

## СПЛАВЫ СВИНЦОВО-СУРЬМЯНИСТЫЕ

Метод определения теллура

Lead-antimony alloys. Method for the determination  
of tellurium

ГОСТ

1293.11-83

Взамен  
ГОСТ 1293.11-74

ОКП 17 2532

Постановлением Государственного комитета ССР по стандартам от 8 февраля 1983 г. № 705 срок действия установлен

с 01.01.84

до 01.01.89

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт устанавливает фотометрический метод определения массовой доли теллура от 0,005 до 0,08 % в свинцово-сульфидистых сплавах.

Метод основан на образовании комплексного соединения теллура с бутилродамином Б, извлечении этого соединения бензолом и измерении его оптической плотности при 530 нм. Устойчивость окраски бензольного экстракта соединения теллура сильно зависит от чистоты экстрагента и посуды.

## 1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методу анализа — по ГОСТ 1293.0—83.

## 2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

Фотоэлектроколориметр или спектрофотометр.

Кислота азотная по ГОСТ 4461—77.

Кислота серная по ГОСТ 4204—77, разбавленная 1:1 и 9 и. раствор.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77 и разбавленная 1:1.

Натрий мышьяковокислый, 0,5%-ный раствор.

Медь сернокислая по ГОСТ 4165—78, 5%-ный раствор.



Натрий фосфорноватистокислый (гипофосфит натрия) по ГОСТ 200—76 или калий фосфорноватистокислый по ГОСТ 9768—73, насыщенный раствор в соляной кислоте (1:1).

Калий бромистый по ГОСТ 4160—74 или натрий бромистый по ГОСТ 4169—76, 1 М раствор в 9 н. растворе серной кислоты.

Водорода перекись по ГОСТ 10929—76.

Кислота винная по ГОСТ 5817—77, 50%-ный раствор.

Бензол по ГОСТ 5955—75.

Кислота аскорбиновая по ГОСТ 4815—76, 2%-ный раствор.

Ацетон по ГОСТ 2603—79.

Бутиловый эфир родамина Б: 0,056 г реактива растворяют в 200 см<sup>3</sup> 9 н. раствора серной кислоты.

### 3. ПОДГОТОВКА К АНАЛИЗУ

#### 3.1. Приготовление стандартных растворов теллура

Раствор А: 0,05 г теллура растворяют при нагревании в смеси 10 см<sup>3</sup> азотной кислоты и 5—6 капель соляной кислоты. Выпаривают до объема 2—3 см<sup>3</sup>, приливают 10 см<sup>3</sup> раствора серной кислоты (1:1) и выпаривают до начала выделения паров серной кислоты. Обмывают стенки стакана водой и снова выпаривают, как указано выше. Затем повторяют эту операцию. После охлаждения добавляют 15 см<sup>3</sup> воды, с помощью 9 н. раствора серной кислоты переносят раствор в мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup> и доводят раствор до метки 9 н. раствором серной кислоты.

1 см<sup>3</sup> раствора А содержит 0,1 мг теллура.

Раствор Б: 4 см<sup>3</sup> раствора А переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup> и разбавляют до метки 9 н. раствором серной кислоты.

1 см<sup>3</sup> раствора Б содержит 4 мкг теллура.

#### 3.2. Приготовление 1М раствора бромистого калия в 9 н. растворе серной кислоты

12 г бромистого калия растворяют в 40 см<sup>3</sup> воды, доводят объем до 50 см<sup>3</sup> водой и до 100 см<sup>3</sup> раствором серной кислоты (1:1). После охлаждения добавляют 0,5—1 г аскорбиновой кислоты (выпадение осадка сернокислого калия не мешает применению реактива).

3.3. Для построения градуировочного графика в шесть из семи делительных воронок отмеривают: 0,5; 1,0; 1,5; 2,0; 2,5 и 3,0 см<sup>3</sup> стандартного раствора Б, что соответствует 2, 4, 6, 8, 10 и 12 мкг теллура.

В седьмую воронку стандартный раствор Б не вводят.

Доводят объем до 6 см<sup>3</sup> 9 н. раствором серной кислоты, пере-

мешивают, прибавляют по 2 см<sup>3</sup> раствора бутилродамида Б, перемешивают и добавляют 15 см<sup>3</sup> бензола. Затем прибавляют 2 см<sup>3</sup> раствора бромистого калия, 1 см<sup>3</sup> раствора аскорбиновой кислоты и сразу же экстрагируют в течение 30 с. Через 5—6 мин после расслоения жидкостей сливают через кран водный слой и 1—2 см<sup>3</sup> экстракта, а затем через верхнее отверстие отливают 10 см<sup>3</sup> экстракта в мерный цилиндр вместимостью 10 см<sup>3</sup>. Отобранный экстракт переносят в сухую пробирку, отмеривают тем же цилиндром 5 см<sup>3</sup> ацетона и быстро приливают его к экстракту (для стабилизации окраски), после чего перемешивают. Через 10 мин измеряют оптическую плотность раствора при длине волн 530 нм.

