(CH ₂ :CHCH ₂) ₃ N. ЛВЖ. Ядови- тая бесцветная, с характерным запахом. Раздражает кожу и глаза. Коррозионна при кон- такте с водой. Не смешивается с водой. t _{всп} 39 °С. ПДК 1 мг/м ³	2610 3387		III низк.	3353 3		Табл. 4

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{4-6}{\text{А}}$	4-26	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д5}}$	4-1	$\frac{\text{В-3}}{\text{П-2}}$ —	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.52}}$	
$\frac{3-3}{\text{А}}$	3-02	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{С-1}}$ —	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.52}}$ Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6822 ТРИАЛЛИЛБОРАТ TRIALLYL BORATE	$(\text{CH}_2:\text{CHCH}_2)_2\text{BO}_3$. Ядовитая летучая жидкость. Реагирует с водой, с образованием аллилового спирта. $t_{\text{всп}} 63^\circ\text{C}$ (о. с.)	<u>2609</u> <u>6271</u>	<u>III</u> низк.	<u>6113</u> <u>66</u>	Табл. 11, 12
ТРИАМИФОС	См. приложение 13				
Трибромбор	См. Бора трибромид — ПН 5262				
Трибромметан	См. Бромформ — ПН 5284				
6823 ТРИБУТИЛАМИН TRIBUTYLAMINE	$(\text{C}_4\text{H}_9)_3\text{N}$. Едкое и коррозионное вещество. Ядовитое. Бесцветная жидкость с характерным запахом. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы	<u>2542</u> <u>8238</u>	<u>III</u> низк.	<u>8213</u> <u>8</u>	Табл. 16, 17
6824 ТРИИЗОБУТИЛАЛЮМИНИИ (АЛЮМИНИИАЛКИЛЫ) TRIISOBUTYLALUMINIUM (ALUMINIUM ALKYLs)	$\text{Al}[(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2]_3$. Самовозгорающееся вещество. Пирофорное. Прозрачная бесцветная жидкость. Воспламеняется или сильно дымит на воздухе. Бурно реагирует с водой, кислотами, галогенами, спиртами и аминами	<u>3051</u> <u>4221</u>	<u>I</u> выс.	<u>4211</u> <u>46</u>	Табл. 7
6825 ТРИИЗОБУТИЛЕН TRIISOBUTYLENE	$(\text{C}_4\text{H}_8)_3$. ЛВЖ. Бесцветная. Смесь изомеров. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 23-61^\circ\text{C}$	<u>2324</u> <u>3388</u>	<u>III</u> низк.	<u>3313</u> <u>3</u>	Табл. 4
6826 ТРИИЗОПРОПИЛБОРАТ TRIISOPROPYL BORATE	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH}]_3\text{BO}_3$. ЛВЖ. Ядовитая. Бесцветная. Бурно реагирует с окисляющими веществами. Взаимодействует с водой, выделяя изопропиловый спирт $t_{\text{всп}} 17-28^\circ\text{C}$	<u>2616</u> <u>3286</u> <u>3389</u>	<u>II</u> ср. <u>III</u> низк.	<u>3313</u> <u>3</u> <u>3212</u> <u>3</u>	Табл. 4
6827 ТРИИЗОЦИАНАТОИЗОЦИАНУРАТ ИЗОФОРОНДИИЗОЦИАНАТА — РАСТВОР (70% по массе) TRIISOCYANATOISOCYANURATE OF ISOPHORONEDIISOCYANATE, SOLUTION (70%, by mass)	$(\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_2)_3$. ЛВЖ. Прозрачный раствор желтого цвета. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 39-42^\circ\text{C}$	<u>2906</u> <u>3388</u>	<u>III</u> низк.	<u>3313</u> <u>3</u>	Табл. 4
Трикалия фосфид	См. Калия фосфид — ПН 5884				
Трикальция дифосфид	См. Кальция фосфид — ПН 5916				
ТРИКАМБА	См. приложение 13				

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>С-1</u> Г-1,3 В,П	<u>В</u> Ш 26	Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2</u> К2, Д10	8-1	<u>П-2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш 44 П.39	
<u>4-6</u> D	4-21	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	4-2	<u>С-3</u> Г-1 В,П Г-3	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш 52	См. п. 14.2.4,6
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52	
Для 3212 <u>3-1</u> В Для 3313 <u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2- 5	<u>С-1</u> Г-1,2 В,П	<u>См</u> ч. IV, п 6 5 Ш 52 В 20 В.26 В 52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	ср.		
6828 ТРИКРЕЗИЛФОСФАТ, с массовой долей орто- изомера более 3% TRICRESYL PHOSPHA- TE with more than 3% ortho isomer	$(\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{O})_3\text{PO}$. Ядовитое ве- щество. Бесцветная жидкость. Без запаха. Не смешивается с водой. Смесь изомеров. ПДК 0,5 мг/м ³	2574 6274		II ср.		6162 6a	Табл. 11, 12
Тримагния дифосфид	См. Магния фосфид — ПН 6111						
6829 ТРИМЕТИЛАЛЮМИ- НИЙ (АЛЮМИНИЙ- АЛКИЛЫ) TRIMETHYLALUMINI- UM (ALUMINIUM AL- KYL S)	$\text{Al}(\text{CH}_3)_3$. Самовозгорающееся вещество. Жидкость. Пирофор- ное. Воспламеняется на возду- хе. Бурно реагирует с водой, кислотами, галогенами, спир- тами и аминами	3051 4221		I выс.		4211 46	Табл. 7
6830 ТРИМЕТИЛАМИН БЕЗВОДНЫЙ TRIMETHYLAMINE, ANHYDROUS	$(\text{CH}_3)_3\text{N}$. Воспламеняющийся сжиженный газ с запахом ры- бы. КПВ 2—12%, ПДК 5 мг/м ³ . $t_{\text{кип}} 3^\circ\text{C}$. Отн. плотн. 2,1	1083 2185				2313 3	Табл. 3: Г1А
6831 ТРИМЕТИЛАМИН — ВОДНЫЕ РАСТВОРЫ, с массовой долей три- метиламина не более 50% TRIMETHYLAMINE, AQUEOUS SOLUTI- ONS not more than 50% trimethylamine, by mass	$(\text{CH}_3)_3\text{N}$. ЛВЖ. Раствор газа в воде с неприятным запахом. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболоч- ки. Взаимодействует с ртутью со взрывом. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23°C	1297 3286		II ср.		3252 3	Табл. 4
2,4,6-Триметиланилин...	См. Мезидин... — ПН 6159-1						
6832 ТРИМЕТИЛАЦЕТИЛ- ХЛОРИД TRIMETHYL ACETYL CHLORIDE	$\text{C}(\text{CH}_3)_3\text{COCl}$. Едкое и корро- зионное вещество. ЛВЖ. Энер- гично реагирует с водой, выде- ляя водород хлористый. Пары раздражают слизистые оболоч- ки. $t_{\text{всп}} 19^\circ\text{C}$. $t_{\text{кип}} 108^\circ\text{C}$. ПДК 5 мг/м ³	2438 8242		II ср.		8132 8; 3	Табл. 16, 17
1,2,4-Триметилбензол...	См. Псевдокумол... — ПН 6577						
1,3,5-Триметилбензол	См. Мезитилен — ПН 6160						
1,7,7-Триметилбицикло- 2,2,1-гептанол-2 (эндо)	См. Борнеол — ПН 5269						
1,7,7-Триметилбицикло- 2,2,1-гептанон...	См. Камфора... — ПН 5923						
2,7,7-Триметилбицикло- 3,1,1-гептен-2	См. α -Пинен — ПН 6496						
1,3,3-Триметилбензол	См. Мезитилен — ПН 6160						
Триметилборат	См. Метилборат — ПН 6181						

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А**</u> <u>Ш.33</u>	
<u>4-6</u> Д	4-21	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	4-7	<u>С-3</u> <u>В,П</u> <u>Г-3</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	1. См. п. 11.3.15 2. См. п. 14.2.4,6
<u>2-4</u> В	3-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>В-1,2</u> <u>П-3</u> <u>Г-1,2</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-1,2</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Укладывать «Вдали от» ртути
<u>8-4</u> С	3-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	3-1	<u>С-1,3</u> <u>П-3,2</u> <u>В</u>	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u> <u>П.46</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6833 ТРИМЕТИЛГЕКСАМЕ- ТИЛЕНДИАМИНЫ TRIMETHYLNEXAMET- HYLENEDIAMINES	$C_9H_{22}N_2$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой	2327 8243		III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
6834 ТРИМЕТИЛГЕКСАМЕ- ТИЛЕНДИИЗОЦИА- НАТ TRIMETHYLNEXAMET- HYLENEDIISOCYANA- TE	$C_{11}H_{18}N_2O_2$. Ядовитое веществ- во. Бесцветная или желтоватая жидкость. Сильно раздражает кожу, глаза и дыхательные пу- ти. Не смешивается с водой, но реагирует с ней, выделяя угле- рода диоксид	2328 6276		III низк.	6163 66	Табл. 11, 12
6835 3,5,5-ТРИМЕТИЛГЕК- САНОИЛА ПЕРОКСИД 3,5,5-ТРИМЕТИЛГЕК- САНОИЛА ПЕРОК- СИД в растворе 3,5,5-TRIMETHYLNHE- XANOYL PEROXIDE, technically pure or 3,5,5- TRIMETHYLNHEXA- NOYL PEROXIDE in solution	$(CH_3)_3CCH_2CH(CH_3)CH_2COO_2$. $COCH_2CH(CH_3)CH_2C(CH_3)_3$. Органический пероксид. Бес- технически чистый или бес- цветная жидкость. Легко горит. Может бурно разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2128 —		II ср.	5222 5	Табл. 10 П16 П2в П6а П15а П19а П20а
Триметилен сжиженный	См. Циклопропан сжиженный ПН 7124					
ТРИМЕТИЛЕНГЛИ- КОЛЬДИПЕРХЛОРАТ TRIMETHYLENE GLY- COL DIPERCHLORA- TE	Перевозка запрещена					
Триметиленхлорбромид	См. 1-Бром-3-хлорпропан — ПН 5292					
Триметилкарбинол	См. Бутанолы с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С — ПН 5297					
ТРИМЕТИЛОЛНИТРО- МЕТАНТРИНИТРАТ TRIMETHYLOL NITRO- METHANE TRINITRA- TE	Перевозка запрещена					
Триметилпентаны	См. Октаны — ПН 6437					
2,4,4-Триметилпентен-1	См. Диизобутилен — смеси изомеров — ПН 5585					
2,4,4-Триметилпентен-2	См. Диизобутилен — смеси изомеров — ПН 5585					
2,4,4-Триметилпентил-2- пероксифеноксиацетат...	См. 1,3,3,3-Тетраметилбутилпероксифеноксиацетат... — ПН 6768					
1,3,5-ТРИМЕТИЛ-2,4,6- ТРИНИТРОБЕНЗОЛ 1,3,5-TRIMETHYL-2,4,6- TRINITROBENZENE	Перевозка запрещена					

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>П-3</u> В-2	<u>Д</u> Ш 44	При перевозке в стеклянных бутылках, категория размещения Е
<u>6-5</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> Г-1,3 В	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш 44</u> В.41	
<u>5-3</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>П-1,2</u> В-2	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш 50</u> Ш 52	Перевозить в РК. $t_k 0^\circ\text{C}$; $t_a 10$. См. п. 1.7

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	СО		
2,4,6-Триметил-1,3,5-триоксан	См. Паральдегид — ПН 6459						
6836 ТРИМЕТИЛФОСФИТ TRIMETHYL PHOSPHITE	$(\text{CH}_3\text{O})_3\text{P}$ или $(\text{CH}_3)_3\text{PO}_3$. ЛВЖ. Бесцветная. Раздражает кожу и глаза. Не смешивается с водой, но бурно реагирует с ней с опасностью взрыва. $t_{\text{всп}} 28-50^\circ\text{C}$	2329 3390		III низк.	3313 3	Табл. 4	
6837 ТРИМЕТИЛХЛОРСИЛАН TRIMETHYLCHLOROSILANE	$(\text{CH}_3)_3\text{SiCl}$. ЛВЖ. Едкая. Ядовитая. Бесцветная. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Не смешивается с водой. Легко гидролизуется при воздействии влаги, выделяя водород хлористый. $t_{\text{всп}}$ ниже минус 18°C . $t_{\text{кип}} 58^\circ\text{C}$. НКПВ 1,8%. ПДК $5,0 \text{ мг/м}^3$	1298 3145		I выс.	3141 3; 8	Табл. 4	
6838 3,5,5-ТРИМЕТИЛЦИКЛОГЕКСИЛАМИН TRIMETHYLCYCLOHEXYLAMINE	$\text{C}_9\text{H}_{19}\text{N}$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость со слабым запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой	2326 8242		III низк.	8213 8	Табл. 16, 17	
Триметоксиборан	См. Метилборат — ПН 6181						
ТРИНИТРОАМИНОКОБАЛЬТ TRINITROAMINE COBALT	Перевозка запрещена						
6839 ТРИНИТРОАНИЗОЛ TRINITROANISOLE	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OCH}_3$. Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Не растворимо в воде. Ядовитое	0213 1104			11D 1a	Табл. 1: E2	
6840 ТРИНИТРОАНИЛИН TRINITROANILINE	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2$. Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Ядовитое	0153 1104			11D 1a	Табл. 1: E2	
ТРИНИТРОАЦЕТОНИТРИЛ TRINITROACETONITRILE	Перевозка запрещена						
6841 1,3,5-ТРИНИТРОБЕНЗОЛ, сухой, с массовой долей воды менее 10% или с массовой долей воды не менее 10%, но	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_3$. Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Ядовитое	0214 1104			11D 1a	Табл. 1: E2	

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2 -5	<u>С-1</u> Г-1,2 В,П	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.52 Ш.44 В.53	
<u>3-1</u> Е	3-04	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2 -5	<u>Г-все</u> С-1,3 В-все П-все	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш.52 В.46	
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>П-2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.44	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Е
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> Г-3 —	<u>Ш.53</u> Ш.39	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> Г-3 —	<u>Ш.53</u> Ш.52 Ш.39	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> Г-3 —	<u>Ш.53</u> Ш.39 Ш.52	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
менее 30% в количестве более 500 г 1,3,5-TRINITROBENZE- NE, dry, wetted with less than 10% water, by mass or wetted with not less than 10% but less than 30% water, by mass in quantity of more than 500 g						
6842 1,3,5-ТРИНИТРОБЕН- ЗОЛ УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 10%, но ме- нее 30% в количестве не более 500 г 1,3,5-TRINITROBENZE- NE, WETTED with not less than 10% but less than 30% water, by mass in quantity of not more than 500 g	$C_6H_3(NO_3)_3$. Легковоспламеня- ющееся твердое вещество. Кри- сталлы желтого цвета. Ядови- тое. В сухом виде взрывчатое и чувствительное к трению ве- щество. Может образовывать очень чувствительные соедине- ния с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые и взрывоопасные пары	1354 4178		I выс.	4131 4a	Табл. 6в
6843 1,3,5-ТРИНИТРОБЕН- ЗОЛ УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 30% 1,3,5-TRINITROBENZE- NE, WETTED with not less than 30% water, by mass	$C_6H_3(NO_2)_3$. Легковоспламеня- ющееся твердое вещество. Кри- сталлы желтого цвета. Ядови- тое. В сухом виде взрывчатое и чувствительное к трению ве- щество. Может образовывать очень чувствительные соеди- нения с тяжелыми металлами или их солями. При попада- нии в огонь выделяет ядови- тые взрывоопасные газы	1354 4178		I выс.	4131 4a	Табл. 6в
1,3,5-Тринитробензол и 2,4,6-Тринитротолуол — смеси...	См. 2,4,6-Тринитротолуол и 1,3,5-Тринитробензол — сме- си... — ПН 6852					
2,4,4-ТРИНИТРО-1,3- ДИАЗОБЕНЗОЛ 2,4,6-TRINITRO-1,3-DIA- ZOBENZENE	Перевозка запрещена					
6844 ТРИНИТРО-м-КРЕЗОЛ TRINITRO-m-CRESOL	$(NO_2)_3C_6H(CH_3)OH$. Бризант- ное ВВ. Желтые кристаллы. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Обла- дает кислотными свойствами, большой скоростью горения, склонно к детонации. Не раст- воримо в воде	0216 1109			11D 1a	Табл. 1: E2
ТРИ-(бета-НИТРОКСИ- ЭТИЛ)-АММОНИЙНИ- ТРАТ TRI-(b-NITROXYET- HYL) AMMONIUM NITRATE	Перевозка запрещена					

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-1</u> А	4-11	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> С-1 —	<u>В</u> Ш.52 Ш.53 П.39 П.53	<ol style="list-style-type: none"> 1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов и их соединений 3. См. п. 14.2.4, а, б.
<u>4-1</u> Е	4-11	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>В-1</u> С-1 —	<u>В</u> Ш.52 Ш.53 П.39 П.53	<ol style="list-style-type: none"> 1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3. См. п. 14.2.4, а, б.
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> В-2,3 —	<u>Ш.53</u> Ш.52	<ol style="list-style-type: none"> 1. Укладка категории II-В. 2. См. п. 11.3.16.

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO			
ТРИНИТРОМЕТАН TRINITROMETHANE	Перевозка запрещена						
2,4,6-ТРИНИТРО-3-МЕ- ТИЛНИТРАМИНОА- НИЗОЛ 2,4,6-TRINITROSO-3- METHYL NITRAMINO- ANISOLE	Перевозка запрещена						
6845 ТРИНИТРОНАФТА- ЛИН TRINITRONAPHTHA- LENE	$C_{10}H_5(NO_2)_3$. Бризантное ВВ, Крystalлы от бесцветных до темно-желтого цвета Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Ядовитое	0217 1104				11D 1a	Табл. 1: E2
6846 ТРИНИТРОРЕЗОРЦИН сухой или с массовой долей воды (или смеси спирта и воды) менее 20% TRINITRORESORCI- NOL, dry or wetted with less than 20% water, by mass (or mixture of alcohol and water)	$(NO_2)_3C_6H(OH)_2$. Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Обладает кислотными свойствами, большой скоростью горения, склонно к детонации	0219 1109				11D 1a	Табл. 1: E2
6847 ТРИНИТРОРЕЗОР- ЦИН УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды (или смеси спирта и воды) не менее 20% TRINITRORESORCI- NOL, WETTED with not less than 20% water, by mass (or mixture of alcohol and water)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0394 1143				11D 1a	Табл. 1: E24
ТРИНИТРОТЕТРА- МИНКОБАЛЬТНИТ- РАТ TRINITROTETRAMINE COBALT NITRATE	Перевозка запрещена						
6848 2,4,6-ТРИНИТРОТО- ЛУОЛ сухой, с массо- вой долей воды менее 10% или с массовой до- лей воды не менее 10%, но менее 30% в коли- честве более 500 г 2,4,6-TRINITROTOLUE- NE, dry, wetted with less than 10% water, by mass or wetted with not less than 10% but less than 30% water, by mass in quantity of more than 500 g	$(NO_2)_3C_6H_2CH_3$. Бризантное ВВ Крystalлы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Склонно к самовоспламенению. Не растворимо в воде. Ядовитое	0209 1144				11D 1a	Табл. 1: E26

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{Ш 52}}$	Укладка категори II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	1. Укладка категори II-B. 2 См. п. 11.3.16
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{—}}{\text{Ш 53}}$	1. Укладка категори II-B. 2. См. п. 11.3 16
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.15}}$ Ш.52 Ш.53	Укладка категори II-B

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CO		
6849 2,4,6-ТРИНИТРОТОЛУОЛ УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 10%, но менее 30% в количестве не более 500 г 2,4,6-TRINITROTOLUENE, WETTED with not less than 10% but less than 30% water, by mass in quantity of not more than 500 g	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_3)_3$. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Кристаллы желтого цвета. Ядовитое высокоопасное. В сухом виде взрывчатое и чувствительное к трению вещество. Может образовывать очень чувствительные соединения с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. ПДК 1 мг/м ³	1356 4181	I выс	4131 4a	Табл. 6в	
6850 2,4,6-ТРИНИТРОТОЛУОЛ УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 30% 2,4,6-TRINITROTOLUENE, WETTED with not less than 30% water, by mass	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3$. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Кристаллы желтого цвета. Ядовитое. В сухом виде взрывчатое и чувствительное к трению вещество. Может образовывать очень чувствительные соединения с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы	1356 4181	I выс.	4131 4a	Табл. 6в	
6851 2,4,6-ТРИНИТРОТОЛУОЛ — СМЕСИ, СОДЕРЖАЩИЕ 1,3,5-ТРИНИТРОБЕНЗОЛ И ГЕКСАНИТРОСТИЛЬБЕН 2,4,6-TRINITROTOLUENE, MIXTURES CONTAINING 1,3,5-TRINITROBENZENE AND HEXANITROSTILBENE	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0389 1104		11D 1a	Табл. 1: E2	
6852 2,4,6-ТРИНИТРОТОЛУОЛ И 1,3,5-ТРИНИТРОБЕНЗОЛ — СМЕСИ или 2,4,6-ТРИНИТРОТОЛУОЛ И ГЕКСАНИТРОСТИЛЬБЕН — СМЕСИ 1,2,4-TRINITROTOLUENE AND 1,3,5-TRINITROBENZENE MIXTURES or 2,4,6-TRINITROTOLUENE AND HEXANITROSTILBENE MIXTURES	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0388 1104		11D 1a	Табл. 1. E2	
2,4,6-ТРИНИТРО-1,3,5-ТРИАЗИДОБЕНЗОЛ СУХОЙ 2,4,6-TRINIRO-1,3,5-TRIAZIDO BENZENE, DRY	Перевозка запрещена					

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-1</u> D	4-11	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> С-1 —	<u>В</u> Ш.52 П.39	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3. См. п. 14.2.4, а, б
<u>4-1</u> E	4-11	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> С-1 —	<u>В</u> Ш.52 Ш.53 П.39 П.53	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3. См. п. 14.2.4, а, б
<u>1-2</u> E	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> E	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
2,4,6-ТРИНИТРОФЕ- НИЛГУАНИДИН СУ- ХОЙ 2,4,6-TRINITROPHE- NYL GUANIDINE, DRY	Перевозка запрещена					
Тринитрофенилметил- нитрамин...	См. Тетрил... — ПН 6795					
2,4,6-ТРИНИТРОФЕ- НИЛНИТРАМИН 2,4,6-TRINITROPHE- NYL NITRAMINE	Перевозка запрещена					
2,4,6-ТРИНИТРОФЕ- НИЛТРИМЕТИЛОЛ- МЕТИЛНИТРАМИН- ТРИНИТРАТ СУХОЙ 2,4,6-TRINITROPHE- NYL TRIMETHYLOL METHYL NITRAMINE NITRATE, DRY	Перевозка запрещена					
7854 ТРИНИТРОФЕНЕТОЛ TRINITROPHENETOLE	(NO ₂) ₃ C ₆ H ₂ OC ₂ H ₅ . Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чув- ствительно к механическим воз- действиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Ядовитое	0218 1104		11D 1a	Табл. 1: E2	
6855 2,4,6-ТРИНИТРОФЕ- НОЛ сухой, с массовой долей воды менее 10% или с массовой долей воды не менее 10%, но менее 30% в количестве более 500 г 2,4,6-TRINITROPHE- NOL, dry, wetted with less than 10% water, by mass or wetted with not less than 10% but less than 30% water by mass in quantity of less than 500 g	C ₆ H ₂ (NO ₂) ₃ OH. Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Об- ладает кислотными свойствами, большой скоростью горения, склонно к детонации. При взаи- модействии с металлами обра- зует взрывоопасные соли	0154 1109		11D 1a	Табл. 1: E2	
6856 2,4,6-ТРИНИТРОФЕ- НОЛ УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 10%, но менее 30% в количест- ве не более 500 г 2,4,6-TRINITROPHE- NOL, WETTED with not less than 10% but less than 30% water, by mass in quantity of not more than 500 g	C ₆ H ₂ (NO ₂) ₃ OH. Легковоспла- меняющееся твердое вещество. Кристаллы желтого цвета. Ядо- витое. В сухом виде взрывча- тое и чувствительное к трению вещество. Может образовывать очень чувствительные соедине- ния с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. Раствори- мо в воде	1344 4180	I выс	4131 4a	Табл. 6в	

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> Г-3 —	<u>Ш.53</u> Ш 52 Ш 34	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> —	<u>Ш 53</u> Ш 52	1. Укладка категории II-B 2 См п 11316
<u>4-Г</u> D	4 II	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	6-1 разд 1, 4-1 разд. 2—5	<u>В 1</u> <u>С 1</u> —	<u>В</u> Ш 45 Ш.52 П.39 П 53	1 Перевозится по условиям подкласса 4 I только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3 См п 1424,а,б

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6857 2,4,6-ТРИНИТРОФЕ- НОЛ УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 30% 2,4,6-TRINITROPHEN- OL, WETTED with not less than 30% water, by mass	$C_6H_2(NO_2)_3OH$. Легковоспламе- няющееся твердое вещество. Ядовитое. Кристаллы желтого цвета. В сухом виде взрывча- тое и чувствительное к трению вещество. Может образовывать очень чувствительные соедине- ния с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. Раствори- мо в воде. $t_{всп} 300-310^\circ$	1344 4180		I выс.	4131 4a	Табл. 6в
6858 ТРИНИТРОФЛУОРЕ- НОН TRINITROFLUORENO- NE	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0387 1104			11D 1a	Табл. 1: E2
6859 1,3,5-ТРИНИТРО-2- ХЛОРБЕНЗОЛ сухой, с массовой долей воды менее 10% или с мас- совой долей не менее 10% в количестве бо- лее 500 г TRINITROCHLORO- BENZENE, dry, wetted with less than 10% wa- ter, by mass or wetted with not less than 10% water, by mass in quan- tity of more than 500 g	$(NO_2)_3C_6H_2Cl$. Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувстви- тельно к механическим воздей- ствиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Не раствори- мо в воде	0155 1104			11D 1a	Табл. 1: E2
6860 1,3,5-ТРИНИТРО-2- ХЛОРБЕНЗОЛ, УВЛА- ЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 10% в количестве не бо- лее 500 г TRINITROCHLORO- BENZENE, WETTED with not less than 10% water, by mass in qu- antity of not more than 500 g	$(NO_2)_3C_6H_2Cl$. Воспламеняю- щееся твердое вещество. Крис- таллы от бесцветных до темно- желтого цвета. Ядовитое. В су- хом виде взрывчатое и чувст- вительное к трению вещество. Может образовывать очень чувствительные соединения с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопас- ные газы. $t_{пл} 85^\circ C$	0155 —		I выс.	4131 4a	Табл. 6в
ТРИНИТРОЭТАНОЛ TRINITROETHANOL	Перевозка запрещена					
ТРИНИТРОЭТИЛНИТ- РАТ TRINITROETHYLNIT- RATE	Перевозка запрещена					
Три (β -оксиэтил)-амин	См. Триэтаноламин -- ПН 6883					

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-1</u> Е	4-11	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2—5.	<u>В-1</u> С-1 —	<u>В</u> Ш.45 Ш.52 П.39 П.53	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3 См п 14 2.4,а,б
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u>	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> Г-3 —	<u>Ш.53</u> Ш.52	Укладка категории II-B
<u>4-1</u> D	4-11	<u>К1, Д2</u> К4, Д8	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> Г-3 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.54 П.39 П.53	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений 3 См. п. 14 2 4,а,б

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
6861 ТРИПРОПИЛАМИН TRIPROPYLAMINE	(C ₃ H ₇) ₃ N. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная ЛВЖ. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи и слизистых оболочек. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. Плохо растворима в воде. $t_{всп}$ 40 °С. ПДК 2 мг/м ³	<u>2260</u> 3390	<u>II</u> ср.	<u>8242</u> 8; 3	Табл. 16, 17
6862 ТРИПРОПИЛЕН TRIPROPYLENE	C ₉ H ₁₈ ЛВЖ. Смесь моноолефинов. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 24 °С	<u>2057</u> 3391	<u>III</u> низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
Трис-(1-Азиридинил)-фосфина оксид...	См. Триэтиленимид фосфорной кислоты... — ПН 6887				
6863 ТРИСБЕН-200 TRISBEN-200	Малоопасное ядовитое вещество. Пестицид		<u>III</u> низк.	<u>9153</u> —	
Трисвинца тетроксид ..	См. Сурик... — ПН 6728				
Тристронция дифосфид	См. Стронция фосфид — ПН 6723				
6863-1 ТРИТИЙ ВОДНЫЙ РАСТВОР концентра- ции не более 1,0 ТБк/л (20 Ки/л) (см. п. 17.1.5. РМ НУА-II)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной активностью (НУА), Н.У.К. — приложение 16, табл. 9, ПН 9657, 9658				
Тритолилфосфат...	См. Трикрезилфосфат... — ПН 6828				
6864 ТРИТОНАЛ TRITONAL	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	<u>0390</u> 1104		<u>11D</u> 1a	Табл. 1: E2
Трифлуралин	См. Трифторалин — ПН 6865				
ТРИФОРМОКСИМТРИ-НИТРАТ TRIFORMOXIME TRI- NITRATE	Перевозка запрещена				
6865 ТРИФТОРАЛИН TRIFLUOROALINE	Малоопасное ядовитое вещество. Пестицид		<u>III</u> низк.	<u>9153</u> —	
6865-1 ТРИФТОРАЦЕТИЛ- ХЛОРИД TRIFLUOROACETYL CHLORIDE	F ₃ CCOCl. Сжиженный газ. Коррозионен для железа и стали. Раздражает слизистые оболочки. Ядовит. Реагирует с водой. $t_{кип}$ минус 20 °С	<u>3057</u> 2183		<u>2213</u> 2; 8	Табл. 3: Г1a
6866 ТРИФТОРБРОММЕ- ТАН BROMOTRIFLUORO- METHANE	CF ₃ Br. Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ. Запах слабый. $t_{кип}$ минус 58 °С. Отн. плотн. 5,2. ПДК 3000 мг/м ³	<u>1009</u> 2109		<u>2112</u> 2	Табл. 3: Г1a

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-5</u> А	3-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	3-1	<u>П-2,3</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52 Ш.44 П.39	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 Г-1,3 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-3</u> П-2 —	<u>А</u> Ш.32 Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>—</u> Ш.53	Укладка категории П В
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.32 Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>2-3</u> Д	2-22	<u>К3, Д10</u> К4, Д5	2-1	Не горит В,П	<u>—</u> Ш.44 В.46	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1</u> К1, Д5	2-1	Не горит	<u>—</u> Ш.49	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Трифторбромэтилен	См. Бромтрифторэтилен — ПН 5289				
Трифторметан...	См. Фтороформ... — ПН 7010, 7010-1				
6867 2-ТРИФТОРМЕТИЛА- НИЛИН 2-TRIFLUOROMETHY- LANILINE	$\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CF}_3$. Ядовитая летучая жидкость. Сильно раздражает глаза. Не смешивается с водой	2942 6275	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
6868 3-ТРИФТОРМЕТИЛ- АНИЛИН 3-TRIFLUOROMETHY- LANILINE	$\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CF}_3$. Ядовитая летучая бесцветная или желтоватая жидкость. Раздражает глаза. Слабо смешивается с водой. $t_{\text{пл}} 5^\circ\text{C}$	2948 6275	II ср	6112 6а	Табл. 11, 12
м-Трифторметиланилин	См. 3-Трифторметиланилин — ПН 6868				
о-Трифторметиланилин	См. 2-Трифторметиланилин — ПН 6867				
Трифторметилбензол	См. Бензотрифторид — ПН 5247				
Трифторметокситри- фторэтилен	См. Эфир трифторметилтрифторвиниловый — ПН 7286-1				
6869 ТРИФТОРФЕНИЛМЕ- ТИЛИЗОЦИАНАТЫ ISOCYANATOBENZO- TRIFLUORIDES	$\text{C}_6\text{H}_4\text{F}_3\text{NO}$. Ядовитые вещества. Бесцветные или желтоватые жидкости с резким запахом. Раздражают кожу, глаза и слизистые оболочки. Не смешиваются с водой, но реагируют с ней, выделяя углерода диоксид	2285 6168	II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12
6870 ТРИФТОРХЛОРМЕ- ТАН CHLOROTRIFLUORO- METHANE	CF_3Cl . Невоспламеняющийся, неядовитый сжиженный газ. $t_{\text{кип}}$ минус 81°C . Отн. плотн. 3,6	1022 2122		2112 2	Табл. 3: Г1а
6871 ТРИФТОРХЛОРМЕ- ТАН И ФТОРОФОРМ- АЗЕОТРОПНАЯ СМЕСЬ, содержащая приблизительно 60% трифторхлорметана CHLOROTRIFLUORO- METHANE AND TRI- FLUOROMETHANE AZEOTROPIC MIXTU- RE with approximately 60% chlorotrifluoro- methane	$\text{CF}_3\text{Cl} + \text{CHF}_3$. Невоспламеняющийся, неядовитый сжиженный газ. Бесцветный. Отн. плотн. 3,2	2599 2122		2112 2	Табл. 3: Г1а
Трифторхлорэтан	См. 1,1,1-Трифтор-2-хлорэтан — ПН 6872				
6872 1,1,1-ТРИФТОР-2- ХЛОРЕТАН CHLOROTRIFLUORO- ETHANE	$\text{C}_2\text{H}_2\text{F}_3\text{Cl}$. Невоспламеняющийся, неядовитый сжиженный газ. $t_{\text{кип}} 7^\circ\text{C}$. Отн. плотн. 4,1	1983 2121		2113 2	Табл. 3: Г1а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> П-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.49	
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2,3</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.44 Ш.49	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-5</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>Г-1,3</u> С-1 —	<u>В</u> Ш.49 Ш.44 В.41	1. Укрывать от лучистого теп- ла. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д2</u> К1, Д5	2-1	Не горит	<u>—</u> Ш.25	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>—</u> Ш.26 Ш.52 Ш.49	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д3</u> К1, Д10	2-1	Не горит	<u>—</u> Ш.49	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО			
6873 ТРИФТОРХЛОРЕТИ- ЛЕН ИНГИБИРОВАН- НЫЙ TRIFLUOROCHELO- ETHYLENE, INHIBI- TED	C_2F_3Cl . Воспламеняющийся сжиженный газ. Без запаха. Раздражает дыхательные орга- ны. КПВ 8,4—40,0%. ПДК 5 мг/м ³ . Отн. плотн. 4,0	1082 2183			2313 3	Табл. 3: Ia
несим-Трифторэтан...	См. 1,1,1-Трифторэтан... — ПН 6874					
6874 1,1,1-ТРИФТОРЭТАН СЖАТЫЙ TRIFLUOROETHANE, COMPRESSED	$C_2H_3F_3$. Воспламеняющийся сжатый газ. Со слабым за- пахом. КПВ 9,5—19,0%. $t_{кип}$ минус 48 °С. Отн. плотн. 2,9	2035 2184			2311 3	Табл. 3: Ia
6875 ТРИФТОРЭТИЛЕН ИН- ГИБИРОВАННЫЙ (ГА- ЗЫ СЖАТЫЕ или СЖИЖЕННЫЕ, ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ, Н.У.К.) TRIFLUOROETHYLE- NE, INHIBITED (COM- PRESSED or LIQUEFI- ED GASES, FLAMMAB- LE, N.O.S.)	$CF_2:CHF$. Воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный. Склонен к самополимеризации. КПВ 15,3—27,0%. Отн. плотн. 2,8. ПДК 1 мг/м ³	1954 2124			2312 3	Табл. 3: Ia
Трихлорацетальдегид...	См. Хлораль... — ПН 7024					
Трихлорацетальдегида гидрат...	См. Хлоральгидрат... — ПН 7025**					
6876 ТРИХЛОРАЦЕТИЛ- ХЛОРИД TRICHLOROACETYL CHLORIDE	CCl_3COCl . Едкое и коррозион- ное вещество. Жидкость с рез- ким запахом, дымящая во влажном воздухе. Ядовитое. Пары сильно раздражают ко- жу и слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выде- ляет ядовитые газы. В присут- ствии влаги коррозионно для большинства металлов	2442 8240	II ср.		8112 8	Табл. 16, 17
6877 ТРИХЛОРБЕНЗОЛЫ ЖИДКИЕ TRICHLOROBENZENE, LIQUID	$C_6H_3Cl_3$. Ядовитые вещества. Бесцветные жидкости. Не сме- шиваются с водой. ПДК 10 мг/м ³	2321 6271	III низк.		6163 66	Табл. 11, 12
6878 ТРИХЛОРБУТЕНЫ TRICHLOROBUTENE	$C_4H_5Cl_3$. Ядовитые летучие бес- цветные жидкости. При нагре- вании разлагаются, выделяя фосген и водород хлористый, могут взорваться. Не смеши- ваются с водой. ПДК 5,0 мг/м ³	2322 6272	II ср.		6112 6a	Табл. 11, 12
Трихлорбутилены	См. Трихлорбутены — ПН 6878					
Трихлоргидрин...	См. 1,2,3-Трихлорпропан... — ПН 6879					

