

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

ГЛАВНОЕ САНИТАРНО-АПИДЕМИОЛОГИЧЕСКОЕ УПРАВЛЕНИЕ

**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ
ПО УСТАНОВЛЕНИЮ ОРИЕНТИРОВОЧНЫХ
БЕЗОПАСНЫХ УРОВней ВОЗДЕЙСТВИЯ
ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ
РАБОЧЕЙ ЗОНЫ**

Москва — 1985

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

Главное санитарно-эпидемиологическое управление

"УТВЕРЖДАЮ"

Заместитель Главного
Государственного санитарного
врача СССР

А.И.ЗАЙЧЕНКО
4 ноября 1985г.
№4000-85

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ПО УСТАНОВЛЕНИЮ ОРИЕНТИРОВОЧНЫХ
БЕЗОПАСНЫХ УРОВней ВОЗДЕЙСТВИЯ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В
ВОЗДУХЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ

Москва - 1985

И гигиени труда и профзаболеваний АМН СССР, ВНИИГИТОКС, Ленинград-
ий НИИ гигиени труда и профзаболеваний, Киевский НИИ гигиени труда
профзаболеваний, Новосибирский НИИ гигиени, ВНИИПОБИХС, I-ый Москов-
ий медицинский институт, Уфимский НИИ гигиени и профзаболеваний,
санский медицинский институт, ВНИИбиотехника, ВНИИ дезинфекции и
сериализации.

ставители: Саноцкий И.В., Уланова И.П., Сидоров К.К., Иванов Н.Г.,
Лепо, А.И., Авилова Г.Г., Каган Ю.С., Сасинович Л.М., Михеев М.И.,
Ахтисберг И.М., Сперанский С.В., Ротенберг Е.С., Новиков С.М.,
Ксимиш Г.Г., Ковязин В.Г., Зельцер П.Л., Заева Г.И.

I. Общие положения

Настоящие Методические указания предназначены для определения величин ориентировочных безопасных уровней воздействия (ОБУВ) вредных веществ в воздухе рабочей зоны.

Методические указания предназначены для НИИ гигиенического профиля, медицинских институтов, токсикологических лабораторий различных министерств и ведомств.

ОБУВ - временный ориентировочный гигиенический норматив, утверждаемый Министерством здравоохранения СССР на 2 года на основании рекомендаций секции "Промышленной токсикологии" Проблемной комиссии "Научные основы гигиены труда и профпатологии".

При необходимости продления срока действия ОБУВ либо перевода ОБУВ в ПДК секция пересматривает величину ОБУВ и направляет материалы на переутверждение в Министерство здравоохранения СССР.

С момента утверждения величины ПДК ранее установленный ОБУВ данного вещества утрачивает силу.

ОБУВ устанавливаются на период предшествующий проектированию производства (для условий опытных и полузаводских установок, путем расчета:

- по параметрам токсикометрии вещества, устанавливаемым в соответствии с "Методическими указаниями к постановке исследований и обоснования санитарных стандартов вредных веществ в воздухе рабочей зоны" (утв. Минздравом СССР, № 2163-80 от 04.04.80);

- с помощью интерполяций и экстраполяций в рядах соединений, изких по химической структуре, физическим и химическим свойствам и характеру биологического действия.

Одновременно с устанавливаемыми ОБУВ должны разрабатываться методы их контроля в воздухе рабочей зоны в соответствии с требованиями ГОСТ 12.1.005-76 "ССБТ. Воздух рабочей зоны. Общие санитарно-гигиенические требования".

Выбор способа установления ОБУВ производится в зависимости от степени изученности вещества и принадлежности к химической группе.

Для обоснования ОБУВ основной группы веществ необходимы величины с величинами D_{L50} , C_{L50} (в случае возможности установления), $L_{im,ad}$, кумулятивной активности (установленной по методу Кагана Ю.С. и Станкевича В.В. или по методу Лимма и соавторов), характера действия при попадании на кожу и слизистые оболочки глаз, способности проникать через неповрежденные кожные покровы.

Если вещество относится:

- к гомологическому ряду, представители которого имеют установленную в законодательном порядке величину ПДК для воздуха рабочей зоны;

- к изученному классу химических соединений с известным механизмом действия;

- имеют установленные в законодательном порядке санитарные нормативы в атмосфере населенных мест или в воде водоемов атмосфро-бытового водопользования по токсикологическому признаку вредности,

возможно обоснование ОБУВ при определении не всех указанных выше параметров токсикометрии (группы веществ, относящихся к изученным в токсикологическом плане классам химических соединений)

ОБУВ не устанавливаются:

- для веществ, опасных в плане развития отдаленных и необратимых эффектов,

- для веществ, подлежащих широкому внедрению^x) в практику.

Для установления значения ОБУВ рекомендуется проводить расчеты по нескольким уравнениям.

Для вычисления среднего значения ОБУВ ее величина представляется в виде среднего геометрического логарифма ОБУВ, рассчитанных по отдельным уравнениям. Одновременно целесообразно провести расчеты ОБУВ для ранее нормированных соединений, что позволяет подтвердить обоснованность прогнозов. В случае значительных расхождений величин ОБУВ, рассчитанных по отдельным уравнениям или "выпадении" полученной величины из ряда нормированных соединений исследуемого гомологического ряда, целесообразно привлечение дополнительных расчетов, основанных на определении порогов с помощью метода фракционного голодаания или использования митохондриальной тест-системы. При выборе окончательного значения ОБУВ следует учитывать все имеющиеся сведения о токсических свойствах изучаемого вещества (прогнозируемые величины, аналогия с ранее нормированными соединениями, особенности токсического действия).

Величины ОБУВ ($C_{L_{50}}$, $L_{m_{ac}}$, $L_{m_{ch}}$, $L_{m_{1/2}}$) в уравнениях выражены в $\text{мг}/\text{м}^3$, $D_{L_{50}}$ - $\text{мг}/\text{кг}$.

^x) Под "широким внедрением" понимается наличие контакта с контингентами работающих, количество которых составляет не менее 50 человек ("Методические указания к постановке исследований для обоснования санитарных стандартов вредных веществ в воздухе рабочей зоны", утв. Минздравом СССР, № 2163-80).

При использовании других параметров токсикометрии, лимитирующих показателей, вида подопытных животных, путей введения веществ и т.д. дополнительная информация приведена рядом с рекомендуемыми уравнениями, либо указана непосредственно в самих уравнениях.

2. Определение ОБУВ основной группы веществ.

После проведения токсикологических исследований и установлены DL_{50} , CL_{50} , Lim_{ac} и других параметров токсикометрии расчет величины ОБУВ проводят по приведенным ниже уравнениям.

2.1. Для органических веществ, присутствующих в воздухе в виде паров, определение проводят по уравнениям (1-3)

$$\lg OBVB = 0,5 \lg Lim_{ac} + 0,49 \lg CL_{50} - 0,83 \quad (1)$$

$$\lg OBVB = 0,49 \lg DL_{50} + 0,63 \lg Lim_{ac} - 2,29 \quad (2)$$

$$\lg OBVB = 0,39 \lg Lim_{ac} + 0,41 \lg CL_{50} + 0,36 \lg DL_{50} - 2,61 \quad (3)$$

2.2. Для органических веществ, Lim_{ac} которых установлен поведенческим реа^кцизм (исследования проводят в соответствии с методическими указаниями по использованию поведенческих реа^кций животных в токсикологических исследованиях для целей гигиенического нормирования" (утв. Минздравом СССР № 2166-80), расчет величины ОБУВ проводят по уравнениям (4-5)

$$\lg OBVB = 0,72 \lg Lim_{ac} - 0,2 \lg DL_{50} - 0,36 \quad (4)$$

$$\lg OBVB = 0,79 \lg Lim_{ac} - 1,31 \quad (5)$$

2.3. Для гепатотоксичных веществ, Lim_{ac} которых установлен по комплексу показателей (бронсульталейновая проба, проба синтез гиппуровой кислоты, липидный обмен в печени, органо-химические фрагменты, состояние мембран гепатоцитов) вычисление ОБУВ проводят по уравнению:

$$\lg OBVB = 0,8 \lg DL_{50} + 0,65 \lg Lim_{ac} - 3,64 \quad (6)$$

2.4. Для веществ, обладающих неизбирательным раздражающим действием ($Z \leq I$), расчет ОБУВ возможен по уравнению:

$$\text{f}_{\text{ОБУВ}} = 0,92 \text{f}_{\text{L}im_{12}^{\text{КС}}} - 1,22 \quad (7)$$

$$\text{f}_{\text{ОБУВ}} = 0,99 \text{f}_{\text{L}im_{12}} - 0,756 \quad (8)$$

Определение Lim_{12} для белых крыс и человека проводят в соответствии с методическими указаниями "К постановке исследований по изучению раздражающих свойств и обоснованию ПДК избирательно действующих раздражающих веществ в воздухе рабочей зоны" (утв. Минздравом СССР, № 2196-80).

