



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
С О Ю З А С С Р

ЦИНК

МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ СУРЬМЫ

ГОСТ 19251.6—79

Издание официальное

БЗ 8—97

ИПК ИЗДАТЕЛЬСТВО СТАНДАРТОВ
Москва

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

ЦИНК
Методы определения сурьмы

ГОСТ
19251.6—79

Zinc.
 Methods of antimony determination

ОКСТУ 1709

Дата введения 01.01.80

Настоящий стандарт устанавливает фотометрический и полярографический методы определения сурьмы при ее массовой доле от 0,0005 до 0,025 %.

(Измененная редакция, Изм. № 3).

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методам анализа и требования безопасности — по ГОСТ 19251.0.
 (Измененная редакция, Изм. № 1).

2. ФОТОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД С КРИСТАЛЛИЧЕСКИМ ФИОЛЕТОВЫМ

2.1. Сущность метода

Метод основан на растворении навески в азотной кислоте, отделении сурьмы от других элементов на диоксиде марганца и фотометрическом ее определении с кристаллическим фиолетовым после экстракции трихлорэтиленом при длине волны 595 нм.

Чувствительность метода — 5 мкг сурьмы в объеме 25 см³.

(Измененная редакция, Изм. № 3).

2.2. Аппаратура, реактивы и растворы

Спектрофотометр или фотозлектроколориметр любого типа для измерения в видимой области спектра.

Кислота азотная по ГОСТ 4461, разбавленная 1 : 2, 1 : 200 и раствор 5 моль/дм³.

Кислота соляная по ГОСТ 3118 и разбавленная 7 : 3 и 1 : 3.

Кислота серная по ГОСТ 4204, разбавленная 1 : 4, и растворы 2,5 и 0,25 моль/дм³.

Аммиак водный по ГОСТ 3760.

Водорода пероксид по ГОСТ 10929.

Калий марганцовокислый по ГОСТ 20490, раствор 10 г/дм³.

Марганец азотнокислый, раствор 20 г/дм³.

Церий (IV) сернокислый, раствор 4 г/дм³ в растворе серной кислоты 0,25 моль/дм³.

Гидроксиламина дигидрохлорид по ГОСТ 5456, раствор 10 г/дм³.

Кристаллический фиолетовый, раствор 2 г/дм³.

Трихлорэтилен.

Сурьма марки Су00 по ГОСТ 1089.

Стандартные растворы сурьмы.

Раствор А: навеску тонко измельченной сурьмы массой 0,1000 г помещают в коническую колбу вместимостью 500 см³, приливают 150 см³ серной кислоты, нагревают до полного растворения навески, охлаждают, осторожно приливают 200 см³ раствора соляной кислоты 1 : 3, охлаждают, количественно переводят раствор в мерную колбу вместимостью 1 дм³, доливают до метки водой и перемешивают.

Издание официальное

★

Перепечатка воспрещена

© Издательство стандартов, 1979

© ИПК Издательство стандартов, 1998

Переиздание с Изменениями

1 см³ раствора А содержит 0,1 г сурьмы.

Раствор Б: в мерную колбу вместимостью 100 см³ отмеривают пипеткой 10 см³ раствора А, доливают до метки раствором серной кислоты 2,5 моль/дм³ и перемешивают.

1 см³ раствора Б содержит 0,01 мг сурьмы.

(Измененная редакция, Изм. № 2, 3).

2.3. Проведение анализа

2.3.1. Навеску цинка массой 0,5000 г помещают в коническую колбу вместимостью 250 см³, приливают 15 см³ азотной кислоты, разбавленной 1 : 2, и растворяют при нагревании. После удаления оксидов азота раствор разбавляют до 50 см³ водой, нейтрализуют аммиаком до образования исчезающего при перемешивании осадка, добавляют 20 см³ раствора азотной кислоты 5 моль/дм³, доливают водой до 100 см³. Добавляют 5 см³ раствора азотнокислого марганца, нагревают до кипения, приливают 5 см³ раствора марганцовокислого калия и кипятят 2—3 мин. Через 30 мин осадок отфильтровывают на фильтр средней плотности и промывают 4—5 раз горячим раствором азотной кислоты 1 : 200. Осадок с развернутого фильтра смывают водой в ту же колбу, в которой проводилось осаждение.

Фильтр смывают 10 см³ горячей серной кислоты, разбавленной 1 : 4, в которую добавлено 5—6 капель пероксида водорода, и затем несколько раз горячей водой. Полученный раствор переливают в стакан вместимостью 100 см³, выпаривают до появления паров серной кислоты, охлаждают, споласкивают стенки стакана 3—4 см³ воды и выпаривают до влажного остатка.