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—</u> Ш.44 Ш.52	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1, Д3</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—</u> Ш.49 Ш.52	
<u>2-4</u> Е	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-3</u> Г-3	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.49</u> Ш.52	
<u>8-1</u> D	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>Г-1,3</u> <u>С-1</u> В,П	См. Размещать с учетом требова- ч IV, ний п 4.2 2 <u>п. 6.5</u> Ш.44 В.46 П.39	
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>А*</u> Ш.15 Ш.44	
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>С-1</u> <u>П-1,2</u> —	<u>В*</u> П.40 П.46 П.53	1. Укрывать от лучистого теп- ла. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
Трихлорметан	См. Хлороформ — ПН 7051						
Трихлорметилбензол	См. Бензотрихлорид — ПН 5248						
Трихлорметилмеркаптан	См. Перхлорметилмеркаптан — ПН 6492						
ТРИХЛОРОМЕТИЛПЕР- ХЛОРАТ TRICHLOROMETHYL PERCHLORATE	Перевозка запрещена						
N-Трихлорметилтиофта- лимид	См. Фталан — ПН 7003						
Трихлорнитрометан	См. Хлорпикрин — ПН 7052						
Трихлорнитрометан смеси, н.у.к.	— См. Хлорпикрин — смеси, н.у.к. — ПН 9557*						
ТРИХЛОРОНАТ	См. приложение 13						
6879 1,2,3-ТРИХЛОРОПРО- ПАН (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) 1,2,3-TRICHLOROPRO- PANE (POISONOUS LIQUIDS, N O S.)	$ClCH_2CHClCH_2Cl$. Ядовитая ле- тучая жидкость. Не смешивает- ся с водой. $t_{всп} 69^\circ C$. КПВ 3,2—12,6%. ПДК 2 мг/м ³	2810 6231		III низк	6113 6a	Табл. 11, 12	
6880 ТРИХЛОРСИЛАН TRICHLOROSILANE	$SiHCl_3$. ВГВ. Бесцветная, очень летучая ЛВЖ. Взаимодейст- вует с водой или водяным па- ром, выделяя тепло, которое может привести к ее самовос- пламенению, ядовитые и корро- зионные пары. Коррозионная и едкая. Ядовитая высокоопас- ная. Бурно реагирует с окис- ляющими веществами. $t_{всп}$ ни- же минус $50^\circ C$. $t_{кип} 32^\circ C$. КПВ 1,2—90,5%. ПДК 1 мг/м ³	1295 4370		I выс.	4361 4в, 3, 8	Табл. 8 герм. укуп. B6г B12г B14б B18а	
ТРИХЛОРОФОН	См. приложение 13						
2,4,6-Трихлор-1,3,5-триа- зин	См. Цивнурхлорид — ПН 7098						
1,3,5-Трихлор-сим-триа- зинтрион-2,4,6	См. Кислота трихлоризоциануровая сухая — ПН 6012						
6881 1,1,1-ТРИХЛОРЭТАН 1,1,1-TRICHLOROETHA- NE	CH_3CCl_3 . Ядовитая летучая бесцветная жидкость. При на- гревании разлагается, выделяя фосген и хлористый водород. Не смешивается с водой ПДК 20 мг/м ³	2831 6272		III низк.	6113 6б	Табл. 11, 12	
6882 ТРИХЛОРЭТИЛЕН TRICHLOROETHYLE- NE	$CHCl.CCl_2$ Ядовитая летучая бесцветная жидкость с запахом хлороформа. Трудногорюча. При контакте с пламенем вы- деляет фосген. $t_{кип} 87^\circ C$ ПДК 10 мг/м ³	1710 6273		III низк.	6113 6б	Табл. 11, 12	

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С*</u> <u>Ш.25</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>4-11</u> Д	4-32	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> <u>В.П.Г</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>В*</u> <u>Ш.25</u> <u>П.40</u> <u>П.46</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш.25</u> <u>П.40</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Грицкло [5,2,1,0 ^{2,6}]де- кадиен-3,8	См. Дициклопентадиен — ПН 5715					
Трицинка дифосфид	См. Цинка фосфид — ПН 7139					
6883 ТРИЭТАНОЛАМИН TRIETHANOLAMINE	(НОС ₂ Н ₄) ₃ N. Малоопасное ядо- витое вещество. Бесцветная жидкость со слабым запахом аммиака. Растворима в воде			III низк.	9153 —	
6884 ТРИЭТИЛАЛЮМИ- НИЙ (АЛЮМИНИЙ- АЛКИЛЫ) TRIETHYLALUMINIUM (ALUMINIUM AL- KYLIS)	Al(C ₂ H ₅) ₃ . Самовозгорающееся вещество. Прозрачная бесцвет- ная жидкость. Пирофорное. Воспламеняется на воздухе. Бурно реагирует с водой, кис- лотами, галогенами, спиртами и аминами	3051 4221		I выс.	4211 46	Табл. 7
6885 ТРИЭТИЛАМИН TRIETHYLAMINE	(C ₂ H ₅) ₃ N. ЛВЖ. Бесцветная, с сильным запахом аммиака. 1296 3285 Ядовитая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают сли- зистые оболочки. Смешивается с водой. t _{всп} минус 7 °С. КПВ 1,2—8,0%. ПДК 10 мг/м ³			II ср.	3252 3	Табл. 4
6886 ТРИЭТИЛБЕНЗОЛ TRIETHYLBENZENE	C ₆ H ₃ (C ₂ H ₅) ₃ . Горючая жид- кость. Не смешивается с во- дой. t _{всп} 83 °С			III низк.	9123 —	
Триэтилборат	См. Этилборат — ПН 7203					
6887 ТРИЭТИЛЕНИМИД ФОСФОРНОЙ КИСЛО- ТЫ — РАСТВОР TRI-(1-AZIRIDINYL) PHOSPHINE OXIDE, SOLUTION	(NCH ₂ CH ₂) ₃ PO. Ядовитое ве- щество. Водный раствор. Раз- дражает кожу и слизистые оболочки	2501 6276		II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12
6888 ТРИЭТИЛЕНТЕТРА- МИН TRIETHYLENE TETRA- MINE	H ₂ N(CH ₂ CH ₂ NH) ₂ CH ₂ CH ₂ NH ₂ . Едкое и коррозионное вещест- во. Желтоватая жидкость с за- пахом аммиака. Коррозионна для меди и ее сплавов. Жид- кость и пары разъедают кожу и слизистые оболочки. С азот- ной кислотой может образыва- ть взрывчатую смесь. Ядови- тое. Может вызвать кожную аллергию. Смешивается с во- дой. ПДК 2 мг/м ³	2259 8240		II ср.	8212 8	Табл. 16, 17
6889 ТРИЭТИЛОРТОФОР- МИАТ ETHYL ORTHOFOR- MATE	CH(OC ₂ H ₅) ₃ . ЛВЖ. Бесцвет- ная, с запахом эфира. Не сме- шивается с водой. t _{всп} 30 °С	2524 3344		III низк.	3353 3	Табл. 4

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>4-6</u> D	4-21	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	4-2	С-3 В,П Г-3	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	См п. 14.2.4,6
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-1,2</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.15</u> <u>Ш.26</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-5</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>В-3</u> <u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Если предъявляется к перевозке как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>8-2</u> В	8-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.53</u> <u>Ш.57</u>	
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6890 ТРИЭТИЛФОСФИТ TRIETHYL PHOSPHI- TE	(C ₂ H ₅) ₃ PO ₃ . ЛВЖ. Бесцветная, легче воды. Раздражает кожу и глаза. Не смешивается с во- дой, но бурно реагирует с ней или кислотами, выделяя тепло t _{всп} 52 °С	2323 3388	III низк.	3313 3	Табл. 4,
Гриэтоксидборан	См. Этилборат — ПН 7203				
6891 1,1,3-ТРИЭТОКСИБУ- ТАН (ЛЕГКОВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н У К.) 1,1,3-TRIETHOXIBUTA- NE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	C ₁₀ H ₂₂ O ₃ . ЛВЖ. Смешивается с водой. t _{всп} 23—61 °С	1993 3345	III низк.	3313 3	Табл. 4
Тропилиден	См. Циклогентатриен — ПН 7115				
Тротил...	См. 2,4,6-Тринитротолуол... — ПН 6848, 6849, 6850				
6892 ТРУБКИ ЗАПАЛЬНЫЕ (ИЗДЕЛИЯ ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ, Н.У.К.) FUZES, IGNITING (ARTICLES, EXPLO- SIVE, N.O.S.)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0350 1211		14В 16	Табл. 1: E141
6893 ТРУБКИ ЗАПАЛЬ- НЫЕ (ИЗДЕЛИЯ ВЗРЫВЧАТЫЕ, Н.У.К.) FUZES, IGNITING (AR- TICLES, EXPLOSIVE, N O S)	Содержат пиротехнический состав. Чувствительны к меха- ническим воздействиям и на- греву	0353 1216		14G 16	Табл. 1: E141
6894 ТРУБКИ ЗАПАЛЬНЫЕ (ЗАЖИГАТЕЛИ ОГНЕ- ПРОВОДНОГО ШНУ- РА) FUZES, IGNITING (LIGHTERS, FUSE)	Содержат ВВ. Малоопасны	0131 1276		14S 16	Табл. 1: E141
6895 ТРУБКА ЭЛЕКТРОЗА- ЖИГАТЕЛЬНАЯ ЭЗТ-2 (ЗАЖИГАТЕЛИ ОГНЕ- ПРОВОДНОГО ШНУ- РА) FUZE, ELECTROIGNI- TING (LIGHTERS, FU- SE)	Содержит ВВ Малоопасна	0131 1276		14S 16	Табл. 1: E141
ТЭН...	См. Тетранитропентаэритрит... — ПН 6776, 6777				
ТЭН/ТНГ...	См. Пентолит... — ПН 6488				

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В,П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV, лот</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	Укладывать «Отдельно от» кис- лот
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1</u> —	<u>Ш.58</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории I
<u>1-4</u> А	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u> <u>Ш.54</u>	Укладка категории I
<u>1-4</u> А	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u> <u>Ш.54</u>	Укладка категории I

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО	СО		
ТЭС	См. Присадки антидетонационные к моторному топливу... — ПН 6546, 6547					
ТЭИФ (ТАТРАЭТИЛ-ПИРОФОСФАТ)	См. приложение 13					
6896 УАИТ-СПИРИТ TURPENTINE SUBSTITUTE	ЛВЖ Обладает характерным запахом. Не смешивается с водой $t_{\text{всп}} 23-61^\circ\text{C}$	1300 3375	III низк.	3313 3	Табл. 4	
Углеводородов и углерода оксида — смеси	См. Углерода оксида и углеводородов — смеси — ПН 6909					
6897 УГЛЕВОДОРОДНАЯ ТЯЖЕЛАЯ ЖИДКОСТЬ (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКИЕ ВЕЩЕСТВА, НУК) HYDROCARBON HEAVY LIQUID (POISONOUS LIQUIDS, NOS)	Ядовитое вещество от светло-коричневого до черного цвета. Трудногорюча. ПДК 10 мг/м ³	Жидкость 2810 6231	II ср	6162 6а	Табл. 11, 12	
Углекислота	См. Углерода диоксид — ПН 6900—6902					
6898 УГЛЕНИТЫ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) UGLENITS (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантные ВВ к механическим воздействиям и нагреву. Гигроскопичны	Чувствительны 0081 1116		11D 1а	Табл. 1: E8	
Углерод сернистый	См. Сероуглерод — ПН 6660					
Углерод четырехбромистый	См. Углерода тетрабромид — ПН 6911					
Углерод четырехфтористый	См. Тетрафторметан — ПН 6783					
6899 УГЛЕРОД ЧЕТЫРЕХХЛОРИСТЫЙ CARBON TETRACHLORIDE	CCl ₄ Ядовитая легучая бесцветная жидкость с тяжелыми анестезирующими парами. Трудногорюча. При контакте с пламенем разлагается, выделяя фосген. ПДК 20 мг/м ³	1846 6096	II ср	6112 6а	Табл. 11, 12	
6900 УГЛЕРОДА ДИОКСИД CARBON DIOXIDE	CO ₂ Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ. Бесцветный. Отн. плотн. 1,53 ПДК 30 мг/м ³	1013 2111		2112 2	Табл 3 1а	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 Г-1,3 —	<u>С*</u> Ш.44 Ш.52	
<u>6-5</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1 —	<u>П-2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш 25	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> Г-3 С-1,3 —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2</u> —	<u>В*</u> Ш.25 П.40	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на углерод четырёххлористый, упакован- ный в желатиновые капсу- лы, помещенные в стеклян- ные банки в деревянном ящи- ке. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1</u> К1, Д4	2-Г	Не горит	<u>—</u> Ш.41	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			СО	КШ Знак опас- ности	
6901 УГЛЕРОДА ДИОКСИД ОХЛАЖДЕННЫЙ ЖИДКИЙ CARBON DIOXIDE, REFRIGERATED LI- QUID	CO ₂ . Невоспламеняющийся не- ядовитый газ. В сосудах нахо- дится в жидком состоянии при очень низкой температуре, ко- торая поддерживается за счет небольшого испарения жид- кости $t_{\text{воз}}$ минус 78° С. Отн плотн. 1,53. ПДК 30 мг/м ³	<u>2187</u> 2111		<u>2115</u> 2	Табл. 3: Г2а
6902 УГЛЕРОДА ДИОКСИД ТВЕРДЫЙ CARBON DIOXIDE, SOLID	CO ₂ . Белое твердое вещество («сухой лед»). Медленно испа- ряется, выделяя пары тяжелее воздуха, которые могут вытес- нить из помещения кислород. При контакте с кожей может вызвать серьезные ожоги	<u>1845</u> 9025	III низк.	<u>9153</u> 9	
Углерода диоксид и азо- См. Углерода диоксид и азота геммоксид — смеси — ПН 6903 та закись — смеси					
6903 УГЛЕРОДА ДИОКСИД И АЗОТА ГЕМИОК- СИД — СМЕСИ CARBON DIOXIDE AND NITROUS OXIDE MIXTURES	CO ₂ +N ₂ O. Невоспламеняющий- ся неядовитый сжиженный газ. Отн. плотн. 1,5	<u>1015</u> 2113		<u>2112</u> 2	Табл. 3: Г1а
6904 УГЛЕРОДА ДИОКСИД И КИСЛОРОД — СМЕСИ CARBON DIOXIDE AND OXYGEN MIXTU- RES	CO ₂ +O ₂ . Невоспламеняющийся неядовитый сжатый газ. Отн. плотн. более 1	<u>1014</u> 2113		<u>2111</u> 2	Табл. 3: Г1а
6905 УГЛЕРОДА ДИОКСИД И ЭТИЛЕНОКСИД — СМЕСИ, содержащие более 6% этиленоксида CARBON DIOXIDE AND ETHYLENE OXI- DE MIXTURES with more than 6% ethylene oxide	C ₂ H ₄ O+CO ₂ . Ядовитый воспла- меняющийся сжиженный газ. Отн. плотн 1,5. Для этиленок- сида. КПВ 3—100% ПДК 1 мг/м ³ . $t_{\text{кип}}$ 11°С	<u>1041</u> 2112		<u>2413</u> 6а; 3	Табл. 3: Г1а
6906 УГЛЕРОДА ДИОКСИД И ЭТИЛЕНОКСИД — СМЕСИ, содержащие не более 6% этиленоксида CARBON DIOXIDE AND ETHYLENE OXI- DE MIXTURES with not more than 6% ethylene oxide	CO ₂ +C ₂ H ₄ O. Невоспламеняю- щийся неядовитый сжижен- ный газ Бесцветный с эфир- ным запахом. Этиленоксид — воспламеняющийся ядовитый газ. КПВ 31—52%. Отн. плотн. 1,5	<u>1952</u> 2112		<u>2112</u> 2	Табл. 3: Г1а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>2-2</u> В	2-10	<u>К1</u> К1, Д5	2-1	Не горит	<u>—</u> Ш 41	
<u>9-2</u> С		<u>К1</u> К1, Д4	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш 41 Ш 44	1 Упаковка или контейнеры, или ТС согласно НТД на продукцию. 2 Укладывать «Вдали от» жилых помещений. 3 Под действие Правил МОПОГ не подпадает твердая двуокись углерода, перевозимая на борту судов в целях охлаждения грузов, перевозимых в закрытых грузовых контейнерах
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1</u> К1, Д4	2-1	Не горят	<u>—</u> Ш 41	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д3</u> К1, Д5	2-1	Не горят	<u>—</u> Ш 41	
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	В-1,2 С-1 —	<u>—</u> Ш 41 Ш 52	
<u>2-1</u> В	2-10	<u>К1</u> К4, Д5	2-1	Г-1,2 —	<u>—</u> Ш 41 Ш 52	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				Гу СО	Знак опас- ности	
Углерода дисульфид	См. Сероуглерод -- ПН 6660					
6907 УГЛЕРОДА ОКСИД CARBON MONOXIDE.	СО. Ядовитый воспламеняю- щийся высокоопасный сжатый газ. Бесцветный, без запаха. КПВ 12—75%. $t_{кип}$ минус 192 °С. Отн. плотн. 0,97. ПДК 20 мг/м ³	1016 2114			2411 6а; 3	Табл. 3: Г1а
6908 УГЛЕРОДА ОКСИД И ВОДОРОД — СМЕСЬ CARBON MONOXIDE AND HYDROGEN MIX- TURE	Н ₂ +СО Ядовитый воспламе- няющийся сжатый газ Без запаха. КПВ 6—70%. Отн. плотн. 0,5	2600 2114			2411 6а; 3	Табл. 3: Г1а
6909 УГЛЕРОДА ОКСИД И УГЛЕВОДОРОДОВ — СМЕСИ OIL GAS	Ядовитый воспламеняющийся сжатый газ. Бесцветный. КПВ 5—33%	1071 2168			2411 6а; 3	Табл. 3: Г1а
Углерода окисульфид	См. Углерода сульфидооксид — ПН 6910					
Углерода сероксид	См. Углерода сульфидооксид — ПН 6910					
Углерода сульфид	См. Углерода сульфидооксид — ПН 6910					
6910 УГЛЕРОДА СУЛЬФИ- ДОКСИД CARBONYL SULPHIDE	СОS. Ядовитый воспламеняю- щийся сжиженный газ со сла- бым неприятным запахом КПВ 11,9—28,5% $t_{кип}$ минус 50 °С. Отн. плотн. 2,1. ПДК 10 мг/м ³	2204 2115			2413 6а; 3	Табл. 3: Г1а
6911 УГЛЕРОДА ТЕТРА- БРОМИД CARBON TETRABRO- MIDE	СВг ₄ . Ядовитое вещество Ле- тучие бесцветные кристаллы. Не растворимы в воде $t_{пл}$ 48 °С	2516 6096		III низк.	6113 66	Табл. 13, 14
6912 УГОЛЬ животного или растительного происхож- дения, склонный к са- мовозгоранию CARBON, animal or ve- getable origin, liable to spontaneous combustion	Самовозгорающееся вещество. Черный порошок или гранулы, подверженные медленному са- монагреванию и самовозгора- нию на воздухе	1361 4224		III низк.	4213 46	Табл. 6, 6а табл. 7а: С15а
6913 УГОЛЬ АКТИВИРО- РОВАННЫЙ, склонный к самовозгоранию CARBON, ACTIVATED, liable to spontaneous combustion	Самовозгорающееся вещество Черный порошок или гранулы, подверженные медленному са- монагреванию и самовозгора- нию на воздухе	1362 4224		III низк.	4213 46	Герм. укуп. табл. 6, 6а табл. 7а: С14а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К1, Д3</u> К4, Д17	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	— <u>Ш.15</u> Ш.52	При газовом тушении необходимо углекислоты 55%, азота 70%
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д2</u> К4, Д18	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	— <u>Ш.15</u> Ш.52	При газовом тушении необходимо углекислоты 55%, азота 70%
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	— <u>Ш.15</u> Ш.52	При газовом тушении необходимо углекислоты 53%, азота 70%
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д10	2-1	<u>С-1</u> <u>В-1</u> —	— <u>Ш.52</u>	
<u>6-2</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>В*</u> <u>Ш.44</u>	Укрывать от лучистого тепла
<u>4-7</u> А	4-24	<u>К1</u> К4, Д5	4-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	1. К опасным грузам не относится уголь, не склонный к самовозгоранию, о чем грузоотправитель должен сделать соответствующую запись в перевозочных документах. 2. Укладывать «Вдали от» масел животного или растительного происхождения и маслянистых материалов
<u>4-6</u> А	4-24	<u>К1</u> К4, Д5	4-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	— <u>Ш.52</u>	1. К опасным грузам не относится уголь, не склонный к самовозгоранию, о чем грузоотправитель должен сделать соответствующую запись в перевозочных документах; уголь, активированный паром 2. Укладывать «Вдали от» масел животного или растительного происхождения и маслянистых материалов

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6914 УГОЛЬ КАМЕННЫЙ и БУРЫЙ (САМОНАГРЕ- ВАЮЩИЕСЯ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) COAL and BROWN COAL (SELF-HEATING SUBSTANCES, SOLID, N.O.S.)	Самовозгорающиеся вещества. Выделяют ядовитые и взрывоопасные газы. Опасность груза зависит от марки и класса угля. Наиболее опасными являются бурые угли, содержащие большое количество летучих веществ и мелкокусковые угли	3088 4260		III низк.	4213 46	Табл. 7а: С13а
Уголь неактивированный...	См. Уголь животного или растительного происхождения... — ПН 6912					
6915 УДОБРЕНИЕ АММИ- АЧНОЕ — РАСТВОР, содержащий свободный аммиак FERTILIZER AMMO- NIATING SOLUTION with free ammonia	Невоспламеняющиеся газы, находящиеся в виде водных растворов нитрата аммония, нитрата кальция, карбамида или их смесей, насыщенных аммиаком. Выделяют ядовитые пары аммиака. Вызывают удушье. Опасны для глаз. ПДК 20 мг/м ³	1043 2141			2114 2	Табл. 3: Г1а Г3а
6916 УДОБРЕНИЯ АММИ- АЧНО-НИТРАТНЫЕ однородные нераздели- мые азотно-фосфатные калийные смеси или сложные азотно-фосфат- но-калийные удобрения с массовой долей нитра- та аммония более 70%, но менее 90% и горю- чих веществ не более 0,4% AMMONIUM NITRATE FERTILIZERS: uniform non-segregating mixtu- res of nitrogen/phospha- te or nitrogen/potash types or complete fertili- zers of nitrogen/phospha- te/potash type, with mo- re than 70% but less than 90% ammonium nitrate and not more than 0,4% total combu- stible material	См. УДОБРЕНИЯ АММИА- ЧНО-НИТРАТНЫЕ Н.У.К. - приложение 16, табл. 7, ПН 9457. ПДК 20 мг/м ³	2070 5123		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6917 УДОБРЕНИЯ АММИ- АЧНО-НИТРАТНЫЕ однородные нераздели- мые азотно-фосфатные или азотно-калийные смеси или сложные азот- но-фосфатно-калийные удобрения с массовой долей нитрата аммония	Обычно гранулы. Полностью или частично растворимы в воде. При нагревании подвержены саморазложению. Этому способствует загрязнение органическими веществами, окислителями, кислотами и другими веществами. Температура реакции достигает 500 °С. Если разложение началось, то оно мо-	2071 9023		III низк.	9143 9	Табл. 21 M16 M2а M7а M8а M11а M15а M16а

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-6</u> А	4-26	<u>К1</u> К4, Д5	4-1	<u>В-1</u> П-2 —	<u>Д</u> Ш 52 Ш.39 Ш.53	
<u>2-1</u> Е	2-20	<u>К4, Д3</u> К4, Д16	2-1	<u>В-1,2</u> —	<u>С</u> Ш.39 Ш.44	
<u>5-1</u> А	5-01	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	В-1,3	<u>Д</u> Ш.39	См. УДОБРЕНИЯ АММИАЧ-НО-НИТРАТНЫЕ, Н.У.К. — приложение 16, табл. 7, ПН 9457
<u>9-1</u> А	5-01	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	В-1,3	<u>Д</u> П.39 П.42 П.44	1. Укладывать «Вдали от» источников тепла и нагреваемых переборок, от жилых помещений. 2. Для упаковок М11а, М15а, М16а категория размещения Е

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
<p>не более 70% и горюче-го вещества не более 0,4% или с массовой долей нитрата аммония не более 45% и неограни-ченным количеством го-рючего вещества</p> <p>AMMONIUM NITRATE FERTILIZERS: uniform non-segregating mixtu- res of nitrogen/phospha- te or nitrogen/potash ty- pes or complete fertili- zers of nitrogen/prospha- te/potash type, with not more than 70% ammoni- um nitrate and not more than 0,4% total added combustible material or with not more than 45% ammonium nitrate with unrestricted combustible material</p>	<p>жет распространиться на всю массу удобрения При этом вы-деляются ядовитые газы — оксиды азота и аммиак ПДК 20 мг/м³</p>				<p>М20в М24б М22г</p>
<p>6918</p> <p>УДОБРЕНИЯ АММИ-АЧНО-НИТРАТНЫЕ·</p> <p>однородные нераздели-мые смеси нитрата ам-мония с другими неорга-ническими веществами, инертными по отноше-нию к нему, с массовой долей нитрата аммония не менее 90% и горю-чих веществ (включая органическое вещество в пересчете на углерод) не более 0,2% или с массовой долей нитрата аммония менее 90%, но более 70% и горючих веществ не более 0,4%</p> <p>AMMONIUM NITRATE FERTILIZERS: uniform non-segregating mixtu- res of ammonium nitrate with added matter which is inorganic and chemi- cally inert towards am- monium nitrate, with not less than 90% ammoni- um nitrate and not mo- re than 0,2% combusti- ble material (including organic material calcula- ted as carbon), or with more tran 70% but less than 90% ammonium nitrate and not more than 0,4% total combus- tible material</p>	<p>См. УДОБРЕНИЯ АММИА-ЧНО-НИТРАТНЫЕ, Н.У.К. — приложение 16, табл. 7, ПН 9457</p>	<p>2067 5123</p>	<p>III низк.</p>	<p>5113 5</p>	<p>Табл. 6, 6а</p>

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
-------------------	----	---------------------	----	-------------------	---------------------	------------

<u>5-1</u> А	5-01	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1,3</u> —	<u>Д</u> Ш 39	См. УДОБРЕНИЯ АММИАЧНО-НИТРАТНЫЕ, НУК — приложение 16, табл. 7, ПН 9457
-----------------	------	-------------------------	-----	-------------------	------------------	---

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
6919 УДОБРЕНИЯ АММИ- АЧНО-НИТРАТНЫЕ однородные нераздели- мые смеси нитрата ам- мония с карбонатом кальция и/или доломитом с массовой долей нитрата аммония более 80%, но менее 90% и горючих веществ не бо- лее 0,4% AMMONIUM NITRATE FERTILIZERS uniform non-segregating mixtu- res of ammonium nitra- te with calcium carbo- nate and/or dolomite, with more than 80% but less than 90% ammoni- um nitrate and not mo- re than 0,4% total com- bustible material	См УДОБРЕНИЯ АММИА- ЧНО-НИТРАТНЫЕ, Н.У.К — приложение 16, табл 7, ПН 9457	2068 5123		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6920 УДОБРЕНИЯ АММИ- АЧНО-НИТРАТНЫЕ: однородные нераздели- мые смеси нитрата ам- мония с сульфатом ам- мония с массовой долей нитрата аммония более 45%, но не более 70% и горючих веществ не более 0,4% AMMONIUM NITRATE FERTILIZERS: uniform non-segregating mixtu- res of ammonium nitra- te/ammonium sulphate, with more than 45% but not more than 70% am- monium nitrate and not more than 0,4% total combustible material	См УДОБРЕНИЯ АММИАЧ- НО-НИТРАТНЫЕ, Н.У.К. — приложения 16, табл. 7, ПН 9457	2069 5123		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
Удобрения аммиачно- нитратные типа А1	См Удобрения аммиачно-нитратные... ПН 6918				(№ ООН 2067)	—
Удобрения аммиачно- нитратные типа А2	См. Удобрения аммиачно-нитратные... ПН 6919				(№ ООН 2068)	—
Удобрения аммиачно- нитратные типа А3	См Удобрения аммиачно-нитратные.. ПН 6920				(№ ООН 2069)	—
Удобрения аммиачно- нитратные типа А4	См. Удобрения аммиачно-нитратные.. ПН 6916				(№ ООН 2070)	—
Удобрения аммиачно- нитратные типа В	См. Удобрения аммиачно-нитратные... ПН 6917				(№ ООН 2071)	—

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>5-1</u> А	5-01	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.39</u>	См. УДОБРЕНИЯ АММИАЧ-НО-НИТРАТНЫЕ, Н.У.К. — приложение 16, табл. 7, ПН 9457

<u>5-1</u> А	5-01	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.39</u>	См. УДОБРЕНИЯ АММИАЧ-НО-НИТРАТНЫЕ, Н.У.К. — приложение 16, табл. 7, ПН 9457
-----------------	------	--------------------------------	-----	-----------------	-------------------------	---

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6921 УНДЕКАН UNDECANE	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CH}_3$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 61^\circ\text{C}$	2330 3392		III низк.	3313 3	Табл. 4
6921-1 УРАН ОБЕДНЕННЫЙ (см. п. 17.1.5, РМ НУА-1)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной актив- ностью (НУА), н.у.к. — приложение 16, табл 9 — ПН 9657, 9658					
6921-2 УРАН ПРИРОДНЫЙ НЕОБЛУЧЕННЫЙ (см. п. 17.1.5, РМ НУА-1)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной актив- ностью (НУА), н.у.к. — приложение 16, табл. 9 — ПН 9657, 9658					
6922 УРАН МЕТАЛЛИЧЕ- СКИЙ ПИРОФОРНЫЙ URANIUM METAL, PY- ROPHORIC	U РМ. Серебристо-белый бле- стящий металл. Пирофорный — склонен к самовозгоранию на воздухе. Реагирует с водой	2979 см. приме- чания		I низк	7141 7а, 4б 7142 7б, 4б 7143 7в, 4б 7143 7в, 4б	Тип А Тип В(U) Тип В(M)
Уран шестифтористый...	См. Урана гексафторид... — ПН 6923 6925					
6923 УРАНА ГЕКСАФТО- РИД, ИСКЛЮЧЕНИЕ ИЗ ЯДЕРНЫХ МАТЕ- РИАЛОВ или НЕ- ЯДЕРНЫЙ URANIUM HEXAFLU- ORIDE, fissile excepted or non-fissile	См. УРАНА ГЕКСАФТОРИД ЯДЕРНЫЙ, СОДЕРЖАЩИЙ БОЛЕЕ 1,0% УРАНА — 235	2978 7105		I низк. II ср. III выс.	7181 7а, 8 7182 7б, 8 7183 7в, 8	IP-1 IP-2 IP-3 см. п. 17.2.1.11, 17.2.1.14, 17.2.1.15
6924 УРАНА ГЕКСАФТО- РИД, ИСКЛЮЧЕНИЕ ИЗ ЯДЕРНЫХ МАТЕ- РИАЛОВ или НЕ- ЯДЕРНЫЙ, перевозимый только на условиях «исключительного ис- пользования» URANIUM HEXAFLU- ORIDE, FISSILE EX- CEPTED or NON-FIS- SILE, exclusive use	См. УРАНА ГЕКСАФТОРИД ЯДЕРНЫЙ, СОДЕРЖАЩИЙ БОЛЕЕ 1,0% УРАНА — 235	2978 7105		I низк. II ср. III выс.	7121 7а, 8 7122 7б, 8 7123 7в, 8	IP-1 IP-2 IP-3 См. пп. 17.2.1.11, 17.2.1.14, 17.2.1.15

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.25</u>	
<u>7-4</u> А	7-01	<u>См. п.</u> <u>17.4.7</u> см. п. 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>Ш.55</u>	1. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки. 2. Стр. МК МПОГ: при перевозке радиационных упаковок типа А — 7109, типа В(У) — 7110; типа В(М) — 7111. 3. РМ очень высокой степени опасности должен перевозиться только на условиях «исключительного использования» (см п. 17.3.25)
<u>7-5</u> А						
<u>7-5</u> А						
<u>7-5</u> А						
<u>7-2</u> А	7-04	<u>См. п.</u> <u>17.4.7</u> см. п. 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4		1. Не распространяется на РМ НУА, перевозимый только на условиях «исключительного использования». 2. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки
<u>7-3</u> А						
<u>7-3</u> А						
<u>7-1</u> А	7-00	<u>См. п.</u> <u>17.4.7</u> см. п. 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4		1. См п. 17.3.25. 2. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6925 УРАНА ГЕКСАФТО- РИД, ЯДЕРНЫЙ, СО- ДЕРЖАЩИЙ БОЛЕЕ 1,0% УРАНА-235 URANIUM HEXAFLU- ORIDE, FISSION CON- TAINING MORE THAN 10% URANIUM-235	UF ₆ . РМ. НУА-1 (см. п. 17.1.5). Желтое или бесцветное кри- сталлическое летучее очень ги- гроскопичное вещество. Едкое для кожи, раздражает дыха- тельные пути. Бурно реагиру- ет с водой, образуя уранил- фторид (UO ₂ F ₂) и фтористово- дородную кислоту (HF) Воз- горается при температуре 56,5 °С. При температуре 64 °С и давлении 1,54 ата переходит в жидкое состояние с увеличе- нием объема в 1,4 раза и более	2977 7112 7113		I низк.	7111 7а, 8	IP-1 IP-2 IP-3 См. пп. 17.2.1.11, 17.2.1.14, 17.2.1.15
Уранил азотнокислый твердый...	См. Уранилдинитрата гидраты твердые...					— ПН 6928
Уранил азотнокислый шестиводный в раство- ре...	См. Уранилдинитрата гексагидрат в растворе...	6927				— ПН 6926,
Уранила нитрат твер- дый...	См. Уранилдинитрата гидраты твердые...					— ПН 6928
Уранила нитрата гекса- гидрат в растворе...	См. Уранилдинитрата гексагидрат в растворе...	6927				— ПН 6926,
6926 УРАНИЛДИНИТРАТА ГЕКСАГИДРАТ В РАСТВОРЕ URANYL NITRATE HE- XAHYDRATE SOLUTI- ON	РМ НУА-1 (см. п. 17.1.5). Ед- кий, коррозионный. В нераст- воримом виде — UO ₂ (NO ₃) ₂ · 6H ₂ O. Ярко-желтые кристал- лы. Горючий, взрывоопасный. Растворим в воде, этиловом спирте, ацетоне, диэтиловом эфире, нейтральных фосфор- органических растворителях. <i>t</i> _{пл} 59,5 °С. <i>t</i> _{разл} более 300 °С	2980 7106 7109 7110 7111		I низк. II ср. III выс. III очень выс.	7181 7а, 8 7182 7б, 8 7183 7в, 8 7183 7в, 8	IP-2 IP-3 Тип А Тип B(U) Тип B(M)
6927 УРАНИЛДИНИТРАТА ГЕКСАГИДРАТ В РАСТВОРЕ, перевозим- ый только на условиях «исключительного ис- пользования» URANYL NITRATE HE- XAHYDRATE SOLUTI- ON, exclusive use	См. УРАНИЛДИНИТРАТА ГЕКСАГИДРАТ В РАСТВО- РЕ	2980 7105		I низк. II ср. III выс.	7121 7а, 8 7122 7б, 8 7123 7б, 8	IP-1 IP-2 IP-3 См. пп. 17.2.1.14, 17.2.1.15
6928 УРАНИЛДИНИТРАТА ГИДРАТЫ ТВЕРДЫЕ URANYL NITRATE, SOLID	UO ₂ (NO ₃) ₂ ·nH ₂ O; n=2, 3, 6. РМ НУА-1 (см. п. 17.1.5). Жел- тые кристаллы. Едкие и корро- зионные. При нагревании разла- гаются. Растворимы в воде, спиртах и эфирах. <i>t</i> _{пл} 60,2 °С	2981 7106 7109 7110 7111		I низк. II ср. III выс. III очень выс.	7151 7а, 5 7152 7б, 5 7153 7в, 5 7153 7в, 5	IP-2 IP-3 Тип А Тип B(U) Тип B(M)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>7-2</u> А	7-00	См. п. 17.47	См. п. 17.6.4	См. п. 17.6.4	Ш.49	В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки
<u>7-3</u> А		См. п. 17.6.4				
<u>7-3</u> А						
<u>7-2</u> А	7-04	См. п. 17.4.7	См. п. 17.6.4	См. п. 17.6.4		1. Не распространяется на РМ НУА, перевозимый только на условиях «исключительного использования». 2. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки. 3. РМ очень высокой степени опасности должен перевозиться только на условиях «исключительного использования» (см. п. 17.3.25)
<u>7-3</u> А		См. п. 17.6.4				
<u>7-3</u> А						
<u>7-1</u> А	7-00	См. п. 17.4.7	См. п. 17.6.4	См. п. 17.6.4		1. См. п. 17.3.25. 2. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки
		См. п. 17.6.4				
<u>7-4</u> А	7-02	См. п. 17.4.7	См. п. 17.6.4			1. Не распространяется на РМ НУА, перевозимые только на условиях «исключительного использования». 2. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки. 3. РМ очень высокой степени опасности должны перевозиться только на условиях «исключительного использования» (см. п. 17.3.25).
<u>7-5</u> А		См. п. 17.6.4				
<u>7-5</u> А						