2.5. Для органических веществ, присутствующих в воздухе в виде аэрозолей или их смеси в парах

$$\text{f}_{\text{ОБУВ}} = 0,63 \text{f}_{\text{ДЛ}50} - 1,75 + f \quad (9)$$

где f по классификации кумулятивного действия Л.И.Медведя и соавт. для сверхкумулятивных веществ составляет $I,194$, для высококумулятивных $- 0,871$, для среднекумулятивных $- 0,786$.

$$\text{f}_{\text{ОБУВ}} = 0,70 \text{f}_{\text{L}im_{ac}} - 0,94 + f \quad (10)$$

где f для веществ 1-й группы составляет $- 1,48$, для веществ 2-й группы $- 0,703$, для веществ 3-й группы $- 0,600$.

$$\text{f}_{\text{ОБУВ}} = 0,36 \text{f}_{\text{ДЛ}50} + 0,47 \text{f}_{\text{L}im_{ac}} - 1,62 + f \quad (11)$$

где f для сверхкумулятивных веществ составляет $- 1,070$, для высококумулятивных $- 0,766$, для среднекумулятивных $- 0,672$.

Поправки на выраженность кумулятивного действия целесообразно использовать в тех случаях, когда есть основание полагать, что величина коэффициента кумуляции оказывает влияние на значения ОБУВ (аналогия с ранее нормированными структурно близкими соединениями).

2.6. Расчет величины ОБУВ химических органических веществ различной структуры возможен с помощью сплавно-модели множественной нелинейной зависимости величины ОБУВ от совокупности показателей (параметры токсикометрии, физико-химические показатели):

C_{50}^M кг/л, D_{50}^M и D_{50}^{KS} г/кг; L_{im}^{KS} мг/м³, $\rho_{m,ac}$ кг/м³, T_{pl} °С, T_{kip} °С, m - мс вкулярная
 вязкость, μ дин. г/см², M - диэлектрический момент, E - диэлектрическая проницаемость, n_p - коэффициент преломления, k - коэффициент поверхности, σ - напряжение, η - мольная энталпия. Графическое изображение может быть представлено на рис. I. (12)

Расчеты могут производиться с неполным набором любого сочетания изложенных в модель показателей (полнота информации не менее 50% при обязательном наличии данных о D_{50}^M или C_{50}^M и $L_{im,ac}$).

$F_1 \dots F_{12}$ - сплайны - графики зависимости величины ОБУВ от различных параметров вещества.

$V_1 \dots V_{12}$ - весомость соответствующих параметров вещества от единицы.

Пример расчета величины ОБУВ бензола с помощью сплайнов. На горизонтальных осях сплайнов откладывают параметры вещества

Параметр	F_x	B_i
45 мг/м ³	- 0,28	0,15
15,6	- 0,08	0,06
	+0,08	0,10
80 °С	+0,12	0,05
0,88	- 0,08	0,06
1,5	+ 0,30	0,17

$$\sum F = 0,02$$

$$\sum B = 0,59$$

из полученных точек восстанавливают перпендикуляры до осей и определяют значения нелинейных коэффициентов F на линейных осях. Найденные коэффициенты F и их весомости B

(указани под каждой спайи-моделью) подставляют в расчетную формулу:

$$OBUB = 0,62 + \frac{\sum F_i}{\sum B_i} = 0,62 + \frac{0,28+0,08+0,12-0,08-0,30}{0,15+0,06+0,10+0,05+0,06+0,17} \\ = 0,61 + \frac{0,14}{0,59} = 0,62 + 0,23 = 0,65$$

$$\lg OBUB = 0,65 \text{ или } OBUB = 10^{0,65} = 4,46 \text{ мг/м}^3$$

Величина ПДК бензола, утвержденная в законодательном порядке 5 мг/м³. Расчет был проведен по 6 параметрам из II предусмотренных в модели (полнота информации 54,5%).

2.7. Для органических веществ, обладающих общетоксическим действием, ОБУВ рассчитывают по уравнению

$$OBUB = \frac{\text{расчетный } L_{imch}}{\text{коэф. запаса}} \quad (I3)$$

а) расчет L_{imch} проводится по уравнениям

$$\lg L_{imch}(\text{мг/м}^3) = 0,62 \lg CL_{50}(\text{мг/м}^3) - 1,68 \quad (I4)$$

$$\lg L_{imch}(\text{мг/м}^3) = 0,77 \lg L_{imac}(\text{мг/м}^3) - 0,56 \quad (I5)$$

При одновременном наличии смертельных и пороговых концентраций для мышей и крыс в качестве исходных следует брать величины для наиболее чувствительного вида животных.

Уравнения отражают общую зависимость между L_{imch} и параметрами острой токсичности.

Для отдельных групп соединений рекомендуется проводить расчет, используя следующие уравнения (I6-21)

$$\text{фосфорорганические вещества } \lg L_{imch} = 0,95 \lg CL_{50} + 0,45 \quad (I6)$$

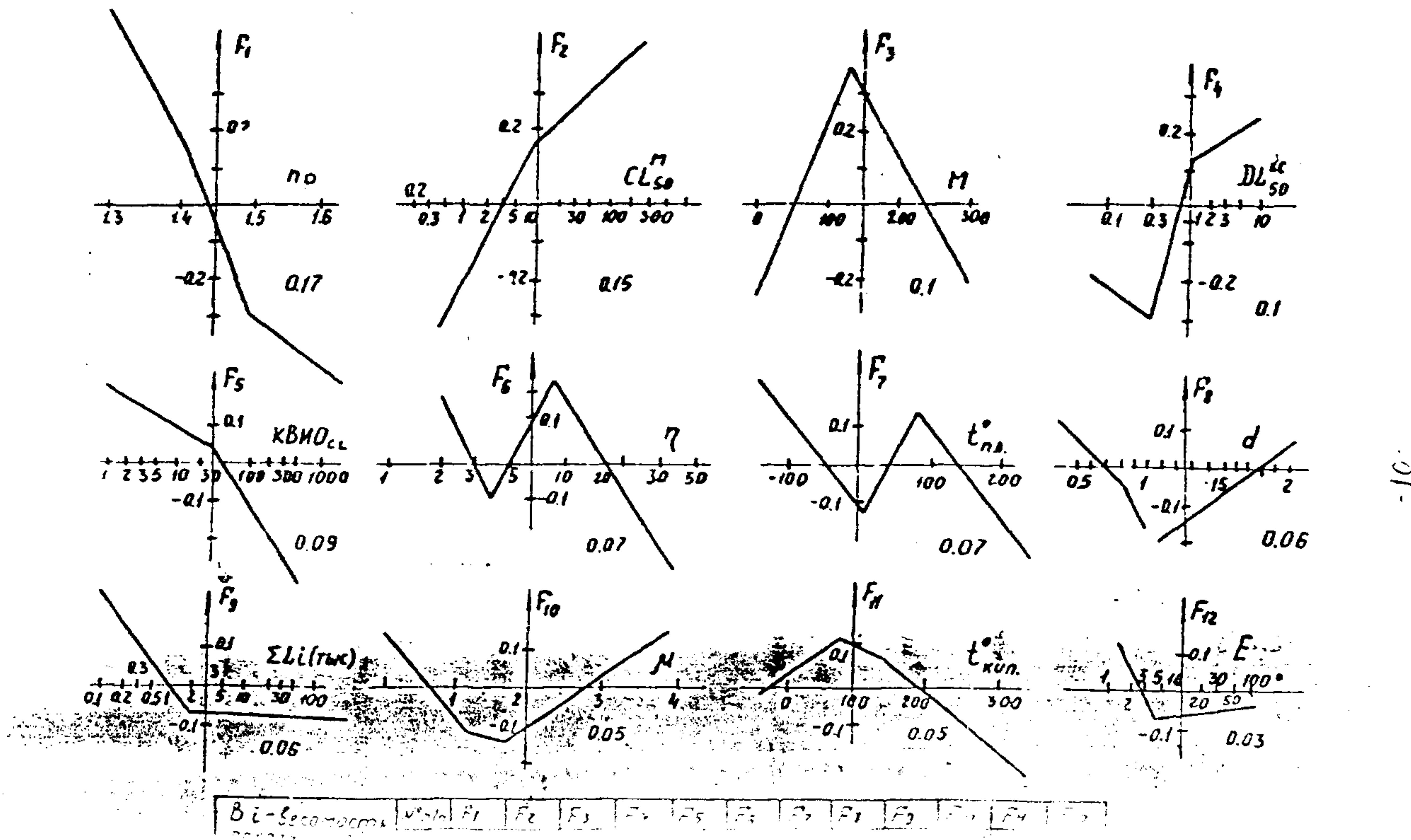
$$\text{альдегиды и кетоны } L_{imch} = 6,19 + 0,288 \sqrt{CL_{50}} \quad (I7)$$