К охлажденному остатку добавляют соответствующее количество соляной кислоты (табл. 1) и оставляют до растворения осадка. При массовой доле сурьмы до 0,005 % переливают раствор в делительную воронку вместимостью 150 см³, добавляют 3 см³ воды, а при более высоком содержании сурьмы раствор переносят в мерную колбу вместимостью 25 см³, доливают водой до метки, перемешивают и отбирают 5 или 10 см³ раствора в делительную воронку вместимостью 150 см³. При аликвотной части 5 см³ в делительную воронку добавляют 5 см³ раствора соляной кислоты 7 : 3.

Таблица 1

| Массовая доля сурьмы, % | Объем соляной кислоты, см ³ | Объем раствора после разбавления, см ³ | Объем раствора, отобранного для анализа, см ³ |
|-------------------------|--|---|--|
| От 0,0005 до 0,005 | 7 | 10 | Весь |
| Св. 0,005 * 0,01 | 17,5 | 25 | 10 |
| * 0,01 * 0,025 | 17,5 | 25 | 5 |

Ко всему раствору или его аликвотной части, находящейся в делительной воронке, добавляют 0,5 см³ раствора сернокислого церия, перемешивают, через 1 мин приливают 1 см³ раствора гидроксидамина дигидрохлорида и снова перемешивают. Через 1 мин приливают 19 см³ воды, 10 см³ трихлорэтилена, 1 см³ раствора кристаллического фиолетового и экстрагируют в течение 1 мин. После разделения фаз органический слой переводят в сухую мерную колбу вместимостью 25 см³, а водный слой еще раз экстрагируют 10 см³ трихлорэтилена. Объединенные органические фазы разбавляют в мерной колбе до метки трихлорэтиленом и перемешивают.

Оптическую плотность окрашенного раствора измеряют в соответствующей кювете при длине волны 595 нм. Раствором сравнения служит раствор контрольного опыта.

Содержание сурьмы устанавливают по градуировочному графику.

(Измененная редакция, Изм. № 2, 3).

2.3.2. Для построения градуировочного графика в пять из шести делительных воронок вместимостью 150 см³ соответственно отмеривают микробюреткой 0,5; 1,0; 1,5; 2,0 и 2,5 см³ стандартного раствора Б (что соответствует 5, 10, 15, 20 и 25 мкг сурьмы), приливают в каждую из делительных воронок 7,5 см³ соляной кислоты и, при необходимости, доливают водой до объема 10 см³. Приливают по 0,5 см³ раствора сернокислого церия и далее поступают, как указано в п. 2.3.1.

По полученным значениям оптической плотности растворов и соответствующим им содержанием сурьмы строят градуировочный график.

2.4. Обработка результатов

2.4.1. Массовую долю сурьмы (X), %, вычисляют по формуле

$$X = \frac{m}{10000 \cdot m_1} \cdot 100$$

где m — масса сурьмы в растворе, найденная по градуировочному графику, мкг; m_1 — масса навески, содержащаяся в отобранной части раствора, г.2.4.2. Абсолютные значения разностей результатов двух параллельных определений (показатель сходимости) и результатов двух анализов (показатель воспроизводимости) с доверительной вероятностью $P = 0,95$ не должны превышать значений допускаемых расхождений, указанных в табл. 2.

Таблица 2

| Массовая доля сурьмы, % | Допускаемое расхождение параллельных определений, % | Допускаемое расхождение результатов анализа, % |
|----------------------------|---|--|
| От 0,0005 до 0,0030 включ. | 0,0003 | 0,0004 |
| Св. 0,0030 * 0,010 * | 0,0010 | 0,0015 |
| * 0,010 * 0,025 | 0,003 | 0,004 |

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3. ФОТОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД С РОДАМИНОМ Б

Метод основан на экстракции ионов сурьмы (V) диизопропиловым эфиром из солянокислого раствора пробы, вымывании мешающих ионов таллия (III) раствором сернистокислового натрия, образовании окрашенного комплекса родамина Б с гексахлорантимонатом (V) и измерении его светопоглощения при длине волны 550 нм.

3.1. Аппаратура, реактивы и растворы

Спектрофотометр или фотоэлектроколориметр любого типа для измерения в видимой области спектра.

Кислота азотная по ГОСТ 4461, разбавленная 1 : 1.