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6929 УРАНИЛДИНИТРАТА ГИДРАТЫ ТВЕРДЫЕ перевозимые только на условиях «исключитель- ного использования» URANYL NITRATE, SO- LID exclusive use	См УРАНИЛДИНИТРАТА ГИДРАТЫ ТВЕРДЫЕ	2981 7105		I	7121	IP-1
				низк	7a 5	IP-2
				II	7122	IP-3
				ср	7b, 5	См III
				III	7123	17.2.1.14, 17.2.1.15
Уротропин	См Гексаметиленetetрамин — ПН 5440					
Уризол	См Гексаметиленetetрамин — ПН 5440					
6930 УСИЛИТЕЛИ ОГНЕ- ПРОВОДНОЙ ЦЕПИ (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ без капсуля- детонатора) AMPLIFIERS OF FIRE- CONDUCTOR TRAIN (BOOSTERS, without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0042 1227		11D		Табл. 1
				1a		E107
6931 УСИЛИТЕЛИ ОГНЕ- ПРОВОДНОЙ ЦЕПИ (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ без капсуля- детонатора) AMPLIFIERS OF FIRE- CONDUCTOR TRAIN (BOOSTERS, without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0283 1227		12D		Табл. 1:
				1a		E107
6932 УСИЛИТЕЛИ ОГНЕ- ПРОВОДНОЙ ЦЕПИ (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ С КАПСЮ- ЛЕМ-ДЕТОНАТОРОМ) AMPLIFIERS OF FIRE- CONDUCTOR TRAIN (BOOSTERS WITH DE- TONATOR)	Содержат инициирующее ВВ. Очень чувствительны к меха- ническим воздействиям и на- греву	0225 1228		11B		Табл. 1:
				1a		E108
6933 УСИЛИТЕЛИ ОГНЕ- ПРОВОДНОЙ ЦЕПИ (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ С КАПСЮ- ЛЕМ-ДЕТОНАТОРОМ) AMPLIFIERS OF FIRE- CONDUCTOR TRAIN (BOOSTERS WITH DE- TONATOR)	Содержат инициирующее ВВ. Очень чувствительны к меха- ническим воздействиям и на- греву	0268 1228		12B		Табл. 1:
				1a		E108
6934 УСКОРИТЕЛЬ К-1 (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ, НУК.) ACCELERATOR К-1 (POISONOUS LIQU- IDS NOS)	С ₆ H ₅ NC ₂ H ₄ . Ядовитое веществ- во Густая липкая черная мас- са	2810 6231		II	6162	Табл.
				ср	6a	11, 12

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>7-1</u> А	7-00	<u>См п</u> <u>17 4.7</u> См п 17 6 4	См п 17.6 4	См п 17 6 4		1 См п 17 3 25 2 В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u>	<u>Ш 25</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> В	1-02	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u>	<u>Ш.25</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш 25</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> В	1-02	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.25</u>	Укладка категории I
<u>6-5</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 25</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2 2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6935 УСКОРИТЕЛИ РАКЕТ- НЫЕ (ДВИГАТЕЛИ РАКЕТНЫЕ) ROCKET BOOSTERS (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	ВВ. 0280 1295			11C 1a	Табл. 1: E146
6936 УСКОРИТЕЛИ РАКЕТ- НЫЕ (ДВИГАТЕЛИ РАКЕТНЫЕ) ROCKET BOOSTERS (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0281 1295			12C 1a	Табл. 1: E146
6937 УСКОРИТЕЛИ РАКЕТ- НЫЕ (ДВИГАТЕЛИ РАКЕТНЫЕ) ROCKET BOOSTERS (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0186 1295			13C 1a	Табл. 1: E146
6938 УСТАНОВКИ РЕФРИ- ЖЕРАТОРНЫЕ, содер- жащие 12 кг и более невоспламеняющихся не- ядовитых сжиженных газов REFRIGERATING MA- CHINES, containing not less than 12 kg of non- flammable, non-poiso- nous, liquefied gas	Установки, содержащие невос- пламеняющиеся неядовитые рефрижераторные газы	2857 2176			2113 2	Табл. 3: Г1a
6939 УСТРОЙСТВА МА- ЛЫЕ, ПРИВОДИМЫЕ В ДЕЙСТВИЕ УГЛЕ- ВОДОРОДНЫМ ГА- ЗОМ или БАЛЛОНЫ С УГЛЕВОДОРОДНЫМ ГАЗОМ ДЛЯ МАЛЫХ УСТРОЙСТВ с выпуск- ным приспособлением DEVICES, SMALL, HY- DROCARBON GAS PO- WERED or HYDRO- CARBON GAS REFI- LLS FOR SMALL DE- VICES, with release de- vice	Различные малые устройства, приводимые в действие воспла- меняющимся газом, используе- мые для косметических и дру- гих подобных целей, а также баллоны к ним	3150 2128			2313 3	
Утильрезина...	См. Отходы резины... — ПН 6457-1					
6943 УЦЕКСОЛ С (S) (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) UCEXOL C (S) (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Смесь акрило-винилово- го сополимера с этилацетатом. Подвижность низкая. $t_{всп} 0^{\circ}\text{C}$	1993 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>РОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Ш 25</u> Ш 53	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-02	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В 1,2</u> —	<u>Ш 25</u> Ш 53	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-03	<u>К1</u> К1	1 1	<u>В-1,2</u> -	<u>Ш 53</u> Ш 25	Укладка категории I
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1</u> К1	2-1	Не горят	<u>—</u> Ш 54	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д3	2 1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>Ш.52</u>	Упаковка в соответствии с НТД на продукцию
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3 1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>С</u> Ш 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
6944 УЦЕКСОЛ СТ (ST) (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) UCEXOL CT (ST) (FLAMMABLE LIQU- IDS, N O S.)	ЛВМ. Смесь кремнийорганиче- ских соединений с гексаном. Опасно взаимодействует с во- дой. $t_{всп}$ минус 26 °С	1993 3126		II ср	3112 3	Табл. 4
6945 УЦЕКСОЛ ТР (TR) (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) UCEXOL TR (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S)	ЛВМ. Очень подвижная. $t_{всп}$ минус 8 °С	1993 3230		II ср	3212 3	Табл. 4
6946 ФАКЕЛЫ СИГНАЛЬ- НЫЕ (УСТРОЙСТВА СИГНАЛЬНЫЕ РУЧ- НЫЕ) FLARES, SIGNAL (SIG- NAL DEVICES, HAND)	Содержат пиротехнический сос- тав. Чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагреву	0191 1299			14G 16	Табл. 1: E150
6947 ФАКЕЛЫ СИГНАЛЬ- НЫЕ (УСТРОЙСТВА СИГНАЛЬНЫЕ РУЧ- НЫЕ) FLARES, SIGNAL (SIG- NAL DEVICES, HAND)	Содержат пиротехнический сос- тав. Малоопасны	0373 1299			14S 16	Табл. 1: E150
Фалган	См. Фталан — ПН 7003					
6948 ФЕЙЕРВЕРКИ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХ- НИЧЕСКИЕ для техни- ческих целей) FIREWORKS (ARTIC- LES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и на- греву	0428 1220			11G 1a	Табл. 1: E109
6949 ФЕЙЕРВЕРКИ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) FIREWORKS (ARTIC- LES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и на- греву	0429 1220			12G 1a	Табл. 1: E109
6950 ФЕЙЕРВЕРКИ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) FIREWORKS (ARTIC- LES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и на- греву	0430 1220			13G 1a	Табл. 1: E134

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2- 5	<u>С-1</u> <u>Г-3</u> <u>В, П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш 52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>1-1</u> А	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> <u>Г-3</u> <u>С-3</u> —	<u>—</u> <u>Ш.53</u>	Укладка категории I. Допустимое количество на пассажирском судне 1 т
<u>1-4</u> А	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>—</u> <u>Ш.53</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш 53</u> <u>Ш 54</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-02	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш.53</u> <u>Ш.54</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-03	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш.53</u> <u>Ш 54</u>	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО			
6951 ФЕЙЕРВЕРКИ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) FIREWORKS (ARTIC- LES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и на- греву	0431 1220		14G 16		Табл. 1: E134
6952 ФЕЙЕРВЕРКИ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) FIREWORKS (ARTIC- LES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнические сос- тавы. Малоопасны	0432 1220		14S 16		Табл. 1 E134
Феназон	См. Пиразон — ПН 6500					
ФЕНАМИНОСУЛЬФ	См. приложение 13					
ФЕНАМИНОФОС	См. приложение 13					
Фенарсазинхлорид	См. Дифениламинохлорарсин — ПН 5670					
Фенацилбромид	См. Бромметилфенилкетон — ПН 5283					
6953 ФЕНЕТИДИНЫ PHENETIDINES	$H_2NC_6H_4OC_2H_5$. Ядовитая вы- сокоопасная летучая бесцвет- ная жидкость или желтоватые жидкости. Не смешиваются с водой. ПДК 0,2 мг/м ³	2311 6223	III низк.	6113 66		Табл. 11, 12
Фенил цианистый	См Бензонитрил — ПН 5246					
Фениламин	См. Анилин -- ПН 5139					
N-Фенил-β-аминонафта- лин	См. Неозоны -- ПН 6374					
6954 ФЕНИЛАЦЕТИЛХЛО- РИД PHENYLACETYL CHLORIDE	$C_6H_5CH_2COCl$. Едкое и корро- зионное вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Пары раздражают слизистые оболочки. Реагирует с водой, выделяя хлористый во- дород. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы	2577 8201	II ср.	8112 8		Табл. 16, 17
Фенилацетонитрил...	См. Бензилцианид... — ПН 5229					
Фенилбромид	См Бромбензол — ПН 5277					
1-Фенилбутан	См. Бутилбензолы — ПН 5308					
2-Фенилбутан	См. Бутилбензолы — ПН 5308					

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>1 1</u> Е	1-04	<u>К1</u> К1	1 1	<u>В-1,2</u> —	<u>Ш 53</u> Ш 54	Укладка категории I
<u>1-4</u> А	1-04	<u>К1</u> К1	1 1	<u>В-1,2</u> —	<u>Ш 53</u> Ш 54	Укладка категории I
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6 1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>С</u> Ш 39	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд 1, 4-2 разд 2—5	<u>Г-1,3</u> <u>С-1</u> В	<u>См Размещать с учетом требова-</u> <u>ч IV, ний п. 4 2 2</u> <u>п 6 5</u> Ш 44 В 46 П 39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	ср.		
6955 ФЕНИЛГИДРАЗИН PHENYLHYDRAZINE	$C_6H_5NH.NH_2$. Ядовитое веществ- во — желтые кристаллы или маслянистая жидкость с непри- ятным запахом. Сильно раздра- жает кожу и слизистые обо- лочка. Трудно растворимо в воде. $t_{пл} 20^\circ C$. ПДК 22 мг/м ³	2572 6227		II ср.		6162 6а	Табл. 11, 12 13, 14
Фенилгидразин соляно- кислый...	См. Фенилгидразонийхлорид	— ПН 6956					
6956 ФЕНИЛГИДРАЗОНИЙ- ХЛОРИД (ЯДОВИ- ТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) PHENYLHYDRAZONI- UM CHLORIDE (POI- SONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	Ядовитое вещество. $t_{пл} 19^\circ C$. ПДК 5,0 мг/м ³	2810 6231		II ср.		6162 6а	Табл. 11, 12
Фенилдихлортиофосфин	См. Фенилфосфортиодихлорид	— ПН 6966					
6957 ФЕНИЛДИХЛОРСИ- ЛАН (ХЛОРСИЛАН, Н.У.К.) PHENYLDICHLOROSI- LANE (CHLOROSILA- NES, N.O.S.)	$C_6H_5SiHCl_2$. Едкое и коррози- онное в присутствии влаги ве- щество. Бесцветная жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Пары раздражают слизистые оболочки, реагирует с водой, спиртами с выделени- ем водорода хлористого	2987 8142		II ср.		8112 8	Табл. 16, 17
6958 ФЕНИЛДИХЛОРОФОС- ФИН PHENYL PHOSPHO- RUS DICHLORIDE	$C_6H_5PCl_2$. Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная жид- кость. Дымит на воздухе. Раз- дражает кожу и слизистые обо- лочка. Ядовитое. При взаимо- действии с водой разлагается. ПДК 5,0 мг/м ³	2798 8202		II ср.		8112 8	Табл. 16, 17
6959 ФЕНИЛЕНДИАМИНЫ PHENYLENEDIAMI- NES	$C_6H_4(NH_2)_2$. Ядовитые веще- ства. Белые кристаллы или по- рошок. ПДК 0,1 мг/м ³	1673 6227		III низк.		6163 6б	Табл. 13, 14
м-ФЕНИЛЕНДИАМИН- ДИПЕРХЛОРАТ СУ- ХОЙ m-PHENYLENE DIA- MINEDIPERCHLORA- TE, DRY	Перевозка запрещена						
6960 ФЕНИЛИЗОЦИАНАТ PHENYL ISOCYANATE	C_6H_5NCO . Ядовитая летучая ЛВЖ. Бесцветная с резким за- пахом. Сильно раздражает ко- жу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой, но реа- гирует с ней, выделяя диоксид углерода. Раздражает слизи- стые оболочки. $t_{всп} 51^\circ C$. ПДК 0,5 мг/м ³	2487 6228		II ср.		6132 6а; 3	Табл. 15: Я1а Я5а Я8а Я9а Я11а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>П-2,3</u> <u>Г-2,3</u> —	<u>В</u> Ш.15 Ш.26 Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-5</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>Г-2,3</u> <u>П-1,2</u> —	<u>В</u> Ш.15 Ш.26 Ш.44	Действие Правил МОПОГ не распространяется на фенилгид- разонийхлорид в виде 25%-ной пасты. Размещать с учетом тре- бований п. 4.2.2
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,3</u> <u>С-3</u> <u>Б, П</u>	<u>См.</u> Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 Ш.44	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,2</u> <u>Б</u>	<u>См.</u> Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 Ш.44 В.39	
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>Б-2</u> —	<u>В</u> Ш.44	
<u>6-4</u> D	3-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>Б</u>	<u>В</u> Ш.51 Ш.52 Ш.44 В.41	1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2 2. Укрывать от лучистого теп- ла

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6961 ФЕНИЛИЗОЦИАНО- ХЛОРИД PHENYL CARBYLAMINE CHLORIDE	$C_6H_5NCCl_2$. Ядовитая высоко- опасная летучая жидкость с раздражающим неприятным за- пахом, бледно-желтого цвета. ПДК 0,5 мг/м ³	1672 6226		I выс.	6111 6a	Табл. 15: Я14a
Фенилкарбиламинхлорид	См. Фенилизоцианохлорид — ПН 6961					
Фенилкарбинол	См. Спирт бензиловый — ПН 6688					
Фенилмеркаптан	См. Тиофенол — ПН 6800					
Фенилмеркурнитрат	См. Фенилртуутьнитрат — ПН 6964					
Фенилмеркурацетат	См. Фенилртуутьацетат — ПН 6962					
N-Фенил- α -нафтиламин	См. Неозоны — ПН 6374					
2-Фенилпропен	См. Изопропенилбензол — ПН 5813					
6962 ФЕНИЛРТУТЬАЦЕТАТ PHENYLMERCURIC ACETATE	$C_6H_5HgOOC.CH_3$. Ядовитое вещество. Белые кристаллы или порошок. Применяется как фунгицид или гербицид	1674 6229		II ср.	616 6a	Табл. 13, 14
6963 ФЕНИЛРТУТЬГИДРО- КСИД PHENYLMERCURIC HYDROXIDE	C_6H_5HgOH . Ядовитое вещест- во. Белые кристаллы или поро- шок. Применяется как фунги- цид или гербицид	1894 6230		II ср.	616 6a	Табл. 13, 14
6964 ФЕНИЛРТУТЬНИТРАТ PHENYLMERCURIC NITRATE	$C_6H_5HgNO_3$. Ядовитое вещест- во. Белые кристаллы или поро- шок. Применяется как фунги- цид или гербицид	1895 6230		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
6965 ФЕНИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН PHENYLTRICHLORO- SILANE	$C_6H_5SiCl_3$. Едкое и высококор- розионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Энергично реагируют с водой, выделяя хлористый водород. При попадании в огонь выделя- ет ядовитые газы. КПВ 0,8— 77,5%. ПДК 5,0 мг/м ³	1804 8203		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
Фенилфосфордихлорид	См. Фенилдихлорфосфин — ПН 6958					
6966 ФЕНИЛФОСФОРТИО- ДИХЛОРИД PHENYL PHOSPHO- RUS THIODICHLORI- DE	$C_6H_5PSCl_2$. Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная жид- кость, дымящая на воздухе. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Реагирует с водой и паром, выделяя ядо- витые воспламеняющиеся газы	2799 8202		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
Фенилхлороформ	См. Бензотрихлорид — ПН 5248					

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-1</u> D	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.14 Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д12	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А**</u> Ш.4 Ш.32	Если к перевозке предъявляет- ся как пестицид, его следует классифицировать в соответст- вии с приложением 13
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д12	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А**</u> Ш.4 Ш.32	Если к перевозке предъявляет- ся как пестицид, его следует классифицировать в соответст- вии с приложением 13
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д12	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А**</u> Ш.4 Ш.52	Если к перевозке предъявляет- ся как пестицид, его следует классифицировать в соответст- вии с приложением 13
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> В	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.11</u> В.46 П.39	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>8-1</u> В	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> В, П	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> В 39	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
6967 ФЕНИЛХЛОРОФОРМИ- АТ PHENYLCHLOROFORM- ATE	$C_6H_5CO_2Cl$. Ядовитая летучая коррозионная жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. При реакции с водой и при нагревании разлагается с выделением водорода хлористого	2746 6104		II CP		6142 6a; 8	Табл. 11, 12
6968 ФЕНИЛЭТИЛДИ- ХЛОРСИЛАН ETHYLPHENYLDI- CHLOROSILANE	$C_2H_5(C_6H_5)_2SiCl_2$. Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. ПДК 5,0 мг/м ³	2435 8171		II CP		8172 8	Табл. 16, 17
Фенилэтилен	См. Стирол, мономер, ингибированный — ПН 6711						
ФЕНИТРОТИОН	См. приложение 13						
ФЕНКАПТОН	См. приложение 13						
6969 ФЕНОЛ РАСПЛАВ- ЛЕННЫЙ PHENOL, MOLTEN	Ядовитое летучее вещество с характерным сильным запахом. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. Легко проникает через кожу. $t_{пл}$ чистого фенола 43 °С. Загружается при температуре, выше температуры плавления. ПДК 0,3 мг/м ³	2312 6224		II CP		6112 6a	—
6970 ФЕНОЛ-РАСТВОРЫ PHENOL SOLUTIONS	C_6H_5OH . Ядовитая летучая желтоватая жидкость, с характерным запахом. Едкая для кожи и слизистых оболочек. Легко проникает через кожу. ПДК 0,3 мг/м ³	2821 6225		II CP		6112 6a	Табл. 11, 12
6971 ФЕНОЛ ТВЕРДЫЙ PHENOL, SOLID	C_6H_5OH . Ядовитое вещество. Летучие расплывающиеся кристаллы с характерным сильным запахом или кристаллическая масса. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. $t_{пл}$ чистого фенола 43 °С. Технический продукт может быть жидким. ПДК 0,3 мг/м ³	1671 6225		II CP		6112 6a	Табл. 13, 14
Фенолсульфокислота...	См. Кислота бензосульфоновая. — ПН 5959						
Фенольная фракция...	См. Фракция фенольная... — ПН 7002						
ФЕНПРОПАТРИН	См. приложение 13						
ФЕНСУЛЬФОТИОН	См. приложение 13						

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	8-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	С-1 <u>Г-1,3</u> В	См. Размещать с учетом требова- ний п 4.2.2. Укладывать в наи- более прохладном месте. Укры- вать от лучистого тепла <u>Ш.44</u> В.46 П.49	
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	С-1,3 <u>Г-1,3</u> В	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> В.46 П.39	
<u>8-7</u> В	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	В-2 <u>П-2,3</u> —	<u>В*</u> Ш.45 Ш.44	1. Перевозится только в авто- и контейнерах-цистернах. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	В-2 <u>П-1,2</u> —	<u>В*</u> Ш.45 Ш.44	
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	В-2 <u>П-1,2</u> —	<u>В*</u> Ш.45 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
ФЕНТИНАЦЕТАТ	См. приложение 13					
ФЕНТИНГИДРОКСИД	См. приложение 13					
ФЕНТИОН	См. приложение 13					
ФЕНТОАТ	См. приложение 13					
6972 ФЕНТИУРАМ PHENTHURAM	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид			III низк.	9153 —	
6973 ФЕРРОМАРГАНЕЦ (ВЕЩЕСТВА, ВЫДЕ- ЛЯЮЩИЕ ВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ГА- ЗЫ ПРИ ВЗАИМО- ДЕЙСТВИИ С ВОДОЙ, ТВЕРДЫЕ, Н.У.К) FERROMANGANESE (SUBSTANCES WHICH IN CONTACT WITH WATER EMIT FLAM- MABLE GASES, SO- LID, N O S.)	ВГВ При взаимодействии с во- дой, водяным паром, щелоча- ми или кислотами выделяет во- дород, а также арсин, фосфин. Ядовитое. При дроблении кус- ков выделение газов увеличива- ется. ПДК 0,1 мг/м ³ (в пере- счете на AsH ₃); 0,1 мг/м ³ (в пересчете на PH ₃)	2813 4368	— низк.	4353 4в	Табл. 8: B19a	
6974 ФЕРРОСИЛИЦИИ с массовой долей кремния не менее 30%, но менее 90% FERROSILICON with 30% or more but less than 90% silicon	ВГВ. При взаимодействии с водяным паром, водой, щело- чами или кислотами выделяет водород, а также арсин и фос- фин. Ядовитое. При дроблении кусков выделение газов увели- чивается. ПДК 0,1 мг/м ³ (в пересчете на AsH ₃); 0,1 мг/м ³ (в пересчете на PH ₃)	1408 4343	III низк.	4323 4в, 6а	Табл. 8: B19a	
6975 ФЕРРОЦЕРИИ FERROCERIUM	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Сплав церия и мишметалла с добавлением 10—65% железа Искрится при царапании или ударах. При взаимодействии с водой выде- ляет водород	1323 4144	II ср.	4112 4а	Табл. 6, 6а	

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-01		8-1	Не горит	А Ш.32	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>4-11</u> А	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	С-1,3 В, П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.16 Ш.24 В.3 В.54	1. Испытания тары не обязательны. 2. Действие Правил МОПОГ не распространяется на ферромарганец, если грузоотправитель представит сертификат, что данная партия не выделяет опасные газы
<u>4-11</u> А	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	С-1,3 В, П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.52 В.54 В.3	1. Испытания тары не обязательны. 2. Грузоотправитель должен представить сертификат, свидетельствующий о процентном содержании кремния и о том, что после изготовления груз хранился под укрытием (но подвергался метеорологическим влияниям) в том количестве, в каком он был упакован, не менее 3 дней до отправки. 3. МОПОГ не распространяется на брикеты ферросилиция. 4. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 5. Укладывать в наиболее сухом месте
<u>4-1</u> А	4-14	<u>К1, Д2</u> К4, Д10	4-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	С-1,3 Г-2 В, Г-1	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6976-1 ФЛОТАМИН (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) FLOTAMINE (CORRO- SIVE SOLIDS, N.O.S.)	Едкое коррозионное вещество. Воскообразная масса белого или светло-серого цвета. Смесь аминов. Раздражает кожу и слизистые оболочки. $t_{пл}$ 37— 45 °С. ПДК 1 мг/м ³	1759 8151		III низк.	8213 8	Табл. 18, 19
Флогигам...	См. Флотамин... — ПН 6976-1					
Флуометрон	См. Фторметурон — ПН 7009					
Флюорит...	См. Кальция фторид... — ПН 5917					
ФОЗАЛОН	См. приложение 13					
Фолпет	См. Фталан -- ПН 7003					
ФОНОФОС	См. приложение 13					
ФОРАТ	См. приложение 13					
Формалин...	См. Формальдегид... — ПН 6977, 6978					
Формаль	См. Метилаль — ПН 6173					
6977 ФОРМАЛЬДЕГИД РАСТВОРЫ пламеняющиеся с темпе- ратурой вспышки не бо- лее 61 °С FORMALDEHYDE SO- LUTIONS, inflammable, flash point not more than 61 °С	НСНО. ЛВЖ. Бесцветные, про- зрачные, с удушающим резким запахом. Ядовитые высокоопас- ные. Вызывают ожоги кожи, раздражают слизистые оболоч- ки. Смешиваются с водой. $t_{всп}$ 32—61 °С. ПДК 0,5 мг/м ³	1198 3347		III низк.	3353 3	Табл. 4
6978 ФОРМАЛЬДЕГИД РАСТВОРЫ с темпера- турой вспышки более 61 °С FORMALDEHYDE SO- LUTIONS, flash point more than 61 °С	НСНО. Бесцветные прозрач- ные горючие жидкости с уду- шливым запахом. Стабилизиро- ваны метиловым спиртом. Ядо- витые. Вызывают ожоги, кожи, раздражают слизистые оболоч- ки. КПВ 7—73%. ПДК 0,5 мг/м ³	2209 9021		III низк.	9123 9	Табл. 21: герм. укуп. M3a M4a M5b M6b M20b M21a
ФОРМЕТАНАТ	См. приложение 13					
2-Формил-3,4-дигидро- 2-н-пиран...	См. Акролеин димер... — ПН 5025					
2-Формилфуран	См. Фурфурол — ПН 7016					
Формоль...	См. Формальдегид — растворы... — ПН 6977, 6978					
ФОРМОТИОН	См. приложение 13					

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
6980 ФОСГЕН PHOSGENE	COCl_2 . Ядовитый высокоопасный сжиженный газ с замедленным действием. Бесцветный, с удушливым неприятным запахом. Коррозионен в присутствии влаги. $t_{\text{кип}} 8^\circ\text{C}$. Отн. плотн. 2,1. ПДК 0,1 мг/м ³	1076 2172				2233 6а; 8	Табл. 3: Г1а
ФОСМЕТ	См приложение 13						
6981 9-ФОСФАБИЦИКЛО- НОНАНЫ 9-PHOSPHABICYCLO- NONANES	$\text{C}_8\text{H}_{15}\text{P}$. Самовозгорающееся воскообразное твердое вещество. Бесцветное. Ядовитое. <i>Сильно раздражает кожу. При взаимодействии с такими материалами, как опилки, или другими целлюлозными материалами обугливается.</i> $t_{\text{пл}} 40-60^\circ\text{C}$	2940 4249		II ср.		4232 4б	Табл. 6, 6а
9-Фосфадициклононаны	См. 9 (Фосфабициклононаны) — ПН 6981						
ФОСФАМИДОН	См. приложение 13						
6982 ФОСФИН PHOSPHINE	PH_3 . Ядовитый высокоопасный воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный, с запахом гнилой рыбы. При наличии некоторых примесей может самовоспламеняться на воздухе. $t_{\text{кип}}$ минус 87°C . Отн. плотн. 1,2. ПДК 0,1 мг/м ³	2199 2172				2412 6а; 3	Табл. 3: Г1а
ФОСФОЛАН	См. приложение 13						
6983 ФОСФОР АМОΡФНЫЙ PHOSPHORUS, AMOR- PHOUS	P. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Красно-коричневый порошок. Ядовитое. Легко воспламеняется при трении. При попадании в огонь выделяет раздражающие газы. Образует взрывчатые и очень чувствительные смеси с большинством окисляющих веществ. Не растворимо в воде. ПДК 0,003 мг/м ³	1338 4164		III низк.		4133 4а	Табл. 6, 6а
6984 ФОСФОР БЕЛЫЙ или ЖЕЛТЫЙ ПОД СЛО- ЕМ ВОДЫ PHOSPHORUS, WHITE or YELLOW, UNDER WATER	P. Самовозгорающееся твердое вещество. В сухом виде пирофорное. Ядовитое, чрезвычайно опасное. $t_{\text{пл}} 44^\circ\text{C}$. ПДК 0,03 мг/м ³	1381 4250		I выс.		4221 4б, 6а	Табл. 7а: герм. укуп. C1б C2б C12в
6985 ФОСФОР БЕЛЫЙ или ЖЕЛТЫЙ, СУХОЙ PHOSPHORUS, WHITE or YELLOW, DRY	P. Самовозгорающееся твердое вещество. Ядовитое, чрезвычайно опасное. Пирофорное. Вызывает сильные ожоги кожи. $t_{\text{пл}} 44^\circ\text{C}$. $t_{\text{св}} 30-50^\circ\text{C}$. ПДК 0,03 мг/м ³	1381 4249		I выс.		4221 4б, 6а	Табл. 7а: герм укуп. C12в

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>2-3</u> D	2-22	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>См</u> ч IV, п 6.8 Ш 40	
<u>4-8</u> E	4-20	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2—5	<u>С-1</u> П-2 —	<u>В</u> Ш.52 Ш.44	1. При ликвидации россыпи запрещается использовать опил- ки в качестве адсорбирую- щего материала. 2. См. п. 14.2.4, б, в.
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> В-1 —	<u>См.</u> ч IV, п. 6.8 Ш 54 Ш.52	
<u>4-1</u> A	4-15	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2—5	<u>В-2</u> П-1,2 Г-1 С-2,3	<u>А</u> Ш 52 П.39 П 21	См п. 14.2.4, в
<u>4-8</u> E	4-20	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> Г-1,2 В	<u>А**</u> Ш.52 Ш.21	
<u>4-8</u> E	4-20	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> Г-1,2 В	<u>А**</u> Ш 21 Ш 52	Обычно металлический барабан заполняется веществом в рас- плавленном состоянии, которое затем затвердевает В бараба- не должно быть оставлено сво- бодное пространство

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	выс.		
6986 ФОСФОР БЕЛЫЙ РАС- ПЛАВЛЕННЫЙ PHOSPHORUS WHITE, MOLTEN	P. Самовозгорающееся веще- ство, перевозимое в расплав- ленном состоянии при темпе- ратуре выше температуры плав- ления. Пирофорное. Ядовитое, чрезвычайно опасное. $t_{пл}$ 44 °С. ПДК 0,03 мг/м ³	2447 4251		I выс.	4221 46; 6а	—	
Фосфор красный	См. Фосфор аморфный — ПН 6983						
Фосфор бромистый	См. Фосфора трибромид — ПН 6998						
Фосфор полуторасерни- стый.	См Тетрафосфора трисульфид... — ПН 6781						
Фосфор пятисернистый...	См. Фосфора (V) пентасульфид... — ПН 6992						
Фосфор пятибромистый	См. Фосфора пентабромид — ПН 6991						
Фосфор пятифтористый	См. Фосфора пентафторид — ПН 6993						
Фосфор пятихлористый	См. Фосфора пентахлорид — ПН 6994						
Фосфор семисернистый..	См. Тетрафосфора гептасульфид... — ПН 6780						
Фосфор трехбромистый	См. Фосфора трибромид — ПН 6998						
Фосфор трехсернистый	См. Фосфора сесквисульфид... — ПН 6996						
Фосфор треххлористый	См Фосфора трихлорид — ПН 6999						
Фосфора бромокись	См. Фосфора оксидбромид — ПН 6988						
Фосфора гептасульфид...	См. Тетрафосфора гептасульфид... — ПН 6780						
Фосфора гидрид	См. Фосфин — ПН 6982						
6987 ФОСФОРА ОКСИБРО- МИД ТВЕРДЫЙ PHOSPHORUS OXY- BROMIDE, SOLID	POBr ₃ . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные кристал- лы. В присутствии влаги высо- кокоррозионно для большинст- ва металлов. Сильно раздража- ет кожу и слизистые оболочки. При контакте с органическими веществами может вызвать их воспламенение. При реакции с водой и нагревании выделяет ядовитые и коррозионные газы. $t_{пл}$ 56 °С	1939 8206		II ср.	8112 8	Табл. 18, 19	
6988 ФОСФОРА ОКСИБРО- МИД РАСПЛАВЛЕН- НЫЙ PHOSPHORUS OXY- BROMIDE, MOLTEN	POBr ₃ . Едкое и высококорро- зионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Жидкость и пары сильно раздражают сли- зистые оболочки. Ядовитое. Реагирует с водой, выделяя бромистый водород. При кон- такте с органическими веществ- вами вызывает их воспламене- ние. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{пл}$ 56 °С	2576 8206		II ср.	8112 8	—	

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-8</u> D	4-20	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-3</u> —	<u>А**</u> <u>Ш.21</u> <u>Ш.52</u>	Перевозится только в контейнерах-цистернах
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Не горит <u>В</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>В.39</u>	Укладывать в наиболее прохладном месте. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-7</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Не горит <u>В</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.39</u>	Перевозится только в контейнерах-цистернах. Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Фосфора (III) оксид		См. Фосфора сесквиоксид — ПН 6995				
6989 ФОСФОРА (V) ОКСИД PHOSPHORUS PENTOXIDE	P_2O_5 . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Гигроскопичный кристаллический порошок. Пары раздражают слизистые оболочки, вызывают ожоги кожи. Энергично реагирует с водой, выделяя тепло. При контакте с горючими материалами может вызвать их воспламенение. $t_{\text{возг}} 35^\circ\text{C}$. ПДК 1 мг/м ³	1807 8208		II ср.	8182 8	Табл. 18, 19
Фосфора оксотрибромид		См. Фосфора оксибромид — ПН 6987				
Фосфора оксотрихлорид		См. Фосфора оксихлорид — ПН 6990				
6990 ФОСФОРА ОКСИХЛОРИД PHOSPHORUS OXYCHLORIDE	$POCl$. Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Ядовитое, чрезвычайно опасное. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. $t_{\text{пл}} 1^\circ\text{C}$. ПДК 0,05 мг/м ³	1810 8207		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
6991 ФОСФОРА ПЕНТАБРОМИД PHOSPHORUS PENTABROMIDE	PBr_5 . Едкое и коррозионное вещество. Красно-желтые гигроскопичные кристаллы. В присутствии влаги высококоррозионно. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя водород бромистый. Реакция с аммиаком, основаниями и рядом других веществ может закончиться воспламенением или взрывом. Разлагается при нагревании, выделяя коррозионные и ядовитые газы	2691 8207		II ср.	8182 8	Табл. 18, 19
6992 ФОСФОРА ПЕНТАСУЛЬФИД, не содержащий желтого или белого фосфора PHOSPHORUS PENTASULPHIDE, free from yellow and white phosphorus	P_2S_5 или P_4S_{10} ВГВ. Легковоспламеняющееся твердое вещество желтого цвета. Ядовитое. Воспламеняется при трении или нагревании. Под воздействием влаги воздуха выделяет тепло, ядовитые и воспламеняющиеся газы. Образует взрывчатые и очень чувствительные смеси с большинством окисляющих веществ. ПДК 1 мг/м ³	1340 4165		II ср.	4382 4в; 4а	Табл. 6, 6а
6993 ФОСФОРА ПЕНТАФТОРИД PHOSPHORUS PENTAFLUORIDE	PF_5 . Ядовитый сжиженный газ с характерным запахом, бесцветный. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки глаз и дыхательных путей. Коррозионен для большинства ме-	2198 2173			2212 6а	Табл. 3: 1а