Раствором сравнения служит раствор, не содержащий стандартного раствора теллура.

По полученным значениям оптической плотности растворов и соответствующим им содержаниям теллура строят градуировочный график.

#### 4. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

Навеску сплава массой 0,5 г помещают в коническую колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, растворяют в смеси 15 см<sup>3</sup> раствора азотной кислоты (1:1) и 1 см<sup>3</sup> раствора винной кислоты. Прибавляют 5 см<sup>3</sup> раствора серной кислоты (1:1), 30 см<sup>3</sup> воды и нагревают до кипения. Раствор охлаждают, дают постоять около 1 ч и отфильтровывают осадок через беззольный фильтр «синия лента» в коническую колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup>. Промывают осадок сернокислого свинца 4—5 раз холодной водой. Растворы выпаривают до появления паров серного ангидрида, после чего охлаждают, приливают 8—10 капель перекиси водорода и вновь нагревают раствор. Если окраска раствора не исчезла, добавляют еще перекиси водорода и повторяют нагревание. После исчезновения окраски раствор охлаждают, обмывают стенки колбы водой и снова нагревают до появления паров серного ангидрида. Охлаждают, приливают 100 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты (1:1), 1 см<sup>3</sup> раствора сернокислой меди, 0,5 см<sup>3</sup> раствора мышьяковокислого натрия, немного фильтробумажной массы и нагревают до 70—80°C. В горячий раствор добавляют 10 см<sup>3</sup> горячего раствора гипофосфита калия или натрия и оставляют до следующего дня.

Отфильтровывают осадок и, не давая ему подсохнуть, сразу же промывают 5—6 раз горячей водой.

Переносят воронку с фильтром на колбу, в которой проводили осаждение, растворяют осадок на фильтре горячей смесью кислот (на 5 см<sup>3</sup> соляной кислоты добавляют 5—7 капель азотной) и промывают 3—4 раза небольшим количеством воды (для растворения на одном фильтре достаточно 5 см<sup>3</sup> смеси кислот).

Колбу охлаждают, переносят фильтрат в мерную колбу вместимостью 50 см<sup>3</sup>, доливают до метки водой и перемешивают. Аликвотную часть раствора 2—5 см<sup>3</sup> (она должна содержать 2—10 мкг теллура) помещают в стаканчик вместимостью 50 см<sup>3</sup>, добавляют 1,4 см<sup>3</sup> раствора серной кислоты (1:1) и нагревают до появления паров серного ангидрида.

В раствор контрольного опыта, который проводят одновременно с основным анализом, вводят 2,8 см<sup>3</sup> раствора серной кислоты (1:1) и далее по всему ходу анализа вводят удвоенное количество реактивов (для последующего заполнения двух кювет).

Стакан охлаждают, обмывают стенки стакана водой, приливают 1 см<sup>3</sup> соляной кислоты и снова выпаривают раствор до появления паров серного ангидрида. Эту операцию повторяют. При этом полностью удаляется азотная кислота. Операции выпаривания серносолянокислых растворов следует вести только до появления первых паров серного ангидрида.

Объем остатка раствора в стаканчиках после выпаривания должен составлять 0,5—0,6 см<sup>3</sup>. При необходимости добавляют серную кислоту по каплям до объема 0,5—0,6 см<sup>3</sup>. Раствор охлаждают и добавляют 1,5 см<sup>3</sup> воды. Переносят раствор в делительную воронку вместимостью 50 см<sup>3</sup>, обмывая стаканчик 4 см<sup>3</sup> 9 н. раствора серной кислоты. Приливают в делительную воронку 2 см<sup>3</sup> раствора бутилродамина Б, перемешивают, добавляют 15 см<sup>3</sup> бензола и далее поступают как указано в п. 3.3.

В качестве раствора сравнения применяют раствор контрольного опыта.

Массу теллура находят по градуировочному графику.

## 5. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

5.1. Массовую долю теллура ( $X$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{m_1 \cdot V_1}{m \cdot V_2 \cdot 10000},$$

где  $m_1$  — масса теллура в анализируемом растворе, найденная по градуировочному графику, мкг;

$V_1$  — объем исходного раствора сплава, см<sup>3</sup>;

$m$  — масса навески сплава, г;

$V_2$  — объем аликвотной части раствора, см<sup>3</sup>.

