



Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Ы Й С Т А Н Д А Р Т  
С О Ю З А С С Р

---

ФЛЮСЫ  
ДЛЯ ЭЛЕКТРОШЛАКОВОГО ПЕРЕПЛАВА

МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ СОДЕРЖАНИЯ ВЛАГИ

ГОСТ 21639.1—90

Издание официальное

20 коп. БЗ 12—90/1032

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО УПРАВЛЕНИЮ  
КАЧЕСТВОМ ПРОДУКЦИИ И СТАНДАРТАМ  
Москва

**ФЛЮСЫ ДЛЯ ЭЛЕКТРОШЛАКОВОГО  
ПЕРЕПЛАВА**

**Методы определения содержания влаги**

**ГОСТ**

**21639.1—90**

Fluxes for electroslag remelting

Methods for determination of moisture content

ОКСТУ 0809

**Срок действия** с 01.07.92  
до 01.07.97

Настоящий стандарт устанавливает гравиметрические методы определения гигроскопической влаги при массовой доле от 0,5 до 5,0% и общей влаги при массовой доле от 0,01 до 5,0% в флюсах для электрошлакового переплава.

**1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ**

Общие требования к методам анализа — по ГОСТ 21639.0.

**2. МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ГИГРОСКОПИЧЕСКОЙ ВЛАГИ**

**2.1. Сущность метода**

Метод основан на высыпывании навески флюса при температуре 105—110°C до постоянной массы

**2.2. Аппаратура**

Весы аналитические с разновесами.

Шкаф сушильный с электрообогревом и терморегулятором.

Стаканчики для взвешивания (бюксы) по ГОСТ 25336.

Эксикатор по ГОСТ 25336, наполненный хлористым кальцием по НТД.

**2.3. Проведение анализа**

Навеску флюса массой 20—50 г помещают в бюксу, предварительно высушенную при 105—110°C до постоянной массы и взвешенную с крышкой.

---

Издание официальное

(С) Издательство стандартов, 1991

Настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен без разрешения Госстандарта СССР

Затем бюксы с навеской и снятой крышкой высушивают в сушильном шкафу при 105—110°C в течение 2 ч, закрывают крышкой, охлаждают в эксикаторе 30—40 мин и взвешивают.

Перед взвешиванием крышку бюксы приоткрывают для уравнивания давления и быстро закрывают. Высушивание повторяют в течение 30 мин до постоянной массы. Если при повторном взвешивании происходит увеличение массы, то за окончательный результат принимают массу, предшествующую ее увеличению.

#### 2.4. Обработка результатов

2.4.1. Массовую долю гигроскопической влаги ( $W^r$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$W^r = \frac{(m_1 - m_2) \cdot 100}{m},$$

где  $m_1$  — масса бюксы с навеской до высушивания, г;

$m_2$  — масса бюксы с навеской после высушивания, г;

$m$  — масса навески, г.

2.4.2. Абсолютные допускаемые расхождения результатов параллельных определений не должны превышать значений, приведенных в табл. 1.

Таблица 1

Массовая доля гигроскопической влаги, %	Абсолютные допускаемые расхождения, %
От 0,05 до 1,00 включ	0,05
Св 1,00 » 2,00 »	0,10
» 2,00 » 4,00 »	0,20
» 4,00 » 5,00 »	0,30