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-3</u> А	8-01	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> В	См. При перевозке в стеклянных бутылках — категория размещения С <u>Ш.44</u> Ш.52	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Не горит <u>В</u>	См. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д. Размещать с учетом требований п 4.2.2 <u>Ш.44</u> В.46	
<u>8-3</u> В	8-01	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Не горит <u>В, П</u>	См. Укладывать в наиболее прохладном месте. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 <u>Ш.44</u> П 39	
<u>4-11</u> Е	4-34	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	П-1,2 <u>Г-1</u> С-3	<u>В</u> Ш.44 Ш.52 В.39	См. п. 14.2.4, б, в
<u>2-3</u> D	2-22	<u>К4, Д3</u> К4, Д10	2-1	Не горит <u>В, П</u>	— Ш.49 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				СО	СО		
	таллов. При взаимодействии с водой и влагой воздуха разлагается с образованием ядовитых коррозионных газов. Отн. плотн. 4,3. ПДК 10 мг/м ³						
6994 ФОСФОРА ПЕНТА- ХЛОРИД PHOSPHORUS PENTA- CHLORIDE	PCl ₅ . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Кристаллический порошок. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. Сильный окислитель. При контакте с органическими материалами может вызвать их воспламенение. Ядовитое. ПДК 0,2 мг/м ³	1806 8208		II ср.	8182 8		Табл. 18, 19
Фосфора пятиокись	См. Фосфора (V) оксид — ПН 6989						
6995 ФОСФОРА СЕСКВИ- ОКСИД PHOSPHORUS TRI- OXIDE	P ₂ O ₃ . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветные кристаллы или белый расплывающийся порошок. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Реагирует с водой, выделяя тепло, а также при нормальной температуре — фосфорную кислоту, при нагревании — фосфин. <i>t</i> _{пл} 24 °С	2578 8210		III низк.	8113 8		Табл. 18, 19
6996 ФОСФОРА СЕСКВИ- СУЛЬФИД, не содержащий желтого или белого фосфора PHOSPHORUS SES- QUISULPHIDE, free from yellow and white phosphorus	P ₂ S ₃ или P ₄ S ₆ . Легковоспламеняющееся твердое вещество желтого цвета. Ядовитое. Чрезвычайно опасное. Воспламеняется при трении или нагревании. Под воздействием влаги воздуха выделяет тепло, ядовитые и легковоспламеняющиеся газы. Образует взрывчатые и очень чувствительные смеси с большинством окисляющих веществ. ПДК 0,05 мг/м ³	1341 4166		II ср.	4132 4а		Табл. 6, 6а
6997 ФОСФОРА СУЛЬФО- ХЛОРИД THIOPHOSPHORYL CHLORIDE	PSCl ₃ . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый, кислоту фосфорную и сероводород	1837 8237		II ср.	8112 8		Табл. 16, 17
Фосфора тиохлорид	См. Фосфора сульфохлорид — ПН 6997						
Фосфора трехокись	См. Фосфора сесквиоксид — ПН 6995						
Фосфора (тетра) три- сульфид...	См. Тетрафосфора трисульфид... — ПН 6781						

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-3</u> С	8-01	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,2</u> В	<u>См. Размещать с учетом требова-</u> <u>ч. IV, ний п. 4.2.2</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>В.46</u>	
<u>8-2</u> А	8-03	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Не</u> <u>горит</u> В; П	<u>См. Укладывать в наиболее про-</u> <u>ч. IV, хладном месте</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>В 54</u>	
<u>4-1</u> В	4-15	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>С-3</u>	<u>В</u> <u>Ш 52</u> <u>В.39</u>	См. п. 14.2 4 б, в
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Не</u> <u>горит</u> В	<u>См. При перевозке в стеклянных</u> <u>ч. IV, бутылках категория размеще-</u> <u>п. 6.5 ния Д.</u> <u>Ш.44</u> <u>В.46</u> Размещать с учетом требова- ний п. 4.2 2	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
6998 ФОСФОРА ТРИБРО- МИД PHOSPHORUS TRI- BROMIDE	PBr ₃ . Едкое и высококоррози- онное в присутствии влаги ве- щество. Бесцветная жидкость с резким запахом Пары раздра- жают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя бромистый водород	1808 8209		II CP		8112 8	Табл. 16, 17
Фосфора (III) трисуль- См. Фосфора сесквисульфид — ПН 6996 фид...							
6999 ФОСФОРА ТРИХЛО- РИД PHOSPHORUS TRI- CHLORIDE	PCl ₃ . Едкое и высококоррози- онное в присутствии влаги ве- щество Ядовито. Бесцветная жидкость с резким запахом. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболоч- ки. Энергично реагирует с во- дой, выделяя хлористый водо- род ПДК 0,2 мг/м ³	1809 8209		II CP		8112 8	Табл 16, 17
Фосфора хлорокись См. Фосфора оксихлорид — ПН 6990							
Фосфорил бромистый... См. Фосфора оксидбромид... — ПН 6987							
Фосфорил хлористый См. Фосфора оксихлорид — ПН 6990							
7000 ФРАКЦИЯ БЕНЗОЛЬ- НАЯ (ЛЕГКОВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) BENZOL FRACTION (FLAMMABLE LI- QUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ Бесцветная до желтого цвета с характерным аромат- ным запахом. $t_{всп}$ минус 11 °С. КПВ 1,4—7,1%. ПДК 5 мг/м ³	1993 3230		II CP		3212 3	Табл 4
7001 ФРАКЦИЯ ГЕКСАН- ГЕПТАНОВАЯ (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) HEXANEHEPTANE FRACTION (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Бесцветная жидкость. $t_{всп}$ ниже минус 18 °С. НКПВ 1,1%	1993 3126		II CP		3112 3	Табл. 4
7002 ФРАКЦИЯ ФЕНОЛЬ- НАЯ (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) PHENOL FRACTION (POISONOUS LIQU- IDS, N O S.)	Ядовитая коричневая масляни- стая жидкость, содержащая фе- нол и его гомологи. ПДК 0,3 мг/м ³	2810 6231		II CP		6162 6a	Табл. 11, 12
Фреон-23 См. Фтороформ охлажденный жидкий — ПН 7010-1							
7003 ФТАЛАН PHTHALANE	Малоопасное ядовитое вещест- во. Пестицид. ПДК 0,1 мг/м ³			III низк.		9153 —	

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Не горит	<u>С</u> Ш.44	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Не горит В, П	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> В.46	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> В-2	<u>С</u> Ш.52	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> В-2	<u>С</u> Ш.52	
<u>6-5</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>П-2,3</u> В-2	<u>А</u> Ш.45	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u>	<u>А</u> Ш.32	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
7004 ФТАЛИМИД PHTHALIMIDE	$C_8H_5O_2N$. Малоопасное ядови- тое вещество. Бесцветные кри- сталлы. Практически нераство- римы в воде			III низк.	9153 —	
7005 ФТОР СЖАТЫЙ FLUORINE, PRESSED	F_2 . Ядовитый высокоопасный сжатый газ желтоватого цвета с неприятным раздражающим запахом. Сильный окислитель. В его атмосфере самовозгора- ются многие органические ве- щества. С горючими парами и газами образует взрывчатые смеси. Коррозионен, особенно в присутствии влаги. ПДК 0,15 мг/м ³ . $t_{кип}$ минус 188 °С. Отн. плотн. 1,3	1045 2142			2221 6а; 5	Табл. 3: Г1а
7006 ФТОРАНИЛИНЫ FLUOROANILINES	$FC_6H_4NH_2$. Ядовитые летучие жидкости. Раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смечи- ваются с водой. $t_{всп}$ 2-фторани- лина, 60 °С. ПДК 0,15 мг/м ³	2941 6155		III низк.	6113 6б	Табл. 11, 12
2-Фторанилин	См. Фторанилины — ПН 7006					
4-Фторанилин	См. Фторанилины — ПН 7006					
орто-Фторанилин	См. Фторанилины — ПН 7006					
пара-Фторанилин	См. Фторанилины — ПН 7006					
ФТОРАЦЕТАМИД	См. приложение 13					
7007 ФТОРБЕНЗОЛ FLUOROBENZENE	C_6H_5F . ЛВЖ. Бесцветная, с за- пахом бензола. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ ми- нус 15 °С. ПДК 0,15 мг/м ³	2387 3233		II ср.	3212 3	Табл. 4
7008 ФТОРДИХЛОРМЕТАН DICHLOROFLUORO- METHANE	$CHFC1_2$. Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ со слабым запахом хлороформа. $t_{кип}$ минус 9 °С	1029 2130			2113 2	Табл. 3: Г1а
Фторметан	См. Метилфторид — ПН 6228					
7009 ФТОРМЕТУРОН FLUOROMETURON	Малоопасное ядовитое вещест- во. Пестицид			III низк.	9153 —	
7010 ФТОРОФОРМ TRIFLUOROMETHANE	CHF_3 . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ. $t_{кип}$ минус 82 °С. Отн. плотн. 2,4	1984 2184			2112 2	Табл. 3: Г1а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В 2</u> П-1,2 —	<u>С</u> Ш 44	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>2-3</u> D	2-21	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>См</u> ч IV, п 6 8 Ш 49 Ш 52	
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>С</u> Ш 44 Ш 49	Укрывать от лучистого тепла
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 С-1 —	<u>В</u> Ш 49 Ш 52	
<u>2-1</u> А	2 10	<u>К1, Д3</u> К1, Д10	2-1	Не горит	<u>—</u> Ш 49	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> —	<u>Д</u> Ш 49 Ш 32	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>—</u> Ш 49	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
7010-1 ФТОРОФОРМ ОХ- ЛАЖДЕННЫЙ ЖИД- КИЙ TRIFLUOROMETHANE, REFRIGERATED LI- QUID	СНF ₃ . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный охлаж- денный газ. В сосудах находит- ся в жидком состоянии при температуре ниже минус 180 °С, которая поддерживается за счет небольшого испарения жидкости $t_{\text{кип}}$ 82 °С. Отн. плотн. 2,4	3136	—		2115 2	Табл. 3: Г2а
Фтороформ и трифтор- хлорметан — азеотроп- ная смесь	См. Трифторхлорметан и фтороформ — азеотропная смесь... — ПН 6871					
7011 ФТОРТОЛУОЛЫ с тем- пературой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С FLUOROTOLUENES, flash point not less than —18 °С but less than 23 °С	СН ₃ С ₆ Н ₄ F. ЛВЖ. Бесцветные. Не смешиваются с водой	2388 3233		II ср.	3212 3	Табл. 4
7012 ФТОРТОЛУОЛЫ с тем- пературой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С FLUOROTOLUENES, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	СН ₃ С ₆ Н ₄ F. ЛВЖ. Бесцветные. Не смешиваются с водой	2388 3233		III низк.	3313 3	Табл. 4
Фторэтан	См Этилфторид — ПН 7247					
Фторэтилен	См Винилфторид... — ПН 5386					
Фумарил хлористый	См Фумароилхлорид — ПН 7013					
7013 ФУМАРОИЛХЛОРИД FUMARYL CHLORIDE	(СНСОСI) ₂ . Едкое и высококор- розионное в присутствии влаги вещество Желтая жидкость. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хло- ристый	1780 8177		II ср.	8112 8	Табл 16, 17
7014 ФУРАН FURAN	СОН:СНСН-СН. ЛВЖ Бесцвет- ная, с сильным запахом. Ядовитая высокоопасная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 50 °С. $t_{\text{кип}}$ 31 °С. КПВ 1,2— 14,3%. ПДК 0,5 мг/м ³	2389 3127		I выс.	3151 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
2-Фурилкарбинол	См Спирт фурфуриловый — ПН 6699					
Фурфураль	См Фурфурол — ПН 7016					

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>2-2</u> В	2-10	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	— Ш.49	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	П-2 Г-1,3 В-2 —	В Ш.49 Ш.52 Ш.25	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	П-2 Г-1,3 В-2 —	С Ш.49 Ш.52 Ш.25	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Г-1,3 С-1 В, П	См. При перевозке в стеклянных ч. IV, бутылках категория размеще- ния D. п. 6.5 Ш.44 В.46 Размещать с учетом требова- ний п 4 2 2	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	П-1,2 С-1 Г-2 —	В Ш.25 Ш.52	Тушение пожара водой может быть неэффективным

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7015 α-ФУРФУРИЛАМИН FURFURYLAMINE	$C_4H_3OCH_2NH_2$. ЛВЖ. Бледно-желтая, маслянистая. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 37°C (о. с.)	2526 3348		III низк.	3353 3	Табл. 4
7016 ФУРФУРОЛ FURFURAL	C_4H_3OCHO . ЛВЖ. Бесцветная, подвижная, с резким запахом. Ядовитая. Пары раздражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 54—61°C. НКПВ 2,1%. ПДК 10 мг/м ³	1199 3347		III низк.	3313 3	Табл. 4
Хаф	См. Хлорацетофенон — ПН 7035					
Хинол	См. Гидрохинон — ПН 5480					
ХИНАЛФОС	См. приложение 13					
7017 ХИНОЛИН QUINOLINE	$C_6H_4N(CH_3)_3$. Ядовитая летучая бесцветная гигроскопичная жидкость с резким запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. При нагревании разлагается, выделяя оксиды азота. Не смешивается с водой. НКПВ 1,2%	2656 6246		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
ХИНОМЕТИОНАТ	См. приложение 13					
Хинон	См. п-Бензохинон — ПН 5250					
Хладон-10	См. Углерод четыреххлористый — ПН 6899					
Хладон-12	См. Дифтордихлорметан — ПН 5679					
Хладон-12В1	См. Дифторхлорбромметан — ПН 5682					
Хладон-12В2	См. Дифтордибромметан — ПН 5678					
Хладон-12 и этиленоксид — смеси...	См. Дифтордихлорметан и этиленоксид — смеси... — ПН 5680-1					
Хладон-13	См. Трифторхлорметан — ПН 6870					
Хладон-13В1	См. Трифторбромметан — ПН 6866					
Хладон-14	См. Тетрафторметан — ПН 6783					
Хладон-20	См. Хлороформ — ПН 7051					
Хладон-21	См. Фтордихлорметан — ПН 7008					
Хладон-22	См. Дифторхлорметан — ПН 5683					
Хладон-22/115	См. Дифторхлорметан и пентафторхлорэтан — смесь... — ПН 5684					
Хладон-23	См. Фтороформ — ПН 7010					
Хладон-114	См. сим-Тетрафтордихлорэтан — ПН 6782					

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-3</u> А	3-02	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> С-1 В-2 —	<u>В</u> Ш 26 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> В-2 С-1 —	<u>В</u> Ш.26 Ш 52	
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>С-1,3</u> П-1,2 —	<u>А</u> Ш.44 П 42	Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла.

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
Хладон-115	См. Пентафторхлорэтан — ПН 6485						
Хладон-116	См. Гексафторэтан — ПН 5451						
Хладон-124	См. Тетрафторхлорэтан — ПН 6784						
Хладон-133А	См. 1,1,1-Трифтор-2-хлорэтан — ПН 6872						
Хладон-142	См Дифторхлорэтаны — ПН 5685						
Хладон-143	1,1,1-Трифторэтан.. — ПН 6874						
Хладон-152	1,1-Дифторэтан — ПН 5686						
Хладон-152А	1,1-Дифторэтан — ПН 5686						
Хладон-218	См. Октафторпропан — ПН 6441						
Хладон-С318	См. Октафторциклобутан — ПН 6442						
Хладон-500	См. Дифтордихлорметан и 1,1-Дифторэтан... — ПН 5680						
Хладон-503	См. Трифторхлорметан и фтороформ — азеотропная смесь... — ПН 6871						
7017-1 ХЛОПОК сухой или влажный, с массовой долей влаги не более 10% (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) COTTON, dry or wetted with not more than 10% moisture, by mass (FLAMMABLE SOLIDS, N.O.S.)	Воспламеняющееся твердое вещество. Волокно растительного происхождения	1325 4027	II ср.	4112 —	Табл. 6г: T11a		
7018 ХЛОПОК ВЛАЖНЫЙ, с массовой долей влаги более 10%, но не более 12% COTTON, WETTED with more than 10% but not more than 12% moisture, by mass	Самовозгорающееся вещество. Волокно растительного происхождения. Легко загорается	1365 4229	III низк.	4213 46	Табл. 7а: C21a		
7019 ХЛОПКА ОТХОДЫ, ПРОПИТАННЫЕ МАСЛОМ, с массовой долей растительного масла менее 5% COTTON WASTE, OILY, impregnated with less than 5% of vegetable oil	Самовозгорающиеся вещества. Волокна растительного происхождения, пропитанные маслом	1364 4228	III низк.	4213 46	Табл. 7а: C21a		

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{4-2}{\text{А}}$	4-16	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д10}}$	4-1	$\frac{\text{В-3,2}}{\text{П-1,2}}$ —	— $\frac{\text{Ш 44}}{\text{Ш.52}}$	1. Знак опасности и испытания тары не требуется, но на транспортной таре и в грузовых документах должны быть указаны подкласс и № ООН. 2. Укладывать «Вдали от» масел животного и растительного происхождения и маслянистых материалов
$\frac{4-7}{\text{А}}$	4-23	$\frac{\text{К1, Д2}}{\text{К4, Д5}}$	4-1	$\frac{\text{В-3}}{\text{П 1,2}}$ $\frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	— $\frac{\text{Ш 44}}{\text{Ш.52}}$	1. Укладывать «Вдали от» масел животного и растительного происхождения и маслянистых материалов 2. Хлопок влажный с массовой долей влаги более 12% к перевозке не допускается
$\frac{4-7}{\text{А}}$	4-23	$\frac{\text{К1, Д2}}{\text{К4, Д5}}$	4-1	$\frac{\text{В-3}}{\text{П-1,2}}$ $\frac{\text{Г-1,3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{D}}{\text{Ш 52}}$	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
7020 ХЛОПКА ОТХОДЫ, ПРОПИТАННЫЕ МАС- ЛОМ, с массовой долей растительного масла не менее 5%. COTTON WASTE, OILY, impregnated with not less than 5% of vege- table oil	Самовозгорающиеся вещества. Волокна растительного происхождения, пропитанные маслом	1364 4228		III низк.	4213 46		Табл. 6, 6а
Хлопок—волокно	См. Хлопок влажный — ПН 7018						
7021 ХЛОР CHLORINE	Cl ₂ . Ядовитый высокоопасный сжиженный газ. Желтого цвета, с неприятным запахом. Сильный окислитель. При контакте с органическими веществами вызывает их воспламенение. Коррозионен в присутствии влаги. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки глаз и дыхательных путей. ПДК 1 мг/м ³ . t _{кип} минус 34 °С. Отн. плотн. 2,4	1017 2116			2213 6а		Табл. 3: Г1а
Хлор пятифтористый	См Хлора пентафторид — ПН 7022						
Хлор трехфтористый	См. Хлора трифторид — ПН 7023						
ХЛОРА АЗИД CHLORINE AZIDE	Перевозка запрещена						
7022 ХЛОРА ПЕНТАФТО- РИД CHLORINE PENTA- FLUORIDE	ClF ₅ . Ядовитый сжиженный газ. Сильный окислитель. При контакте с горючими материалами вызывает их воспламенение. В присутствии влаги высококоррозионен для большинства металлов. При реакции с водой и влагой воздуха выделяет водород фтористый, видимый как белый пар. t _{кип} минус 14 °С. Отн плотн. 4,5.	2548 2116			2243 6а; 5 8		Табл. 3: Г1а
7023 ХЛОРА ТРИФТОРИД CHLORINE TRIFLUO- RIDE	ClF ₃ . Ядовитый сжиженный газ или жидкость. Сильный окислитель. При контакте с горючими материалами, может вызвать их воспламенение. В присутствии влаги сильно коррозионен для большинства металлов. Исключительно реакционноспособен. При реакции с водой и влагой воздуха выделяет водород фтористый. t _{кип} 12 °С. Отн. плотн. 3,2. ПДК 0,1 мг/м ³	1749 2117			2243 6а; 5; 8		Табл. 3: Г1а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-7</u> А	4-23	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-1	В-3 <u>Г-1,2</u> <u>Г-1,3</u>	<u>Д</u> Ш 52	См. п. 14.2.4, б, в
<u>2-3</u> D	2-21	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>См. ч. IV, п. 6.8*</u> Ш.39 Ш.44	В каботаже допускается перевозка в контейнерах-бочках вместимостью не более 1000 л
<u>2-3</u> D	2-21	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>См. ч. IV, п. 6.8</u> Ш.49 В.47	
<u>2-3</u> D	2-21	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>См. ч. IV, п. 6.8</u> Ш.49 Ш.52 В.47	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
7024 ХЛОРАЛЬ БЕЗВОД- НЫЙ ИНГИБИРОВАН- НЫЙ CHLORAL, ANHYDRO- US, INHIBITED	CCl_3CHO . Ядовитая летучая бесцветная подвижная жидкость с резким запахом. Трудногорюча. Пары намного тяжелее воздуха	2075 6097		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
7025 ХЛОРАЛЬГИДРАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) CHLORAL HYDRATE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	$CCl_3CH(OH)_2$. Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Трудногорюче. Разлагается при контакте с пламенем. Растворимо в воде	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
7026 ХЛОРАМИН Б CHLORAMINE Б	$C_6H_5SO_2N(Na)Cl \cdot 3H_2O$. Малоопасное ядовитое вещество. Белые или желтоватые кристаллы или порошок со слабым запахом хлора			III низк.	9153 —	
7027 ХЛОРАМИНОТОЛУО- ЛЫ ТВЕРДЫЕ или ЖИДКИЕ CHLOROTOLUIDINES, SOLID or LIQUID	$Cl(CH_3)C_6H_4NH_2$. Ядовитые вещества. Коричневая жидкость или кристаллы. $t_{пл}$ изомеров от 0 до 24°C	2239 6111		III низк.	6163 66	Табл. 11, 12 13, 14
4-Хлор-2-аминофенол	См. 2-Амино-4-хлорфенол — ПН 5083					
Хлорангидрид валериановой кислоты	См. Валерилхлорид — ПН 5362					
Хлорангидрид дисерной кислоты	См. Дисульфурилхлорид — ПН 5667					
Хлорангидрид дихлоруксусной кислоты	См. Дихлорацетилхлорид — ПН 5689					
Хлорангидрид монохлоруксусной кислоты	См. β-Хлорацетилхлорид — ПН 7032					
Хлорангидрид пивалиновой кислоты	См. Триметилацетилхлорид — ПН 6832					
Хлорангидрид серной кислоты	См. Сульфурилхлорид — ПН 6727					
Хлорангидрид триметилуксусной кислоты	См. Триметилацетилхлорид — ПН 6832					
Хлорангидрид трифторуксусной кислоты	См. Трифторацетилхлорид — ПН 6865-1					
Хлорангидрид трихлоруксусной кислоты	См. Трихлорацетилхлорид — ПН 6876					
Хлорангидрид фумаровой кислоты	См. Фумароилхлорид — ПН 7013					

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Хлорангидрид сусной кислоты	хлорук- См. β -Хлорацетилхлорид — ПН 7032					
Хлорангидрид вой кислоты	хромо- См. Хрома диоксидхлорид — ПН 7065					
7028 ХЛОРАНИЗИДИНЫ CHLOROANISIDINES	$\text{ClNH}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_3$. Ядовитые ве- щества. Кристаллы. Раствори- мы в воде. $t_{\text{пл}}$ п-хлор-о-анизи- дина 52°C	2233 6101		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
4-Хлоранизидин	См. Хлоранизидины — ПН 7028					
Хлоранил...	См. Тетрахлор-п-бензохинон . — ПН 6787					
2-Хлоранилин	См. Хлоранилины жидкие — ПН 7030					
3-Хлоранилин	См. Хлоранилины жидкие — ПН 7030					
4-Хлоранилин	См. п-Хлоранилин — ПН 7029					
м-Хлоранилин	См. Хлоранилины жидкие — ПН 7030					
о-Хлоранилин	См. Хлоранилины жидкие — ПН 7030					
7029 п-ХЛОРАНИЛИН p-CHLOROANILINE	$\text{C}_6\text{H}_4\text{ClNH}_2$. Ядовитое высоко- опасное вещество. Летучие кри- сталлы. ПДК $0,3 \text{ мг/м}^3$	2018 6100		II ср.	6112 6а	Табл. 13, 14
7030 ХЛОРАНИЛИНЫ ЖИДКИЕ CHLOROANILINES, LIQUID	$\text{C}_6\text{H}_4\text{ClNH}_2$. Ядовитые веществ- ва. Бесцветные жидкости Реа- гируют с кислотами. Могут быть смесью изомеров О- и М- хлоранилина	2019 6100		II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12
Хлорат и гигроскопич- ный хлорид (кальция хлорид, натрия хлорид и др.) — смеси	См. Хлорат и магния хлорид — смеси — ПН 7031					
Хлорацетальдегид	См. Альдегид хлоруксусный — ПН 5049					
7031 ХЛОРАТ И МАГНИЯ ХЛОРИД — СМЕСИ CHLORATE AND MAG- NESIUM CHLORIDE MIXTURES	Окисляющие твердые веществ- ва, расплывающиеся на возду- хе. Могут образовывать взрыв- чатые смеси с соединениями аммония, горючими материала- ми или металлами в виде тон- коразмельченного порошка. Смеси с горючими материала- ми чувствительны к трению. При попадании в огонь могут взрываться	1459 5141		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
7032 β -ХЛОРАЦЕТИЛХЛО- РИД CHLOROACETYL CHLORIDE	ClCH_2COCl . Едкое и высоко- коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветные жидкости. Пары сильно раздра- жают слизистые оболочки, вы- зывая слезотечение. Энергично реагирует с водой, выделяя во- дород хлористый	1752 8138		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>В</u> <u>Ш 39</u>	Укрывать от лучистого тепла
<u>6-2</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-3</u> —	<u>В*</u> <u>Ш 15</u>	
<u>6-5</u> А	6-07	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>П 1</u>	<u>В*</u> <u>Ш 15</u>	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> <u>С-1</u>	<u>С</u> <u>13.14</u> <u>Ш 44</u>	
<u>8-1</u> Д	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1 разд 1, 4-2 разд. 2—5	<u>Не</u> <u>горит</u> <u>В</u>	<u>См</u> <u>ч IV,</u> <u>п 65</u> <u>Ш 44</u> <u>Ш.51</u> <u>В 46</u>	Размещать с учетом требова ний п 422

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
7033 ХЛОРАЦЕТОН СТА- БИЛИЗИРОВАННЫЙ CHLOROACETONE, STABILIZED	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{Cl}$. Ядовитая лету- чая бесцветная жидкость, вы- деляющая слезоточивые пары	<u>1695</u> 6098	<u>II</u> ср	<u>6112</u> 6а	Табл. 11, 12
7034 ХЛОРАЦЕТОНИТРИЛ CHLOROACETONITRI- LE	ClCH_2CN Ядовитая летучая бесцветная ЛВЖ с резким за- пахом. При нагревании разла- гается, выделяя очень ядови- тые цианистые соединения. При реакции с водой и кисло- тами выделяет ядовитые па- ры. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 56^\circ\text{C}$ ПДК 60 мг/м^3	<u>2668</u> 6098	<u>II</u> ср	<u>6132</u> 6а; 3	Табл. 11, 12
7035 ХЛОРАЦЕТОФЕНОН CHLOROACETOPHE- NONE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{Cl}$. Ядовитое высо- коопасное вещество. Летучие кристаллы или жидкость, выде- ляющие слезоточивые пары. $t_{\text{пл}}$ может быть ниже 20°C . ПДК $0,3 \text{ мг/м}^3$	<u>1697</u> 6099	<u>II</u> ср.	<u>6112</u> 6а	Табл. 11, 12 13, 14
7036 ХЛОРБЕНЗИЛХЛОРИ- ДЫ CHLOROBENZYLCHLO- RIDES	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{Cl}$. Ядовитые веществ- ва. Бесцветная жидкость или кристаллы. Пары раздражают глаза и слизистые оболочки. Не растворимы в воде. $t_{\text{пл}}$ па- рахлорбензилхлорида 29°C	<u>2235</u> 6100	<u>III</u> низк.	<u>6163</u> 6б	Табл. 11, 12 13, 14
7037 4-ХЛОРБЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, не более 52% в растворе 4-CHLOROBENZOYL PEROXIDE, not more than 52% in solution	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CO.O}_2\text{SOC}_6\text{H}_4\text{Cl}$. Орга- нический пероксид. Бесцветная жидкость. Не растворим в во- де	<u>2115</u> —	<u>II</u> ср.	<u>5242</u> 5	Табл. 10: П16 П2в П6а
7038 4-ХЛОРБЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, не более 52% — паста 4-CHLOROBENZOYL PEROXIDE, not more than 52% as a paste	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CO.O}_2\text{SOC}_6\text{H}_4\text{Cl}$. Орга- нический пероксид. Белая пас- та. Не растворим в воде	<u>2114</u> —	<u>II</u> ср.	<u>5242</u> 5	Табл. 10: П1а П26 П36 П4а П13а П16в П16г
7039 4-ХЛОРБЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, не более 77% с водой 4-CHLOROBENZOYL PEROXIDE, not more than 77% with water	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CO.O}_2\text{SOC}_6\text{H}_4\text{Cl}$. Орга- нический пероксид. Белый по- рошок, увлажненный водой. Бурно разлагается при попада- нии в огонь. Не растворим в воде	<u>2113</u> —	<u>II</u> ср	<u>5242</u> 5	Табл. 10: П16 П1е П46

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-1</u> D	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> В-2	<u>С</u> Ш.51	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> Г-1,2 В, П	<u>См. 1.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.52 П.14 В.39 К 39	1. Укладывать «Вдали от» кислот, если в приложении 22 не указаны более жесткие требования. 2. Укрывать от лучистого тепла. Укладывать в наиболее прохладном месте. 3. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-1</u> D	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>В</u> Ш.51	1 Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2 Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-2</u> В-2	<u>В*</u> Ш.44	Укладывать вдали от источников тепла
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-2</u> В-2	<u>См. Действие Правил МОПОГ не</u> ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52	распространяется на продукт, содержащий более 70% инертного твердого вещества
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-2</u> В-2	<u>См. Действие Правил МОПОГ не</u> ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52	распространяется на продукт, содержащий более 70% инертного твердого вещества
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>В-2</u> П-2	<u>См. 1.</u> ч. IV, п. 6.8 Ш.50	1. Допускается к перевозке, если упаковка исключает возможность потери влаги веществом в течение рейса 2. Действие Правил МОПОГ не распространяется на продукт, содержащий более 70% инертного твердого вещества

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	СО		
п-Хлорбензоила перок- сид...	См. 4-Хлорбензоила пероксид. . — ПН 7037—7039						
7040 ХЛОРБЕНЗОЛ CHLOROBENZENE	C_6H_5Cl . ЛВЖ. Бесцветная, под- вижная летучая. Не смешива- ется с водой. $t_{всп}$ 29 °С. КПВ 1,3—7,1%. ПДК 50 мг/м ³	1134 3318		III низк	3313 3	Табл. 4	
7041 ХЛОРБЕНЗОТРИФТО- РИДЫ CHLOROBENZOTRI- FLUORIDES	$Cl.C_6H_4Cl_3$. ЛВЖ. Бесцветные, с ароматным запахом. Ядови- тые. Под действием влаги воз- духа могут выделять фторис- тый водород. $t_{всп}$ 47—59 °С	2234 3319		III низк.	3313 3	Табл. 4	
2-Хлор-4,6-бис-(этил- амино)-сим-триазин	См. Симазин — ПН 6667						
1-хлор-3-бромпропан	См. 1-Бром-3-хлорпропан — ПН 5292						
2-Хлорбутадиен-1,3...	См. Хлоропрен. . — ПН 7050						
7042 ХЛОРБУТАНЫ CHLOROBUTANES	$CH_3CH_2CH_2CH_2Cl$. ЛВЖ. Бес- цветные. Не смешиваются с во- дой. $t_{всп}$ ниже 23 °С КПВ 1,8—10,1%	1127 3110 3198		II ср.	3112 3 3212 3	Табл. 4	
1-Хлорбутан	См. Хлорбутаны — ПН 7042						
2-Хлорбутан	См. Хлорбутаны — ПН 7042						
ХЛОРДАН	См. приложение 13						
ХЛОРДИМЕФОРМ	См. приложение 13						
ХЛОРДИМЕФОРМ- ГИДРОХЛОРИД	См. приложение 13						
Хлординитробензол	См. 2,4-Динитрохлорбензол — ПН 5657						
Хлордифторбромметан	См. Дифторхлорбромметан — ПН 5682						
Хлордифформетан	См. Дифторхлорметан — ПН 5683						
Хлордифформетан и хлорпентафторэтан — смесь	См. Дифторхлорметан и пентафторхлорэтан — смесь... — ПН 5684						
Хлордифторэтаны	См. Дифторхлорэтаны — ПН 5685						
3-Хлор-4-Диэтиламино- бензолдиазонийхлорид цинка	См. 4-Диазо-2-хлордиэтиламинобензола цинка хлорид — ПН 5545						
Хлорекс	См. Эфир 2,2'-Дихлордиэтиловый — ПН 7275						
Хлорид ртутно (II)-ам- мониевый	См. Аммония тетрахлоромеркурата (II) дигидрат — ПН 5121						

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> А	3-04	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.49</u> <u>Ш.52</u> <u>В.47</u>	
<u>3-1</u> Е <u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Хлоридазон	См. Пиразон — ПН 6500					
7044 ХЛОРКРЕЗОЛЫ ЖИДКИЕ или ТВЕР- ДЫЕ CHLOROCRESOLS LIQUID or SOLID	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{Cl}$. Ядовитые ве- щества. Белые или розовые кристаллы с характерным запа- хом. При нагревании разлага- ются, выделяя очень ядовитый газ фосфоген. Раздражают ко- жу и слизистые оболочки. Трудно растворимы в воде. $t_{\text{пл}}$ 55—68 °С. ПДК 0,5 мг/м ³	2669 6102		II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12 13, 14
Хлорметан	См Метилхлорид — ПН 6233					
1-Хлор-3-метилбутан	См Амилхлорид — ПН 5079					
2-Хлор-2-метилбутан	См. Амилхлорид — ПН 5079					
Хлорметилпропаны	См. Хлорбутаны — ПН 7042					
1-Хлор-2-метилпропан	См. Хлорбутаны — ПН 7042					
2-Хлор-2-метилпропан	См. Хлорбутаны — ПН 7042					
3-Хлор-2-метилпропан-1	См. Металлилхлорид — ПН 6163					
Хлорметилсилан	См. Метилхлорсилан — ПН 6236					
7045 3-ХЛОР-4-МЕТИЛФЕ- НИЛИЗОЦИАНАТ 3-CHLORO-4-METHYL- PHENYLISOCYANATE	$\text{ClCH}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NCO}$. Ядовитое ве- щество. Твердое, с резким за- пахом. Сильно раздражает ко- жу, глаза и дыхательные пути. Не растворимо в воде, но реа- гирует с ней, выделяя углеро- да диоксид. $t_{\text{пл}}$ 41 °С	2236 6105		II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12
Хлорметилхлорбензолы	См. Хлорбензилхлориды — ПН 7036					
7046 ХЛОРМЕТИЛХЛОР- ФОРМИАТ CHLOROMETHYL- CHLOROFORMATE	$\text{ClCO}_2\text{CH}_2\text{Cl}$. Ядовитая летучая коррозионная жидкость. Разъ- едает кожу и слизистые обо- лочки. При реакции с водой и при нагревании разлагается с выделением хлористого водоро- да	2745 6104		II ср.	6142 6а; 8	Табл. 11, 12
Хлорметилцианид	См. Хлорацетонитрил — ПН 7034					
ХЛОРМЕФОС	См. приложение 13					
4-Хлор-6-нитро-2-амино- фенол...	См. 6-Хлор-4-нитро-2-аминофенол... — ПН 7047					
7047 6-ХЛОР-4-НИТРО-2- АМИНОФЕНОЛ (ЯДО- ВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА, НУК.) 6-CHLORO-4-NITRO-2- AMINOPHENOL (POI- SONOUS SOLIDS, NOS)	$\text{Cl}(\text{NO}_2)\text{C}_6\text{H}_2\text{NH}_2\text{OH}$. Ядовитое вещество. Кристаллы	2811 6236		III низк.	6163 6б	Табл. 13, 14

