

**СВИНЕЦ**

Методы определения натрия и калия

**ГОСТ  
26880.2—86**

Lead. Methods of sodium and potassium determination

Взамен  
ГОСТ 20580.9—80,  
ГОСТ 20580.12—80

ОКСТУ 1709

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 25 апреля 1986 г. № 1073 срок действия установлен

с 01.01.87,  
до 01.01.92.

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт устанавливает атомно-абсорбционный и атомно-эмиссионный методы определения натрия и калия в металлическом свинце при массовой доле натрия от  $5 \cdot 10^{-4}$  до  $2 \cdot 10^{-2}\%$  и калия от  $5 \cdot 10^{-4}$  до  $4 \cdot 10^{-2}\%$ .

Метод основан на измерении абсорбции или эмиссии резонансных линий натрия 589,0 и 589,6 нм и калия 766,5 нм при введении анализируемых и градуировочных растворов в воздушно-ацетиленовое или бутан-пропановое пламя. Пробы свинца предварительно переводят в раствор разложением в разбавленной азотной кислоте.

**1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ**

1.1. Общие требования — по ГОСТ 26880.1—86.

**2. ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ**

2.1. Требования безопасности — по ГОСТ 26880.1—86.

**3. АППАРАТУРА, МАТЕРИАЛЫ, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ**

Спектрофотометр атомно-абсорбционный с вариантом эмиссионной работы и источниками излучения для натрия и калия или пламенный фотометр.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена



Кислота азотная особой чистоты по ГОСТ 11125—78 марки ОС.Ч. 17—4 и растворы 1:3 и 1:6.

Натрий азотнокислый по ГОСТ 4168—79 с массовой долей калия не более 0,0004%, раствор 100 г/дм<sup>3</sup> натрия. Для проверки чистоты азотнокислого натрия готовят раствор 100 г/дм<sup>3</sup> натрия, затем в мерную колбу вместимостью 50 см<sup>3</sup> переносят 2,5 см<sup>3</sup> приготовленного раствора, доводят до метки водой и перемешивают. Измеряют эмиссию или абсорбцию этого раствора. Если она составляет примерно 20% от концентрации меньшего (0,1 мкг/см<sup>3</sup>) градуировочного раствора (что соответствует массовой доле калия 0,0004%), то эта соль пригодна для работы.

Натрий хлористый по ГОСТ 4233—77.

Стандартный раствор натрия.

2,5421 г предварительно просушенного в сушильном шкафу при температуре  $(100 \pm 5)^\circ\text{C}$  в течение 1 ч и охлажденного в эксикаторе хлористого натрия растворяют в воде, переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой и перемешивают.

1 см<sup>3</sup> раствора содержит 1 мг натрия.

Калий хлористый по ГОСТ 4234—77.

Стандартный раствор калия.

1,9067 г предварительно просушенного в сушильном шкафу при температуре  $(100 \pm 5)^\circ\text{C}$  в течение 1 ч и охлажденного в эксикаторе хлористого калия растворяют в воде, переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой и перемешивают.

1 см<sup>3</sup> раствора содержит 1 мг калия.

Из стандартных растворов, содержащих по 1 мг/см<sup>3</sup> натрия и калия, методом последовательного разбавления каждого в 10, 100 и 1000 раз готовят стандартные растворы, содержащие по 100, 10 и 1 мкг/см<sup>3</sup> соответственно натрия или калия.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72, перегнанная в кварцевом аппарате или очищенная на ионообменной колонке.

#### 4. ПОДГОТОВКА ПРОБ К АНАЛИЗУ

4.1. Градуировочные растворы для определения натрия и калия готовят в соответствии с табл. 1:

Градуировочные растворы для натрия готовят в диапазоне от 0,1 до 5 мкг/см<sup>3</sup>, для калия — от 0,1 до 10 мкг/см<sup>3</sup>.

Градуировочные растворы готовят в мерных колбах вместимостью 50 см<sup>3</sup>. Во все колбы добавляют по 3 см<sup>3</sup> азотной кислоты, доводят до метки водой, перемешивают и переливают в кварцевую или полиэтиленовую посуду. Если измерение проводят в пламени ацетилен — воздух, то во все градуировочные растворы для измерения калия вводят по 2,5 см<sup>3</sup> раствора азотнокислого натрия.

Таблица 1

Содержание натрия или калия в градуировочном растворе, мкг/см <sup>3</sup>	Количество стандартного раствора с массовой концентрацией в мкг/см <sup>3</sup> , требуемое для приготовления градуировочных растворов натрия или калия, см <sup>3</sup>		
	100	10	1
0,1	—	—	5
0,2	—	—	10
0,5	—	2,5	—
1	—	5	—
2	—	10	—
5	2,5	—	—
10	5	—	—

Градуировочные растворы, содержащие менее 1 мкг/см<sup>3</sup> натрия или калия, готовят в день выполнения измерений.

Для учета загрязнений, внесенных реактивами в растворы для построения градуировочного графика готовят контрольный раствор, который содержит азотную кислоту, воду и раствор азотнокислого натрия (при определении калия в пламени ацетилен — воздух).