$$L_{imch} = 2,90 + 2,56 \sqrt{L_{imac}} \quad (I8)$$

$$\text{Производные акриловой и метакриловой кислот} \quad \lg L_{imch} = 0,93 \lg CL_{50} + 2,23 \quad (I9)$$

$$\lg L_{imch} = 1,24 \lg L_{imac} + 0,46 \quad (20)$$

$$\text{нитрилы и шапки, относящиеся к группе } C_N \quad \lg L_{imch} = 0,58 \lg L_{imac} + 1,65 \quad (21)$$



б) Обоснование коэффициента запаса. Коэффициент запаса слагается из данных о потенциальной и реальной опасности вещества. Для характеристики потенциальной опасности использована величина КВИО, т.е. отношение максимально достижимой концентрации паров вещества в воздухе при 20°C и его CL₅₀ (КВИО_{cl}) либо к L_{imac} - КВИО_{ac}). Биологическая активность вещества на разных уровнях воздействия оценена по величинам CL₅₀, L_{imac} и L_{imch} (по расчету). Кумулятивная активность вещества оценена по величинам зон хронического и биологического действия. Межвидовые различия в чувствительности подопытных животных (не менее 4-х видов грызунов - мышей, морских свинок, крыс, кроликов) оценены по величине КВР - отношению CL₅₀ для наиболее устойчивого вида животных к CL₅₀ для наиболее чувствительного при одном и том же пути выведения в организм. Предусмотрено 2 варианта обоснования коэффициента запаса в зависимости от результатов эксперимента. При 1-ом варианте расчет коэффициента запаса проводится исходя из значений CL₅₀, L_{imch}, КВИО_{cl}, Z_{ch}, КВР. Исходные данные приведены в таблице I.

Согласно 2-му варианту расчет коэффициента запаса проводится в случае недостижимости в стандартных условиях эксперимента величин CL₅₀. В этом случае коэффициент запаса обосновывается исходя из значений L_{imac}, L_{imcl}, Z_{ch}, КВИО_{ac}, КВР (таблица 2). Для расчета коэффициента следует в каждом из 5 разделов, обозначенных римскими цифрами, таблиц I или 2 (в зависимости от результатов эксперимента) найти графу, относящуюся к данным опыта и соответствующий им балл. Найденные таким образом баллы необходимо сложить, полученной сумме в таблице З соответствует определенное значение коэффициента запаса.

Таблица № 1

Расчет коэффициента запаса по I-ому варианту

I	$C_{1,50} \text{ мг/м}^3$	≤ 500	501-5000	5001-50000	> 50000
I	баллы	8	6	4	2
II	$L_{\text{нн}} \text{ мг/м}^3$	≤ 1	I, I-I00	II-II00	$> I00$
III	баллы	8	6	4	2
IV	Z_{ch}	> 100	I00-I10	I00-I10	< 10
V	баллы	8	6	4	2
VI	KEMO _{ac}	> 300	300-30	29-3	< 3
VII	баллы	8	6	4	2
VIII	KEMR	> 9	9-3	< 3	-
IX	баллы	9	6	-	-

Таблица 2

Расчет коэффициента запаса по 2-ому варианту

I	$L_{\text{нн}} \text{ мг/м}^3$	≤ 10	I0-I100	I01-I100	> 1000
I	баллы	8	6	4	2
II	$L_{\text{нн}} \text{ мг/м}^3$	≤ 1	I, I-I00	II-II00	> 100
III	баллы	8	6	4	2
IV	Z_{ch}	> 10	I0-5	4,9-2,5	$< 2,5$
V	баллы	8	6	4	2
VI	KEMO _{ac}	> 1000	9999-1000	999-100	< 100
VII	баллы	8	6	4	2
VIII	KEMR	> 9	9-3	< 3	-
IX	баллы	8	6	4	-

Таблица 3

Коэффициент запаса в зависимости от суммы баллов

Сумма баллов	12	14	16	18	20	22	24	26	28	30	32	34-40
Коэффициент запаса	4	5	6	7	8	9	10	12	14	16	18	20

Расчетная величина L_{50} может быть апробирована в краткосрочном (30 дней) эксперименте, программа которого предусматривает проведение исследований на 8 группах белых крыс (всего не менее 68 животных). Исследование влияния вещества на организм проводят на 13-15 день, на 20-25 день и 28-30 день воздействия. Применяются следующие методы исследования:

- а) суммационно-пороговый показатель с функциональной пробой - анодизацией головного мозга - для исследования функционального состояния центральной нервной системы; исследование поведенческих реакций.
- б) изучение сорбционных свойств тканей основных органов и желез методом витального окрашивания.

Пороговый эффект характеризуется напряжением защитных механизмов при формировании начальных фаз интоксикации. На это указывает: 1) выявление наличия торможения в центральной нервной системе, появляющееся только при применении пробы - анодизации головного мозга, торможение поведенческих реакций; 2) обнаружение скрытого выраженного снижения, а затем и увеличения сорбционной способности тканей ряда желез внутренней секреции (гипофиза, щитовидной железы, надпочечников), а также отдельных внутренних органов. (С.М.Павленко, В.А.Гусева).

2.8. ОБУВ неорганических газов и паров рассчитывают по уравнениям (22-23)

$$\text{ОБУВ} = \text{CL}_{50} (\text{мм}/\text{л}) + 0,4 + M, \text{ или в упрощенном виде (22)}$$

$$\text{ОБУВ} = 2,52 \cdot \text{CL}_{50} (\text{мг}/\text{л}) \quad (23)$$

2.9. ОБУВ для аэрозолей окислов и других малорастворимых соединений металлов рассчитывают по уравнению для растворимых соединений металлов - по уравнению (24-27)

$$\text{ОБУВ} = 0,85 \sqrt{\text{ДЛ}}_{50} (\text{мА/кг}) - 3,0 + \sqrt{N} \quad (24)$$

$$\text{ОБУВ} \text{ мг/м}^3 = 0,664 \sqrt{\text{ДЛ}}_{50} \text{ мг/кг} - 1,59 \quad (25)$$

де: ДЛ_{50} - смертельная доза для 50% мышей при внутрибрюшинном введении в последующем наблюдением в течение недели, выраженная в миллиатомах на килограмм массы тела (мл/кг);

N - число атомов металла в молекуле вещества

Расчет ОБУВ растворимых солей металлов по $L_{\text{им}}$:

$$\text{СЕУВ} \text{ мг/м}^3 = 0,7 \sqrt{L_{\text{им}}} \text{ мг/кг} - 0,85 \quad (26)$$

Расчет ОБУВ растворимых соединений металлов по ДЛ_{50} и при совместном их использовании:

$$\text{ОБУВ} \text{ мг/м}^3 = 0,29 \sqrt{\text{ДЛ}}_{50} + 0,48 \sqrt{L_{\text{им}}} \text{ мг/кг} - 1,24 \quad (27)$$

2.10. Расчет ОБУВ с помощью митохондриальной тест-системы.

Метод основан на изучении влияния веществ на процессы дыхания в изолированных митохондриях почек крыс.

Расчет ОБУВ проводится на основе использования величины C_{50} - концентрации, угнетающей дыхание изолированных митохондрий на 50%.