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>ТВ :</u> 6-6 А жидк. 6-5 А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А</u> Ш 44 П 40	Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>6-5</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>Г-1,2</u> С-1 В-1	<u>В</u> Ш.44 В 41	1. Укрывать от лучистого тепла. 2. Размещать с учетом требований п 4.2.2
<u>6-1</u> А	8-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1 разд. 1. 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> Г-1,3 В	<u>См.</u> ч IV, п. 6.5 Ш.52 Ш.44 В.46	1. Укладывать в наиболее прохладном месте 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> В	6-08	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>В-3</u> П-2 Г-3	<u>В</u> Ш.44 Ш 52	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				СО	КШ Знак опас- ности	
7048 ХЛОРОНИТРОАНИЛИ- НЫ CHLORONITROANILI- NES	$\text{ClNO}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$ Ядовитые ве- щества. Желтый или оранже- вый кристаллический порошок. Реагируют с кислотами. Не растворимы в воде	2237 6105		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Хлорнитробензолы	См. Нитрохлорбензолы — ПН 6424					
7049 ХЛОРОНИТРОТОЛУО- ЛЫ CHLORONITROTOLU- ENES	$\text{ClNO}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_3$. Ядовитые твер- дые вещества. Окислители. Мо- гут вызвать горение органиче- ских веществ. Не растворимы в воде. $t_{\text{пл}} 35-40^\circ\text{C}$	2433 6106		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Хлороводород	См. Водород хлористый... — ПН 5396					
Хлороксиголуолы	См. Хлоркрезолы — ПН 7044					
7050 ХЛОРОПРЕН ИНГИ- БИРОВАННЫЙ CHLOROPRENE, IN- HIBITED	$\text{H}_2\text{C}=\text{CHCCl}=\text{CH}_2$. ЛВЖ. Бес- цветная Ядовитая. Слабо сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 27°C . $t_{\text{кип}} 59^\circ\text{C}$. КПВ 1,6— 8,6%. ПДК 0,5 мг/м ³	1991 3110		I выс.	3121 3, 6а	Табл. 4
Хлорофенеон	См. Эфирсульфонат — ПН 7293					
7051 ХЛОРОФОРМ CHLOROFORM	CHCl_3 Ядовитая летучая бес- цветная анестезирующая жид- кость. Трудногорючая. При контакте с пламенем разлага- ется, выделяя фосген. $t_{\text{кип}} 61^\circ\text{C}$. ПДК 250 мг/м ³	1888 6103		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
1-Хлорпентан	См. Амилхлорид — ПН 5079					
Хлорпентафторэтан	См. Пентафторхлорэтан — ПН 6485					
7052 ХЛОРОПИКРИН CHLOROPICRIN	CCl_3NO_2 Ядовитая высоко- опасная летучая бесцветная маслянистая жидкость. Вызы- вает ожоги кожи, пары раз- дражают слизистые оболочки.	1580 6108		I выс.	6111 6а	Табл. 15: герм. укуп. Я16 Я4а Я86 Я11д Я14а
7053 ХЛОРОПИКРИН И МЕ- ТИЛБРОМИД СМЕСИ CHLOROPICRIN AND METHYL BROMIDE MIXTURES	Ядовитые высокоопасные сме- си газа метилбромид и жид- кости хлорпикрина под давле- нием Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки Отн. плотн. паров более 1	1581 2120			2214 6а	Табл. 3: Г1а
7054 ХЛОРОПИКРИН И МЕ- ТИЛХЛОРИД — СМЕ- СИ CHLOROPICRIN AND METHYL CHLORIDE MIXTURES	Ядовитая высокоопасная смесь газа метилхлорида и жидкос- ти хлорпикрина под давлением Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболоч- ки. Отн. плотн. паров более 1	1582 2120			2214 6а	Табл. 3: Г1а

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>П-2</u> <u>Г-3</u> <u>П-1</u>	<u>А*</u> <u>Ш 44</u>	Укладывать «Вдали от» кислот
<u>6-5</u> А	6-08	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш 44</u> <u>Ш 52</u>	Укладывать «Вдали от» источников тепла
<u>3-1</u> D	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>А*</u> <u>Ш 52</u>	
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш.25</u> <u>П.40</u>	Размещать с учетом требований п 4 2 2
<u>6-1</u> D	6-08	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u>	1. Размещать с учетом требований п 4 2 2 2 Укладывать «Вдали от» натрия метилата в спиртовом растворе
<u>2-3</u> D	2-20	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит	<u>См</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6 8</u> <u>Ш 44</u>	
<u>2-3</u> D	2-20	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит	<u>См</u> <u>ч. IV,</u> <u>п 6.8</u> <u>Ш 44</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7055 2-ХЛОРПИРИДИН 2-CHLOROPYRIDINE	C_5H_4NCl Ядовитая высоко- опасная летучая бесцветная маслянистая жидкость Слабо смешивается с водой	2822 6110		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
ХЛОРПИРОФОС	См приложение 13					
1-Хлорпропан	См Пропилхлорид — ПН 6572					
2-Хлорпропан	См Изопропилхлорид — ПН 5824					
2-Хлорпропанол-1	См β -Пропиленхлоргидрин — ПН 6565					
7056 3-ХЛОРПРОПАНОЛ-1 3-CHLOROPROPA- NOL-1	$ClCH_2CH_2CH_2OH$. Ядовитая летучая бесцветная или светло- желтая жидкость Слабо кор- розионна для стали. Раздража- ет кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой	2849 6110		III низк	6113 6б	Табл 11, 12
7057 2-ХЛОРПРОПЕН 2-CHLOROPROPENE	$CH_2Cl-CH=CH_2$ ЛВЖ. Бесцвет- ная Ядовитая. Пары раздража- ют слизистые оболочки. Не сме- шивается с водой. $t_{всп}$ минус 20 °С. $t_{кип}$ 23 °С КПВ 4,5— 16%	2456 3112		I выс	3111 3	Табл 5: герм. укуп Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
1-Хлорпропанол-2	См. Хлорацетон — ПН 7033					
3-Хлорпропен-1	См. Аллилхлорид — ПН 5040					
2-Хлорпропилен	См. 2-Хлорпропен — ПН 7057					
Хлорсульфокислоты	См Кислота хлорсульфоновая — ПН 6031					
Хлортал-диметил	См. Теграл — ПН 6764					
Хлортетрафторэтан	См Тетрафторхлорэтан — ПН 6784					
ХЛОРТИОФОС	См приложение 13					
Хлороголуидины	См. Хлораминоголуиды — ПН 7027					
4-Хлор-о-голуидин гидрохлорид	со- См 4-Хлор-о-толуидина гидрохлорид — ПН 7058					
7058 4-ХЛОР-О-ТОЛУИДИ- НА ГИДРОХЛОРИД 4-CHLORO-O-TOLUIDI- NE HYDROCHLORIDE	$CH_3C_6H_4ClNH_2.HCl$ Ядовитое вещество. Твердое или водный раствор	1579 6111		III низк	6113 6б	Табл 11, 12, 13, 14
7059 ХЛОРТОЛУОЛЫ CHLOROTOLUENES	$Cl.C_6H_4CH_3$. ЛВЖ. Бесцветные или коричневые Ядовитые. Раздражают слизистые оболоч- ки. Не смешиваются с водой. При попадании в огонь выде- ляют ядовитые газы. $t_{всп}$ 43— 47 °С	2238 3320		III низк.	3313 3	Табл 1

<u>КТПИ</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-2,3</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш 44</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П 3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 52</u> Ш 44	
<u>3-1</u> Е	3 00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П 1,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>С*</u> <u>Ш 52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>6-5</u> А	6 06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.26</u> Ш.52 Ш.44	
<u>3-2</u> А	3 00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С*</u> <u>Ш 44</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
α-Хлортолуол	См. Бензилхлорид — ПН 5227						
2-Хлор-1,3,5-тринитро- бензол.	См. 1,3,5-Тринитро-2-хлорбензол... — ПН 6859, 6860						
Хлортрифторметан	См. Трифторхлорметан — ПН 6870						
Хлортрифторметан и трифторметан — азео- тропная смесь ..	См. Трифторхлорметан и фтороформ — азеотропная смесь... — ПН 6871						
Хлортрифторметилбен- зола	См. Хлорбензотрифториды — ПН 7041						
2-Хлор-5-трифторметил- нитробензол	См. 3-Нитро-4-хлорбензотрифторид — ПН 6425						
Хлор-α,α,α-трифторго- луолы	См. Хлорбензотрифториды — ПН 7041						
Хлортрифторэтан	См. 1,1,1-Трифтор-2-хлорэтан — ПН 6872						
Хлортрифторэтилен...	См. Трифторхлорэтилен... — ПН 6873						
ХЛОРФАЦИНОН	См. приложение 13						
ХЛОРФЕНВИНФОС	См. приложение 13						
Хлорфенсон	См. Эфирсульфонат — ПН 7293						
Хлортрифторэтилен ин- гибированный	См. Трифторхлорэтилен ингибированный — ПН 6873						
1-Хлор-2(β-хлорэтокси)- этан	См. Эфир 2,2'-дихлордиэтиловый — ПН 7275						
Хлорфенаты. . .	См. Хлорфеноляты. . — ПН 7061, 7062						
7060 ХЛОРФЕНИЛТРИ- ХЛОРСИЛАН CHLOROPHENYL TRICHLOROSILANE	$ClC_6H_4SiCl_3$. Едкое и высоко- коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом	1753 8140	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17		
Хлорфенолы...	См. Хлорфеноляты... — ПН 7061, 7062						
7061 ХЛОРФЕНОЛЯТЫ ЖИДКИЕ CHLOROPHENATES, LIQUID	Едкие и коррозионные вещест- ва. Ядовиты	2904 8139	III низк.	8213 8	Табл. 16, 17		
7062 ХЛОРФЕНОЛЯТЫ ТВЕРДЫЕ CHLOROPHENATES, SOLID	Едкие и коррозионные вещест- ва Ядовиты. Растворимы в во- де	2905 8139	III низк.	8213 8	Табл. 18, 19		

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{8-1}{С}$	8-07	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	$\frac{С-1,3}{Г-1,3}$ В, П	$\frac{А*}{Ш.44}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-2}{А}$	8-04	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1	$\frac{В-2}{П-2,3}$ —	$\frac{А**}{Ш.44}$	
$\frac{8-2}{А}$	8-05	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1	$\frac{В-2}{П-3,2}$ —	$\frac{А**}{Ш.44}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO			
7063 ХЛОРЦИАН CYANOGEN CHLORIDE	СlСN. Ядовитый высокоопас- ный сжиженный газ. Ядовитый высокоопасный Бесцветный. Слезоточивый. Энергично взаи- модействует с водой и паром, выделяя очень ядовитые корро- зионные газы. $t_{кип}$ 13 °С. Отн. плотн. 2,1	1589 2126			2213 ба	Табл. 3: Га	
3-Хлор-1,2-эпоксипропан	См. Эпихлоргидрин — ПН 7182						
Хлорэтан	См. Этилхлорид — ПН 7249						
Хлорэтаннитрил	См. Хлорацетонитрил — ПН 7034						
Хлорэтанол...	См. Кельтан... — ПН 5946						
2-Хлорэтанол	См. Этиленхлоргидрин — ПН 7226						
7064 2-ХЛОРЕТИЛАЦЕТАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) 2-CHLOROETHYLACE- TATE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	СН ₃ СООС ₂ Н ₄ Сl. ЛВЖ. Не сме шивается с водой. $t_{исп}$ 54 °С	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4	
Хлорэтилен...	См. Винилхлорид... — ПН 5388						
Хомецин	См. Купрозан — ПН 6074						
Хризотил	См. Асбест белый, включая все типы, кроме крокидолита, амозита и мизорита — ПН 5153						
Хром (III) азотнокис- лый девятиводный	См. Хрома (III) нитрата наногидрат — ПН 7066						
Хром (III) сернокис- лый...	См. Хрома (III) сульфат... — ПН 7067						
Хром трехфтористый...	См. Хрома трифторид... — ПН 7069						
7065 ХРОМА ДИОКСИДИ- ХЛОРИД CHROMIUM CHLORIDE	СгО ₂ Сl ₂ . Едкое и коррозион- ное вещество. Темно-красная жидкость. В присутствии вла- ги высококоррозионное. Ядо- витое. Пары раздражают сли- зистые оболочки. Энергично ре- агирует с водой, выделяя хло- ристый водород и хлор. Силь- ный окислитель. При контакте с органическими веществами может вызвать их воспламене- ние	1758 8146		I выс.	8181 8	Табл. 16, 17	

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>2-3</u> D	2 22	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит <u>В, П</u>	См ч IV, <u>п 6 8*</u> Ш 14 Ш 51 В.39	
<u>3-2</u> А	3 00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>С</u> Ш 26	
<u>8-3</u> С	8-01	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1 разд. 1, 4-2 разд 2—5	<u>С-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>А*</u> Ш 44 В 46	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения D. 2 В критических случаях применяется вода с максимальной интенсивностью ее подачи 3 Размещать с учетом требований п. 4 2 2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
7066 ХРОМА (III) НИТРА- ТА НАНОГИДРАТ CHROMIUM NITRATE	$\text{Cr}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$. Окисляющее вещество. Ядовито. Кристаллы пурпурного цвета. Смеси с го- рючими материалами легко воспламеняются и могут силь- но гореть. Растворы в воде слабокоррозионны. Слабо раст- воримо в воде. $t_{\text{пл}} 38,5^\circ\text{C}$	2720 5145		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6a
7067 ХРОМА (III) СУЛЬ- ФАТ (ЕДКИЕ ВЕЩЕ- СТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) CHROMIUM SULPHA- TE (CORROSIVE SO- LIDS, N.O.S.)	$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ Едкое коррозионное вещество. Ядовито. Высокоопас- но. Синие фиолетовые или красные кристаллы. ПДК 0,02 мг/м ³	1759 8151		III низк.	8173 8	Табл. 18, 19
Хрома трехокись...	См. Хрома триоксид... — ПН 7068					
7068 ХРОМА ТРИОКСИД БЕЗВОДНЫЙ CHROMIUM TRIOXI- DE, ANHYDROUS	CrO_3 . Окисляющее вещество. Кристаллы, расплывающиеся на воздухе. Смеси с горючими ма- териалами могут самовоспламе- няться и взрываться. Кор- розионное. Вызывает ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитое высокоопасное. ПДК 0,01 мг/м ³	1463 5145		II ср.	5152 5; 8	Табл. 9: герм. укуп. 02в 03б 04б 07а
7069 ХРОМА ТРИФТОРИД РАСТВОР CHROMIC FLUORI- DE, SOLUTION	CrF_3 . Едкое и коррозионное ве- щество. Зеленая жидкость. Мо- жет вызвать серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитое. При реакции с силь- ными кислотами выделяет фто- ристый водород	1757 8145		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
7070 ХРОМА ТРИФТОРИД ТВЕРДЫЙ CHROMIC FLUORI- DE, SOLID	$\text{CrF}_3 \cdot [\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]_2\text{F}_3$ или $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]_2\text{F}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ Едкое коррозионное вещество. Ядови- то. Зеленые или фиолетовые кристаллы. Реагирует с силь- ными кислотами, выделяя фто- ристый водород. Вызывает серь- езные ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек	1756 и 8145		II ср.	8112 8	Табл. 18, 19
Хрома (III) фторид...	См. Хрома трифторид... — 7069, 7070					
Хрома хлорокись	См. Хрома диоксидхлорид — ПН 7065					
Хрома хлорооксид	См. Хрома диоксидхлорид — ПН 7065					
7071 ХРОМА-АММОНИЯ СУЛЬФАТА ДОДЕКА- ГИДРАТ (ЕДКИЕ ВЕ- ЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) CHROMIUM AMMONI- UM SULPHATE (COR- ROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	$\text{NH}_4\text{Cr}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$. Едкое коррозионное вещество. Ядови- то. Зеленые или фиолетовые кристаллы	и 1759 8151		III низк.	8173 8	Табл. 18, 19

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	В-1,2 —	<u>Д</u> Ш.44 Ш.52	Укрывать от лучистого тепла
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1	Не горит —	<u>С</u> Ш.44	
<u>5-1</u> А	8-01	<u>К3, Д4</u> К3, Д5	5-1	В-1,2 <u>С-1,3</u> —	<u>В</u> Ш 44	
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К3, Д10</u> К3, Д5	6-1	Не горит	<u>С</u> Ш.49 Ш.44 В.47	
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1	Не горит	<u>С</u> Ш.44 К.47	Укладывать «Вдали от» кислот
<u>8-2</u> А	8-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.44	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
7072 ХРОМА-КАЛИЯ СУЛЬ- ФАТА ДОДЕКАГИД- РАТ (ЕДКИЕ ВЕЩЕ- СТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) CHROMIUM POTAS- SIUM SULPHATE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	$K_2Cr_2O_7 \cdot 12H_2O$. Едкое кор- розионное вещество. Ядовито. Фиолетовые кристаллы	1759 8151		III низк.	8373 8	Табл. 18, 19
Хромил хлористый	См. Хрома диоксидхлорид — ПН 7065					
7073 ЦЕЗИЙ CAESIUM	Сs. ВГВ. Белый тягучий мягкий металл. Легче воды. Бурно реа- гирует с водяным паром, во- дой или кислотами, выделяя водород, который может вос- пламениться от теплоты реак- ции	1407 4334		I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. В6в В86 В96 В15а В16а, В17а Для расп- лавлен- ного мате- риала В17а
7074 ЦЕЗИЙ—ПОРОШОК (МЕТАЛЛЫ ПИРО- ФОРНЫЕ, Н.У.К.) CAESIUM, POWDER (PYROPHORIC ME- TALS, N.O.S.)	Сs. Самовозгорающееся ве- щество. Пирофорное. На воз- духе может самовоспламенить- ся. При встряхивании искрит- ся. При взаимодействии с во- дой выделяет водород	1383 4255		I выс.	4211 4б	Табл. 7а: герм. укуп. С16 С26
Цезий азотнокислый	См. Цезия нитрат — ПН 7078					
Цезий двуххромовокис- лый	См. Цезия дихромат — ПН 7077					
Цезий хромовокислый	См. Цезия хромат (VI) — ПН 7079					
Цезия бихромат	См. Цезия гидроксид... — ПН 7075, 7076					
Цезия гидрат окиси...	См. Цезия дихромат — ПН 7077					
7075 ЦЕЗИЯ ГИДРОКСИД ТВЕРДЫЙ CAESIUM HYDROXI- DE, SOLID	СsOH. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные или жел- товатые гигроскопичные крис- таллы. В присутствии влаги коррозионно для стекла, алю- миния, цинка и жести. Сильно разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое высоко- опасное. Энергично реагирует с кислотами. ПДК 0,2 мг/м ³	2682 8135		II ср.	8212 8	Табл. 18, 19

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1	Не горит	<u>Д</u> Ш 44	
<u>4-10</u> D	4-33	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-2,1</u> Г-2 В, П Г-1,3	<u>См.</u> ч. IV, Ш.52 п. 6.5 В.52	
<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-2,1</u> Г-2 В, П Г-1,3	<u>См. Свободное пространство тары</u> ч. IV, обычно заполняется инертным газом Ш.52 п. 6.5 В.52 В 53	
<u>8-2</u> А	8-05	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горит П-1	<u>С</u> Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
7076 ЦЕЗИЙ ГИДРОКСИД — РАСТВОР CAESIUM HYDROXI- DE SOLUTION	CsOH. Едкое коррозионное ве- щество. Коррозионное для стек- ла, алюминия, цинка и жести. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое высокоопас- ное. Энергично реагирует с кислотами ПДК 0,2 мг/м ³	2681 8135		II ср.	8212 8	Табл. 16, 17
7077 ЦЕЗИЙ ДИХРОМАТ CAESIUM DICHROMA- TE	Cs ₂ Cr ₂ O ₇ . Малоопасное ядови- тое вещество. Кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO ₃)			III низк.	9153 —	
7078 ЦЕЗИЙ НИТРАТ CAESIUM NITRATE	CsNO ₃ . Окисляющее вещество твердое. Смеси с горючими ма- териалами легко воспламеняют- ся и могут сильно гореть	1451 5134		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
7079 ЦЕЗИЙ ХРОМАТ (VI) CAESIUM CHROMATE	Cs ₂ CrO ₄ . Малоопасное ядови- тое вещество. Кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO ₃)			III низк.	9153 —	
Целлозольвацетат	См. Этилцеллозольвацетат — ПН 7254					
Целлофор РАВ	См. Диазаминобензол — ПН 5536					
7080 ЦЕЛЛУЛОИД — бло- ки, стружки, гранулы, ленты, трубки и т. д., исключая отходы CELLULOID, in block, rods, rolls, sheets, tubes, etc, except scrap	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Пластмассы, со- стоящие из нитроцеллюлозы (содержат не более 11,5% азота) и камфоры. При по- падании в огонь выделяет ядо- витые взрывоопасные газы	2000 4133		III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а
7081 ЦЕЛЛУЛОИД — ОТ- ХОДЫ CELLULOID, SCRAP	Самовозгорающееся вещество. Пластмассы, состоящие в ос- новном из нитроцеллюлозы с массовой долей азота не более 11,5%, содержащие камфору. Сюда относятся отходы произ- водства изделий из целлулои- да. При горении выделяют ядо- витые взрывоопасные пары.	2002 4226		III низк.	4213 4б	Табл. 6, 6а
7082 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТ- РАТЫ немодифициро- ванные или пластифици- рованные, с массовой долей пластификатора менее 18% NITROCELLULOSE, un- modified or plasticized with less than 18% plas- ticizing substance, by mass	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0341 1125			11D 1а	Табл. 1 E130

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горит <u>П-1</u>	<u>С</u> Ш.44	
<u>9-2</u> А	9-05	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>С-1</u> В —	<u>С</u> Ш.54 Ш.44	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1</u> П-2 —	<u>Д</u> Ш.52	
<u>9-2</u> А	9-05	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>С-1</u> В —	<u>С</u> Ш.44	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-1,2</u> П-1,2 —	<u>—</u> Ш.42 Ш.52 П.39	Для целлулоида в трубках допускается использовать в качестве тары цилиндрические картонные тубы
<u>4-6</u> Д	4-20	<u>К1</u> К4, Д5	4-1	<u>В-1</u> П-1,2 —	<u>—</u> Ш.42 Ш.52 П.39	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>—</u> Ш.53	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
7083 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТ- РАТЫ сухие или с мас- совой долей воды или спирта менее 25% NITROCELLULOSE, dry or wetted with less than 25% water (or alcohol), by mass	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0340	1125		11D 1a	Табл. 1: E130
7084 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТ- РАТЫ ПЛАСТИФИЦИ- РОВАННЫЕ с массовой долей пластификатора не менее 18% NITROCELLULOSE, PLASTICIZED with not less than 18% plasticiz- ing substance, by mass	Взрывчатые вещества. Чувстви- тельны к нагреву	0343	1124		13C 1a	Табл. 1: E15
7085 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТ- РАТЫ, ПРОПИТАН- НЫЕ, с массовой долей спирта не менее 25% NITROCELLULOSE, WETTED with not less than 25% alcohol, by mass	Взрывчатые вещества. Чувстви- тельны к нагреву	0342	1124		13C 1a	Табл. 1: E15
7086 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТ- РАТЫ — РАСТВОРЫ ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯ- ЮЩИЕСЯ с массовой долей азота не более 12,6% и массовой долей нитратов целлюлозы не более 55%, с температу- рой вспышки менее 23 °С NITROCELLULOSE SO- LUTIONS, FLAMMAB- LE with not more than 12,6% nitrogen, by mass and not more than 55% nitrocellulose, flash point less than 23 °С	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зависят от свойств растворителя. Пары жидкого растворителя в закры- том грузовом помещении могут образовывать взрывчатую смесь с воздухом. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы	2059	3265	II ср.	3212 3	Табл. 4
7087 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТ- РАТЫ — РАСТВОРЫ ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯ- ЮЩИЕСЯ с массовой долей азота не более 12,6% и нитратов цел- люлозы не более 55%, с температурой вспышки не менее 23 °С, но не бо- лее 61 °С NITROCELLULOSE SO- LUTIONS, FLAMMAB-	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зави- сят от свойств растворителя. Пары жидкого растворителя в закрытом грузовом помещении могут образовывать взрывчатую смесь с воздухом. При попада- нии в огонь выделяет ядовитые газы	2059	3369	III низк.	3313 3	Табл. 4

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{П-3}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-B
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-3,2}}{\text{С-1,3}} \frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}} \frac{\text{П.39}}{\text{—}}$	1. Тушение пожара пеной может быть неэффективным. 2. Растворы нитроцеллюлозы с массовой долей ее не более 20% могут перевозиться как МАТЕРИАЛЫ ЛАКОКРАСОЧНЫЕ № ООН 1263 (ПН 9252—9254) и № ООН 3066 (ПН 9685)
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-3,2}}{\text{С-1,3}} \frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}} \frac{\text{Ш.53}}{\text{П.39}}$	См. примечания к ПН 7086

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
LE with not more than 12.6% nitrogen, by mass and not more than 55% nitrocellulose, flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C						
7088 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТРАТЫ, СОДЕРЖАЩИЕ ВОДУ (с массовой долей воды не менее 25%) NITROCELLULOSE WITH WATER (not less than 25% water, by mass)	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Гранулы, чешуйки или куски. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. При высыхании становится очень взрывчатым веществом	2555 4161	I выс.	4111 4a	Табл. 6в	
7089 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТРАТЫ, СОДЕРЖАЩИЕ ПЛАСТИФИЦИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА (с массовой долей пластифицирующих веществ не менее 18%) и не более 12,6% азота на сухую массу NITROCELLULOSE WITH PLASTICIZING SUBSTANCE (not less than 18% plasticizing substance, by mass) and not more than 12.6% nitrogen, by dry mass	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Гранулы или хлопья. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. Горит с интенсивным выделением тепла	2557 4160	I выс.	4111 4a	Табл. 6в	
7090 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТРАТЫ, СОДЕРЖАЩИЕ СПИРТ (с массовой долей спирта не менее 25%) и не более 12,6% азота на сухую массу NITROCELLULOSE WITH ALCOHOL (not less than 25% alcohol, by mass) and not more than 12.6% nitrogen, by dry mass	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Гранулы, чешуйки или куски, пропитанные спиртом. В случае утечки выделяет легковоспламеняющиеся пары. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. При высыхании становится очень взрывчатым веществом	2556 4159	I выс.	4111 4a	Табл. 6в	
7090-1 ЦЕРИЙ — стружка или порошок CERIUM, turnings or gritty powder	Сс. ВГВ. Ковкий металл или порошок серого цвета. Бурно реагирует с водой и кислотами, выделяя водород, который может воспламениться от теплоты реакции	3078 4340	II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а	
7091 ЦЕРИЙ НЕОБРАБОТАННЫЙ — пластинки или слитки CERIUM, slabs, ingots or rods	Сс. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Содержит 94—99% редкоземельных металлов. Искрится при царапании или ударах. При взаимодействии с водой выделяет водород	1333 4133	III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6а	

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-1</u> D	4-11	<u>К1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-1,2</u> —	<u>D</u> Ш.53 Ш.52 П.39	1. Тара должна иметь такую конструкцию, чтобы в результате увеличения внутреннего давления не могло произойти взрыва. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, б
<u>4-1</u> D	4-11	<u>К1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-1,2</u> —	<u>D</u> Ш.52 П.39	1. Тара должна иметь такую конструкцию, чтобы в результате увеличения внутреннего давления не могло произойти взрыва. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, б
<u>4-1</u> D	4-11	<u>К1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-1,2</u> П-3,2 —	<u>D</u> Ш.52 Ш.53 П.39	1. Тара должна иметь такую конструкцию, чтобы в результате увеличения внутреннего давления не могло произойти взрыва. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, б
<u>4-10</u> E	4-33	<u>К1, Д2</u> К4, Д10	4-2	<u>С-2,1</u> Г-2 В, П Г-1,3	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 В.52	См. п. 14.2.4, б, в
<u>4-1</u> A	4-14	<u>К1, Д2</u> К4, Д10	4-1 разд. 1, 4-2 разд. 2 -5	<u>С-1,3</u> Г-2 В, Г-1	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
7092 ЦЕРИЙ НЕОБРАБО- ТАННЫЙ — порошок CERIUM, CRUDE, pow- der	Се. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Содержит 94—99% редкоземельных ме- таллов. При взаимодействии с водой или под воздействием влаги воздуха выделяет водо- род. Самовоспламеняется от ударов и трения	1333 4133		II ср.	4112 4а	Табл. 6, 6а
7093 ЦЕРИЙ — ПОРОШОК (МЕТАЛЛЫ ПИРО- ФОРНЫЕ, Н.У.К.) CERIUM, POWDER (PYROPHORIC ME- TALS, N.O.S.)	Се. Самовозгорающееся ве- щество. Пирофорное. На возду- хе может самовоспламениться. При встряхивании может иск- риться. При взаимодействии с водой выделяет водород	1383 4255		I выс.	4211 4в	Табл. 7а герм. укуп. C16 C26
7094 ЦИАН СЖИЖЕННЫЙ CYANOGEN, LIQUE- FIED	(CN) ₂ . Ядовитый чрезвычайно опасный воспламеняющийся сжиженный газ с острым запа- хом. На организм действует подобно цианистому водороду, но слабее. Удушлив. На воз- духе может самовоспламенять- ся. КПВ 6,6—43,0%. <i>t</i> _{кип} минус 21 °С. Отн. плотн. 1,9	1026 2126			2413 6а; 3	Табл. 3: Г1а
7095 ЦИАН БРОМИСТЫЙ CYANOGEN BROMIDE	BгCN. Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Летучие кор- розионные кристаллы, выделяю- щие слезоточивые пары. При взаимодействии с водой или паром выделяют цианистый во- дород и бромистый водород. <i>t</i> _{пл} 51 °С. <i>t</i> _{кип} 61 °С	1889 6117		I выс.	6141 6а; 8	Табл. 15: Я6а
Циан хлористый	См. Хлорциан — ПН 7063					
ЦИАНАЗИН	См. приложение 13					
7096 ЦИАНИДЫ В РАСТ- ВОРАХ CYANIDE SOLUTIONS	Ядовитые высокоопасные ле- тучие жидкости. При контакте с кислотами и парами кислот разлагаются, выделяя водород цианистый	1935 6116		I выс. II ср. III низк.	6111 6а 6112 6а 6113 6б	Табл. 11, 12
Цианид ртутно(II)-ка- лиевый	См. Калия тетрацианомеркурат (II) — ПН 5882					
Цианистоводородной кислоты соли	См. Цианиды в растворах — ПН 7096					
Цианоацетонитрил	См. Малонодинитрил — ПН 6117					
1-Цианогуанидин...	См. Дициандиамид... — ПН 5710					
ЦИАНОМЕТИЛНИТ- РАТ CYANOMETHYLNIT- RATE	Перевозка запрещена					

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-1</u> Е	4-14	<u>К1, Д2</u> К4, Д10	4-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> Г-2 В, П, Г-1	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u>	
<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д2</u> К4, Д10	4-2	<u>С-2,1</u> Г-2 В, П Г-1,3	См. Свободное пространство тары ч. IV, обычно заполняется инертны- ми газами п. 6.5 <u>Ш.52</u> В.52 В.53	
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д10	2-1	<u>С-1</u> Г-1,2	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.14</u> Ш.52	
<u>6-2</u> D	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> Г-1,2 В, П	<u>А*</u> Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2. <u>Ш.14</u> Укрывать от лучистого тепла <u>Ш.52</u> <u>Ш.51</u>	
<u>6-1</u> А	6-12	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2</u> В-2 П-1	<u>В*</u> 1. Степень опасности определя- ется в соответствии с крите- риями опасности ядовитых ве- ществ по ГОСТ 19433. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2 <u>Ш.14</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
ЦИАНОФОС		См. приложение 13				
7097 ЦИАНПЛАВ (ЦИА- НИДЫ НЕОРГАНИЧЕ- СКИЕ, Н.У.К.) CYANOGEN FUSION SAKE (CYANIDES, INORGANIC, N.O.S.)	Ядовитое чрезвычайно опасное твердое вещество со слабым запахом горького миндаля. При взаимодействии с кислотами или их парами выделяет водо- род цианистый	1588 6115		I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14
Цианур хлористый		См. Цианурхлорид — ПН 7098				
7098 ЦИАНУРХЛОРИД CYANURIC CHLORIDE	(CNCI) ₃ Едкое и коррозионное вещество. Высокоопасное. Бес- цветные кристаллы с резким запахом. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При нагревании выделяет ядо- витые и коррозионные газы. Не растворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³	2670 8155		III низк.	8173 8	Табл 18, 19
Цианхлорид		См. Хлорциан — ПН 7063				
7099 ЦИКЛОБУТАН CYCLOBUTANE	C ₄ H ₈ . Воспламеняющиеся сжи- женный газ или жидкость. Бес- цветные. КПВ 1,8—10%. <i>t</i> _{кип} 13°C. Отн. плотн. 1,9	2601 2127			2313 3	Табл. 3: 1а
7100 ЦИКЛОБУТИЛХЛОР- ФОРМИАТ CYCLOBUTYLCHLORO- FORMATE	C ₄ H ₇ ClO ₂ . Ядовитая высоко- опасная коррозионная ЛВЖ. Летучая. Разъедает кожу и слизистые оболочки. При ре- акции с водой и при нагревании разлагается с выделением хло- ристого водорода. <i>t</i> _{всп} 38°C	2744 6104		II ср.	6152 6а; 8; 3	Табл 11, 12
7101 ЦИКЛОГЕКСАН CYCLOHEXANE	C ₆ H ₁₂ . ЛВЖ. Бесцветная, под- вижная, с резким запахом. Раз- дражает кожу, глаза и слизис- тые оболочки. В высоких кон- центрациях действует наркоти- чески. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 20°C. <i>t</i> _{кип} 81°C. КПВ 1,2—8,4%. ПДК 80 мг/м ³	1145 3114		II ср.	3112 3	Табл. 5: герм. укуп Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Циклогексанол...		См. Спирт циклогексиловый... - - ПН 6699-1				
7102 ЦИКЛОГЕКСАНОН CYCLOHEXANONE	C ₆ H ₁₀ O. ЛВЖ. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 38—44°C. ПДК 10 мг/м ³	1915 3322		III низк.	3313 3	Табл. 4
7104 ЦИКЛОГЕКСАНОНА ПЕРОКСИД, не более 90% с водой CYCLOHEXANONE PE- ROXIDE, not more than 90% with water	Органический пероксид. Белые кристаллы, увлажненные во- дой. Чувствителен к удару и трению. При попадании в гла- за вызывает серьезные повреж- дения роговой оболочки. Не растворим в воде	2119 —		I выс.	5251 5	Табл 10: II6 II2в II6а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-12	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2 5	С-1 <u>Г-1,2</u> В, П	См. ч. IV, <u>п. 6.5</u> <u>Ш 14</u>	
<u>8-1</u> А	8 00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5,	Г-1,2 С-1 В	См. Укладывать в наиболее про- ч. IV, хладном месте. п. 6.5 Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2 <u>Ш.14</u> Ш.44 В.46 П.39	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	С-1 <u>В-2</u> —	— <u>Ш.25</u> Ш.52	
<u>6-4</u> D	3-04	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2 5	С-1 <u>Г-1,3</u> В	См. Укладывать в наиболее про- ч IV, хладном месте. п. 6.5 Укрывать от лучистого тепла. Размещать с учетом требова- ний п 4 2 2 <u>Ш.52</u> Ш 44 В 46	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	П-1,2 С-1,3 В-2 <u>Г—все</u>	С <u>Ш.25</u> Ш 52 Ш:44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	П-1,2 <u>В-2</u> —	Д <u>Ш.25</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1,2</u> П-2 —	См. 1. Допускается к перевозке, ч. IV, если упаковка исключает воз- п. 6.8 возможность потери влаги веще- <u>Ш.50</u> ством в течение рейса. Ш 52 2. Действие Правил МОПОГ не распространяется на про- дукт, содержащий более 70% инертного твердого вещества	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Ула- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
7105 ЦИКЛОГЕКСАНОНА ПЕРОКСИД, не более 72% в виде пасты, с массовой долей актив- ного кислорода не более 9% CYCLOHEXANONE PE- ROXIDE, not more than 72% as a paste; not mo- re than 9% available oxygen	Органический пероксид. Белая паста. При попадании в глаза вызывает серьезные поврежде- ния роговой оболочки. Не раст- ворим в воде	2896	—	II ср.	5252 5	Табл. 10: П1а П2с П3б П4а П13а П18а П20б П22а
7106 ЦИКЛОГЕКСАНОНА ПЕРОКСИД, не более 72% в растворе с мас- совой долей свободного кислорода не более 9% CYCLOHEXANONE PE- ROXIDE, not more than 72% in solution; not more than 9% available oxygen	Органический пероксид. Бес- цветный прозрачный раствор. При попадании в глаза вызы- вает серьезное повреждение ро- говой оболочки. Не смешивает- ся с водой	2118	—	I выс.	5251 5	Табл. 10: П1а П2б П3б П4а П6а П18а П20б
ЦИГЕКСАТИН	См. приложение 13					
1,4-Циклогексадиендион	См. н-Бензохинон — ПН 5250					
Циклогексантиол	См. Циклогексилмеркаптан — ПН 7111					
7107 ЦИКЛОГЕКСЕН CYCLOHEXENE	C ₆ H ₁₀ . ЛВЖ. Бесцветная с ароматным запахом. Пары раз- дражают кожу и слизистые оболочки. <i>t</i> _{всп} минус 17°C	2256 3203	—	II ср.	3212 3	Табл. 4
7108 3-ЦИКЛОГЕКСЕНИЛ- ТРИХЛОРСИЛАН CYCLOHEXENYLTRI- CHLOROSILANE	C ₆ H ₉ SiCl ₃ . Едкое и высококор- розионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выде- ляет ядовитые газы	1762 8155	—	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
3-Циклогексенкарбок- сальдегид	1,2,3,6-Тетрагидробензальдегид — ПН 6755					
7109 ЦИКЛОГЕКСИЛАМИН CYCLOHEXYLAMINE	C ₆ H ₁₁ NH ₂ . Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная или желтоватая ЛВЖ с сильным запахом рыбы. Сильно раздра- жает кожу и слизистые обо- лочки. Ядовитое. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 30°C. КПВ 0,5— 21,7%. ПДК 1 мг/м ³	2357 8156	—	II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2,1</u> <u>П-2</u> —	<u>См. Действие Правил МОПОГ не ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52</u>	распространяется на продукт, содержащий более 70% инертного неорганического твердого вещества
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1,2</u> <u>П-2</u> —	<u>См. Действие Правил МОПОГ не ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52</u>	распространяется на продукт, содержащий более 70% инертного твердого вещества
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>8-1</u> C	8-07	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	<u>См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.8 Ш.44 В.46 П.39</u>	
<u>8-5</u> A	3-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				Гу СО	Знак опас- ности	
7110 ЦИКЛОГЕКСИЛАЦЕ- ТАТ CYCLOHEXYL ACE- TATE	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{COOC}_6\text{H}_{11}$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Пары раздражают слизис- тые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 56^\circ\text{C}$	2243 3323		III низк.	3313 3	Табл. 4
7110-1 ЦИКЛОГЕКСИЛИЗО- ЦИАНАТ CYCLOHEXYL ISO- CYANATE	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{NCO}$. Ядовитая летучая желтоватая ЛВЖ. Сильно раз- дражает кожу, слизистые обо- лочка. Не смешивается с во- дой, но реагирует с ней, выде- ляя углерода диоксид. $t_{\text{всп}}$ 53°C . ПДК 20 мг/м ³	2488 6118		II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
7111 ЦИКЛОГЕКСИЛМЕР- КАПТАН CYCLOHEXYL MER- CAPTAN	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{SH}$. ЛВЖ. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 23-$ 61°C	3054 3323		III низк.	3353 3	Табл. 4
7112 ЦИКЛОГЕКСИЛТРИ- ХЛОРСИЛАН CYCLOHEXYLTRI- CHLOROSILANE	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{SiCl}_3$. Едкое и высококор- розионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выде- ляет ядовитые газы	1763 8156		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
7113 ЦИКЛОГЕКСИЛФОР- МИАТ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) CYCLOHEXYL FOR- MATE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$\text{HCOOC}_6\text{H}_{11}$. ЛВЖ. Раздража- ет слизистые оболочки. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}} 64^\circ\text{C}$ (о. с.)	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4
ЦИКЛОГЕКСИМИД	См. приложение 13					
7114 ЦИКЛОГЕПТАН CYCLOHEPTANE	C_7H_{14} . ЛВЖ. Масля- нистая. При вдыхании действу- ет наркотически. Не смешива- ется с водой. $t_{\text{всп}} 21^\circ\text{C}$	2241 3201		II ср.	3212 3	Табл. 4
7115 ЦИКЛОГЕПТАТРИЕН CYCLOHEPTATRIENE	C_7H_8 . ЛВЖ. Бесцветная или темно-желтая, с характерным запахом. Ядовитая. Слабо раз- дражает кожу и глаза. Слезо- точивое вещество. Бурно реаги- рует с окисляющими вещества- ми. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от 0 до 4°C	2603 3203		II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4
1,3,5-Циклогептатриен	См. Циклогептатриен — ПН 7115					
7116 ЦИКЛОГЕПТЕН CYCLOHEPTENE	C_7H_{12} . ЛВЖ. Маслянистая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23°C	2242 3202		II ср.	3212 3	Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>6-4</u> Д	3-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В 41</u>	1. Размещать с учетом требо- ваний п 4.2 2 2 Укрывать от лучистого теп- ла
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4 2.2 п. 6.5 <u>Ш.44</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.51</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.26</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7117 1,5,9-ЦИКЛОДОДЕ- КАТРИЕН 1,5,9-CYCLODODECAT- RIENE	$C_{12}H_{18}$. Ядовитое вещество. Бес- цветная горючая жидкость. Сильно раздражает кожу и сли- зистые оболочки. Может выз- вать сильные ожоги кожи	2518 6118		III низк.	6163 66	Табл. 15 Я6а
Циклонит...	См. Гексоген... — ПН 5464-1, 5465					
7118 ЦИКЛООКТАДИЕНЫ CYCLOOCTADIENES	$HC:CH(CH_2)_2CH:CHCH_2CH_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Сильно раз- дражает кожу и слизистые обо- лочка. $t_{всп} 38^\circ C$	2520 3323		II низк.	3313 3	Табл. 4
Циклооктадиенфосфины	См. 9-Фосфабициклононаны — ПН 6981					
7119 1,3,5,7-ЦИКЛООКТАТЕ- ТРАЕН CYCLOOCTATETRAENE	C_8H_8 . ЛВЖ. Бесцветная. $t_{всп}$ от минус 18 до $23^\circ C$	2358 3203		II ср.	3212 3	Табл. 4
7120 ЦИКЛОПЕНТАН CYCLOPENTANE	C_5H_{10} . ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. В высокой концентрации дейст- вует наркотически. Не смеши- вается с водой. $t_{всп}$ минус $37^\circ C$. КПВ 1,4—8,0%	1146 3115		II ср.	3112 3	Табл. 5: герм. укуп. Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
7121 ЦИКЛОПЕНТАНОЛ CYCLOPENTANOL	$CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2OH$. ЛВЖ. Прозрачная, маслянистая. Не смешивается с водой. $t_{всп} 51^\circ C$	2244 3324		III низк.	3313 3	Табл. 4
7122 ЦИКЛОПЕНТАНОН CYCLOPENTANONE	C_5H_8O . ЛВЖ. Бесцветная. В высоких концентрациях дейст- вует наркотически. Не смеши- вается с водой. $t_{всп} 31^\circ C$	2245 3324		III низк.	3313 3	Табл. 4
7123 ЦИКЛОПЕНТЕН CYCLOPENTENE	C_5H_8 . ЛВЖ. Бесцветная. Раз- дражает кожу и слизистые обо- лочка. При вдыхании действу- ет наркотически. Не смешива- ется с водой. $t_{всп}$ минус $30^\circ C$. $t_{кип} 44^\circ C$	2246 3115		II ср.	3112 3	Табл. 5: герм. укуп. Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
7124 ЦИКЛОПРОПАН СЖИЖЕННЫЙ CYCLOPROPANE, LIQUEFIED	C_3H_6 . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный. КПВ 1,0—10,5%. $t_{кип}$ минус $33^\circ C$. Отн. плотн. 1,4	1027 2147			2313 3	Табл. 3: Г1а
Циклотетраметилентет- ранитрамин...	См. Октоген... — ПН 6446					
Циклотриметилентрини- трамин	См. Гексоген... — ПН 5464-1, 5465					