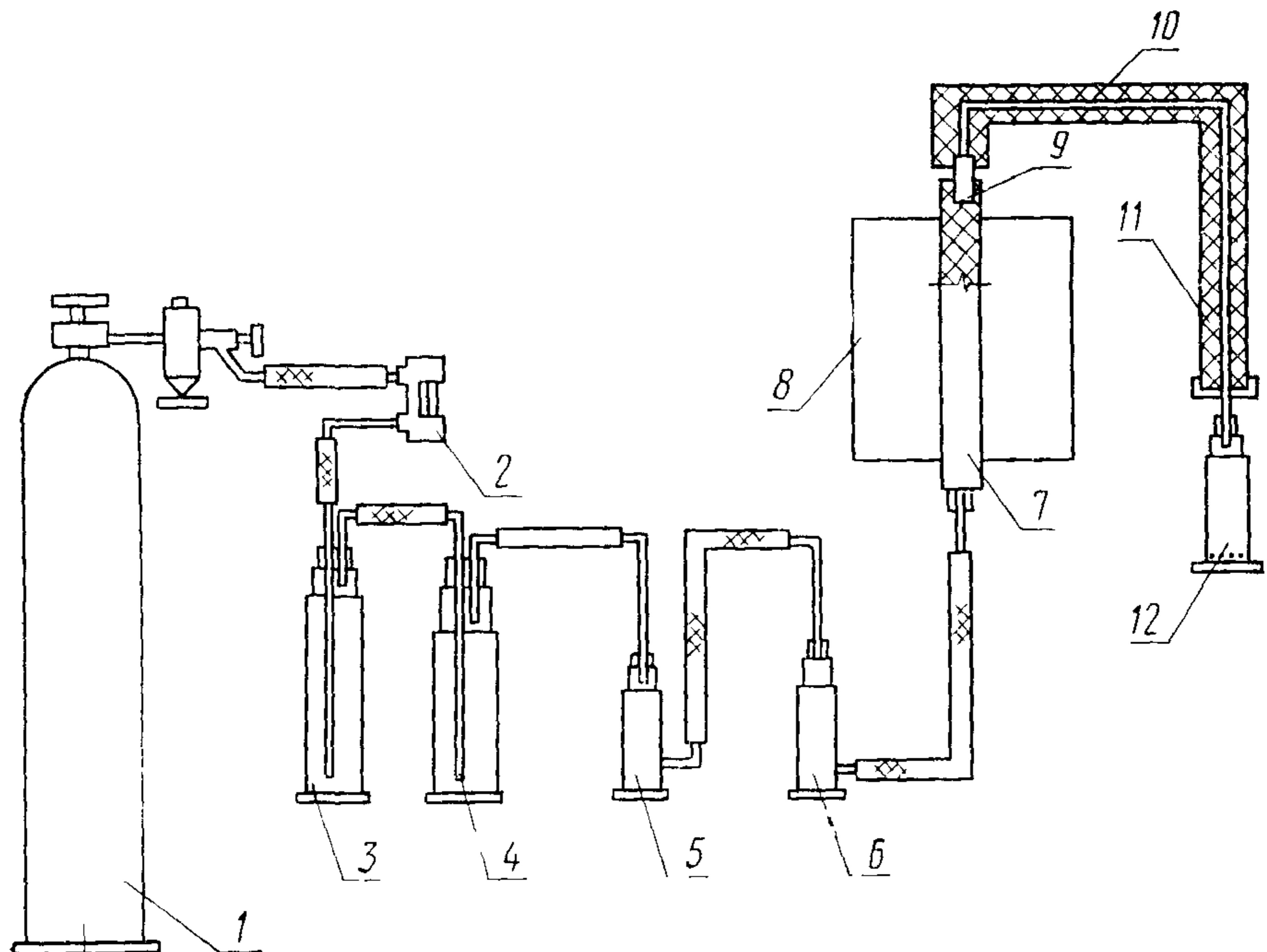
### 3. МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ОБЩЕЙ ВЛАГИ

#### 3.1. Сущность метода

Метод основан на нагревании анализируемого материала в трубчатой печи при температуре 1000°C в токе кислорода, превращении всего содержащегося в нем водорода во влагу и ее гравиметрическом определении после поглощения перхлоратом магния (ангираном). Для снижения погрешности анализа выделяющиеся газообразные соединения фтора поглощаютсяmonoоксидом свинца на выходе из трубы.

#### 3.2. Аппаратура, реактивы и растворы

Установка для определения влаги (черт. 1) состоит из баллона с кислородом (1) по ГОСТ 5583, снабженного редукционным вентилем пуска и регулировки тока кислорода; редуктора манометра (2) — тонкой регулировки кислорода; предохранительной колбы