Величина C_{50} может быть получена из литературы, либо в соответствии с "Методическими рекомендациями по экспрессному определению параметров токсикометрии новых химических агентов в изолированных митохондриях" (утв. Минздравом РСФСР 04.05.77).

2.10.1. Расчет величины ДЛ_{50} при введении в желудок.

Расчет величины ДЛ_{50} осуществляется по уравнению (28)

$$\text{ДЛ}_{50} = 1,30 + 0,55 \frac{I}{C_{50}} \quad (28)$$

Средняя ошибка расчетной величины ДЛ_{50} составляет 1,72-1,8 раза, или 1,57±0,2 раза по абсолютной величине.

Пример расчета: экспериментально найденная величина C_{50} приевой соли 2,4-дихлореноксусной кислоты (2,4-Д) составляет $5 \cdot 10^{-3} \text{ М}$; $I/C_{50} = 0,2 \cdot 10^2$; $\sqrt{I/C_{50}} = 2,3$. Подставляя получившую величину в уравнение (28) имеем: $\text{ДЛ}_{50} = 1,30 + 0,55 \cdot 2,3 = 1,74$.

$$30+I_{265} = 2,565;$$

$$\text{I}/\text{DL}_{50} = 2,565; \text{I}/\text{ДL}_{50} = 0,68 \cdot 10^2; \text{ДL}_{50} = 0,272 \cdot 10^{-2} \text{ гмоль/л}$$

Исходя из молекулярной массы 2,4-Д, равной 243, находим расчетную ДЛ₅₀ в весовых единицах, равную 660 мг/кг (крысы).

2.10.2. Расчет величины CL₅₀ (однократная 2-х часовая ингаляционная затравка). Расчет осуществляется по уравнению

$$\text{I}/\text{CL}_{50} = 3,05 + 0,663 \text{I}/\text{C}_{i50} \quad (29)$$

Средняя ошибка расчетной величины CL₅₀ составляет 2,92 ± 0,48.

Пример расчета: экспериментально найденная величина C_{i50} для SO₂ (в виде натриевой соли Na₂SO₃) составляет 2,4 · 10⁻² м. Отсюда I/C_{i50} = 4,16 · 10¹, а I/CL₅₀ = 1,62.

Подставляя эту величину в уравнение (29) найдем

$$\text{I}/\text{CL}_{50} = 3,05 + 0,663 \cdot 1,62 = 4,12$$

Если I/CL₅₀ = 4,12, то I/CL₅₀ = 1,35 · 10⁴, а CL₅₀ = 7,5 · 10⁻⁵ м. Исходя из молекулярного веса SO₂, равного 64, переводом CL₅₀ в принятую в токсикологии высокую величину, которая составляет 4,8 мг/л. Согласно литературным данным, величина CL₅₀ для SO₂ варьирует от 2,6 до 6 мг/л.

2.10.3. Расчет порога однократного действия при 4-х часовой ингаляции (L_{1/4ac}) осуществляется по уравнению (30)

$$\text{I}/\text{L}_{1/4ac} \text{ (моль/л)} = 4,15 + 0,605 \text{I}/\text{C}_{i50} \quad (30)$$

средняя погрешность расчета составляет 3,13 ± 1,13.

Примечание. В связи с тем, что экспериментально определяемые величины L_{1/4ac} сильно варьируют в зависимости от использования методов и критериев определения порога, к расчетам этого токсикометрического параметра следует относиться с известной осторожностью.

2.10.4. Расчет величины ОБУВ для воздуха рабочей зоны проводится согласно уравнению (31).

$$\text{I}/\text{ОБУВ} \text{ (моль}^{-1} \cdot \text{м}^3\text{)} = 6,64 + 0,766 \text{I}/\text{C}_{i50} \quad (31)$$

Средняя погрешность расчета составляет $6,5 \pm 1,90$

Пример расчета величины ОБУВ.

C_i_{50} для п-хлортолуола (п-ХТ) равна 0,126 М

$$\frac{I}{C} i_{50} = 0,099; \frac{I}{OBUV} = 6,04 + 0,766 \cdot 0,899 = 6,73;$$

$I/OBUV = 5,359 \cdot 10^6$; ОБУВ = $1,86 \cdot 10^{-7}$ моль/л, или, с учетом молекулярного веса п-ХТ (126,6), $1,86 \cdot 10^{-7} \times 126,6 = 2,36 \cdot 10^{-6}$ г/л.

В принятой для гигиенического нормирования системе единиц (мг/м³) получаем: $2,36 \cdot 10^{-5} \cdot 10^6 = 23,6$ мг/м³. Утвержденная в законодательном порядке величина ПДК п-ХТ для воздуха рабочей зоны равна 10 мг/м³ (с учетом действия вещества на репродуктивную функцию).

2.II. Обоснование ОБУВ веществ на основе порога неспецифической реакции организма методом фракционного голодаия.

Для расчета величины ОБУВ необходимо нахождение следующих параметров токсикометрии: DL_{50} исследуемого вещества при однократном внутрибрюшинном введении (DL_{50} в/бр.) CL_{50} (мг/л), порога по методу фракционного голодаия (L_{in}^{idp}) в двухкратных шагах от DL_{50} в/бр.

Соотношение между выражением доз в шагах и в дозах от DL_{50} подчиняется формуле 2^{-N} , где N - порядковый номер шага; так, дозе 2 шага соответствует $1/4$ от DL_{50} (2^{-2}), дозе 10 шагов - $1/1024$ DL_{50} (2^{-10}) - и т.д. При определении величин L_{in}^{idp} а также порога по иным показателям, испытываются дозы, составляющие целое число двухкратных шагов от DL_{50} . Вещества растворяются в воде (в случаях плохой растворимости - с помощью эмульгатора ОП-7 или любого другого, нетоксичность которого доказана). При этом варьирует лишь концентрация вещества в растворе, но не количество раствора: оно всегда составляет 0,01 мл на 1 г массы тела мыши.

Исследование действия веществ методом фракционного голодаия осуществляется следующим образом.

Не менее, чем за неделю до опыта, мыши-самцы двух-пятимесячного возраста расселяются по 60-65 особей в каждую ванночку (клетку). В день опыта (утром) из них формируется 5 экспериментальных групп, выравненных по средней массе тела, животные маркируются групповыми метками (внутри каждой метки одинаковые) и затравливаются внутрибрюшно (2,3 и 4-ая группы, I и 5-я группы - контрольная). После этого они на 6 часов лишаются воды и пищи (первое голодание), затем кормятся в течение 3-х часов и снова лишаются пищи на 14 часов (второе голодание). В ходе голоданий - насыщений мыши периодически взвешиваются. Режим взвешивания: перед первым голоданием; после первого голодания; через 1,2 и 3 часа после начала первого насыщения; после второго голодания; через 1,2,4 и 6 часов после начала второго насыщения (всего 10 взвешиваний). Взвешивание мышей - групповые, по 10 животных вместе, с точностью до 0,5 г. Перед каждым взвешиванием мыши сортируются в соответствии с их групповой принадлежностью, после взвешивания снова объединяются. По итогам эксперимента определяется интегральный динамический показатель (ИДП): сумма модулей отличие в прибавке массы тела сравниваемых групп по всем интервалам между взвешиваниями в единицах, соответствующая 0,25 г. Сравниваются две контрольные группы между собой и каждая подопытная - со средним результатом для двух контрольных. Серии, в которых ИДП при сравнении двух контролей между собой оказывается больше 40, исключаются из рассмотрения (выбраковываются). Для прочих серий показателем наличия токсического эффекта считается $\text{ИДП} > 40$, что соответствует вероятности случайного результата менее 0,001 (по данным "холостых" серий). На основании испытания нескольких доз исследуемого вещества определяется минимальная доза, вызывающая токсический эффект ($L_{\text{min}} \text{ ИДП}$). Правила определения $L_{\text{min}} \text{ ИДП}$:

а) Первоначально испытываются четные шаги от D_{L50} . Если при этом минимальная эффективная доза оказывается от 4 до 10 шагов исключительно, то порог уточняется до двухкратного шага. Во всех остальных случаях достаточно определение порога с точностью до четырехкратного шага.

б) Порог считается найденным, когда две большие дозы эффективны, т.е. дают превышение граничной величины ИДП, а три меньшие - неэффективны.