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-5</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1,3</u> <u>В-2</u> <u>Г—все</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> Ш.25	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш.25</u> Ш.52	При газовом тушении необхо- димо углекислоты 32%, азота 45%

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
7125 ЦИМОЛЫ CUMENES	C_9H_{10} ЛВЖ. Бес- цветные, подвижные, с аромат- ным запахом. Не смешиваются с водой. $t_{\text{всп}} 47^\circ\text{C}$ КПВ 0,7 -5,6%	2046	3325	III	III	3313 3	Табл: 4
7126 ЦИНЕБ CINEB	Малоопасное ядовитое веще- ство. Пестицид. ПДК 0,5 мг/м ³			III	III	9153 —	
7127 ЦИНК — ПОРОШОК или ЦИНК — ПЫЛЬ ZINC POWDER or ZINC DUST	Zn. ВГВ При взаимодействии с водой, щелочами или кисло- тами выделяет водород. Склон- но к самонагреванию. При вза- имодействии с окисляющими веществами может взрываться. Взвешенная пыль цинка взры- воопасна	1436 4373		II	III	4372 4в; 4б 4373 4в: 4б	Табл 6, 6а
7128 ЦИНК — ПОРОШОК или ПЫЛЬ ПИРОФОР- НЫЕ (МЕТАЛЛЫ ПИ- РОФОРНЫЕ, Н.У.К.) ZINC POWDER or ZINC DUST, PYRO- PHORIC (PYROPHO- RIC METALS, N.O.S.)	Zn Самовозгорающееся веще- ство Пирофорное. На воздухе может самовоспламениться. При встряхивании искрится. При взаимодействии с водой выделяет водород	1383 4255		I	III	4211 4б	Табл. 7а: герм. укуп. C16 C26
Цинк азотнокислый	См. Цинка нитрат — ПН 7134						
Цинк бромноватокис- лый шестиводный	См. Цинка бромата гексагидрат — ПН 7131						
Цинк двуххромовокислый	См. Цинка дихромат — ПН 7133						
Цинк дитионистокислый	См. Цинка дитионит — ПН 7132						
Цинк кремнефтористый	См. Цинка гексафторосиликат — ПН 7131-1						
Цинк марганцевокислый	См. Цинка перманганат — ПН 7135						
Цинк мышьяковистоки- слый	См. Цинка арсенат, цинка арсенит или цинка арсената и цин- ка арсенита — смеси — ПН 7129						
Цинк мышьяковокислый	См. Цинка арсенат, цинка арсенит или цинка арсената и цин- ка арсенита — смеси — ПН 7129						
Цинк мышьяковокислый (орто) восьмиводный...	См. Цинка арсената октагидрат... — ПН 7130						
Цинк сернокислый...	См. Цинка сульфат... — ПН 7138						
Цинк фосфористый	См. Цинка фосфид — ПН 7139						
Цинк фосфористый — пестицид твердый...	См. Цинка фосфид — пестицид твердый.. — ПН 7139-1						
Цинк фтористый...	См. Цинка фторид... — ПН 7140						
Цинк хлористый...	См. Цинка хлорид... — ПН 7143, 7144						
Цинк хлорноватокислый	См. Цинка хлорат — ПН 7141						

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
Цинк цианистый	См. Цинка цианид — ПН 7142						
7129 ЦИНКА АРСЕНАТ, ЦИНКА АРСЕНИТ или ЦИНКА АРСЕНА- ТА И ЦИНКА АРСЕ- НИТА СМЕСИ ZINC ARSENATE, ZINC ARSENITE or ZINC AR- SENATE AND ZINC ARSENITE MIXTURES	$Zn_3(AsO_4)_2 \cdot 8H_2O$ или $Zn(AsO_2)_2$. Ядовитые вещества. Кристаллы	1712 6282		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
7130 ЦИНКА АРСЕНАТА ОКТАГИДРАТ (АРСЕ- НАТЫ, Н.У.К.) ZINC ARSENATE (AR- SENATES, N.O.S.)	$Zn_3(AsO_4)_2 \cdot 8H_2O$. Ядовитое кристаллическое вещество	1557 6076		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
7130-1 ЦИНКА БИСУЛЬФИТ- РАСТВОР	См. Гидросульфиты неорганические — водные растворы, н.у.к. — приложение 16, табл. 10, ПН 9683						
Цинка бихромат	См. Цинка дихромат — ПН 7133						
7131 ЦИНКА БРОМАТА ГЕКСАГИДРАТ ZINC BROMATE	$Zn(BrO_3)_2 \cdot 6H_2O$. Окисляющее вещество. Порошок белого цве- та, расплывающийся на возду- хе. Может образовывать взрыв- чатые смеси с соединениями аммония, горючими материала- ми или металлами в виде тон- коизмельченного порошка. Сме- си с горючими материалами чувствительны к трению и мо- гут воспламеняться или взры- ваться при взаимодействии с серной кислотой. При попада- нии в огонь взрывается. Раст- воримо в воде. Ядовитое	2469 5192		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6a	
Цинка 4-[Бензил(этил) амино]-3-этоксibenзол- дiazонийхлорид	См. 4-Диазо-N-этил-2-этоксидифениламина цинка хлорид — ПН 5546						
7131-1 ЦИНКА ГЕКСАФТОР- СИЛИКАТ ZINC FLUOROSILI- CATE	$ZnSiF_6$. Ядовитое твердое ве- щество. Реагирует с кислотами, выделяя водород фтористый и кремний четырехфтористый	2855 6250		III низк.	6163 6b	Табл. 13, 14	
Цинка гидросульфит	См. Цинка дитионит — ПН 7132						
7132 ЦИНКА ДИТИОНИТ ZINC DITHIONITE	Zn_2O_4 . При взаимодействии с влажгой воздуха или кислотами может нагреваться, выделяя се- ры диоксид	1931 9037		III низк.	9133 9	Табл. 21: герм. укуп. M1b M5g M6b M13a M14a M17a M20b	

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А</u> <u>Ш.3</u>	
<u>5-1</u> А	5-09	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> <u>С-1</u>	<u>А</u> <u>П.44</u> <u>П.53</u>	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	Не горит <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.49</u> <u>К.47</u>	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д4</u>	4-2	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>А</u> <u>В.39</u>	Укладывать в наиболее сухом месте «Вдали от» всех кислот

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
7133 ЦИНКА ДИХРОМАТ ZINC BICHROMATE	$ZnCr_2O_7$. Малоопасное ядови- тое вещество. Кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO_3)			III низк.	9153 —	
Цинка кремнефторид	См. Цинка гексафторосиликат — ПН 7131-1					
7134 ЦИНКА НИТРАТ ZINC NITRATE	$Zn(NO_3)_2$. Окисляющее твер- дое вещество. Смеси с горючи- ми материалами легко воспла- меняются и могут сильно го- реть. Раствор в воде слабокор- розионен для большинства ме- таллов. $t_{пл}$ 36 °C	1514 5193		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
7135 ЦИНКА ПЕРМАНГА- НАТ ZINC PERMANGANATE	$Zn(MnO_4)_2$. Окисляющее ве- щество. Кристаллы или поро- шок. При смешивании с таки- ми веществами, как глицерин или антифризные соединения, может самовоспламеняться. Может образовывать взрывча- тые смеси с соединениями ам- мония	1515 5090		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
7136 ЦИНКА ПЕРОКСИД ZINC PEROXIDE	ZnO_2 . Окисляющее вещество. Порошок белого цвета. Смеси с горючими материалами, особен- но если они смочены неболь- шим количеством воды, при ударе или трении могут воспла- меняться. При попадании в огонь или при взаимодействии с водой или кислотами разла- гается, выделяя кислород	1516 5194		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
7137 ЦИНКА РЕЗИНАТ ZINC RESINATE	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Порошок, или прозрачные янтарные куски. Сиккатив. Не растворимо в во- де.	2714 4183		III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а
7138 ЦИНКА СУЛЬФАТ (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) ZINC SULPHATE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	$ZnSO_4$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные кристал- лы. Ядовитое при контакте с кожей. Растворимо в воде	1759 8151		III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
7139 ЦИНКА ФОСФИД ZINC PHOSPHIDE	Zn_3P_2 . Легковоспламеняющееся твердое вещество. Ядовитое. Порошок или кристаллы серо- го цвета. Реагирует с кислота- ми или водой, выделяя фосфин. Бурно реагирует с окисляющи- ми веществами	1714 4372		I выс.	4321 4в; 6а	Табл. 8: герм. укуп. B56 B86 B96 B17а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-05	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>С-1</u> <u>В — все</u> —	<u>А</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.18</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>А</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Укрывать от лучистого тепла
<u>5-1</u> А	5-09	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> <u>С-1</u>	<u>А</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-1</u> А	5-06	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>А</u> <u>Ш.52</u>	1. Обеспечить полную защиту содержимого упаковок от влаги. 2. Укладывать в наиболее сухом месте
<u>4-1</u> А	4-13	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д8</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	См. п. 14.2.4, 6
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>А</u> <u>Ш.44</u>	
<u>4-11</u> Е	4-34	<u>К2, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	<u>См. Размещать с учетом требова-</u> <u>ч. IV, ний п. 4.2.2</u> <u>п. 6.5*</u> <u>К.54</u> <u>В.54</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
7139-1 ЦИНКА ФОСФИД — ПЕСТИЦИД ТВЕР- ДЫЙ с массовой долей фосфида цинка не более 21% (ПЕСТИЦИДЫ ТВЕРДЫЕ ЯДОВИ- ТЫЕ, Н.У.К.) ZINC PHOSPHIDE, PESTICIDE, SOLID with not more than 21% zinc phosphide, by mass (PESTICIDES, SO- LID, TOXIS, N.O.S.)	Ядовитое вещество. Темно-се- рый порошок, таблетки или паста с запахом чеснока. Очень ядовит при попадании в желу- док. Разлагается под действи- ем кислот, выделяя фосфин, ПДК которого 0,1 мг/м ³ . Прак- тически не разлагается под дей- ствием влаги и света. Не раст- воримо в воде	2588 6221		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14	
7140 ЦИНКА ФТОРИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) ZINC FLUORIDE (PO- ISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	ZnF ₂ . Ядовитое твердое веще- ство. Реагирует с кислотами, выделяя водород фтористый. ПДК 1 мг/м ³ (в пересчете на HF)	2811 6236		III низк.	6163 6б	Табл. 13, 14	
Цинка фторосиликат	См. Цинка гексафторосиликат — ПН 7131-1						
7141 ЦИНКА ХЛОРАТ ZINC CHLORATE	Zn(ClO ₃) ₂ . Окисляющее твер- дое вещество, расплывающееся на воздухе. Может образыва- вать взрывчатые смеси с сое- динениями аммония, горючими материалами и металлами в виде тонкоизмельченного по- рошка. Смеси с горючими ма- териалами чувствительны к тре- нию и могут воспламеняться или взрываться при взаимодей- ствии с серной кислотой	1513 5192		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а	
Цинка 3-хлор-4-диэтил- аминобензолдиазоний- хлорид	См. 4-Диазо-2-хлордиэтиламинобензола цинка хлорид — ПН 5545						
7142 ЦИНКА ЦИАНИД ZINC CYANIDE	Zn(CN) ₂ . Ядовитое чрезвычай- но опасное вещество. Белые кристаллы или порошок. Не растворим в воде. При взаимо- действии с кислотами или их парами выделяет водород циа- нистый	1713 6282		I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14	
7143 ЦИНКА ХЛОРИД БЕЗ- ВОДНЫЙ ZINC CHLORIDE, AN- HYDROUS	ZnCl ₂ . Едкое и коррозионное вещество. Белые расплывающи- еся кристаллы. Ядовитое. Раст- воримо в воде. Пыль раздра- жает кожу, глаза и слизистые оболочки. ПДК 1 мг/м ³	2331 8247		III низк.	8173 8	Табл. 18, 19	
7144 ЦИНКА ХЛОРИД — РАСТВОР ZINC CHLORIDE, SO- LUTION	ZnCl ₂ . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость	1840 8247		III низк.	8173 8	Табл. 16, 17	

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К1, Д1</u> Россыпь К1, Д1	6-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.32</u> К.56	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать «Отдельно от кислот» 3. СИЗ при контакте веществ с кислотами: К4, Д5
<u>6-6</u> В	6-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	Не горит	<u>В</u> <u>Ш.49</u> К.47	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> <u>С-1</u>	<u>А</u> <u>Ш.44</u> К.52 К.53	
<u>6-6</u> А	6-12	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>А**</u> <u>Ш.14</u>	
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.44</u>	
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Цинка N,N'-этиленбис (дитиокарбамат)	См. Цинеб — ПН 7126					
ЦИНК-АММОНИЙ АЗОТИСТОКИСЛЫЙ (№ ООН 1512) ZINC AMMONIUM NI- TRITE	Перевозка запрещена					
ЦИНК-АММОНИЯ НИТРИТ ZINC AMMONIUM NITRITE	Перевозка запрещена					
Циннамен...	См. Стирол... — ПН 6711					
Циннамол...	См. Стирол... — ПН 6711					
7145 ЦИНХОНИН (АЛКА- ЛОИДЫ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) CINCHONINE (ALKA- LOIDS, SOLID, N.O.S.)	C ₁₉ H ₂₂ ON ₂ . Ядовитое высоко- опасное вещество. Бесцветные кристаллы	1544 6056		I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14
ЦИПЕРМЕТРИН	См. приложение 13					
7146 ЦИРКОНИЙ — ОТХО- ДЫ ZIRCONIUM SCRAP	Zr. Самовозгорающееся веще- ство. Пирофорное. При взаи- модействии с водой выделяет водород. Размеры частиц бо- лее 840 микрон. Минимальное содержание кислорода для го- рения 4% объемн.	1932 4269		III низк.	4213 46	Табл. 7а: герм. укуп. С20а
7147 ЦИРКОНИЙ — ПОРО- ШОК СУХОЙ ZIRCONIUM POW- DER, DRY	Zr. Самовозгорающееся веще- ство. Металлический аморфный порошок. Пирофорное. Само- воспламеняется на воздухе с выделением водорода. Мини- мальное содержание кисло- рода для горения 4% объемн. ПДК 6 мг/м ³	2008 4268		I выс. II сп. III низк.	4211 46 4212 46 4213 46	
7148 ЦИРКОНИЙ — ПО- РОШОК УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 25% (должен быть видимый избыток воды): а) изготовленный меха-	Zr. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Серый поро- шок. В сухом виде склонно к самовозгоранию. При воспла- менении сильно горит. образу- ет взрывчатые смеси с окисля- ющими веществами. ПДК 6 мг/м ³	1358 4184		II сп.	4112 4а	Табл. 6, 6а

<u>КТРИ</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.27</u>	
<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>Г-2</u> <u>С-1</u> <u>В, Г-1,2</u>	См. При упаковывании должен ч. IV, быть сухим <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>К-1</u> <u>С-1</u> <u>Г-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. 1. Упаковка для КШ 4212, 4213 ч. IV, табл. 6, 6а, для КШ 4211 табл. <u>п. 6.5</u> <u>Ш.52</u> 7а: герм. укуп. С1г С2а С8а С9а С12а 2. При аварии поврежденные упаковки сбрасывать за борт. 3. См. п. 14.2.4, в	
<u>4-1</u> Е	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>С-1,3</u> <u>В-2</u> <u>В-1</u> <u>Г-1,2</u>	— <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на поро- шок циркония: а) с размером частиц более 53 мк, полученный механиче- ским методом; б) с размером частиц более

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
<p>ническим способом, раз- мер частиц менее 53 мк; б) изготовленный хи- мическим способом, раз- мер частиц менее 840 мк ZIRCONIUM POWDER, WETTED with not less than 25% water (a vi- sible excess of water must be present) (a) mechanically produ- ced, particle size less than 53 microns; (b) chemically produced, particle size less than 840 microns</p>						
<p>7149 ЦИРКОНИЙ СУХОЙ в виде обработанных листов, полос или змее- виков из проволоки тол- щиной менее 18 мк в мотках, спиралях и т. п. ZIRCONIUM, DRY, fi- nished sheets, strip or coiled wire</p>	<p>Zr. Самовозгорающееся веще- ство. Тяжелый серебристый ме- талл. Воспламеняется на воз- духе. При горении энергично разлагает воду с выделением водорода. Минимальное со- держание кислорода для горе- ния 4% объемн.</p>	<p>2009 4267</p>	<p>III низк.</p>	<p>4213 66</p>	<p>Табл. 7а; С5а</p>	
<p>7150 ЦИРКОНИЙ СУХОЙ в виде спиралей из прово- локи, обработанных ме- таллических листов, по- лос (тоньше 254, но не тоньше 18 мк) ZIRCONIUM, DRY, coil- ed wire, finished metal sheets, strip (thinner than 254 microns but not thinner than 18 mic- rons)</p>	<p>Zr. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Тяжелый се- ребристый металл. При горении энергично разлагает воду с вы- делением водорода</p>	<p>2858 4183</p>	<p>III низк.</p>	<p>4113 4а</p>	<p>Табл. 6, 6а</p>	
<p>7151 ЦИРКОНИЙ, СУС- ПЕНДИРОВАННЫЙ В ЖИДКОСТИ ZIRCONIUM SUSPEN- DED IN A LIQUID</p>	<p>Zr. ЛВЖ. Мелкоизмельченный металл циркония в ЛВЖ. Про- литые капли суспензии цирко- ния способны к самовоспламе- нению. Не смешивается с во- дой. $t_{всп}$ ниже минус 18 °С</p>	<p>1308 3147</p>	<p>II ср.</p>	<p>3112 3</p>	<p>Табл. 5; герм. укуп. Ж2а</p>	
Цирконий азотнокислый	См. Циркония (IV) нитрата пентагидрат — ПН 7155					
Цирконий водородистый	См. Циркония (II) гидрид — ПН 7152					
Цирконий пикрамино- вокислый...	См. Циркония 4,6-динитро-2-аминофенолят... — ПН 7153					
Цирконий (IV) азотно- кислый пятиводный	См. Циркония (IV) нитрата пентагидрат — ПН 7155					
Цирконий четыреххло- ристый	См. Циркония тетрагидрид — ПН 7156					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
-------------------	----	---------------------	----	-------------------	---------------------	------------

840 мк, полученный химически.
2. См. п. 14.2.4, б, в

<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-1</u> В Г-1,2	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> Ш.52	
-----------------	------	-------------------------	-----	--------------------------	--	--

<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-1	<u>С-1</u> Г-1,2	— Действие Правил МОПОГ не распространяется на цирконий сухой в виде спиралей из проволоки, обработанных металлических листов, полос толщиной 254 мк и более	<u>Ш.52</u>
-----------------	------	-------------------------	-----	---------------------	--	-------------

<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2	<u>С</u> Ш.52	
-----------------	------	-------------------------	-----	---------------------	------------------	--

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7152 ЦИРКОНИЯ (II) ГИД- РИД ZIRCONIUM HYDRI- DE	ZrH_2 . Легковоспламеняющее- ся твердое вещество. Черный порошок. Не растворим в воде	1437 4185		II ср.	4112 4а	Табл. 6, 6а
7153 ЦИРКОНИЯ-4,6-ДИ- НИТРО-2-АМИНОФЕ- НОЛЯТ, сухой или с массовой долей воды менее 20% ZIRCONIUM PICRA- MATE, dry or wetted with less than 20% wa- ter, by mass	$[(NO_2)_2NH_2C_6H_2O]_2Zr$. Взрыв- чатое вещество. Чувствительно к нагреву. Легко воспламеняет- ся при соприкосновении с пла- мением или в результате трения, но не обладает ярко выражен- ными свойствами бризантных ВВ.	0236 1107			13С 1а	Табл. 1: Е2
7154 ЦИРКОНИЯ (IV)-4,6- ДИНИТРО-2-АМИНО- ФЕНОЛЯТ УВЛАЖ- НЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 20% ZIRCONIUM PICRA- MATE, WETTED with not less than 20% water, by mass	$Zr[O(NO_2)_2NH_2C_6H_2]_4$. Лег- ковоспламеняющееся твердое вещество. Ядовитое. В сухом виде или при недостаточном увлажнении — очень взрывча- тое вещество. Бурно реагирует с тяжелыми металлами или их солями	1517 4185		I выс.	4131 4а	Табл. 6в
7155 ЦИРКОНИЯ (IV) НИ- ТРАТА ПЕНТАГИД- РАТ ZIRCONIUM NITRATE	$Zr(NO_3)_4 \cdot 5H_2O$. Окисляющее ве- щество. Белые гигроскопичные кристаллы, хлопья или поро- шок. Смеси с горючими мате- риалами легко воспламеняются и могут сильно гореть Раство- ры в воде слабокоррозионны	2728 5194		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
Циркония (IV) пикра- мат...	См. Циркония (IV) 4,6-динитро-2-аминофенолят... — ПН 7154					
7156 ЦИРКОНИЯ ТЕТРА- ХЛОРИД ZIRCONIUM TETRA- CHLORIDE	$ZrCl_4$. Едкое и коррозионное вещество. Белые блестящие кри- сталлы. Ядовитое. Раздра- жает слизистые оболочки. Реа- гирует с водой, выделяя хло- ристый водород	2503 8248		III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
7157 ЦИТРОНЕЛЛАЛЬ CITRONELLAL	$C_{10}H_{18}O$. Горючая жидкость. $t_{всп} 80^\circ C$. КПВ 0,9—2,1%			III низк.	9123 —	
7158 ШАШКИ СЕРНЫЕ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) SULPHURIC POTS (FLAMMABLE SO- LIDS, N.O.S.)	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Прессованные таблетки, состоящие из серы (75%), калийной селитры и диатомита	1325 4146		II ср.	4112 4а	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-1</u> Е	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д10</u>	4-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> В, П Г-1	См. ч. IV, разд. 6.5 Ш.52	См. п. 14.2.4. б, в
<u>1-2</u> Е	1-03	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> —	— Ш.53 Ш.52	Укладка категории II-B
<u>4-1</u> D	4-11	<u>К2, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2—5	<u>В-1</u> <u>С-1</u> —	<u>А</u> Ш.53 Ш.52	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3. См. п. 14.2.4, а, б
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> —	<u>Д</u> Ш.52	Укрывать от лучистого тепла
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.44 В.46	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш.52	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>4-1</u> В	4-10	<u>К1</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Д</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
7158-1 ШЕЛЛАК	См. Материалы лакокрасочные... — приложение 16; табл. 3, ПН 9252—9254					
7160 ШЛАК ЦИНКОВЫЙ ZINC ASHES	ВГВ	<u>1435</u> 4371		III низк.	<u>4313</u> 4в	Табл. 6, 6а
Шпат плавиковый	См. Кальция фторид... — ПН 5917					
7161 ШПАТЛЕВКА ЖИД- КАЯ с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С COATING SOLUTION, flash point not less than —18 °С but less than 23 °С	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зависят от состава	<u>1139</u> 3200		II ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
7162 ШПАТЛЕВКА ЖИД- КАЯ с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С COATING SOLUTION, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зависят от состава	<u>1139</u> 3321		III низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
7163 ШНУР БИКФОРДОВ (ШНУР ОГНЕПРО- ВОДНЫЙ БЕЗОПАС- НЫЙ) BICKFORD FUSE (FU- SE, SAFETY)	Содержит пиротехнический со- став. Малоопасен	<u>0105</u> 1267			<u>14S</u> 16	Табл. 1: E136
7164 ШНУР ДЕТОНИРУЮ- ЩИЙ (ДША; ДШ-В; ДШЭ-12) (ШНУР ДЕ- ТОНИРУЮЩИЙ в ме- таллической оболочке) CORD DETONATING (CORD, DETONATING, metal clad)	Содержит бризантное ВВ. Чув- ствительно к механическим воз- действиям и нагреву	<u>0290</u> 1252			<u>11D</u> 1а	Табл. 1: E125
7165 ШНУР ДЕТОНИРУЮ- ЩИЙ (ДША; ДШ-В; ДШЭ-12) (ШНУР ДЕ- ТОНИРУЮЩИЙ в ме- таллической оболочке) CORD, DETONATING (CORD, DETONATING, metal clad)	Содержит бризантное ВВ. Чув- ствительен к механическим воз- действиям и нагреву	<u>0102</u> 1252			<u>12D</u> 1а	Табл. 1: E125

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-10</u> А	4-33	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-1</u> Г-2 В, П	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.52 Ш.42	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.52 Ш.42	
<u>1-4</u> А	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1</u> П-2 Г-3 —	<u>Ш.52</u> Укладка категории I	
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Ш.52</u> Ш.53 Укладка категории I	
<u>1-1</u> Е	1-02	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Ш.52</u> Ш.53 Укладка категории I	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7166 ШНУРЫ ДЕТОНИРУЮЩИЕ, (ДШ-А, ДШ-Б; ДШ-В) (ШНУР ДЕТОНИРУЮЩИЙ гибкий) CORDS, DETONATING (CORD, DETONATING, flexible)	Содержат бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0289	1251		14D 16	Табл. 1: E124
7167 ШНУР ДЕТОНИРУЮЩИЙ КРОТКО-ЗАМЕДЛИТЕЛЬНЫЙ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ НЕЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) CORD, DETONATING SHORT-RETARDING (DETONATORS, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержит инициирующие ВВ. Очень чувствителен к механическим воздействиям и нагреву	0029	1259		11B 1a	Табл. 1: E105
7168 ШНУР ДЕТОНИРУЮЩИЙ КРОТКО-ЗАМЕДЛИТЕЛЬНЫЙ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ НЕЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) CORD, DETONATING SHORT-RETARDING (DETONATORS, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержит инициирующие ВВ. Чувствителен к механическим воздействиям и нагреву	0267	1259		14B 16	Табл. 1: E105
7169 ШНУР ОГНЕПРОВОДНЫЙ (ОША, ОШДА, ОШП) (ШНУР ОГНЕПРОВОДНЫЙ) CORD, IGNITER (CORD, IGNITER)	Пиротехнический состав. Чувствителен к нагреву	0066	1254		14G 16	Табл. 1: E126
7170 ШНУР ОГНЕПРОВОДНЫЙ (ОША, ОШДА, ОШП) (ШНУР ОГНЕПРОВОДНЫЙ БЕЗОПАСНЫЙ) FUSE, FIRE-CONDUCTOR (FUSE, SAFETY)	Пиротехнический состав. Безопасен	0105	1267		14S 16	Табл. 1: E136
7171 ШНУР СТОПИНОВЫЙ НИТЯНОЙ. (ШНУР ОГНЕПРОВОДНЫЙ) FUSE, STOPINE, FILAMENT (CORD, IGNITER)	Пиротехнический состав. Чувствителен к нагреву	0066	1254		14G 16	Табл. 1: E126
ШРАДАН	См. приложение 13					

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{-}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{\text{Ш.52}}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{П-2}} \frac{\text{Г-3}}{-}$	$\frac{\text{Ш.52}}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{\text{Ш.52}}{-}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
Шрот	См. Жмых с массовой долей растительного масла не более 1,5% и влаги не более 11% — ПН 5771						
Щелок	См. Натрия гидроксид твердый — ПН 6310						
Щавелевой кислоты соли ..	См. Оксалаты... — ПН 6433						
ЭДИФЕНФОС	См. приложение 13						
Электробатареи заряженные...	См. Батареи жидкостные... — ПН 5216—5218						
7172 ЭЛЕКТРОДЕТОНАТОРЫ МГНОВЕННОГО ДЕЙСТВИЯ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS, ELECTRIC, INSTANTANEOUS (DETONATORS, ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Очень чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Чувствительны к электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	0030 1257		11B 1a	Табл. 1: E104		
7173 ЭЛЕКТРОДЕТОНАТОРЫ МГНОВЕННОГО ДЕЙСТВИЯ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS, ELECTRIC, INSTANTANEOUS (DETONATORS, ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям, нагреву и электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	0255 1257		14B 16	Табл. 1: E104		
7174 ЭЛЕКТРОДЕТОНАТОРЫ ПРЕДОХРАНИТЕЛЬНЫЕ КОРОТКОЗАМЕДЛЕННОГО ДЕЙСТВИЯ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS, ELECTRIC, SAFETY, SHORT-RETARDED EFFECT (DETONATORS, ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующее ВВ. Очень чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Чувствительны к электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	0030 1257		11B 1b	Табл. 1: E104		
7175 ЭЛЕКТРОДЕТОНАТОРЫ ПРЕДОХРАНИТЕЛЬНЫЕ КОРОТКОЗАМЕДЛЕННОГО ДЕЙСТВИЯ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS, ELECTRIC, SAFETY, SHORT-RETARDED EFFECT (DETONATORS, ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям, нагреву и электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	0255 1257		14B 16	Табл. 1: E104		

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}}$	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7176 ЭЛЕКТРОДЕТОНАТО- РЫ ТЕРМОСТОЙКИЕ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕС- КИЕ) DETONATORS, ELEC- TRIC, THERMOSTAB- LE (DETONATORS, ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагре- ву. Чувствительны к электро- магнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и ра- диолокаторов	0030 1257			11В 1а	Табл. 1: E104
7177 ЭЛЕКТРОДЕТОНАТО- РЫ ТЕРМОСТОЙКИЕ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ) DETONATORS, ELEC- TRIC (DETONATORS, ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям, нагреву и элек- тромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	0255 1257			11В 16	Табл. 1: E104
7178 ЭЛЕКТРОЗАЖИГАТЕ- ЛИ ОГНЕПРОВОДНО- ГО ШНУРА (Зажига- тели огнепроводного шнура) LIGHTERS, FUSE	Содержат ВВ. Малоопасны	0131 1276			14S 16	Табл. 1: E104
ЭНДОСУЛЬФАН	См. приложение 13					
ЭНДОТОЛ-НАТРИЙ	См. приложение 13					
ЭНДОТИОН	См. приложение 13					
ЭНДРИН	См. приложение 13					
7179 α-ЭПИБРОМГИДРИН EPIBROMOHYDRIN	C_3H_5BrO . Ядовитая высоко- опасная летучая. ЛВЖ. $t_{всп}$ 56 °С	2558 6143		I выс.	6131 6а; 3	Табл. 11, 12
Эпигидринальдегид	См. Глицидальдегид — ПН 5487					
7180 2,4-ЭПИДИОКСИ-2,4- ДИМЕТИЛБУТИЛА ПЕРОКСИД, не более 50% — паста с флегма- тизатором DI-(3,5,5-TRIMETHYL- 1,2-DIOXOLANYL-3) PEROXIDE, not more than 50% as a paste with phlegmatizer	$(CH_3)_2C(CH_2C(CH_3)_2O_2)_2$ Органический пероксид. Белая паста. Не растворим в воде	2597 —		II ср.	5222 5	Табл. 10а П1д
7181 2,4-ЭПИДИОКСИПЕН- ТАДИОЛ-2,4, не более 40% в растворе ACETYL ACETONE PE- ROXIDE, not more than 40% in solution	$CH_3C(OH)CH_2(OH)CCH_3$. Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ный прозрачный раствор. Лег- ко горит. Бурно разлагается при попадании в огонь. Частич- но смешивается с водой	2080 —		II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П6а