Черт 1

(3), которая в случае избыточного давления в камере сгорания предотвращает попадание серной кислоты в резиновые трубы, соединяющие аппарат с редукционным клапаном; системы очистки и осушки кислорода; промывочной колбы (4) с серной кислотой; сушильных колонок (5) и (6), заполненных гранулированной гидроокисью натрия и перхлоратом магния; фарфоровой трубы (7) длиной 500 мм и внутренним диаметром 20—25 мм; трубчатой печи (8) марки СУОЛ — 0 25 1/12-М1; асбестовой пробки (9), пропитаннойmonoоксидом свинца, нагретой до температуры 800°C; медной трубы (10), нагретой до температуры 110—120°C; Г-образного трубопровода (11); абсорбционной колбы (12) с перхлоратом магния (анидритом). Г-образный трубопровод изготовлен из austenитной нержавеющей стали и состоит из двух симметричных разъемных частей, общая длина трубопровода 750 мм. Спиральный нагреватель располагают вокруг и вдоль изогнутой по профилю трубопровода медной трубы, одновременно изолируя витки нагревателя асбестовым шнуром ШАОН-З, пропитанным жидким стеклом. Трубку с нагревателем оплетают лентой из фто-

## С. 4 ГОСТ 21639.1—90

ропласта и укладывают в нижнюю часть корпуса трубопровода, предварительно выложенную каолиновой ватой, сверху трубку с нагревателем также прикрывают каолиновой ватой и закрывают верхнюю часть корпуса трубопровода. Обе части корпуса скрепляют винтами через отверстия в ушках, приваренных к нижней и верхней частям трубопровода.

Допускаются нагреватели и абсорбционные колбы других конструкций, обеспечивающие требуемую точность анализа.

Крючок, с помощью которого лодочки помещают в трубку и извлекают из нее, изготовлен из жаропрочной проволоки диаметром 3—5 мм и длиной 400—600 мм.

Для установки пробки в фарфоровую трубку используют специальный толкатель с фиксатором.

Весы лабораторные общего назначения по ГОСТ 24104, не ниже 2-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания до 200 г или другие весы, отвечающие указанным требованиям по своим метрологическим характеристикам.

Для определения массовой доли влаги от 0,01 до 0,03% следует использовать лабораторные весы общего назначения по ГОСТ 24104 не ниже 1-го класса точности.

Кислота серная по ГОСТ 4204.

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328.

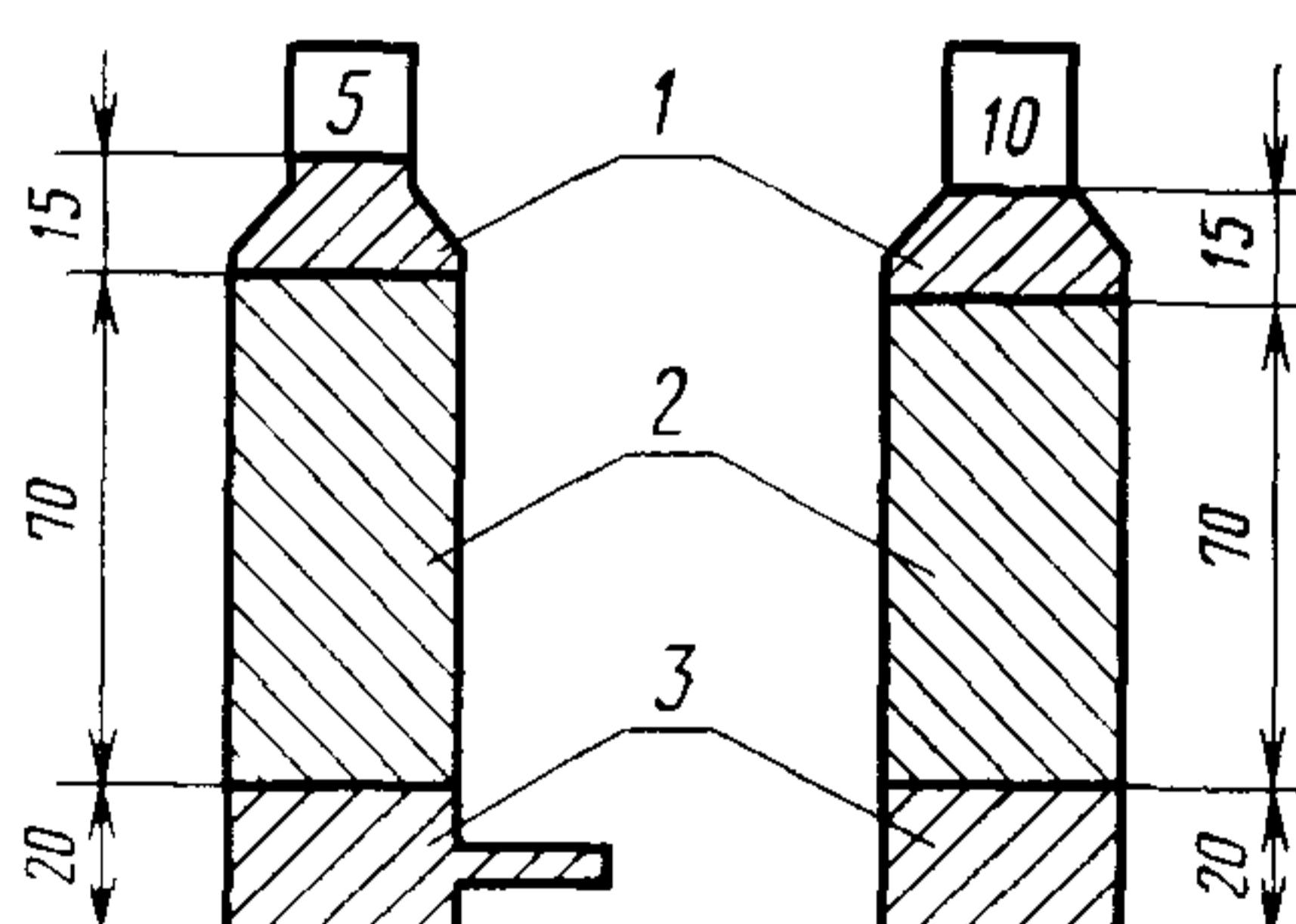
Магния перхлорат по ТУ 6—09—3880.