в) В случае получения данных, противоречащих постулату о прямой зависимости наличия или отсутствия эффекта от дозы, варианты воздействия, давшие парадоксальные результаты, проверяются дважды. Таким образом, по каждому из таких вариантов накапливаются три результата. Доза оценивается как эффективная, если в двух случаях из трех получено превышение граничной величины ИДП, и как неэффективная - если в двух случаях из трех граничная величина не достигается.

г) Доза больше 4 шагов от D_{L50} можно не испытывать. Если эта доза окажется минимальной эффективной или неэффективной, порог квалифицируется как "менее 5 шагов".

После нахождения $L_{\text{ди}} \text{ иди}$ (в двухкратных шагах от D_{L50} в/бр) необходимо по табл.4 определить значение D - дистанции от CL_{50} до ОБУВ (тоже в двухкратных шагах), дальнейший расчет гигиенического норматива производится по формуле: $\text{ОБУВ} = \frac{CL_{50}}{2^D}$ (32)

Таблица № 4

$L_{\text{ди}} \text{ иди}$	D								
менее									
5	6	8	8	12	12	20	16	28	20
5	7	9	9	14	13	22	17	30	21
6	7	10	10	16	14	24	18	32	22
7	8	11	11	18	15	26	19	34	23

Пример. Пусть для какого-либо вещества CL₅₀ составляет 3 мг/л (3000 мг/м³), а L_{im}_{идп} (в шагах от ДL₅₀) равен 16. По табл.4 находим, что данной величине L_{im}_{идп} соответствует дистанция от CL₅₀ до ОБУВ (Д), равная 14 шагам. Тогда ОБУВ будет равен $3000 \text{ мг/м}^3 \times 2^{-14} = \frac{3000}{16384} \text{ мг/м}^3 = 0,19 \text{ мг/м}^3$ (с округлением до сотых).

Экспериментальное определение CL₅₀ может быть заменено расчетом этого параметра по формуле: CL₅₀ (в мг/л) = K : ДL₅₀ в/бр (г/кг).

Для нахождения величины коэффициента К осуществляют следующий опыт. Раствор вещества, соответствующий ДL₅₀ в/бр разводят в 4 раза и с помощью шприца вводят шести мышам внутривенно (в ретроорбитальный венозный синус). Если гибели мышей не наблюдается, или гибнет одна мышь из шести, коэффициент К принимают равным 15. В противном случае (при гибели большего числа мышей), вещество разводят еще в 2 раза (теперь разведение соответствует 1/6 ДL₅₀ в/бр.) и опыт повторяют (на другие 6-ти мышах). Если после этого гибели не наблюдается, или гибнет менее пяти мышей из 6-ти то принимают величину К, равную 5. Если от второй дозы погибают все животные (или 5 или 6), то принимают величину К, равную 0,8. Дальнейший расчет гигиенического норматива на основании исчисленной величины CL₅₀ не отличается от такового при использовании CL₅₀ экспериментальной.

Ограничением способа является неприменимость его для нормирования соединений, в токсическом эффекте которых доминирующим фактором является при поражение легочной ткани. В случае, когда есть основания подозревать разность кожного пути поступления яда, он должен исследоваться дополнительно традиционными методами

То же относится и к эффекту, объединяемому в группу "специфических" (эмбриотропное, тератогенное, канцерогенное и мутагенное действие ядов).

3. Определение ОБУВ веществ, относящихся к изученным в токсикологическом плане классам или группам химических соединений.

3.1. Для органических соединений, находящихся в воздухе в виде паров либо смеси паров и аэрозолей, рекомендуется следующие уравнения.

Класс или группа соединений	Уравнение
Углеводороды предельные алифатические	$ОБУВ = 0,001 \cdot CL_{50}$ (33)
Углеводороды с непредельной связью в открытой цепи	$ОЕУВ = 0,0004 \cdot CL_{50}$ (34)
Хлоруглеводороды предельные алифатические	$ОБУВ = 0,0005 : CL_{50}$ (35)
Хлоруглеводороды непредельные	$ОБУВ = 0,0002 : CL_{50}$ (36)
Хлорбензолы, хлороксины, хлорнафталины	$ОБУВ = 0,0025 \cdot CL_{50}$ (37)
Бромуглеводороды без непредельных связей в открытой цепи	$ОБУВ = 0,00025 CL_{50}$ (38)
Спирты предельные алифатические с атомами F или без них, фенолы без непредельных связей в боковых цепях	$\frac{1}{2} ОБУВ = \frac{0,286}{0,75 + \frac{1}{2} M} \cdot \frac{1}{2} CL_{50} \text{ Мг/л}$ (39)
Спирты непредельные алифатические с одной двойной связью	$\frac{1}{2} ОЕУВ = \frac{0,286}{1,10 + \frac{1}{2} M} \cdot \frac{1}{2} CL_{50} \text{ Мг/л}$ (40)
То же с двумя двойными или одной тройной связью	$ОЕУВ = \frac{0,286}{1,35 + \frac{1}{2} M} \cdot CL_{50} \text{ Мг/л}$ (41)
Простые эфиры предельные алифатические	$ОЕУВ = 0,001 + CL_{50}$ (42)
Простые эфиры алифатические непредельные	$ОБУВ = 0,0003 \cdot CL_{50}$ (43)
Органические кислоты и их ангидриды	$ОБУВ = 0,001 \cdot CL_{50}$ (44)
Фторированные органические кислоты	$ОЕУВ = \text{от } 0,00016 CL_{50} \text{ до } 0,0005 CL_{50}$ (45)

Хлорангидриды органических кислот	ОБУВ = 0,0025 . CL ₅₀	(46)
Сложные эфиры (без фосфора)	ОБУВ = 0,001 CL ₅₀	(47)
Ацетаты, акрилаты	ОБУВ = 0,0025 . CL ₅₀	(48)
Хлорированные сложные эфиры	ОБУВ = 0,0005 . CL ₅₀	(49)
Альдегиды	ОБУВ = 0,51 CL ₅₀ мг/л - 0,92 + 0,6 M	(50)
Кетоны предельные алифатические	ОБУВ = 0,008 . CL ₅₀	(51)
Хлорацетон	ОБУВ = 0,001 . CL ₅₀	(52)
Кетоны непредельные алифатические	ОБУВ = 0,00001 . CL ₅₀ до 0,0002 . CL ₅₀	(53)
Гетероциклические соединения	ОБУВ = 0,0005 . CL ₅₀	(54)
Нитросоединения	ОБУВ = 0,002 . CL ₅₀	(55)
Нитросоединения алифатические с 3 и 4 группами	ОБУВ = 0,00063 . CL ₅₀	(56)
Амины разнообразные	ОБУВ = 0,001 . CL ₅₀	(57)
Нитрилы, цианиды, изоцианаты (с группой C ≡ N или C = N)	ОБУВ = 0,78 CL ₅₀ мг/л - 0,67 + 0,6 M	(58)
Нитро- и аминосоединения ряда бензола	ОБУВ = 0,0116 L _{max} + 0,27	(59)
	0,67 L ₅₀ - 2,35	(60)

Расчет ОБУВ органических соединений, находящихся в воздухе в виде смеси паров и аэрозоля производят по уравнениям (63-69). Расчет ОБУВ проводят исходя из величины ДЛ₅₀ при введении в желудок.

Для класса углеводородов	ОБУВ = 0,016 ДЛ ₅₀	(63)
- " - галоидуглеводородов	ОБУВ = 0,001 ДЛ ₅₀	(64)
- " - спиртов	ОБУВ = 0,0025 ДЛ ₅₀	(65)
- " - аминов	ОБУВ = 0,005 ДЛ ₅₀	(66)
- " - нитросоединений	ОБУВ = 0,002 ДЛ ₅₀	(67)
- " - гетероциклических соединений	ОБУВ = 0,002 ДЛ ₅₀	(68)
- " - сложных эфиров	ОБУВ = 0,002 ДЛ ₅₀	(69)

* для этой же группы соединений, находящихся в воздухе в виде аэрозоля, расчет ОБУВ рекомендуется по уравнениям (61-62)

$$\begin{cases} \text{ОБУВ} = 0,92 \\ \text{ОБУВ} = 0,66 \end{cases} \begin{cases} L_{max} - 1,65 \\ DL_{50} - 2,11 \end{cases} \quad \begin{cases} (61) \\ (62) \end{cases}$$

3.2. Для расчета ОБУВ членов гомологических рядов, в которых уже имеются нормированные гомологи, используется зависимость

$$\text{ОБУВ} = \frac{M \cdot 100}{\sum l_i} \quad (70)$$

где $\sum l_i$ - сумма величин биологических активностей химических связей атомов в молекуле нормируемого вещества; значения l_i для разных гомологических рядов соединений, вычисленные как средние величины из нормированных гомологов ряда, приведены в таблице.