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш 53}}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш 53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{П-2}} \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{6-4}{\text{D}}$	3-00	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3 1	$\frac{\text{II-1,2}}{\text{С-1}}$ —	$\frac{\text{В}}{\text{Ш 52}}$	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укрывать от лучистого тепла
$\frac{5-3}{\text{D}}$	5-20	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-3	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{П-2}}$ —	$\frac{\text{См. ч. IV, } t_{\text{к}} 30^{\circ}\text{C; п. 6.8 } t_{\text{а}} 35^{\circ}\text{C. Ш.50}}{\text{—}}$	Перевозить в РК. См. п. 17
$\frac{5-4}{\text{D}}$	5-20	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-2	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{См. ч. IV, п. 6.8}}{\text{Ш 50}} \frac{\text{Ш.52}}{\text{—}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
7182 ЭПИХЛОРОГИДРИН EPICHLOROHYDRIN	$\text{OCH}_2\text{CHCH}_2\text{Cl}$. Ядовитая вы- сокоопасная летучая бесцветная ЛВЖ с запахом, напоминаю- щим запах хлороформа. Под- вижная. $t_{\text{всп}} 32^\circ\text{C}$. ПДК 1 мг/м^3	2023 6143		II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
ЭПН	См. приложение 13					
1,2-Эпоксипутан	См. 1,2-Бутиленоксид... — ПН 5313					
1,2-Эпоксипропан	См. Пропиленоксид — ПН 6564					
2,3-Эпоксипропаналь-1	См. Глицидальдегид — ПН 5487					
2,3-Эпоксипропиональ- дегид	См. Глицидальдегид — ПН 5487					
1,2-Эпоксизтан...	См. Этиленоксид... — ПН 7224					
1,2-Эпокси-3-этилокси- пропан	См. Эфир этилглицидиловый — ПН 7291					
7182-1 ЭССЕНЦИИ АРОМА- ТИЧЕСКИЕ...	См. Экстракты ароматические жидкие... — ПН 9304, 9305					
Эссенция грушевая	См. Амилацетаты — ПН 5067					
7182-2 ЭССЕНЦИИ ЦВЕТОЧ- НЫЕ...	См. Экстракты цветочные жидкие... — ПН 9306, 9307					
Эстомит	См. Эфирсульфонат — ПН 7293					
7183 ЭТАН ОХЛАЖДЕН- НЫЙ ЖИДКИЙ ETHANE, REFRIGE- RATED LIQUID	C_2H_6 . Воспламеняющийся газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре ми- нус 89°C , которая поддержи- вается за счет небольшого ис- парения жидкости. Попадание на кожу может привести к сильным ожогам. КПВ 3—16%. Отн. плотн. 1,05. ПДК 300 мг/м^3	1961 2135			2315 3	Табл. 3: Г2а
7184 ЭТАН СЖАТЫЙ ETHANE, COMPRES- SED	C_2H_6 . Воспламеняющийся сжа- тый газ. Бесцветный. Без запаха. КПВ 3—16%. $t_{\text{кип}}$ ми- нус 89°C . Отн. плотн. 1,05	1035 2135			2311 3	Табл. 3: Г1а
1,2-Этандиол...	См. Этиленгликоль... — ПН 7221					
7185 ЭТАНОЛ или ЭТАНО- ЛА РАСТВОРЫ, с температурой вспышки не менее минус 18°C , но менее 23°C ETHANOL or ETHA- NOL SOLUTIONS, flash point not less than -18°C but less than 23°C	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. ЛВЖ. Бесцветные, ле- тучие. Смешиваются с водой. $t_{\text{всп}}$ этанола 13°C . КПВ 3,3— 19,0%. ПДК 1000 мг/м^3	1170 3219		II ср.	3212 3	Табл. 4

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
7186 ЭТАНОЛ или ЭТАНО- ЛА РАСТВОРЫ, с тем- пературой вспышки не менее 23 °С и выше, но не более 61 °С ETHANOL or ETHA- NOL SOLUTIONS, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	C_2H_5OH . ЛВЖ. Бесцветные, ле- гучие. Смешивается с водой. КПВ 3,3—19,0%. ПДК 1000 мг/м ³	1170 3377		III низк.	3313 3	Табл. 4
7187 ЭТАНОЛАМИН или ЭТАНОЛАМИНА РАС- ТВОРЫ ETHANOLAMINE от ETHANOLAMINE SO- LUTIONS	$HOCH_2CH_2NH_2$ Едкое и корро- зионное вещество. Ядовито. Бесцветная жидкость с амми- ачным запахом. Сильная ще- лочь. Жидкость и пары разъе- дают кожу и слизистые оболоч- ки. Коррозионна для меди, ее сплавов и резины. Ядовитая. Смешивается с водой. ПДК 5 мг/м ³	2491 8169		III низк.	8273 8	Табл. 16, 17
Этаноламиндинитрат	Динитрат этаноламина. Перевозка запрещена.					
Этанглиол	См. Этилмеркаптан — ПН 7234					
Этен	См. Этилен — ПН 7219, 7220					
Этил бромистый	См. Этилбромид — ПН 7205					
Этил фтористый	См. Этилфторид — ПН 7247					
Этил хлористый	См. Этилхлорид — ПН 7249					
ЭТИЛА ГИДРОПЕ- РОКСИД	Перевозка запрещена					
7188 ЭТИЛАКРИЛАТ ИН- ГИБИРОВАННЫЙ ETHYL ACRYLATE, INHIBITED	$CH_2=CHCOOC_2H_5$. ЛВЖ. Ядо- витая. Бесцветная. Не смеси- вается с водой. $t_{всп}$ 16 °С (о. т.). $t_{кип}$ 98 °С НКПВ 1,8%	1917 3220		II ср.	3212 3	Табл. 4
Этилалюминий полуто- рахлористый...	См. Этилалюминий сесквихлорид... — ПН 7189					
Этилалюминийдихло- рид...	См. Этилалюминийхлорид... — ПН 7190					
7189 ЭТИЛАЛЮМИНИЙ- СЕСКВИХЛОРИД (АЛЮМИНИЙАЛКИЛ- ГАЛОГЕНИДЫ) ETHYL ALUMINIUM SESQUICHLORIDE (ALUMINIUM ALKYL HALIDES)	$(C_2H_5)_3Al_2Cl_3$. Самовозгораю- щееся вещество. Прозрачная жидкость. Пирофорное. Вос- пламеняется на воздухе. Бур- но реагирует с водой, кисло- тами, галогенами, спиртами и аминами	3052 4221		I выс.	4211 46	Табл. 7
7190 ЭТИЛАЛЮМИНИЙ- ХЛОРИД (АЛЮМИ- НИЙАЛКИЛГАЛОГЕ- НИДЫ) ETHYL ALUMINIUM CHLORIDE (ALUMINI- UM ALKYL HALIDES)	$C_2H_5AlCl_2$. Самовозгорающее вещество. Прозрачная желтая жидкость. Пирофорное. Вос- пламеняется на воздухе. Бур- но реагирует с водой, кислота- ми, галогенами, спиртами, и аминами. $t_{пл}$ 22 °С	3052 4221		I выс.	4211 46	Табл. 7

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТПП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 <u>С-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш 52</u>	
<u>8-2</u> А	8-40	<u>К2</u> <u>К2, Д10</u>	6-1	<u>П-3</u> В-2 <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> —	<u>Д*</u> <u>Ш 52</u> <u>Ш.44</u>	Тушение пожара водой может быть неэффективным
<u>4-6</u> Д	4-21	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	4-2	<u>С-3</u> <u>Г-1</u> В, П Г-3	<u>См. См. п. 14.2.4, б</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш 52</u> <u>Ш 44</u>	
<u>4-6</u> Д	4-21	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	4-2	<u>С-3</u> <u>Г-1</u> В, П Г-3	<u>См. См. п. 14.2.4, б</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Этилаль	См. Диэтоксиметан — ПН 5738					
7191 ЭТИЛАМИЛКЕТОН ETHYL AMYL KETO- NE	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CO}(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запахом. Раздражает слизистые оболочки. Пары в высоких концентрациях действуют наркотически. Растворяет некоторые виды пластмасс. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 43^\circ\text{C}$	2271 3338		III низк.	3313 3	Табл. 4
7192 ЭТИЛАМИН ETHYLAMINE	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$. Ядовитый воспламеняющийся сжиженный газ или жидкость с запахом аммиака. $t_{\text{кип}} 17^\circ\text{C}$. КПВ 3,5—14,0%. Отн. плотн. 1,6	1036 2136			2413 6а; 3	Табл. 3: Г1а
7193 ЭТИЛАМИН — ВОД- НЫЕ РАСТВОРЫ с массовой долей этила- мина не менее 50%, но не более 70%, с темпе- ратурой вспышки менее минус 18°C ETHYLAMINE AQUE- OUS SOLUTIONS with not less than 50% but not more than 70% ethy- lamine, flash point less than -18°C	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом аммиака. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{\text{кип}} 17^\circ\text{C}$ (для чистого продукта). КПВ 3,5—14%	2270 3121		II ср.	3152 3	Табл. 4
7194 ЭТИЛАМИН — ВОД- НЫЕ РАСТВОРЫ с массовой долей этилами- на не менее 50%, но не более 70%, с температу- рой вспышки не менее минус 18°C , но менее 23°C ETHYLAMINE AQUE- OUS SOLUTIONS with not less than 50% but not more than 70% ethy- lamine, flash point not less than 18°C but less than 23°C	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$. ЛВЖ. Летучая, с запахом аммиака. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. $t_{\text{кип}}$ чистого продукта 17°C (для чистого продукта). КПВ 3,5—14%	2270 —		II ср.	3252 3	Табл. 4.
7195 ЭТИЛАМИН — ВОД- НЫЕ РАСТВОРЫ с массовой долей этилами- на не менее 50%, но не более 70%, с темпе- ратурой вспышки не ме- нее 23°C , но не более 61°C ETHYLAMINE AQUE- OUS SOLUTIONS with not less than 50% but not more than 70% ethy- lamine, flash point not less than 23°C but not more than 61°C	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$. ЛВЖ. Летучая, с запахом аммиака. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{\text{кип}} 17^\circ\text{C}$ (для чистого продукта). КПВ 3,5—14%	2270 —		III низк.	3353 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 52</u> Ш 44 Ш 25	
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>В-2</u> <u>П-3</u> <u>Г-1</u> —	— <u>Ш 44</u> <u>Ш 52</u>	
<u>3-1</u> Е	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 25</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 25</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш 52</u>	
<u>3-3</u> А	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
7196 2-ЭТИЛАНИЛИН 2-ETHYLANILINE	$C_6H_4(NH_2)C_2H_5$. Ядовитая летучая коричневая жидкость. Реагирует с кислотами, выделяя оксиды азота. Энергично реагирует с окислителями. Не смешивается с водой	2273 6144		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
о-Этиланилин	См. 2-Этиланилин — ПН 7196					
7197 N-ЭТИЛАНИЛИН N-ETHYLANILINE	$C_6H_5NH_2$. Ядовитое вещество. Бесцветная или желтоватая маслянистая жидкость. Реагирует с кислотами, выделяя оксиды азота. Энергично реагирует с окислителями	2272 6144		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
7198 ЭТИЛАЦЕТАТ ETHYL ACETATE	$CH_3COOC_2H_5$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 4 °С. ПДК 200 мг/м ³	1173 3220		II ср.	3212 3	Табл. 4
7199 ЭТИЛАЦЕТИЛЕН ИН- ГИБИРОВАННЫЙ ETHYL ACETYLENE, INHIBITED	$C_2H_5C:CH$. Воспламеняющийся сжиженный газ с запахом, напоминающим ацетилен. Легко полимеризуется. Раздражает глаза, кожу и слизистые оболочки дыхательных путей. $t_{кип}$ 8,6 °С. Отн. плотн. 1,9	2452 2136			2313 3	Табл. 3 Г1а
7200 N,N-ЭТИЛБЕНЗИЛ- АНИЛИН N-ETHYL-N-BENZYL- ANILINE	$C_6H_5(C_2H_5)CH_2C_6H_5$. Ядовитое вещество. Светло-желтая маслянистая жидкость. Не смешивается с водой	2274 6145		III низк.	6163 66	Табл. 11, 12
7201 N-ЭТИЛБЕНЗИЛТО- ЛУИДИНЫ N-ETHYLBENZYLTO- LUIDINES	$C_6H_4CH_2N(C_2H_5)CH_2C_6H_5$. Ядовитые вещества. Жидкости или твердые вещества, которые могут расплавляться в транспортных условиях. Запах сильный. Раздражают кожу и слизистые оболочки. Не растворимы в воде	2753 6145		III низк.	6163 66	Табл. 11, 12, 13, 14
7202 ЭТИЛБЕНЗОЛ ETHYLBENZENE	$C_6H_5C_2H_5$. ЛВЖ. Бесцветная, с ароматным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 15 °С. НКПВ 1,0%	1175 3222		II ср.	3212 3	Табл. 4
7203 ЭТИЛБОРАТ ETHYL BORATE	$(C_2H_5)_3BO_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с мягким запахом. Быстро разлагается при взаимодействии с водой. $t_{всп}$ 11 °С	1176 3222		II ср.	3212 3	Табл. 4
7204 ЭТИЛБРОМАЦЕТАТ ETHYL BROMOACETATE	$CH_2BrCOOC_2H_5$. Ядовитая летучая бесцветная ЛВЖ, выделяющая слезоточивый газ. $t_{всп}$ 58 °С	1603 6146		II ср.	6132 6а; 3	Табл. 15: герм. укуп. Я16 Я86 Я116 Я14а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КС	КР	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> К.42	
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u> К.42	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	
<u>6-5</u> А	6-07	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> Ш.52	
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> Ш.26	Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>Г-1,3</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> Ш.52	
<u>6-4</u> Д	3-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> Ш.52	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
7205 ЭТИЛБРОМИД ETHYL BROMIDE	C_2H_5Br . Ядовитая очень летучая бесцветная жидкость, выделяющая раздражающие пары с наркотическим эффектом. Трудногорюча. Применяется как огнегасительное средство. $t_{кип} 38^\circ C$. ПДК 5 мг/м ³	1891 6146		II ср.	6112 6а	Табл. 15: герм. укуп. Я16 Я86 Я116 Я14а
2-Этилбутаналь	См. 2-Этилбутиральдегид — ПН 7208					
2-Этилбутанол	См. Спирт 2-этилбутиловый — ПН 6700					
7206 2-ЭТИЛБУТИЛАЦЕТАТ ETHYLBUTYL ACETA- TE	$C_2H_5CH(C_2H_5)CH_2OOCCH_3$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп} 54^\circ C$	1177 3339		III низк.	3313 3	Табл. 4
7207 ЭТИЛБУТИЛКАРБО- НАТ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) ETHYL BUTYL CAR- BONATE (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$C_2H_5OSOOC_4H_9$. ЛВЖ. Не сме- шивается с водой. $t_{всп} 62^\circ C$ (о. с.)	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4
7208 2-ЭТИЛБУТИРАЛЬДЕ- ГИД 2-ETHYLBUTYRALDE- HYDE	$(C_2H_5)_2CHCHO$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп} 21^\circ C$. КПВ 1,2— 7,7%	1178 3223		II ср.	3252 3	Табл. 4
7209 ЭТИЛБУТИРАТ ETHYL BUTYRATE	$C_3H_7COOC_2H_5$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, летучая, с запахом анана- сов. Не смешивается с водой. $t_{всп} 26^\circ C$	1180 3339		III низк.	3313 3	Табл. 4
2-Этилгексальдегид	См. 2-Этилгексаналь — ПН 7210					
7210 2-ЭТИЛГЕКСАНАЛЬ OCTYL ALDEHYDES, flammable	$C_4H_9CH(C_2H_5)CHO$. ЛВЖ. Бес- цветная, со слабым характер- ным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп} 52^\circ C$	1191 3343		III низк.	3313 3	Табл. 4
2-Этилгексанол-1	См. Спирт 2-этилгексиловый — ПН 6701					
7211 2-ЭТИЛГЕКСЕНАЛЬ (ЕДКИЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) 2-ETHYLHEXENAL (CORROSIVE LIQU- IDS, N.O.S.)	$C_3H_7CH=C(C_2H_5)CHO$. Едкая для кожи, глаз и слизистых оболочек жидкость желтого цвета с резким запахом. Сме- шивается с водой. $t_{всп} 68^\circ C$	1760 8147		III низк.	8313 8	Табл. 16, 17
7212 2-ЭТИЛГЕКСИЛАМИН 2-ETHYLHEXYLAMINE	$CH_3(CH_2)_3.CH(C_2H_5).CH_2NH_2$. Едкое коррозионное вещество. Бесцветная ЛВЖ. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{всп} 50^\circ C$	2276 8170		III низк.	8243 8; 3	Табл. 16, 17

<u>КТРП</u> <u>КС</u>	КР	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-1</u> В	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.44</u>	1. Укладывать вдали от источников тепла. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.25</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.25</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>8-5</u> А	3-02	<u>К2</u> <u>К2, Д10</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
7213 2-ЭТИЛГЕКСИЛХЛОРОФОРМИАТ 2-ETHYLHEXYLCHLOROFORMATE	$C_8H_{17}O_2$. Ядовитая летучая коррозионная жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. При реакции с водой и при нагревании разлагается с выделением водорода хлористого	2748 6104		II ср.	6142 6а; 8	Табл. 11, 12
Этилгидросульфат	См. Кислота этансульфоная — ПН 6036					
7214 ЭТИЛ-3,3-ДИ-(ТРЕТ-БУТИЛПЕРОКСИ)-БУТИРАТ, не более 77% в растворе ETHYL 3,3-DI-(tert-BUTYLPEROXY) BUTYRATE, not more than 77% in solution	$[(C_2H_5)_3C_2O_2]_2C(CH_3)CH_2CO_2$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2185 —		II ср.	5242 5	Табл. 10: П1д П6а
7215 ЭТИЛ-3,3-ДИ-(ТРЕТ-БУТИЛПЕРОКСИ)-БУТИРАТ, не более 52% с инертным неорганическим твердым веществом ETHYL 3,3-DI-(tert-BUTYLPEROXY) BUTYRATE, not more than 52% with inert solid	$[(C_2H_5)_3C_2O_2]_2C(CH_3)CH_2CO_2$. Органический пероксид. Белое твердое вещество	2598 —		II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а
7216 ЭТИЛ-3,3-ДИ-(ТРЕТ-БУТИЛПЕРОКСИ)-БУТИРАТ технически чистый ETHYL 3,3-DI-(tert-BUTYLPEROXY) BUTYRATE, technically pure	$[(C_2H_5)_3C_2O_2]_2C(CH_3)CH_2CO_2$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. При попадании в огонь может взорваться. Не смешивается с водой	2184 —		II ср.	5232 5; 1а	Табл. 10: П1д П6а
7217 ЭТИЛДИХЛОРАРСИН ETHYLDICHLOROARSINE	$C_2H_5AsCl_2$. Ядовитая чрезвычайно опасная летучая бесцветная жидкость, выделяющая слезоточивые пары	1892 6149		I выс.	6111 6а	Табл. 15: Я14а
7218 ЭТИЛДИХЛОРСИЛАН ETHYLDICHLOROSILANE	$C_2H_5SiHCl_2$. ВГВ. Бесцветная ЛВЖ с резким запахом. Легко гидролизуется при воздействии водяного пара, выделяя хлористый водород. Едкая. Вызывает ожоги кожи, Пары раздражают слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всл}$ минус 13°C. $t_{кип}$ 75°C. КПВ 0,7%	1183 4342		I выс.	4361 4в, 3 8	Табл. 8: герм. укуп. В6г В12а В14б В18а
7219 ЭТИЛЕН ОХЛАЖДЕННЫЙ ЖИДКИЙ ETHYLENE, REFRIGERATED LIQUID	C_2H_4 . Воспламеняющийся газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре минус 104°C, которая поддерживается за счет небольшого ис-	1038 2138			2315 3	Табл. 3: Г2а

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	8-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> Г-1,3 В	См. Укладывать в наиболее про- ч. IV, хладном месте. п. 6.5 Укрывать от лучистого тепла. <u>Ш.44</u> Размещать с учетом требова- П.48 ний п. 4.2.2 В.46	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>В-1</u> П-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>6-1</u> D	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>А**</u> Размещать с учетом требова- Ш.44 ний п. 4.2.2	
<u>4-11</u> D	4-32	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> Г-1,3 В, П	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 <u>Ш.44</u> Ш.52 В.46	
<u>2-4</u> D	2-30	<u>К1</u> К4, Д5	2-1	<u>С-1</u> В-1 Г-1,2 —	— При газовом тушении необхо- <u>Ш.25</u> димо углекислоты 34%, азота Ш.52 46% Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
	парения жидкости. Попадание на кожу может привести к сильным ожогам. КПВ 3—34%. Отн. плотн. 0,98					
7220 ЭТИЛЕН СЖАТЫЙ ETHYLENE, COMPRES- SED	C_2H_4 . Воспламеняющийся сжа- тый газ. Бесцветный, Без запаха. КПВ 3—34%. $t_{кип}$ ми- нус 104 °С. Отн. плотн. 0,98. ПДК 3 мг/м ³	1962 2138		2312 3	Табл. 3: Г1а	
Этилен бромистый	См. 1,2-Дибромэтан — ПН 5559					
Этилен двухлористый	См. 1,2-Дихлорэтан — ПН 5706					
7220-1 ЭТИЛЕН, АЦЕТИЛЕН И ПРОПИЛЕН — СМЕ- СИ ОХЛАЖДЕННЫЕ ЖИДКИЕ, содержащие не менее 71,5% этиле- на, не более 22,5% аце- тилена и не более 6% пропилена ETHYLENE, ACETYLE- NE AND PROPYLENE IN MIXTURES, REF- RIGERATED LIQUID, containing at least 71.5% ethylene with not more than 22.5% acetylene and not more than 6% propylene	Воспламеняющаяся сжижен- ная охлажденная смесь газов. Обладает чесночным запахом. В сосудах перевозится при температуре ниже минус 180 °С, которая поддерживается за счет небольшого испарения жидкости. КПВ 2,7—36,0%	3138 2137		2315 3	Табл. 3: Г2а	
Этилена оксид и угле- рода диоксид — смеси...	См. Углерода диоксид и этиленоксид — смеси... — ПН 6905, 6906					
7221 ЭТИЛЕНГЛИКОЛЬ (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) ETHYLENE GLYCOL (POISONOUS LIQU- IDS, N.O.S.)	CH_2OCH_2OH . Ядовитое веще- ство. Сиропообразная бесцвет- ная или желтоватая жидкость. ПДК 5 мг/м ³	2810 6231	III низк	6162 6а	Табл. 11, 12	
ЭТИЛЕНГЛИКОЛЬДИ- НИТРАТ ETHYLENE GLYCOL DINITRATE	Перевозка запрещена					
7222 ЭТИЛЕНДИАМИН ETHYLENE DIAMINE	$NH_2CH_2CH_2NH_2$. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцвет- ная летучая гигроскопичная ЛВЖ с аминным запахом. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 34 °С. КПВ 2,42%. ПДК 2 мг/м ³	1604 8170	II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17	

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КС}}$	КР	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{2-4}{\text{Е}}$	2-30	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}}$ —	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.25}}$ Ш.52	
$\frac{2-4}{\text{D}}$	2-30	$\frac{\text{К1, Д5}}{\text{К4, Д5}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}}$ —	$\frac{\text{Ш.25}}{\text{Ш.52}}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{6-5}{\text{В}}$	6-06	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.25}}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-5}{\text{А}}$	3-02	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$ Ш.52	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упаковка
ЭТИЛЕНДИАМИНДИ- ПЕРХЛОРАТ ETHYLENE DIAMINE DIPERCHLORATE	Перевозка запрещена				
Этилендибромид	См. 1,2-Дибромэтан — ПН 5559				
1,2-Этилендибромид метилбромид — смеси жидкие	и См. Метилбромид и 1,2-дибромэтан — смеси жидкие — ПН 6184				
Этилендихлорид	См. 1,2-дихлорэтан — ПН 5706				
7223 ЭТИЛЕНИМИН ИНГИ- БИРОВАННЫЙ ETHYLENEIMINE, IN- HIBITED	NH ₂ CH ₂ CH ₂ . Ядовитая летучая бесцветная ЛВЖ с запахом, похожим на запах хлороформа. Пары раздражают слизистые оболочки. Не смешивается с водой	1185 6151	I выс.	6121 6а; 3	Табл. 11, 12
7224 ЭТИЛЕНОКСИД чистый или содержащий азот ETHYLENE OXIDE pure or with nitrogen	C ₂ H ₄ O. Ядовитый высокоопасный воспламеняющийся сжиженный газ с запахом эфира. Очень реакционноспособен. Растворим в воде. КПВ 3—100%. <i>t</i> _{кип} 11 °С. Отн. плотн. 1,5. ПДК 1 мг/м ³	1040 2139		2413 6а; 3	Табл. 3 Г1а
Этиленоксид и дифтордихлорметан — смеси...	См. Дифтордихлорметан и этиленоксид — смеси... — ПН 5680-1				
7225 ЭТИЛЕНОКСИД и ПРОПИЛЕНОКСИД — СМЕСЬ, с массовой долей этиленоксида не более 30% ETHYLENE OXIDE AND PROPYLENE OXIDE MIXTURES, not more than 30% ethylene oxide	C ₂ H ₄ O + C ₃ H ₆ O. ЛВЖ. Бесцветная, летучая с запахом эфира. Ядовитая. Пары раздражают кожу и слизистые оболочки. Коррозионна для алюминия. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} ниже минус 18 °С. <i>t</i> _{кип} 23—28 °С. КПВ 2,2—55,0%	2983 3122	I выс.	3121 3; 6а	Табл. 5: Ж5а
Этиленоксид и углерода диоксид — смесь	См. Углерода диоксид и этиленоксид — смеси... — ПН 6905, 6906				
Этиленоксид и хладон-12-смеси...	См. Дифтордихлорметан и этиленоксид — смеси... — ПН 5680-1				
Этиленформаль	См. 1,3-Диоксолан — ПН 5659				
Этиленфторид	См. 1,1-Дифторэтан... — ПН 5686				
7226 ЭТИЛЕНХЛОРИД-РИН ETHYLENE CHLOROHYDRIN	ClCH ₂ CH ₂ OH. Ядовитая высокоопасная летучая ЛВЖ со слабым эфирным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. При попадании в огонь выделяет фосген и хлористый водород. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 60 °С. КПВ 4,9—15,9%	1135 6150	II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-3</u> D	3-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	Размещать с учетом требований п. 4.2.2. Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	<u>В-1,2</u> П-3 —	— Ш.19 Ш.25 Ш.62 Ш.44	
<u>3-1</u> D	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> Г-1,3 С-1 —	<u>D</u> Ш.19 Ш.52 Ш.44 Ш.25	
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3,2</u> С-1 В-2 —	<u>D</u> Ш.25 Ш.52 П.40 П.46	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
7227 ЭТИЛЕНЦИАНГИД- РИН (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) ETHYLENE CYANO- HYDRIN (POISONO- US LIQUIDS, N.O.S.)	HO(CH ₂) ₂ CN. Ядовитая светло- желтая жидкость. На организм действует подобно цианидам, но слабее. Легко проникает че- рез кожу. Реагирует с водой, выделяя водород цианистый	2810 6231		II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12
7228 ЭТИЛИДЕНХЛОРИД 1,1-DICHLOROETHANE	CH ₃ CHCl ₂ . ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с ароматным эфирным запахом. Ядовитая. При попа- дании в огонь выделяет фос- ген. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 5 °С. <i>t</i> _{кип} 57 °С. НКПВ 5,6%	2362 3205		II ср.	3212 3	Табл. 4
7229 ЭТИЛИЗОБУТИРАТ ETHYL ISOBUTYRATE	(CH ₃) ₂ CHCOOC ₂ H ₅ . ЛВЖ. Бес- цветная, летучая, с ароматным запахом. Не смешивается с во- дой. <i>t</i> _{всп} 21 °С	2385 3225		II ср.	3212 3	Табл. 4
7230 ЭТИЛИЗОВАЛЕРАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) ETHYL ISOVALERIA- NATE (FLAMMAV- LE LIQUIDS, N.O.S.)	C ₄ H ₉ COOC ₂ H ₅ . ЛВЖ. Бесцвет- ная. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 46 °С	1993 3345		III низк	3313 3	Табл. 4
7231 ЭТИЛИЗОЦИАНАТ ETHYL ISOCYANATE	C ₂ H ₅ NCO. ЛВЖ. Обладает рез- ким запахом. Ядовитая высо- коопасная Пары и жидкость сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смечи- вается с водой, но бурно реа- гирует с ней. При контакте с водой или кислотами или при нагревании выше температуры кипения выделяет очень ядови- тые пары. <i>t</i> _{всп} от минус 18 до 0 °С. <i>t</i> _{кип} 60 °С	2481 3225		I выс.	3221 3; 6а	Табл. 4
7232 ЭТИЛКРОТОНАТ ETHYL CROTONATE	CH ₃ CH=CHCOOC ₂ H ₅ . ЛВЖ. Бесцветная, с характерным резким запахом. Не смешивает- ся с водой. <i>t</i> _{всп} 2 °С	1862 3224		II ср.	3212 3	Табл. 4
7233 ЭТИЛЛАКТАТ ETHYL LACTATE	CH ₃ CH(OH)COOC ₂ H ₅ . ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запа- хом. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 46 °С. КПВ 1,5—11,4%	1192 3343		III низк.	3313 3	Табл. 4
7234 ЭТИЛМЕРКАПТАН ETHYL MERCAPTAN	CH ₃ CH ₂ SH. ЛВЖ. Летучая, с сильным неприятным запахом. Ядовитая высокоопасная. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} ми- нус 45 °С. <i>t</i> _{кип} 35 °С. КПВ 2,8— 18,2%	2363 3123		I выс.	3151 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-5</u> В	6-03	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,2 В, П	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 <u>п. 6.5</u> Ш.14	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1,2 С-1 —	<u>В*</u> Ш.52 П.40	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 В-2 —	<u>Д</u> Ш.25 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,2</u> С-1,3 В, П	См. ч IV, п. 6.5 Ш.14 Ш.52 Ш.44 В.39 П.39 К.39	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,3 С-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>Д</u> Ш.52	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	Укладывать «Отдельно от» пи- щевых продуктов и от грузов, впитывающих запахи. Хранить в наиболее прохладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7235 ЭТИЛМЕТАКРИЛАТ ИНГИБИРОВАННЫЙ ETHYL METHACRYLA- TE, INHIBITED	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная. Пары вызывают сррезное раздражение слизис- тых оболочек. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 20^\circ\text{C}$ (о. с.)	2277 3226		II ср.	3212 3	Табл. 4
N-Этилметиланилины...	См. N-Этилтолуидины... — ПН 7242, 7243					
Эгил-2-метилбутират...	См. Этилизовалерат... — ПН 7330					
Эгилметилкетон	См. Метилэтилкетон — ПН 6245					
Этилметилкетона перок- сид...	См. Метилэтилкетона пероксид... — ПН 6246, 6247					
Этилмонохлорацетат	См. Этилхлорацетат — ПН 7248					
7236 ЭТИЛНИТРАТ (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) ETHYL NITRATE (FLAMMABLE LIQU- IDS, N.O.S.)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{ONO}_2$. ЛВЖ. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 10°C . НКПВ 3,8%	1993 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4
ЭТИЛНИТРИТ ТЕХ- НИЧЕСКИ ЧИСТЫЙ ETHYL NITRITE, TECHNICALLY PURE	Перевозка запрещена					
7237 ЭТИЛНИТРИТ — РА- СТВОРЫ ETHYL NITRITE, SO- LUTIONS	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2$. ЛВЖ. Спиртовые растворы. Очень летучи, с за- пахом эфира. Ядовитые. Раз- лагаются на воздухе, свету, в воде или при нагревании, вы- деляя оксиды азота. Смешива- ются с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 35°C (о. с.). $t_{\text{кип}} 17^\circ\text{C}$. КПВ 3—50% (для чистого продукта)	1194 3124		I выс.	3121 3; 6а	Табл. 5: герм. укуп. Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
7238 ЭТИЛОКСАЛАТ ETHYL OXALATE	$(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2$. Ядовитая лету- чая бесцветная маслянистая ароматная жидкость. Раздра- жает кожу и слизистые обо- лочки	2525 6152		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
7239 ЭТИЛ-2-ОКСИ-ИЗОБУ- ТИРАТ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) ETHYL-2-OXY-ISOBU- TYRATE (FLAMMAV- LE LIQUIDS, N.O.S.)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{COOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 30^\circ\text{C}$	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4
Этилортоформиат	См. Триэтил-орто-формиат — ПН 6889					
ЭТИЛПЕРХЛОРАТ	Перевозка запрещена					

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-2 С-1 —	<u>С</u> Ш 52 Ш 44	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1 С-1 —	<u>С</u> Ш 52 Ш 26 Ш.15	
<u>3-1</u> D	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>Г-2</u> С-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 В.42 П.42 П.43	См. п. 11.3.16
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2,3</u> В-2 —	<u>С</u> Ш 44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> С-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7240 1-ЭТИЛПИПЕРИДИН 1-ETHYL PIPERIDINE	$C_5H_{10}NC_2H_5$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая, Смешивается с водой. $t_{всп} 19^\circ C$	2386 3227		II ср.	3252 3	Табл. 4
N-Этилпиперидин		См. 1-Этилпиперидин — ПН 7240				
2-Этил-3-пропилакролеин		См. 2-Этилгексаналь — ПН 7210				
7241 ЭТИЛПРОПИОНАТ ETHYL PROPIONATE	$C_2H_5COOC_2H_5$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп} 12^\circ C$. КПВ 1,8—11%	1195 3228		II ср.	3212 3	Табл. 4
Этилсиликат		См. Тетраэтоксисилан — ПН 6794				
7242 N-ЭТИЛТОЛУИДИНЫ с температурой вспышки не менее $23^\circ C$, но не более $61^\circ C$ N-ETHYLTOLUIDINES, flash point not less than $23^\circ C$ but not more than $61^\circ C$	$(CH_3)_6C_6H_4NHC_2H_5$. Ядовитые ЛВЖ, летучие, бесцветные. Раздражают кожу, не смешиваются с водой.	2754 6152		II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
7243 N-ЭТИЛТОЛУИДИНЫ с температурой вспышки более $61^\circ C$ N-ETHYLTOLUIDINES, flash point more than $61^\circ C$	$(CH_3)_6C_6H_4NHC_2H_5$. Ядовитые летучие, бесцветные жидкости. Раздражают кожу, не смешиваются с водой	2754 6152		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
7244 ЭТИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН ETHYLTRICHLOROSI- LANE	$C_2H_5SiCl_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Едкая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Дымит во влажном воздухе. Легко гидролизуется при воздействии влаги, выделяя водород хлористый. Не смешивается с водой. $t_{всп} 9^\circ C$. НКПВ 2,9%	1196 3228		I выс.	3241 3; 8	Табл. 4
Этилфенилдихлорсилан		См. Фенилэтилдихлорсилан — ПН 6968				
7245 N-ЭТИЛФОРМАМИД N-ETHYLFORMAMIDE	$HCONHC_2H_5$. Горючее вещество. Растворимо в воде			III низк.	9123 —	
7246 ЭТИЛФОРМИАТ ETHYL FORMATE	$HCOOC_2H_5$. ЛВЖ. Бесцветная, с ароматным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус $34^\circ C$. $t_{кип} 54^\circ C$. КПВ 3,5—16,5%	1190 3123		II ср.	3112 3	Табл. 4
Этилфосфит		См. Триэтилфосфит — ПН 6890				
7247 ЭТИЛФТОРИД ETHYL FLUORIDE	C_2H_5F . Воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный. КПВ 5—10%. $t_{кип}$ минус $37^\circ C$. Отн. плотн. 1,7	2453 2140			2313 3	Табл. Г1а