Вата каолиновая или асбест волокнистый по ТУ 6—09—4010.

Свинцаmonoоксид (II) по ТУ 6—09—5382.

### 3.3. Подготовка к анализу

Заливают в промывочную колбу (4) 125 см<sup>3</sup> серной кислоты. Сушильные колонки (5) и (6), а также абсорбционную колбу (12) готовят к работе в соответствии с черт. 2. Масса абсорбционной

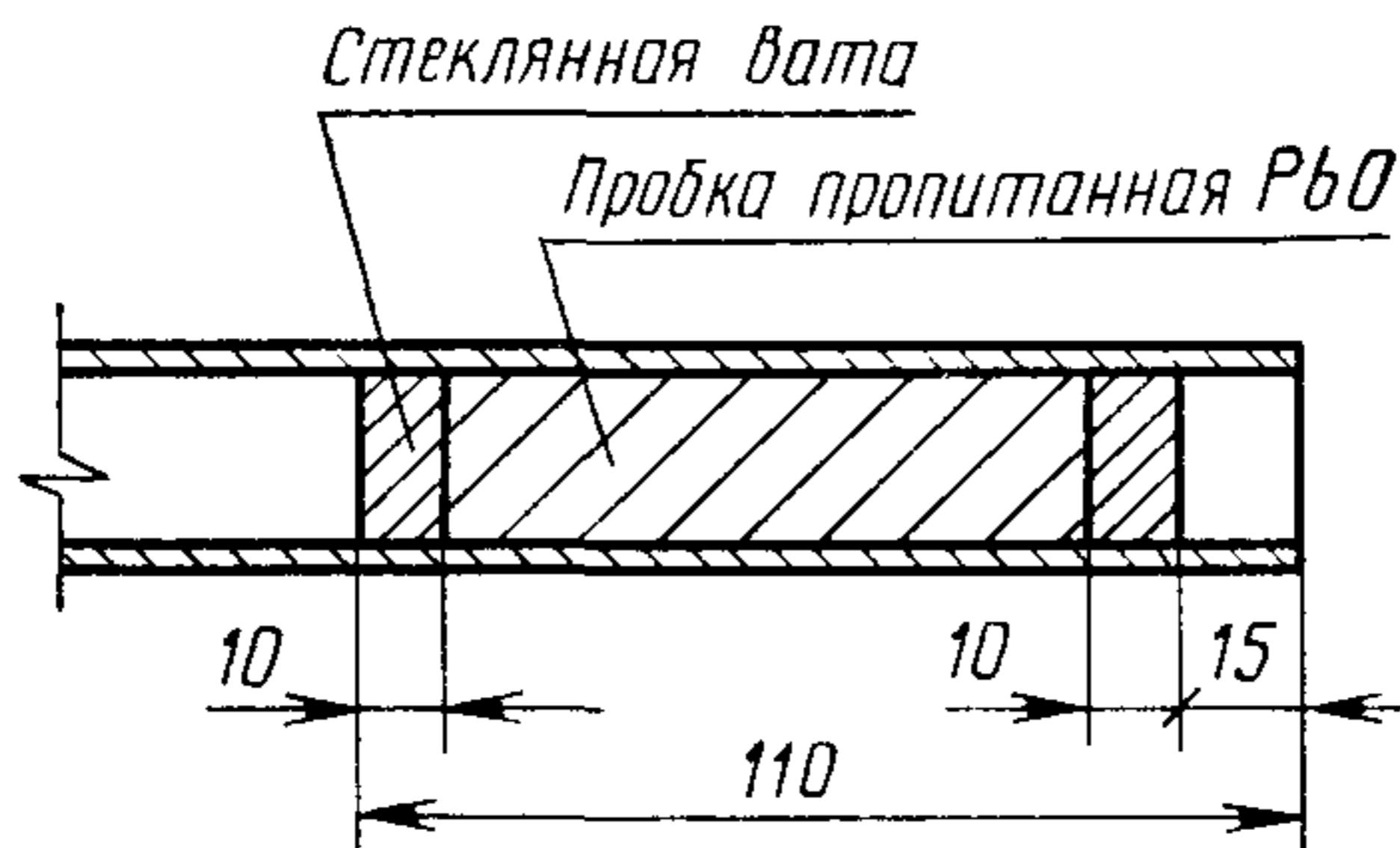


1—стеклянная вата; 2—абсорбент, 3—стеклянная вата

Черт. 2

колбы в подготовленном виде ( $70 \pm 2$ ) г. Перхлорат магния не должен насыпаться плотно. Абсорбционная колба диаметром 30 мм имеет в нижней части 5—6 отверстий диаметром ( $1 \pm 0,2$ ) мм. Высота абсорбционной колбы 105 мм.

В прокаленную по всей длине фарфоровую трубку помещают пробку, пропитанную монооксидом свинца. Пробку (9) из длинноволокнистого асбеста или каолиновой ваты, предварительно прокаленных при  $400^{\circ}\text{C}$  в течение 30 мин, готовят следующим образом: на стальную щетку насыпают равномерный слой волокнистого асбеста или каолиновой ваты и равномерно покрывают асбест монооксидом свинца. Трением двух стальных щеток обеспечивают равномерное распределение монооксида свинца по асбесту. Избыток монооксида свинца стряхивают на сите. На пропитку 100 г асбеста требуется около 100 г монооксида свинца 4,5—5,0 г пропитанного асбеста (каолиновой ваты) достаточно для образования пробки. С двух сторон от пробки помещают стеклянную вату по 10 мм с каждой стороны (черт. 3).



Черт. 3