Кислота соляная по ГОСТ 3118 и растворы 12 и 1 моль/дм³.Кислота серная по ГОСТ 4204, разбавленная 1 : 1 и раствор 0,25 моль/дм³.Натрий сернистокислый по ГОСТ 195, раствор 0,5 г/дм³.

Эфир диизопропиловый.

Родамин Б, раствор 1 г/дм³: 0,5 г 3,6-бис-диэтиламино-флуорона (родамина Б) помещают в мерную колбу вместимостью 500 см³, растворяют в растворе соляной кислоты 1 моль/дм³, доводят до метки раствором соляной кислоты 1 моль/дм³ и перемешивают.

Церий (IV) сернокислый, раствор 4 г/дм³ в растворе серной кислоты 0,25 моль/дм³: к 8,3 г сернокислового церия (IV) приливают 8 см³ серной кислоты и нагревают до выделения паров серной кислоты. Охлаждают. Осторожно разбавляют водой до 100 см³ и снова охлаждают. Сернокислый раствор переводят в мерную колбу вместимостью 250 см³, доводят водой до метки и перемешивают.

Сурьма марки Су00 по ГОСТ 1089.

Стандартные растворы сурьмы.

Раствор А: 0,1000 г мелкоизмельченной сурьмы помещают в стакан вместимостью 250 см³, растворяют в 20 см³ серной кислоты при температуре кипения, охлаждают и разбавляют раствором серной кислоты 1 : 1 до 50 см³. Переносят раствор в мерную колбу вместимостью 1 дм³, доводят до метки раствором серной кислоты 1 : 1, перемешивают.

1 см³ раствора А содержит 0,1 мг сурьмы.

Раствор Б: 10 см³ раствора А переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, доводят до метки раствором серной кислоты 1 : 1 и перемешивают.

1 см³ раствора Б содержит 0,01 мг сурьмы.

Раствор В: 10 см³ раствора Б переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, доводят до метки раствором серной кислоты 1 : 1 и перемешивают.

1 см³ раствора В содержит 0,001 мг сурьмы.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 3).

3.2. Проведение анализа

3.2.1. Массу навески, отобранную в зависимости от массовой доли сурьмы (табл. 3), помещают в стакан вместимостью 250 мл и растворяют в указанном количестве раствора азотной кислоты.

Таблица 3

| Массовая доля сурьмы, % | Масса навески, г | Объем азотной кислоты, см ³ | Объем аликвотной части раствора, см ³ |
|-------------------------|------------------|--|--|
| От 0,0005 до 0,001 | 2,5000 | 15 | 20 |
| Св. 0,001 * 0,003 | 1,0000 | 10 | 20 |
| * 0,003 * 0,01 | 0,5000 | 5 | 10 |
| * 0,01 * 0,025 | 0,5000 | 5 | 5 |

Раствор упаривают досуха. После охлаждения добавляют 5 см³ серной кислоты и снова упаривают до появления паров серной кислоты. Остаток растворяют в 10 см³ соляной кислоты. Раствор охлаждают, переносят в мерную колбу вместимостью 50 см³, доводят до метки соляной кислотой и перемешивают.

Отбирают аликвотную часть раствора (табл. 3) в делительную воронку вместимостью 150 см³ и при необходимости доводят объем до 20 см³, применяя раствор соляной кислоты 12 моль/дм³. К раствору добавляют 2 см³ раствора сернокислого церия (IV) и 10 см³ диизопропилового эфира и встряхивают в течение 30 с. После экстракции прибавляют 20 см³ воды и снова встряхивают. После отстаивания сливают водную фазу и отбрасывают. Органическую фазу промывают смесью, состоящей из 5 см³ раствора соляной кислоты 1 моль/дм³ и 2 см³ раствора сернистокислового натрия.

Полученную водную фазу сливают и отбрасывают. Органическую фазу еще раз промывают 5 см³ раствора соляной кислоты 12 моль/дм³ и 1 см³ раствора сульфата церия (IV). Промывной раствор отбрасывают. К органической фазе прибавляют 2 см³ раствора роданина Б и проводят экстракцию в течение 15 с. Водную фазу отбрасывают. Переводят часть органической фазы в кювету и измеряют светопоглощение окрашенного комплекса сурьмы с роданином Б при длине волны 550 нм. В качестве раствора сравнения применяют одновременно приготовленный раствор контрольного опыта.