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> Ш.29	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> Ш.52	
<u>6-4</u> А	3-02	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	1. Укладывать в наиболее прохладном месте. 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В.46</u>	
<u>9-1</u> А	9-04	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.44</u> Ш.52	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш.49</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7248 ЭТИЛХЛОРАЦЕТАТ ETHYL CHLOROACETATE	$\text{CH}_2\text{ClCOOC}_2\text{H}_5$. Ядовитая летучая ЛВЖ с резким фруктовым запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. При нагревании выделяет ядовитые коррозионные газы, не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 54^\circ\text{C}$	<u>1181</u> 6147		II ср.	<u>6132</u> 6а; 3	Табл. 11, 12
7249 ЭТИЛХЛОРИД ETHYL CHLORIDE	$\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$. Воспламеняющийся сжиженный газ или жидкость. Бесцветные. В пламени образует фосген. КПВ 3,5-15%. $t_{\text{кип}} 13^\circ\text{C}$. Отн. плотн. 2,2	<u>1037</u> 2137			<u>2313</u> 3	Табл. 3: 1а
Этилхлоркарбонат	См. Этилхлорформиат — ПН 7253					
7250 ЭТИЛ-2-ХЛОРПРОПИОНАТ ETHYL-2-CHLOROPROPIONATE	$\text{CH}_3\text{CHClCOOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная с резким запахом. Раздражает слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 38^\circ\text{C}$	<u>2935</u> 3340		III низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
Этил-альфа-хлорпропионат	См. Этил-2-хлорпропионат — ПН 7250					
7251 ЭТИЛХЛОРСИЛАН (ХЛОРСИЛАНЫ, Н.У.К.) CHLOROSILANE (CHLOROSILANES, N.O.S.)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{SiH}_2\text{Cl}$. ЛВЖ. Бесцветная с резким запахом. Едкая. Вызывает ожоги, пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитая высокоопасная. Легко гидролизуется при воздействии влаги, выделяя водород хлористый. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23°C	<u>2985</u> 3199		II ср.	<u>3242</u> 3; 8	Табл. 4
7252 ЭТИЛХЛОРТИОФОРМИАТ ETHYL CHLOROTHIOFORMATE	ClSOC_2H_5 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная ЛВЖ с раздражающим запахом. Ядовита. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Водой разлагается. $t_{\text{всп}} 29^\circ\text{C}$	<u>2826</u> 8169		II ср.	<u>8342</u> 8, 3	Табл. 16, 17
7253 ЭТИЛХЛОРФОРМИАТ ETHYL CHLOROFORMATE	$\text{ClCOOC}_2\text{H}_5$. Ядовитое летучее высокоопасное вещество. ЛВЖ. Бесцветная. Едкая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 16^\circ\text{C}$	<u>1182</u> 6148		I выс.	<u>6121</u> 6а; 3; 8	Табл. 15; герм. укуп. Я8е Я9г Я14а Я15а Я16а Я17а
Этилцеллозольв	См. Эфир моноэтиловый этиленгликоля — ПН 7285					
7254 ЭТИЛЦЕЛЛОЗОЛЬВ-АЦЕТАТ ETHYLENE GLYCOL MONOETHYL ETHER ACETATE	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{OC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым приятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 57^\circ\text{C}$	<u>1172</u> 3341		III низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52 П.39	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> Г-1,2 —	— Ш.25 Ш.39 Ш.52 П.40	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> Г-1,2 В, П	См. ч. IV, п. 6.5* Ш.26 Ш.44	
<u>8-5</u> А	3-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 —	<u>С*</u> Ш.44 Ш.52	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-3</u> D	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.26	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7255 ЭТИЛЦИАНАЦЕТАТ ETHYL CYANOACETA- TE	$CNCH_2COOC_2H_5$. Ядовитая ле- тухая бесцветная или бледно- желтая жидкость. При взаимо- действии с кислотами выделяет ядовитые пары. Частично сме- шивается с водой	2666 6149		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
Этилцианид	См. Пропионитрил — ПН 6576					
Этин...	См. Ацетилен... — ПН 5167					
Этинилтрифторид...	См. Трифторэтилен... — ПН 6875					
ЭТИОН	См. приложение 13					
ЭТОАТ-МЕТИЛ	См. приложение 13					
Этоксанилины	См. Фенитидины — ПН 6953					
1-Этоксипутан	См. Эфир этилбутиловый — ПН 7290					
Этоксипропан-1	См. Эфир пропилэтиловый — ПН 7286					
Этоксизтан	См. Эфир диэтиловый — ПН 7277					
2-Этоксизтанол	См. Эфир моноэтиловый этиленгликоля — ПН 7285					
2-Этоксизтилацетат	См. Этилцеллозольвацетат — ПН 7254					
ЭТОПРОФОС	См. приложение 13					
Эфир	См. Эфир диэтиловый — ПН 7277					
Эфир аллиловый изотио- циановой кислоты...	См. Аллилзотиоцианат... ПН 5036					
Эфир аллиловый му- равьиной кислоты	См. Аллилформиат ПН 5039					
Эфир аллиловый хлор- муравьиной кислоты	См. Аллилхлорформиат — ПН 5041					
7256 ЭФИР АЛЛИЛГЛИ- ЦИДИЛОВЫЙ ALLYL GLYCIDYL ET- HER	$C_3H_5OCH_2CH \overset{O}{\parallel} CH_2$. ЛВЖ. Бес- цветная. Ядовитая. Раздража- ет слизистые оболочки. Не сме- шивается с водой. $t_{всп} 48^\circ C$	2219 3307		III низк.	3353 3; ба	Табл. 4
7257 ЭФИР АЛЛИЛЭТИЛО- ВЫЙ ALLYL ETHYL ETHER	$C_3H_5OC_2H_5$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{всп}$ минус $11^\circ C$. $t_{кип} 68^\circ C$	2335 3181		II ср.	3222 3, ба	Табл. 4
Эфир амиловый азотис- той кислоты	См. Амилнитрит — ПН 5072					
Эфир амиловый азотной кислоты	См. Амилнитрат — ПН 5071					
Эфир амиловый муравь- иной кислоты	См. Амилформиаты — ПН 5078					

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Эфир амиловый уксус- См. Амилацетаты — ПН 5067 ной кислоты						
7258 ЭФИР АЦЕТОУКСУС- НЫЙ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) ETHYL ACETOACETA- TE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная, с неприятным за- пахом. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 23-61^\circ\text{C}$	1993 3345	III низк.	3313 3	Табл. 4	
Эфир бензиловый бен- См. Бензилбензоат — ПН 5224 зойной кислоты						
Эфир бензиловый уксус- См. Бензилацетат — ПН 5223 ной кислоты						
Эфир бензиловый хлор- См. Бензилхлорформиат — ПН 5228 муравьиной кислоты						
7259 ЭФИР БЕНЗИЛЭТИ- ЛОВЫЙ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) BENZYL ETHYL ET- HER (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}} 47^\circ\text{C}$. КПВ 0,4—1,8%	1993 3345	III низк.	3313 3	Табл. 4	
Эфир бис-(β-хлор) эти- См. Эфир 2,2'-дихлордиэтиловый — ПН 7275 ловый						
Эфир бис-(2-этилгекси- См. Диизооктилгидрофосфат — ПН 5587 ловый) фосфорной кис- лоты						
Эфир борноэтиловый См. Этилборат — ПН 7203						
Эфир бортрифтордимер- См. Эфират диметилловый трифторида бора — ПН 7292 тиловый						
Эфир бортрифтордиэти- Бора эфират диэтиловый трифторида — ПН 5267 ловый						
Эфир 2-бромдиэтиловый См. Эфир 2-бромэтилэтиловый — ПН 7260						
7260 ЭФИР-2-БРОМЭТИЛ- ЭТИЛОВЫЙ 2-BROMOETHYL ET- HER	$\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{OC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бес- цветная, с запахом эфира. Ядо- вита. В высоких concentra- циях действует наркотически. Частично смещивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23°C	2340 3188	II ср.	3212 3	Табл. 4	
Эфир бутиловый См. Эфиры дибутиловые — ПН 7267						
Эфир н-бутиловый ак- См. н-Бутилакрилат... — ПН 5304 риловой кислоты...						
Эфир н-бутиловый ме- См. н-Бутилметакрилат — ПН 5320 такриловой кислоты						

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КС}}$	КР	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-3}}{\text{С-1}} \\ \frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 26}} \\ \text{Ш 52}$	
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{В-2}} \\ \frac{\text{Г-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.51}} \\ \text{Ш 52}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{Г-1,2}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 25}} \\ \text{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO			
Эфир бутиловый 2,4-ди- хлорфеноксиуксусной кислоты...	См. 2,4-Д эфир бутиловый	— ПН 5745, 5746					
Эфир бутиловый молоч- ной кислоты	См. Бутиллактат	— ПН 5318					
Эфир н-бутиловый му- равьиной кислоты	См. н-Бутилформиат	ПН 5353					
Эфир трет-Бутиловый надбензойной кислоты...	См. трет-Бутилпероксибензоат	ПН 5328—5330					
Эфир трет-бутиловый надмаленовой кислоты	См. трет-Бутилмонопероксималеат	— ПН 5321 - 5323					
Эфир трет-Бутиловый надуксусной кислоты.	См. трет-Бутилпероксиацетат	ПН 5326, 5327					
Эфир н-бутиловый про- пионовой кислоты	См. н-Бутилпропионат	ПН 5347					
Эфир бутиловый уксу- сной кислоты	См. Бутилацетаты	— ПН 5307					
Эфир н-бутилвинило- вый...	См. Эфир винилбутиловый	— ПН 7262					
7261 ЭФИР н-БУТИЛМЕ- ТИЛОВЫЙ BUTYL METHYL ET- HER	С ₄ H ₉ ОСН ₃ . ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой от минус 18 до 23 °С. t _{всп} 70 °С	2350 3195	II ср.	3212 3	Табл. 4		
Эфир трет-бутилмети- ловый	См. Эфир метил-трет-бутиловый	— ПН 7279					
Эфир бутилэтиловый	См. Эфир этилбутиловый	— ПН 7290					
Эфир виниловый...	См. Эфир дивиниловый...	— ПН 7268					
Эфир виниловый масля- ной кислоты ингибиро- ванный	См. Винилбутират ингибированный	— ПН 5381					
Эфир виниловый уксу- сной кислоты...	См. Винилацетат..	— ПН 5378					
Эфир виниловый хлор уксусной кислоты	См. Винилхлорацетат	— ПН 5387					
7262 ЭФИР ВИНИБУТИ- ЛОВЫЙ ИНГИБИРО- ВАННЫЙ BUTYL VINYL ETHER, INHIBITED	С ₄ H ₉ ОСН:СН ₂ . ЛВЖ. Бесцвет- ная, летучая, с резким запахом эфира. Ядовитая. Раздражает слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. t _{всп} минус 1 °С	2352 3196	II ср. —	3212 3	Табл. 4		

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
7263 ЭФИР ВИНИЛИЗОБУ- ТИЛОВЫЙ ИНГИБИ- РОВАННЫЙ VINYL ISOBUTYL ET- HER, INHIBITED	$\text{CH}_2:\text{CHOCCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Частично смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 9°C	1304 3290		II ср.	3212 3	Табл. 4	
7264 ЭФИР ВИНИЛМЕТИ- ЛОВЫЙ ИНГИБИРО- ВАННЫЙ VINYL METHYL ET- HER, INHIBITED	$\text{CH}_3\text{OCH}:\text{CH}_2$. Воспламеняю- щийся сжиженный газ. НКПВ 2,7. $t_{\text{кип}} 6^\circ\text{C}$. Отн. плотн. 2,0	1087 2187			2313 3	Табл. 3: Г1а Г4а	
7265 ЭФИР ВИНИЛЭТИЛО- ВЫЙ ИНГИБИРОВАН- НЫЙ VINYL ETHYL ETHER, INHIBITED	$\text{CH}_2:\text{CHOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Полимеризуется как в жидкой, так и в парообразной фазе. Ядовитая высокоопас- ная. Сильный наркотик. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 46°C . $t_{\text{кип}} 36^\circ\text{C}$. КПВ 1,7— 2,8%	1302 3146		I выс.	3111 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
ЭФИР 2,4,6,3',4',6' — ГЕКСАНИТРОДИФЕ- НИЛОВЫЙ 2,4,6,3',4',6' — НЕХА- NITRODIPHENYLET- HER	Перевозка запрещена						
Эфир гексаэтиловый пи- рофосфорной кислоты	См. Гексаэтилтетрафосфат — ПН 5458						
Эфир гексиловый му- равьиной кислоты...	См. Гексилформиат... — ПН 5463						
Эфир гексиловый уксус- ной кислоты...	См. Гексилацетат... — ПН 5461						
Эфир гептиловый му- равьиной кислоты...	См. Гептилформиат -- ПН 5475						
Эфир гептиловый уксус- ной кислоты	См. Гептилацетат... — ПН 5474						
Эфир гликольдиметило- вый...	См. Эфир диметилловый этиленгликоля — ПН 7271						
7266 ЭФИР ДИАЛЛИЛО- ВЫЙ DIALLYLETHER	$(\text{CH}_2:\text{CHCH}_2)_2\text{O}$. ЛВЖ. Бес- цветная, с неприятным запа- хом. Ядовитая. Не смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 11°C	2360 3204		II ср.	3222 3; 6	Табл. 4	
7267 ЭФИРЫ ДИБУТИЛО- ВЫЕ DIBUTYL ETHERS	$\text{C}_4\text{H}_9\text{OC}_4\text{H}_9$. ЛВЖ. Бесцветные, со слабым эфирным запахом. Не смешиваются с водой. $t_{\text{всп}}$ 38°C (о. с.). КПВ 1,5—7,8%	1149 3328		III низк.	3313 3	Табл. 4	
Эфир дибутиловый ща- велевой кислоты	См. Дибутилоксалат — ПН 5564						

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
7268 ЭФИР ДИВИНИЛО- ВЫЙ ИНГИБИРОВАН- НЫЙ DIVINYL ETHER, IN- HIBITED	$\text{CH}_2\text{.CH=OCH:CH}_2$. ЛВЖ. Ядо- витая высокоопасная Бесцвет- ная с характерным запахом. Сильный наркотик Легко вос- пламеняется от статического электричества. В присутствии кислорода или под воздействи- ем солнечных лучей образуют- ся неустойчивые пероксиды, ко- торые самопроизвольно или при нагревании взрываются Не сме- шивается с водой $t_{\text{всп}}$ ми- нус 30°C $t_{\text{кип}}$ 30°C КПВ 1,7— 27,0%	1167 3120		I выс.	3111 3	Табл. 4
Эфир диизобутиловый См Эфиры дибутиловые — ПН 7267						
Эфир диизооктиловый См Диизооктилгидрофосфат — ПН 5587 фосфорной кислоты						
7269 ЭФИР ДИИЗОПРО- ПИЛОВЫЙ DIISOPROPYL ETHER	$(\text{CH}_3)_2\text{CHOCN}(\text{CH}_3)_2$ ЛВЖ. Бесцветная, с сильным аромат- ным запахом. Ядовитая высо- коопасная Сильный наркотик. Легко воспламеняется от ста- тического электричества В при- сутствии кислорода или в ре- зультате воздействия солнеч- ных лучей могут образовы- ваться неустойчивые перокси- ды, которые самопроизвольно или при нагревании взрывают- ся Не смешивается с водой $t_{\text{всп}}$ минус 36°C $t_{\text{кип}}$ 69°C КПВ 1,5—21,0%	1159 3117		II ср.	3112 3	Табл. 4
7270 ЭФИР ДИМЕТИЛО- ВЫЙ DIMETHYL ETHER	$(\text{CH}_3)_2\text{O}$. Воспламеняющийся сжиженный газ с запахом хлор- роформа. КПВ 2—50% $t_{\text{кип}}$ минус 25°C . Отн. плотн 1,6	1033 2133			2313 3	Табл. 3: Ia
Эфир диметиловый См. Диметилкарбонат — ПН 5625 угольной кислоты						
7271 ЭФИР ДИМЕТИЛО- ВЫЙ ЭТИЛЕНГЛИКО- ЛЯ 1,2-DIMETHOXYETHA- NE	$\text{CH}_3\text{OC}_2\text{H}_4\text{CH}_3$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с запахом эфира. Смешива- ется с водой. $t_{\text{всп}}$ 1°C (о. с)	2252 3211		II ср.	3212 3	Табл. 4
ЭФИР α,α' -ДИ(НИТ- РОКСИ)-МЕТИЛОВЫЙ DI-(NITROXY) METHYL- ETHER Перевозка запрещена						

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 <u>Г-1,3</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.25</u> Ш.52	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 <u>Г-1,3</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> Ш.25	См. п. 11.3.16
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> <u>В-1</u> —	<u>—</u> <u>Ш.52</u> Ш.26	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> <u>Г-1,2</u>	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
7272 ЭФИР ДИПРОПИЛО- ВЫЙ DIPROPYL ETHER	$(C_3H_7)_2O$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ ниже минус 18 °С	2384	3120	II ср.	3112 3	Табл. 4
Эфир дифениловый...	См. Дифенилоксид... — ПН 5675					
7273 ЭФИР ДИХЛОРДИ- ИЗОПРОПИЛОВЫЙ DICHLOROISOPROPYL ETHER	$[ClCH_2CH(CH_3)]_2O$. Ядовитая летучая жидкость. Не смешивается с водой	2490	6127	II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
7274 ЭФИР сим-ДИХЛОР- ДИМЕТИЛОВЫЙ DICHLORODIMETHYL ETHER, SYMMETRICAL	$O(CH_2Cl)_2$. Ядовитая чрезвычайно опасная ЛВЖ, летучая. Бесцветная, подвижная. Разлагается под действием воды и тепла. Сильно раздражает слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 42 °С	2249	6126	I выс.	6131 6a: 3	Табл. 11, 12
Эфир дихлордиметило- вый симметричный	См. Эфир сим-Дихлордиметиловый — ПН 7274					
7275 ЭФИР 2,2'-ДИХЛОР- ДИЭТИЛОВЫЙ 2,2'-DICHLORO-DI-ET- HYL ETHER	$(ClCH_2CH_2)_2O$. Ядовитая летучая бесцветная жидкость. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой, но реагирует с ней, выделяя водород хлористый	1916	6126	II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
Эфир дихлоризопрони- ловый	См. Эфир дихлордиизопрониловый — ПН 7273					
Эфир дихлорэтиловый	См. Эфир 2,2'-дихлордиэтиловый — ПН 7275					
7276 ЭФИР ДИЭТИЛЕН- ГЛИКОЛЯ МОНОБУ- ТИЛОВЫЙ DIETHYLENE GLY- COL ETHER	$CH_2OHCH_2O(CH_2)_2C_4H_9$. Бесцветная или желтоватая горючая жидкость. $t_{всп}$ 78 °С			III низк.	9123 —	
7277 ЭФИР ДИЭТИЛОВЫЙ DIETHYL ETHER	$(C_2H_5)_2O$. ЛВЖ. Прозрачная, подвижная, летучая, с ароматным запахом. Сильный наркотик. В присутствии кислорода или под воздействием солнечных лучей образуются неустойчивые пероксиды, которые самопроизвольно или при нагревании взрываются. Эфир легко воспламеняется от статического электричества. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 40 °С. $t_{кип}$ 34 °С. КПВ 1,7—48,0%. ПДК 300 мг/м ³	1155	3117	I выс.	3111 3	Табл. 4
Эфир диэтиловый мало- новой кислоты	См. Диэтилмалонат — ПН 5730					

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 В-2 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>6-1</u> В	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.26	
<u>6-4</u> Д	3-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> Г-1,2 В	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 Ш.52 Ш.44	
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> Г-1,2 В, П	См. ч. IV, п. 6.5* Ш.44 В.46	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-2,3</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.52 Ш.26	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 Г-1,3 —	<u>Д</u> Ш.52 Ш.25	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Эфир диэтиловый уголь- См. Диэтилкарбонат — ПН 5727 ной кислоты						
7278 ЭФИР ДИЭТИЛОВЫЙ ЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ ETHYLENE GLYCOL DIETHYL	$C_2H_5OCH_2CH_2OC_2H_5$. Бесцветная с приятным эфир- ным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп} 35^\circ C$	ЛВЖ. 3340	1153	III низк.	3313 3	Табл. 4
Эфир 2,4-Д-хлоркрати- См. 2,4-Д, эфир кротиловый — ПН 5747 ловый						
Эфир изоамиловый мас- См. Изоамилбутират . — ПН 5795 ляной кислоты...						
Эфир изоамиловый му- См. Изоамилформиат... — ПН 5796 равьиной кислоты...						
Эфир изобутилвинило- См. Эфир винилизобутиловый... — ПН 7263 вый...						
Эфир изобутиловый ак- См. Изобутилакрилат... — ПН 5798 риловой кислоты...						
Эфир изобутиловый му- См. Изобутилформиат — ПН 5806 равьиной кислоты						
Эфир изобутиловый ук- См. Изобутилацетат — ПН 5800 сусной кислоты						
Эфир изовалерианово- См. Этилизовалерат ПН 7230 этиловый...						
Эфир изопропениловый См. Изопропенилацетат — ПН 5812 уксусной кислоты						
Эфир изопропиловый См. Эфир диизопропиловый -- ПН 7269						
Эфир изопропиловый См. Изопропилнитрат — ПН 5821 азотной кислоты						
Эфир изопропиловый См. Пропилформиаты — ПН 6571 муравьиной кислоты						
Эфир изопропиловый См. Изопропилпропионат — ПН 5822 пропионовой кислоты						
Эфир изопропиловый ук- См. Изопропилацетат — ПН 5815 сусной кислоты						
Эфир изопропиловый См. Изопропилхлорформиат -- ПН 5826 хлормуравьиной кислоты						
Эфир изопропиловый 2- См. Изопропил-2-хлорпропионат — ПН 5825 хлорпропионовой кислоты						
Эфир изопропиловый См. Изопропилхлорацетат - ПН 5823 хлоруксусной кислоты						
Эфир кротиловый См. 2,4-Дихлорофеноксуксусной кислоты — ПН 5747						
Эфир малоновый См. Диэтилмалонат — ПН 5730						

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				СО	ср.		
Эфир вый	метил-н-бутило- СМ. Эфир н-бутилметилоый — ПН 7261						
7279 ЭФИР МЕТИЛ-трет- БУТИЛОВЫЙ METHYL-tert-BUTYL- ETHER	$HC_3OC(CH_3)_3$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С	2398 3136		II ср.	3252 3	Табл. 4	
Эфир метиловый	СМ. Эфир диметиловый — ПН 7270						
ЭФИР МЕТИЛОВЫЙ АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ NITRIC ACID METHYL ETHER	Перевозка запрещена						
Эфир метиловый ак- риловой кислоты	СМ. Метилакрилат... — ПН 6172						
7280 ЭФИР МЕТИЛОВЫЙ БЕНЗОЛСУЛЬФОКИСЛОТЫ (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) BENZENESULPHONIC ACID METHYL ETHER (POISONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	$C_6H_5O_2OCH_3$. Ядовитая, летучая, краснокоричневая маслянистая жидкость	2810 6231		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
Эфир метиловый глико- левой кислоты...	СМ. Метилгликолят... — ПН 6196						
Эфир метиловый ди- хлоруксусной кислоты	СМ. Метилдихлорацетат — ПН 6199						
Эфир метиловый масля- ной кислоты	СМ. Метилбутират — ПН 6191						
Эфир метиловый мета- криловой кислоты...	СМ. Метилметакрилат... — ПН 6215						
Эфир метиловый му- равьиной кислоты	СМ. Метилформиат — ПН 6227						
Эфир метиловый про- пионовой кислоты	СМ. Метилпропионат — ПН 6222						
Эфир метиловый три- хлоруксусной кислоты	СМ. Метилтрихлорацетат — ПН 6225						
Эфир метиловый уксус- ной кислоты	СМ. Метилацетат — ПН 6177						
Эфир метиловый хлор- муравьиной кислоты	СМ. Метилхлорформиат — ПН 6237						
Эфир метиловый 2-хлор- пропионовой кислоты	СМ. Метил-2-хлорпропионат — ПН 6235						
Эфир метиловый хлор- уксусной кислоты	СМ. Метилхлорацетат — ПН 6230						

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
7281 ЭФИР МЕТИЛПРО- ПИЛОВЫЙ METHYL PROPYL ET- HER	$\text{C}_3\text{H}_7\text{OC}_3\text{H}_7$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом эфира. Ядовитая. При вдыхании действует наркотически. Раздражает слизистые оболочки. Частично смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 20°C . $t_{\text{кип}}$ 39°C . НКПВ 2,0%	2612 3138		II ср.		3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Эфир метилфениловый	См. Анизол — ПН 5137						
Эфир метилхлорметиловый	См. Эфир хлордиметиловый — ПН 7287						
Эфир метилциклогексильный уксусной кислоты	См. Метилциклогексилацетат — ПН 6243						
7282 ЭФИР МЕТИЛЭТИЛОВЫЙ ETHYL METHYL ET- HER	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OCH}_3$. Воспламеняющийся сжиженный газ. КПВ 2—10%. $t_{\text{кип}}$ 11°C Отн. плотн. 2,1	1039 2140				2313 3	Табл. 3: Г1а
7283 ЭФИР МОНОБУТИЛОВЫЙ ЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ ETHYLENE GLYCOL MONOBUTYL ETHER	$\text{C}_4\text{H}_9\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$. Ядовитая, летучая, бесцветная жидкость со слабым запахом. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ $69,5^\circ\text{C}$. КПВ 1,1—10,0%	2369 6151		III низк.		6113 66	Табл. 11, 12
7284 ЭФИР МОНОМЕТИЛОВЫЙ ЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ ETHYLENE GLYCOL MONOMETHYL ETHER	$\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым приятным запахом. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 46°C	1188 3342		III низк.		3313 3	Табл. 4
Эфир монометиловый этиленгликоля и уксусной кислоты	См. Метилцеллозольвацетат — ПН 6238						
Эфир монохлордиметиловый	См. Эфир хлордиметиловый — ПН 7287						
7285 ЭФИР МОНОЭТИЛОВЫЙ ЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ ETHYLENE GLYCOL MONOETHYL ETHER	$\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{OC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 54°C	1171 3341		III низк.		3313 3	Табл. 4
Эфир моноэтиловый этиленгликоля и уксусной кислоты	См. Этилцеллозольвацетат — ПН 7254						
Эфир муравьинопропиловый	См. Пропилформнаты — ПН 6571						
Эфир октиловый, 2,4-Д	См. 2,4-Д, эфир октиловый — ПН 5778						
Эфир октиловый уксусной кислоты	См. Октилацетат — ПН 6443						
Эфир ортомуравьиный	См. Триэтилортоформнат — ПН 6889						

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КС}}$	КР	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-1}{\text{Е}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	3-1	<u>П—все</u> <u>Г—все</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.44</u>	
$\frac{2-4}{\text{В}}$	2-30	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	2-1	<u>С-1</u> <u>В-1</u> —	— <u>Ш.52</u>	
$\frac{6-1}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д10}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> Укрывать от лучистого тепла. <u>Ш.44</u>	
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	<u>П-3</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
Эфир перфторметилвини- ниловый	См. Эфир трифторметилтрифторвиниловый						ПН 7286-1
Эфир перфторэтилвини- ловый	См. Эфир трифторэтилтрифторвиниловый						ПН 7286-2
Эфир перфторэтилпер- фторвиниловый	См. Эфир трифторэтилтрифторвиниловый						ПН 7286-2
Эфир петролейный...	См. Бензины-растворители...						ПН 5232 - 5234
Эфир пропиленметило- вый	См. Эфир метилпропиловый						ПН 7281
Эфир пропиловый	См. Эфир дипропиловый						ПН 7272
Эфир норм-пропиловый азотной кислоты	См. н-Пропилнитрат						ПН 6568
Эфир пропиловый мас- ляной кислоты...	См. Пропилбутират...						ПН 6559
Эфир пропиловый му- равьиной кислоты	См. Пропилформиаты						ПН 6571
Эфир пропиловый про- пионовой кислоты...	См. Пропилпропионат...						ПН 6568
Эфир норм-пропиловый уксусной кислоты	См. н-Пропилацетат						ПН 6557
Эфир норм-пропиловый хлормуравьиной кислоты	См. норм-Пропилхлорформиат						ПН 6573
7286 ЭФИР ПРОПИЛЭТИ- ЛОВЫЙ ETHYL PROPYL ET- HER	$C_2H_5OC_3H_7$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая. Раздражает слизистые оболочки. Смешивается с во- дой. $t_{всп}$ ниже минус $18^\circ C$ $t_{кип}$ $61-64^\circ C$. КПВ 1,7-9,0%	2615 3125		II ср.	3112 3	Табл. 5: герм. укуп. Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
Эфир серный	См. Эфир диэтиловый						ПН 7277
7286-1 ЭФИР ТРИФТОРМЕ- ТИЛТРИФТОРВИНИ- ЛОВЫЙ PERFLUOROMETHYL- VINYL ETHER	$CF_3OCF_2CF_2$. Воспламеняю- щийся сжиженный газ. Отн. плотн. 4,8. $t_{кип}$ минус $27^\circ C$. КПВ 7-73%. ПДК 50 мг/м ³	3153 2171			2313 3	Табл. 3: Г1а	
7286-2 ЭФИР ТРИФТОРЭТИЛ- ТРИФТОРВИНИЛО- ВЫЙ PERFLUOROETHYL- VINYL ETHER	$CF_3CF_2OCF_2CF_2$. Воспламеняю- щийся сжиженный газ. Отн. плотн. 6,4. $t_{кип}$ $12^\circ C$. КПВ 7- 73%. ПДК 50 мг/м ³	3154 2171			2313 3	Табл. 3: Г1а	
Эфир уксусноциклогек- силовый	См. Циклогексилацетат						ПН 7110

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
7287 ЭФИР ХЛОРИДИМЕТИ- ЛОВЫЙ METHYL CHLORO- METHYL ETHER	$\text{ClCH}_2\text{OCH}_3$. Ядовитое высоко- опасное вещество. ЛВЖ. Бес- цветная Пары раздражают сли- зистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 18°C (о. с.). $t_{\text{кип}}$ 60°C . ПДК 0,5 мг/м^3 (в пересчете на хлор).	1239 6196		II ср.	3122 3; 6a	Табл. 15: герм. укуп. Я8e Я9g Я14a Я15a Я16a Я17a
7288 ЭФИР ХЛОРИМЕТИЛ- ЭТИЛОВЫЙ CHLOROMETHYL ET- HYL ETHER	$\text{ClCH}_2\text{OC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с раздражающим запахом. Ядовитая. Слезоточивое веще- ство. На воздухе дымит, вы- деляя хлористый водород. Час- тично смешивается с водой. $t_{\text{сп}}$ от минус 18 до 23°C	2354 3198		II ср.	3222 3; 6a	Табл. 4
Эфир хлорэтиловый ук- См. 2-Хлорэтилацетат... — ПН 7064 сусной кислоты...						
Эфир циануксусный эти- См. Этилцианацетат — ПН 7255 ловый						
Эфир циклогексиловый См. Циклогексилформиат... — ПН 7113 муравьиной кислоты...						
Эфир циклогексиловый См. Циклогексилацетат — ПН 7110 уксусной кислоты						
Эфир 2,3-эпоксипропил- См. Эфир этилглицидиловый — ПН 7291 этиловый						
Эфир этилаллиловый См. Эфир аллилэтиловый — ПН 7257						
Эфир этилбензиловый... См. Эфир бензилэтиловый... — ПН 7259						
7290 ЭФИР ЭТИЛБУТИЛО- ВЫЙ ETHYL BUTYL ETHER	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_4\text{H}_9$. ЛВЖ. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 1°C	1179 3223		II ср.	3212 3	Табл. 4
Эфир 2-этилбутиловый См. 2-Этилбутилацетат — ПН 7206 уксусной кислоты						
Эфир этилвиниловый... См. Эфир винилэтиловый... — ПН 7265						
7291 ЭФИР ЭТИЛГЛИЦИ- ДИЛОВЫЙ 1,2-ЕРОХУ-3-ЕТНО- ХУПРОПАНЕ	$\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$. ЛВЖ. Раздражает слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ 47°C	2752 3337		III низк.	3313 3	Табл. 4
Эфир этилметиловый... См. Эфир метилэтиловый... — ПН 7282						
Эфир этиловый См. Эфир диэтиловый — ПН 7277						
Эфир этиловый азотис- См. Этилнитрит... — ПН 7237 той кислоты...						

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-3</u> D	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1</u> <u>Г-1</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>3-1</u> E	3-04	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.51</u> <u>Ш.46</u>	
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>D</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-2</u> A	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Эфир этиловый актило- вой кислоты...	См. Этилакрилат..	—	ПН 7188			
Эфир этиловый ацетоук- сусной кислоты...	См. Эфир ацетоуксусный	--	ПН 7258			
Эфир этиловый борной кислоты	См. Этилборат	--	ПН 7203			
Эфир этиловый бромук- сусной кислоты	См. Этилбромацетат	--	ПН 7204			
Эфир этиловый изовале- риановой кислоты...	См. Этилизовалерат...	--	ПН 7230			
Эфир этиловый изокро- тоновой кислоты	См. Этилкротонат	--	ПН 7232			
Эфир этиловый изомас- ляной кислоты	См. Этилизобутират	--	ПН 7229			
Эфир этиловый крото- новой кислоты	См. Этилкротонат	—	ПН 7232			
Эфир этиловый масля- ной кислоты	См. Этилбутират	—	ПН 7209			
Эфир этиловый молоч- ной кислоты	См. Этиллактат	—	ПН 7233			
Эфир этиловый муравьи- ной кислоты	См. Этилформиат	—	ПН 7246			
Эфир этиловый оксизо- масляной кислоты...	См. Этил-2-оксиизобугират...	-	ПН 7239			
Эфир этиловый пропио- новой кислоты	См. Этилпропионат	—	ПН 7241			
Эфир этиловый уксус- ной кислоты	См. Этилацетат	—	ПН 7198			
Эфир этиловый хлорму- равьиной кислоты	См. Этилхлорформиат	—	ПН 7253			
Эфир этиловый 2-хлор- пропионовой кислоты	См. Этил-2-хлорпропионат	—	ПН 7250			
Эфир этиловый хлор- тио муравьиной кислоты	См. Этилхлортиоформиат	—	ПН 7252			
Эфир этиловый хлорук- сусной кислоты	См. Этилхлорацетат	—	ПН 7248			
Эфир этиловый циано- уксусной кислоты...	См. Этилцианацетат...	—	ПН 7255			
Эфир этиловый щавеле- вой кислоты	См. Этилоксалат	—	ПН 7238			
Эфир этилпропиловый	См. Эфир пропилэтиловый	—	ПН 7286			

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
7292 ЭФИРАТ ДИМЕТИ- ЛОВЫЙ ТРИФТОРИ- ДА БОРА BORON TRIFLUORI- DE DIMETHYL ETHE- RATE	$\text{BF}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$ ВГВ Бесцветная ЛВЖ При взаимодействии с водой разлагается, образуя ди- метилловый эфир Едкая для кожи и слизистых оболочек. $t_{\text{всп}} 20^\circ\text{C}$ $t_{\text{пл}} \text{ минус } 14^\circ\text{C}$	2965 4333		II ср.	4362 4в, 3; 8	Табл. 8; герм. укуп. B3a B10a B11a B12a B13a	
7293 ЭФИРСУЛЬФОНАТ ETHERSULPHONATE	Малоопасное ядовитое веще- ство Пестицид. ПДК 2 мг/м ³			III низк.	9153 —		

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(окончание)

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-11</u> D	4-32	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>Г-2</u> В, П	<u>См. Размещать с учетом требова-</u> <u>ч. IV, ний п. 4.2.2</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В.52</u>	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.32</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию

**Правила морской перевозки опасных грузов
(Правила МОПОГ)
РД 31.15.01—89
Том II**

Редактор А. Ф. Грушина

Технический редактор Б. Г. Колобродова

Корректоры И. М. Авейде, Г. Л. Шуман

Сдано в набор 24.10.89 г. Подписано в печать 24.12.90 г.
Формат изд. 70×108/16. Бум. тип. Гарнитура литературная.
Печать высокая. Печ. л. 57,0. Уч.-изд. л. 65,84. Тираж 7500.
Заказ тип. № 1245. Изд. № 546/9-В. Цена 14 руб.

В/О «Мортехинформреклама»
125080, Москва, Волоколамское шоссе, 14

Типография «Моряк», Одесса, ул. Ленина, 26

ДЛЯ ЗАМЕТОК