Значение биологической активности химических связей нормированных соединений различных гомологических рядов.

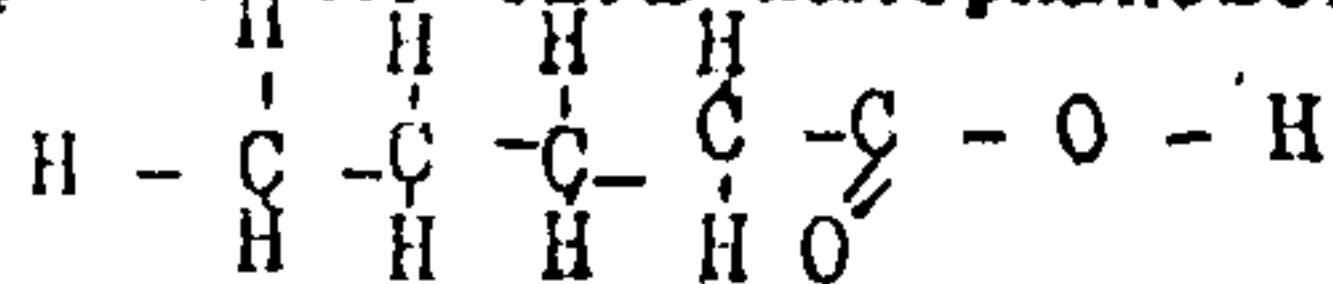
Химическая связь	$l_i (\text{"/мM})$	Ряд соединений
$>\text{C}-\text{H}$	0,0	Предельные, непредельные, циклические и нециклические углеводороды
$>\text{C}-\text{C}<$	6,5	Предельные углеводороды ряда метана
$>\text{C}=\text{C}<$ (сочная связь)	459,0	Непредельные углеводороды ряда этилена
$-\text{C}=\text{C}-$ (сопряженная связь)	842,0	Диэтиленовые углеводороды
$-\text{C}\equiv\text{C}-$	4122,0	Непредельные углеводороды ряда ацетилена
$>\text{C}-\text{C}<$	243,0	Предельные циклические углеводороды (цикlopарафины)
$>\text{C}=\text{C}<$	5116,0	Непредельные циклические углеводороды
$>\text{C}=\text{C}<$	4957,0	Незамещенные ароматические углеводороды (бензол)
$>\text{C}=\text{C}<$	504,0	Замещенные ароматические углеводороды ряда бензола
$>\text{C}=\text{C}<$	1073,0 31503,0	Ароматические углеводороды с конденсированными кольцами: двуя колыами (ряд нафталина) тремя колыами (ряд фенантрена)
$>\text{C}=\text{O}$	352,0	Предельные кетоны жирного ряда

1	2	3
>C=O	97647,0	Непредельные кетоны жирного ряда
>C=O	8311,0	Циклические кетоны
>C=O	21721,0	Ароматические кетоны
>C=O	933708,0	Хиноны
>C=O	15625,0	Предельные альдегиды жирного и ароматического рядов
>C=O	209767,0	Непредельные альдегиды жирного ряда
>C-O-	303,0	Предельные эфиры жирного ряда
>C-O-	2260,0	Непредельные эфиры жирного ряда
>C-O-	7647,0	Эфиры алициклического и ароматического рядов
>C-O-	976,0	Ацетали
>C-L-	25526,0	Органические трехчленные окиси
>C-C-	49303,0	Ненасыщенные (пятичленные) гетероциклы с одним атомом кислорода (ряд фурана)
>C-U-	307,0	Гетероциклы (пятичленные) с двумя атомами кислорода
>C-C-	2425,0	Шестичленные гетероциклы с двумя атомами кислорода
-O-H	10073,0	Предельные одноатомные спирты жирного ряда
-O-H	231862,0	Одноатомные фенолы
-U-H	2522,0	Простые эфиры этилен- и диэтиленгликоля
-U-U-	1411288,0	Органические перекиси
-O-H	-6943,0	Предельные монокарбоновые кислоты жирного ряда
-U-H	-200994,0	Непредельные монокарбоновые кислоты жирного ряда
-U-H	1183129,0	Моно- и дикарбоновые кислоты ароматического ряда
>C-O-	68158,0	Ангиридры предельных кислот жирного ряда
>C-C-	65,5	Сложные эфиры предельных жирных кислот

1	2	3
$\Rightarrow C-O-$	-45071,0	Сложные эфиры непредельных эфиров и (или) кислот
$\Rightarrow C-O-$	47130798,0	Сложные эфиры ароматических кислот (фталаты)
$\geq N=O$	4601,0	Окислы азота
$\geq N-O-$	2300,0	То же
$\geq C-N \leq$	-6591,0	Мононитроаффины
$\geq C-N \leq$	132030,0	Три- и тетранитрометан
$\geq C-N \leq$	118467,0	Циклические мононитросоединения
$\geq C-N \leq$	27523,0	Ароматические мононитросоединения
$\geq C-N \leq$	73482,0	Ароматические ди- и тринитросоединения
$\Rightarrow C-N \leq$	1359757,0	Ароматические моно- и динитропироры
$\geq N-H$	281,0	Аммиак
$\geq C-N <$	8978,0	Низшие (до C_6) предельные первичные алифатические амины
$\geq C-N <$	212423,0	Высшие (C_7-C_{20}) предельные и непредельные первичные алифатические амины
$\geq C-N <$	35926,0	Вторичные алифатические амины и диамины
$\geq C-N <$	3650,0	Предельные третичные алифатические амины
$\geq C-N <$	95039,0	Циклические амины
$\geq C-N <$	928469,0	Незамещенные первичные ароматические амины (анилин)
$\geq C-N <$	27195,0	Замещенные (первичные, вторичные и третичные) ароматические амины и диамины.
$\geq C-N <$	386403,0	Ароматические эфиры
$\geq C-N <$	-6725,0	Алифатические аминокислоты
$\geq C-N <$	3400,0	Алкафатические аминоспирты
$\geq C-N <$	91443,0	Гетероциклические азотсодержащие соединения (гомологи этиленамина)

1	2	3
C- N< {a} C= N- {b}	5236,0{a} 10472,0{b}	Ароматические шестичленные азотсодержащие предельные соединения, с одним гетероатомом азота (ряд пиридина)
C- N< {a} C= N- {b}	74006,0{a} 148012,0{b}	Ароматические шестичленные азотсодержащие непредельные соединения с одним гетероатомом азота
C- N=	3007,0	Гетероциклические соединения с одним атомом азота и кислорода (-алкилпроизводные морфолина)
>N- N<	358865,0	Гидразин
≥C- S-	-2643,0	Гетероциклические (пятичленные) непредельные соединения с одним атомом серы
- S-H	1350,0	Сероводород
≥C- S-	54698,0	Меркаптаны
- C≡N	3386,0	Предельные цианиды
-C≡N	2232828,0	Непредельные цианиды
-C≡N	143972,0	Ароматические цианиды

Пример: Расчет ОБУВ валериановой кислоты:



$$\begin{aligned} \sum \ell_i = 9 + \ell_i(>\text{C}-\text{H}) + 4 \cdot \ell_i(>\text{C}-\text{C}<) + I \ell_i(>\text{C}=\text{O}) + I >\text{C}-\text{O}-) + \\ + I \ell_i(-\text{O}-\text{H}) = 9 + 0,8 + 4 \cdot 51,4 I I . (-12517,8 + I . 21987,7 + \\ + I . 8507,7 + I . 8507,9 = 18190,6 \\ \text{ОБУВ} = \frac{102,0}{18190,6} \cdot 1000 = 5,6 \text{ мг/м}^3. \end{aligned}$$

Утвержденная в законодательном порядке ПДК валериановой кислоты составляет 5 мг/м³.

3.3. Для пестицидов рекомендуется проводить расчеты по уравнениям (7I-9I).