Содержание сурьмы устанавливают по градуировочному графику.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3.2.2. Для построения градуировочного графика в 10 из 11 стаканов вместимостью 250 см³ отмеряют бюреткой 2,0; 5,0; 7,5 и 12,5 см³ стандартного раствора В, а также 1,5; 2,0; 2,5; 3,0; 3,5 и 4,0 см³ стандартного раствора Б, что соответствует содержанию 2,0; 5,0; 7,5; 12,5; 15,0; 20,0; 25,0; 30,0; 35,0 и 40,0 мкг сурьмы. Растворы упаривают до удаления серной кислоты. После охлаждения во все стаканы приливают по 10 см³ соляной кислоты, растворяют соли и переводят растворы в мерные колбы вместимостью 50 см³. Растворы доводят до метки соляной кислотой и перемешивают. Отбирают по 20 см³ из каждого раствора и далее поступают, как указано в п. 3.2.1.

По полученным значениям оптической плотности растворов и соответствующим им содержания сурьмы строят градуировочный график.

Обработку результатов проводят по п. 2.4.

4. ПОЛЯРОГРАФИЧЕСКИЙ МЕТОД

4.1. Сущность метода

Метод основан на растворении навески в азотной кислоте, осаждении сурьмы на диоксиде марганца из раствора азотной кислоты 1 моль/дм³ и полярографировании сурьмы на кислом натриевохлоридном фоновом электролите при потенциале минус 0,18 В по отношению к насыщенному каломельному электроду.

Чувствительность метода определения сурьмы на осциллографическом полярографе 0,1 мг/дм³, на переменном токе — 0,05 мг/дм³.

(Измененная редакция, Изм. № 3).

4.2. Аппаратура, реактивы и растворы

Полярограф осциллографический или полярограф переменного тока.

Кислота азотная по ГОСТ 4461, разбавленная 1 : 2 и раствор 5 моль/дм³.

Кислота соляная по ГОСТ 3118.

Кислота серная по ГОСТ 4204 и разбавленная 1 : 5.

Аммиак водный по ГОСТ 3760.

Марганец (II) азотнокислый.

Калий марганцовокислый по ГОСТ 20490, раствор 10 г/дм³.

Гидразин дигидрохлорид по ГОСТ 22159.

Натрий хлористый по ГОСТ 4233.

Сурьма марки Су00 по ГОСТ 1089.

Стандартный раствор сурьмы: навеску тонко растертой сурьмы массой 0,1000 г помещают в коническую колбу вместимостью 250 см³, приливают 20 см³ серной кислоты, нагревают до растворения, охлаждают, переливают в мерную колбу вместимостью 1 дм³, доливают до метки серной кислотой, разбавленной 1 : 5, и перемешивают.

1 см³ раствора содержит 0,1 мг сурьмы.

Градуировочные растворы сурьмы: в семь мерных колб вместимостью 100 см³ отмеривают соответственно 0,2; 0,5; 1,0; 1,5; 2,0; 2,5 и 3,0 см³ стандартного раствора сурьмы, доливают до метки фоновым электролитом и перемешивают. Растворы содержат соответственно 0,2; 0,5; 1,0; 1,5; 2,0; 2,5 и 3,0 мг/дм³ сурьмы.

Фоновый электролит: в сосуд вместимостью 2 дм³ помещают 200 г хлористого натрия, 40 г дигидрохлорида гидразина, 500 см³ соляной кислоты, приливают воду до объема 2 дм³ и перемешивают.

(Измененная редакция, Изм. № 2, 3).

4.3. Проведение анализа

Навеску цинка массой 2,5000 г (при массовой доле сурьмы до 0,002 %), 1,0000 г (при массовой доле сурьмы от 0,002 до 0,005 %) и 0,5000 г (при массовой доле сурьмы более 0,005 %) помещают в коническую колбу вместимостью 250 см³, приливают в соответствии с взятой навеской 40, 20 или 15 см³ азотной кислоты 1 : 2, нагревают до растворения пробы и удаления оксидов азота. Разбавляют до 50 см³ водой, нейтрализуют аммиаком до образования исчезающего при перемешивании осадка, добавляют 20 см³ раствора азотной кислоты 5 моль/дм³ и доливают водой до 100 см³ (метка на колбе). Добавляют 5 см³ раствора азотнокислого марганца, нагревают до кипения, приливают 5 см³ раствора марганцовокислого калия, кипятят 2—3 мин и оставляют на теплой плите на 30 мин для коагуляции осадка.