Постоянство расхода кислорода определяют ротаметром (2), который устанавливают перед предохранительной колбой. Подача кислорода через систему происходит со скоростью 175—225 см<sup>3</sup>/мин.

Перед началом работы нагревают печь до температуры  $1000^{\circ}\text{C}$  и проверяют установку на герметичность. Для этого подсоединяют вместо абсорбционной колбы (12) стеклянную трубку, конец которой опускают в чашку с водой и прерывают подачу кислорода, зажав шланг перед предохранительной колбой. Если вода в стеклянной трубке не поднимается, то система герметична.

Концы спирального нагревателя, расположенного вокруг и вдоль изогнутой по профилю трубопровода (11) медной трубы (10), подсоединяют к латру РНО-250—2 и задают напряжение так, чтобы температура на выходе из медной трубы была 110—120°C.

Фарфоровые лодочки № 2 — по ГОСТ 9147 или кварцевые лодочки (длина — 100—120 мм, ширина — 15—20 мм, высота — 10 мм) прокаливают в токе кислорода при температуре 1000°C непосредственно перед работой.

Перед началом работы устанавливают среднее значение холостого опыта. После того как температура печи достигает 1000°C пропускают кислород с расходом 175—225 см<sup>3</sup>/мин, взвешивая абсорбционную колбу (12) через каждые 5—7 мин. Установка готова к использованию при разнице в массе между каждым взвешиванием не более 0,2—0,4 мг. Значение холостого опыта более 0,4 мг свидетельствует о необходимости профилактики установки.