Исходными показателями эти уравнения предусматривают DL_{50} при введении в желудок, CL_{50} , для мышей, крыс (экспозиция соответственно 2 и 4 часа), DL_{50}^* при нанесении на кожу и коэффициент кумуляции (γ_3).

Для пестицидов всех групп расчет ОБУВ проводят по уравнению:

или:

$$y_{OBVB} = 0,58 \lg M_{50} (\text{мг/кг}) - 1,96 \quad (71)$$

$$y_{OBVB} = 0,47 \lg M_{50} (\text{мг/кг}) + 0,11 \lg M_{50}^x (\text{мг/кг}) - 2,02 \quad (72)$$

$$y_{OBVB} = 0,52 \lg M_{50} (\text{мг/кг}) + 0,04 - 2,13 \quad (73)$$

$$y_{OBVB} = 0,46 \lg M_{50} (\text{мг/кг}) + 0,06 \lg M_{50}^x (\text{мг/кг}) + 0,04 \lg M_3 - 2,12 \quad (74)$$

Расчет ОБУВ для фосфорорганических пестицидов – по

уравнениям:

$$y_{OBVB} = 0,52 \lg M_{50} (\text{мг/кг}) - 1,6 \quad (75)$$

$$y_{OBVB} = 0,38 \lg M_{50} (\text{мг/кг}) + 0,25 \lg M_{50}^x (\text{мг/кг}) - 1,93 \quad (76)$$

$$y_{OBVB} = 0,46 \lg M_{50} (\text{мг/кг}) + 0,04 \lg M_3 - 1,89 \quad (77)$$

$$y_{OBVB} = 0,28 \lg M_{50} (\text{мг/кг}) + 0,24 \lg M_{50}^x (\text{мг/кг}) + 0,035 \lg M_3 - 2,09 \quad (78)$$

Для высокотоксичных и высоколетучих фосфорорганических пестицидов рекомендуются уравнения:

$$y_{OBVB} \approx 0,47 \lg C_{10} - 1,36 \quad (79)$$

$$y_{OBVB} \approx 0,38 \lg C_{10} + 0,035 \lg M_3 - 1,47 \quad (80)$$

$$y_{OBVB} = 0,74 \lg L_{lim_{ae}} - 0,74 \quad (81)$$

$$y_{OBVB} = 0,15 \lg L_{lim_{ae}} + 0,79 \lg L_{lim_{ch}} - 0,69 \quad (82)$$

$\lg L_{lim_{ch}}$ рассчитывается по уравнению

$$\lg L_{lim_{ch}} = 0,52 \lg L_{lim_{ae}} + 0,09 \lg M_3 - 0,88 \quad (83)$$

Расчет ОБУВ для хлорорганических пестицидов по уравнению:

$$y_{OBVB} = 0,97 \lg M_{50} (\text{мг/кг}) - 3,06 \quad (84)$$

$$y_{OBVB} = 0,74 \lg M_{50} (\text{мг/кг}) + 0,22 \lg M_{50}^x (\text{мг/кг}) - 3,13 \quad (85)$$

$$y_{OBVB} = 0,9 \lg M_{50} (\text{мг/кг}) + 0,06 \lg M_3 - 3,21 \quad (86)$$

$$y_{OBVB} = 0,77 \lg M_{50} (\text{мг/кг}) + 0,15 \lg M_{50}^x (\text{мг/кг}) + 0,06 \lg M_3 - 3,25 \quad (87)$$

Для пестицидов – производных карбаминовой, тио- и

дитиокарбаминовой кислоты - по уравнениям:

$$\text{ОБУВ} = 0,2 \text{ } \text{ДЛ}_{50} \text{ (мг/кг)} - 0,81 \quad (88)$$

$$\text{ОБУВ} = 0,01 \text{ } \text{ДЛ}_{50} \text{ (мг/кг)} + 0,28 \text{ } \text{ДЛ}_{50}^x \text{ (мг/кг)} - 1,18 \quad (89)$$

$$\text{ОБУВ} = 0,14 \text{ } \text{ДЛ}_{50} \text{ (мг/кг)} + 0,02 \text{ } \text{ДЛ}_{50}^x - 0,81 \quad (90)$$

$$\text{ОБУВ} = 0,12 \text{ } \text{ДЛ}_{50} \text{ (мг/кг)} + 0,23 \text{ } \text{ДЛ}_{50}^x \text{ (мг/кг)} + 0,013 \text{ } \text{ДЛ}_{50}^x + 0,013 \quad (91)$$

3.4. Определение ОБУВ продуктов микробиологического синтеза, обладающих сенсибилизирующими свойствами, проводится по уравнению:

$$\text{ОБУВ} = 0,3 \text{ } \text{ДЛ}_{50} + 0,9 \text{ } \text{Lima}^{\phi} - 1,66 \text{ / мг/м}^3 / \quad (92)$$

Определение Lima^{ϕ} продуктов микробиологического синтеза проводится в соответствии с "Методическими указаниями к постановке исследований для обоснования ПДК гидролитических ферментных препаратов микробиологического синтеза в воздухе рабочей зоны" (№ 2339-81).

3.5. Определение ОБУВ по токсикологическим характеристикам.

Для ксенобиотиков, продуктами биотрансформации которых являются естественные метаболиты организма, за ОБУВ принимается такая концентрация вещества в воздухе при однократном его воздействии, при которой количество метаболита в моче к следующим суткам достигает уровня естественного содержания.

Для расчета указанной величины необходимо определить содержание метаболитов в моче животных на разных уровнях воздействия (не менее 3 уровней), а затем по уравнению регрессии вычислить такую концентрацию вещества в воздухе, при которой содержание метаболитов достигает уровня естественного фона. Расчет возможен и графическим путем: построить прямую, отражающую зависимость содержания метаболитов в моче от концентрации вещества в воздухе, и продолжить ее до пересечения с уровнем естественного фона. Пендикуляр, опущенный на точки пересечения указанных прямых, будет соот-

вествовать величине ОБУВ (Г.Г.Лвишова и соавторы).

3.6. Определение ОБУВ по электронным характеристикам молекул.

Определение ОБУВ производных толуола, содержащих только атомы галогенов в метильной группе и бензольном кольце, проводится по величине индекса прочности донорно-акцепторной силы при координации молекул этой группы веществ с рецепторами через атомы галогена проводится по уравнениям (93-94)

а) для веществ обладающих общетоксическим действием

$$\frac{I}{\text{ОБУВ}} = -2,4 + 0,100 \left(\frac{E_D + A^-}{\beta^2} \right) \quad (93)$$

б) для веществ, обладающих раздражающим действием

$$\frac{I}{\text{ОБУВ}} = -0,2 + 0,027 \left(\frac{E_D + A^-}{\beta^2} \right) \quad (94)$$

Индекс прочности донорно-акцепторной силы вычисляется по формуле: $\frac{E_D + A^-}{\beta^2} = \sum_{i=1}^{occ} \sum_{j=1}^{hal} \frac{C_j^2 \cdot d_{ij}}{\epsilon_j - \epsilon_i}$

ϵ_i - энергия занятых электронами спин-орбиталей

ϵ_j - энергия акцепторного уровня рецептора. Нештор не конкретизируются, для ϵ_j принимается значение - 8,08

C_j - коэффициенты разложения молекулярных орбит по атомным орбитам

d - резонансный интеграл для взаимодействия между молекулярной орбитальной рецептора и ψ = атомной орбитальной галогена.

Суммирование в правой части формулы проводится по занятым орбиталям (i) изучаемой молекулы и по атомным орбиталам (k) галогена.

Расчеты электронного строения молекул проводятся по методу одного преобразования дифференциального перекрывания (ДПП/2).

При прогнозировании ОБУВ галоидо-изомерных толуола на основании расчетов электронного строения необходимо в биологическом эксперименте предварительно определить, обладает ли вещество раздра-

жающим или общетоксическим действием.