Осадок отфильтровывают на бумажный фильтр средней плотности. Осадок на фильтре и колбу 5—6 раз промывают горячей водой. Осадок с развернутого фильтра смывают 30—35 см³ горячего фонового электролита в колбу, в которой проводилось осаждение, накрывают колбу часовым стеклом, кипятят 2 мин, охлаждают, переводят в мерную колбу вместимостью 50 см³, доливают до метки фоновым электролитом и перемешивают.

Часть раствора помещают в полярографическую ячейку и проводят полярографирование сурьмы при соответствующем диапазоне тока и потенциале полуволны минус 0,18 В по отношению к насыщенному каломельному электроду.

(Измененная редакция, Изм. № 2, 3).

4.4. Обработка результатов

4.4.1. Массовую долю сурьмы (X_1), %, вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{H \cdot V \cdot C}{10000 \cdot h \cdot m},$$

где H — высота волны сурьмы в растворе, мм;

V — объем мерной колбы, см³;

C — концентрация сурьмы в градуировочном растворе, мг/дм³;

h — высота волны сурьмы в градуировочном растворе, мм;

m — масса навески, г.

4.4.2. Абсолютные значения разностей результатов двух параллельных определений (показатель сходимости) и результатов двух анализов (показатель воспроизводимости) с доверительной вероятностью $P = 0,95$ не должны превышать значений допускаемых расхождений, указанных в табл. 2.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством цветной металлургии СССР

РАЗРАБОТЧИКИ

В.И. Лысенко, Л.И. Максай, Р.Д. Коган, В.А. Колесникова, Н.А. Романенко, Р.А. Пестова

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 09.08.79 № 3077

3. Изменение № 3 принято Межгосударственным Советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол № 7 от 26.04.95)

За принятие проголосовали:

| Наименование государства | Наименование национального органа по стандартизации |
|--------------------------|---|
| Республика Азербайджан | Азгосстандарт |
| Республика Армения | Армгосстандарт |
| Республика Белоруссия | Госстандарт Белоруссии |
| Республика Казахстан | Госстандарт Республики Казахстан |
| Республика Киргизстан | Киргизстандарт |
| Республика Молдова | Молдовастандарт |
| Российская Федерация | Госстандарт России |
| Республика Таджикистан | Таджикгосстандарт |
| Республика Туркменистан | Главная государственная инспекция Туркменистана |
| Республика Узбекистан | Узгосстандарт |
| Украина | Госстандарт Украины |

4. ВЗАМЕН ГОСТ 19251.6—73

5. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

| Обозначение НТД, на который дана ссылка | Номер пункта | Обозначение НТД, на который дана ссылка | Номер пункта |
|---|---------------|---|---------------|
| ГОСТ 195—77 | 3.1 | ГОСТ 4461—77 | 2.2, 3.1, 4.2 |
| ГОСТ 1089—82 | 2.2, 3.1, 4.2 | ГОСТ 5456—79 | 2.2 |
| ГОСТ 3118—77 | 2.2, 3.1, 4.2 | ГОСТ 10929—76 | 2.2 |
| ГОСТ 3760—79 | 2.2, 4.2 | ГОСТ 19251.0—79 | 1.1 |
| ГОСТ 4204—77 | 2.2, 3.1, 4.2 | ГОСТ 20490—75 | 2.2, 4.2 |
| ГОСТ 4233—77 | 4.2 | ГОСТ 22159—76 | 4.2 |

6. Ограничение срока действия снято по протоколу № 4—93 Межгосударственного Совета по стандартизации, метрологии и сертификации (ИУС 4—94)

7. ПЕРЕИЗДАНИЕ (январь 1998 г.) с Изменениями № 1, 2, 3, утвержденными в октябре 1984 г., апреле 1989 г., июне 1996 г. (ИУС 1—85, 7—89, 9—96)

Редактор *М.И. Максимова*
 Технический редактор *Л.А. Кузнецова*
 Корректор *О.В. Ковш*
 Компьютерная верстка *Л.А. Круговой*

Изд. лиц. № 021007 от 10.08.95. Сдано в набор 12.02.98. Подписано в печать 02.03.98. Усл. печ. л. 0,93. Уч.-изд. л. 0,75.
 Тираж 152 экз. С/Д 4479; Зак. 144.

ИПК Издательство стандартов, 107076, Москва, Колодезный пер., 14.

Набрано в Издательстве на ПЭВМ

Филиал ИПК Издательство стандартов — тип. "Московский печатник", Москва, Лялин пер., 6.
 Плр № 080102