Для этого необходимо заменить реактивы, используемые для осушки кислорода (серную кислоту, гидроокись натрия и перхлорат магния) и прочистить от загрязнения все узлы установки.

Пробка (9) обеспечивает задержку фторидов для общего количества анализов. Контроль за работоспособностью пробки осуществляется по изменению цвета перхлората магния в абсорбционной колбе (12), вызванного проникновением фторидов.

### 3.4. Проведение анализа

Навеску пробы массой, установленной в зависимости от массовой доли влаги по табл. 2, помещают в фарфоровую или кварцевую лодочку

Таблица 2

Массовая доля влаги, %	Масса навески флюса, г
От 0,01 до 0,03 включ	7—10
Св. 0,03 » 0,07 »	4—7
» 0,07 » 0,20 »	2—4
» 0,20 » 1,00 »	0,5—2,0
» 1,00 » 5,00 »	1,0—0,1

Лодочку с помощью крючка вводят в наиболее нагретую часть фарфоровой грубки (7) и плотно закрывают трубку резиновой пробкой, через которую пропущена трубка для подачи кислорода. Влага, выделенная из пробы, дистиллируется в абсорбционную колбу (12), в то время как побочные летучие продукты и фтористые соединения поглощаются монооксидом свинца на выходе из трубы. Пробу оставляют в печи до тех пор, пока в верхней части стеклянной трубы абсорбционной колбы (12) не останется следов конденсата (не более 5—7 мин). Затем герметизируют абсорбционную колбу (12), закрывая верхнее отверстие пробкой, а нижние отверстия для выхода кислорода плотно прилегающим резиновым кольцом и взвешивают. Удаляют проанализированную пробу из печи, подсоединяют абсорбционную колбу (12) к установке и начинают анализ следующей пробы.

## 3.5. Обработка результатов

3.5.1. Массовую долю влаги ( $X$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{m_1 - m_0}{m_1} \cdot 100,$$

где  $m_1$  — масса абсорбционной колбы после анализа, г;

$m_0$  — масса той же колбы до проведения анализа, г,

$m_n$  — масса навески анализируемого флюса, г

3.5.2. Абсолютные допускаемые расхождения результатов трех параллельных определений при доверительной вероятности  $P=0,95$  не должны превышать значений, приведенных в табл. 3.

Таблица 3

Массовая доля влаги, %	Абсолютные допускаемые расхождения, %
От 0,01 до 0,02 включ	0,004
Св 0,02 » 0,05 »	0,008
» 0,05 » 0,10 »	0,010
» 0,10 » 0,30 »	0,030
» 0,30 » 1,00 »	0,050
» 1,00 » 2,00 »	0,100
» 2,00 » 5,00 »	0,200

## ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством тяжелого машиностроения СССР

### РАЗРАБОТЧИКИ

П. Л. Бабушкин; В. Ю. Персиц, канд. хим. наук; Ю. А. Марголин; П. М. Геращенко; В. А. Джигурда (руководитель темы); О. Б. Зеленова; О. А. Распопина; Н. Д. Вишняк

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по управлению качеством продукции и стандартам от 29.12.90 № 3472

3. ВЗАМЕН ГОСТ 21639.1—76

4. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта
ГОСТ 4204—77	3.2
ГОСТ 4328—77	3.2
ГОСТ 5583—78	3.2
ГОСТ 9147—80	3.3
ГОСТ 21639.0—76	Разд. 1
ГОСТ 24104—88	3.2
ГОСТ 25336—82	2.2, 3.2
ТУ 6—09—3880—75	3.2
ТУ 6—09—4010—75	3.2
ТУ 6—09—5382—88	3.2

Редактор *И. В. Виноградская*  
Технический редактор *Г. А Теребинкина*  
Корректор *И. А Асауленко*

Сдано в наб. 13 02.91 Подп. в печ. 09 04 91 0 75 усл п. л 0,75 усл кр -отт. 0,48 уч -изд. л  
Тир. 4000 Цена 20 к.

Ордена «Знак Почета» Издательство стандартов, 123557, Москва, ГСП, Новопресненский пер . 3  
Тип «Московский печатник» Москва, Лялин пер , 6 Зак. 177