3.7. Определение ОБУВ веществ, для которых установлены ПДК в атмосферном воздухе населенных мест или в воде водоемов санитарно-бытового водопользования, проводится по уравнениям:

$$\text{ОБУВ} = (-1,69 + 0,481 \text{ ПДК м.р.})^2 \quad (95)$$

$$\text{ОБУВ} = (-1,68 + 1,53 \sqrt{\text{ПДК}_{\text{сс.}}})^2 \quad (96)$$

$$\text{ОБУВ} = -13 + 97 \text{ ПДК}_{\text{B}} (\text{мг/л}) \text{ (при ПДК}_{\text{B}} \geq 0,1) \quad (97)$$

$$\text{ОБУВ} = (0,499 + 4,45 \sqrt{\text{ПДК}_{\text{B}}} (\text{мг/л}))^2 \quad (98)$$

Определение ОБУВ органических веществ, обладающих раздражающими свойствами, проводится по уравнениям:

$$\ell_9 \text{ ОБУВ} + 2,09 + 1,03 \ell_9 \text{ ПДК}_{\text{сс.}} \quad (99)$$

$$\text{ОБУВ} = 1,56 + 47,9 \text{ ПДК м.р.} \quad (100)$$

С выходом настоящих методических указаний утрачивают силу "Методические указания по применению рабочего метода обоснования ориентировочных безопасных уровней воздействия ОБУВ вредных веществ в воздухе рабочей зоны", утвержденные Минздравом СССР (№ 1599-77 от 02.02.77).

Литература

1. Авилова Г.Г., Малинина Е.М., Мальцева Н.М., Карпухина Е.А. "Исследование токсикологических характеристик бензола для оценки степени вредности его действия." Гигиена труда и профзаболевания. 1976 г., № 8, с.27-30.
2. ГОСТ ИСО 1007-76 "Система стандартов безопасности труда. Вредные вещества. Классификация и общие требования безопасности".
3. Изменение № 1 ГОСТ ИСО 1007-76.
4. Информационный указатель стандартов, 1981, № 12.
5. Заева Г.Н. Установление ПДК профессиональных ядов. В кн: "Методы определения токсичности и опасности химических веществ", М., 1978, с.37-46.
6. Иванов Н.Г. "К вопросу об ускоренном гигиеническом нормировании промышленных веществ, обладающих раздражающим действием". Гигиена труда и профессиональные заболевания, 1978, № 6 ,с.51-52.
7. Иванов Н.Г., Сидоров К.К., Максимов Г.Г. "Научные основы математических методов обоснования санитарных стандартов в СССР". В сб. "Научные методы установления ПДК вредных веществ". М., 1983 ., с.25.
8. Каган Ю.С., Сасинович Л.М., Овсеенко Г.И. "Дифференцированный подход к установлению расчетных ОБУВ отдельных групп пестицидов". Материалы 2-го Всесоюзного симпозиума "Применение математических методов для оценки и прогнозирования реальной опасности пестицидов во внешней среде и организме", Киев, 1976, 78-80.
9. Красовский Г.Н., Банигин И.А., Теликина Л.А., Жолдакова З.И. ова Ю.А., Уланова И.П., Сидоров К.К., Шербаков Б.Д. "Расчетные модели прогнозирования безвредных уровней веществ в различных объемах окружающей среды". В сб."Гигиенические аспекты охраны окружающей среды". М.,1979, вып.7, с.43-45.

9. Люблина Е.Н., Михеев М.И., Дворкин Э.А., Сидорин Г.И.,
Лисман М.Б. "Разможность расчета ориентировочных безопасных уров-
ней воздействия (ОБУВ) органических веществ по доступным физико-
химическим константам и параметрам острой токсичности". В сб. "Не-
которые вопросы экспериментальной промышленной токсикологии", М.,
1977, с.28-44.

10. Максимов Г.Г., Хакимов Б.В. "Прогнозирование ОБУВ новых
химических веществ в воздухе рабочей зоны по комплексу показателей
о помощью многомерных страйнов".

Копионированная рукопись, № 4953.

11. Новиков С.М. "Изучение связей между параметрами токсично-
сти и ПДК в отдельных группах вредных веществ". Гигиена и санитария,
1982 ., № 3, с.80-82.

12. Павленко С.М., Юдина Т.В., Гусева В.А. "Методические под-
ходы к оценке скрытых реакций некоторых систем организма при раз-
личных путях поступления токсических веществ". Гигиена и санитария.
1975 ., № 10, с.55-60.

13. Ротенберг И.С. "Классификация ксенобиотиков по локализа-
ции их действия на ферментные системы митохондрий". Бюл.экспер.
биол.и мед., 1982 г., с.42.

14. Сидоров К.К. "Система обоснования коэффициента запаса
при установлении ПДК летучих веществ в воздухе рабочей зоны". Гигиена труда и профзаболеваний, 1980 ., № 3, с.17-20.

15. Сперанский С.В. "Малая токсикометрия". Гигиена труда и
профзаболеваний, 1983 ., № 1, с.50-51. Там же, 1983 ., № 5 ,с.63,
там же, 1984 ., № 3, с.57-53.

16. Улакова И.П., Дьячков П.И., Халепо А.И. "Электронное
строение, параметры токсикометрии и гигиенические регламенты для
галоидпроизводных толуола."

Гигиена труда и профзаболевания, 198 ., № . с.

Приложение № I

ПЕРЕЧЕНЬ УСЛОВНЫХ ОБОЗНАЧЕНИЙ:

- Л₅₀ - смертельная концентрация вещества, вызывающая гибель 50% мышей или крыс при соответственно 2 и 4 часовом ингаляционном воздействии и последующем 14 дневном сроке наблюдения.
- Л_{ас} - порог острого (однократного) действия вещества для крыс при 4 часовом ингаляционном воздействии.
- Л₅₀ - смертельная доза, вызывающая гибель 50% мышей или крыс при однократном введении вещества в желудок и последующем 14 дневном сроке наблюдения.
- Молекулярная масса
- Л_{инч} - порог хронического действия для подопытных животных при ингаляционном воздействии на протяжении 4 месяцев по 4 часа в день 5 раз в неделю.
- Л_{ир} - порог раздражающего действия для подопытных животных (ко - крыс) при однократном 4 часовом ингаляционном воздействии.
- Л_{и2} - порог раздражающего действия для человека при кратковременном воздействии по субъективным и объективным показателям.
- З_{ир} - зона раздражающего действия, отношение $L_{им}$ к $L_{инч}$
- ВНО₅₀ - отношение максимально достижимой концентрации паров вещества в воздухе при 20°C к СI 50, $L_{им}$.
- ВНО_{де} - отношение максимально достижимой концентрации паров вещества в воздухе при 20°C в
- З_и - зона хронического действия, отношение $L_{им}$ ac к $L_{инч}$
- З_{бп} - зона биологического действия, отношение СI 50 к $L_{им}$
- М.Р. - максимально разовая концентрация вещества в атмосфере населенных мест
- К_с - среднеусточная концентрация вещества в атм.жарном воздухе населенных мест

$\text{ПДК}_{\text{в.}}$ - предельно допустимая концентрация веществ в воде, воде-
мов санитарно-бытового водопользования.

$Lim_{\text{ал}}$ - порог аллергенного действия вещества при ингаляции

Приложение № 2

Авторы уравнений для расчета ОБУД

№ уравнений.	Авторы
1-3, 9-II	Новиков С.М.
4-5	Иванов Н.Г., Германова А.Л.
6	Иванов Н.Г., Бидевкина М.В.
-8	Иванов Н.Г., Ковязин В.Г.
12	Максимов Г.Г., Хакимов Б.В.
13-21	Сидоров К.К.
22-24, 33-58, 63-69	Люблина Е.И., Михеев М.И., Дворкин Э.А., Сидорин Г.И., Лисман М.Б.
25-27	Фролова А.Д., Лисман М.В., Дворкин Э.А., Бердскер Е.Г.
28-31	Ротенберг Ю.С.
32	Сперанский С.В.
59-63	Чесленко Н.М., Звездай В.И., Халепо А.И.
70	Заева Г.И.
71-81	Каган К.С., Сасинович Л.М.
92	Иванов Н.Г., Бельцер П.Л., Хрустов И.Е.
93-94	Уланова И.П., Дьячков П.Н., Халепо А.И.
95-98	Сидоров К.К., Уланова И.П., Тепикина Л.А., Панигин М.А., Красовский Г.Н., Еолдакова З.И., Шербаков Б.Д.
99-100	Тепикина Л.А., Иванов Н.Г.

Подп. в печ. № 36953
13. с/ 162 Объем 25 п. л. Зак. 467 Тираж 1250

Тип. ХОЗУ Миннефтехимпрома СССР