### 5. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

5.1. Навеску пробы массой  $(2,000 \pm 0,100)$  г помещают в кварцевый, фторопластовый стакан или стакан из стеклоуглерода и очищают загрязненную часть поверхности промыванием в течение 30 с 10 см<sup>3</sup> раствора HNO<sub>3</sub> 1:3 и 1:6 для пробы в виде кусочков и стружки соответственно. Раствор кислоты сливают, пробу промывают несколько раз водой из промывалки, держа стакан наклонно. Затем в стакан добавляют 30 см<sup>3</sup> раствора азотной кислоты 1:3, закрывают крышкой и разлагают при нагревании. Раствор выпаривают до влажных солей, приливают 20 см<sup>3</sup> воды, 6 см<sup>3</sup> азотной кислоты, подогревают до растворения солей, переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой, перемешивают, переливают во фторопластовый, кварцевый стакан или стакан из стеклоуглерода и закрывают крышкой. При разложении проводят контрольный опыт.

Если используют пламя ацетилен — воздух, то для определения калия берут отдельную навеску или, если позволяет содержание калия, разбавляют пробу для введения раствора азотнокислого натрия из расчета 5 см<sup>3</sup> на каждые 100 см<sup>3</sup> раствора.

Измеряют атомную абсорбцию или эмиссию в пламени ацетилен — воздух или бутан — пропан — воздух по аналитическим линиям длин волн: 589,0 и 589,6 нм для натрия и 766,5 нм для калия. При измерении применяют метод «ограничивающих раст-

воров», что означает получение отсчетов для раствора пробы и двух градуировочных растворов, один из которых дает больший, а другой меньший отсчет по сравнению с отсчетом для раствора пробы.

## 6. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

6.1. По полученным значениям атомной абсорбции или эмиссии для градуировочных растворов после вычитания значения атомной абсорбции или эмиссии контрольного раствора и соответствующим им массовым долям натрия или калия строят градуировочный график.

Массовую долю натрия или калия ( $X$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{(a - a_0) \cdot V}{m \cdot 1000} \cdot 100,$$

где  $a$  — содержание определяемого элемента в растворе пробы с учетом коэффициента разбавления, мкг/см<sup>3</sup>;

$a_0$  — содержание определяемого элемента в растворе контрольного опыта, мкг/см<sup>3</sup>;

$m$  — масса пробы, мг;

$V$  — объем раствора пробы, см<sup>3</sup>;

1000 — коэффициент пересчета мкг в мг.

6.2. Наибольшее расхождение трех параллельных определений не должно превышать допустимого расхождения, рассчитанного по формуле

$$d = 3,31 \cdot S_{\text{рек}} \cdot \bar{X},$$

а расхождения двух анализов, выполненных в одной лаборатории, по формуле

$$d = 2,77 \cdot S_{\text{рв}} \cdot \bar{X},$$

где  $S_{\text{рек}}$  и  $S_{\text{рв}}$  — относительное среднее квадратическое отклонение сходимости и воспроизводимости соответственно;

$\bar{X}$  — среднее арифметическое параллельных определений или анализов.

Значения относительных средних квадратических отклонений приведены в табл. 2.

Определяемый элемент	Интервал доли
Натрий Калий	От 0,0005 д
	От 0,0005 д
	Св. 0,003
	* 0,006

# Изменение № 1 ГОСТ 26880.2-86

Утверждено и введено в действие  
СССР по стандартам от 24.06.86

На обложке и первой странице  
значенне: (СТ СЭВ 5510—86)

---

Вводная часть. Первый абзац  
второй абзац. Заменить  
пановое»;

дополнить абзацем: «

Раздел 3. Стандартны  
словами: «Хранят растворы

Пункт 4.1. Второй абз

Пункт 6.2. Таблица. 2

Утверждено и введено в действие Постановлением  
метрологии СССР от 17.07.91 № 1261

По всему тексту стандарта заменить слова: «  
«растворы сравнения» (вводная часть, разд. 3, пп. 4

Раздел 3. Заменить ссылку и слова: ГОСТ 1  
«марки ОС, Ч. 17—4» на «марки ОС, Ч. 18—4, ОС, Ч.

Раздел 4. Таблица 1. Головка. Заменить слово  
концентрация».

Раздел 5. Первый абзац. Заменить значение  
 $\pm 0,200$ ).

Раздел 5 (второй абзац), пункт 6.1 (второй а  
слово: «содержание» на «массовая концентрация» (

Пункт 6.2. Первый абзац изложить в новой  
большого и наименьшего из трех результатов пар  
жно превышать значения, рассчитанного по форму

$$d = 3,31 \cdot S_{rcx} \cdot \bar{X}_r$$

а наибольшее расхождение двух результатов ана  
в одной лаборатории, не должно превышать знач  
де

$$d = 2,77 \cdot S_{rb} \cdot \bar{X}_r$$

где  $S_{rcx}$  и  $S_{rb}$  — относительное среднее квадрат  
и воспроизводимости соответственно;

$\bar{X}$  — среднее арифметическое результатов п  
анализов».

(ИУС № 10 1991 г)