5.2. Абсолютные допускаемые расхождения результатов параллельных определений при доверительной вероятности  $P^1 = 0,95$  не должны превышать значений, указанных в таблице.

Массовая доля теллура, %	Абсолютные допускаемые расхождения, %
До 0,005	0,0007
От 0,005 до 0,01	0,001
Св. 0,01 > 0,03	0,002
> 0,03 > 0,08	0,004

Изменение № 1 ГОСТ 1293.11—83 Сплавы свинцово-сурьмянистые. Метод определения теллура

Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 20.11.87 № 4206

Дата введения 01.07.88

Заменить код: ОКП 17 2532 на ОКСТУ 1709.

(Продолжение см. с. 70)

---

*(Продолжение изменения к ГОСТ 1293.11—83)*

Вводная часть. Второй абзац после слов «530 нм» дополнить словами «на спектрофотометре или в области длии волны 530—540 нм на фотозлектроколориметре».

Пункт 2. Двенадцатый абзац. Исключить ссылку: ГОСТ 4815—76.

Пункт 3.3. Третий абзац после значения 530 нм дополнить словами: «на спектрофотометре или в области длии волны 530—540 нм на фотозлектроколориметре».

**(ИУС № 2 1988 г.)**

**Изменение № 2 ГОСТ 1293.11—83 Сплавы свинцово-сурьмянистые. Метод определения теллура**

Принято Межгосударственным Советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол № 13 от 28.05.98)

Зарегистрировано Техническим секретариатом МГС № 2923

За принятие изменения проголосовали:

Наименование государства	Наименование национального органа по стандартизации
Азербайджанская Республика	Азгосстандарт
Республика Армения	Армгосстандарт
Республика Беларусь	Госстандарт Республики Беларусь
Республика Казахстан	Госстандарт Республики Казахстан
Кыргызская Республика	Кыргызстандарт
Российская Федерация	Госстандарт России
Республика Таджикистан	Таджикгосстандарт
Туркменистан	Главгосинспекция «Туркменстандартлары»
Республика Узбекистан	Узгосстандарт
Украина	Госстандарт Украины

Вводная часть. Заменить значение: 0,005 на 0,003.

Раздел 2. Третий абзац. Заменить слова: «9 н. раствор» на «раствор с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ »;

пятый абзац. Заменить слова: «0,5%-ный раствор» на «раствор 5 г/дм<sup>3</sup>»;

шестой абзац. Заменить слова: «5%-ный раствор» на «раствор 50 г/дм<sup>3</sup>»;

восьмой абзац. Заменить слова: «в 9 н. растворе серной кислоты» на «в растворе серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ »;

девятый абзац. Заменить слово: «перекись» на «пероксид»;

десятый абзац. Заменить слова: «50%-ный раствор» на «раствор 500 г/дм<sup>3</sup>»;

двенадцатый абзац. Заменить слова: «2%-ный раствор» на «раствор 20 г/дм<sup>3</sup>»;

последний абзац. Заменить слова: «9 н. раствора серной кислоты» на «раствора серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ »;

исключить ссылки: ГОСТ 9768—73, ГОСТ 4169—76.

Пункт 3.1. Первый абзац. Заменить значение и слова: 0,05 г на 0,0500 г; «9 н. раствора серной кислоты» на «раствора серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ »; «9 н. раствором серной кислоты» на «раствором серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ »;

*(Продолжение см. с. 50)*

третий абзац. Заменить слова: «9 н. раствором серной кислоты» на «раствором серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ ».

Пункт 3.2. Наименование. Заменить слова: «в 9 н. растворе серной кислоты» на «в растворе серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ ».

Пункт 3.3. Третий абзац. Заменить слова и значение: «до 6 см<sup>3</sup> 9 н. раствором серной кислоты» на «до 6,0 см<sup>3</sup> раствором серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ »; 30 с на 1 мин.

Раздел 4. Заменить значение и слова: 0,5 г на 0,5000 г; «серного ангидрида» на «серной кислоты» (5 раз); «перекиси водорода» на «пероксида водорода» (2 раза); «9 н. раствора серной кислоты» на «раствора серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ ».

Пункт 5.2 изложить в новой редакции:

«5.2. Расхождение результатов параллельных определений  $d$  (разность наибольшего и наименьшего результатов параллельных определений) и расхождение результатов анализа  $D$  (разность большего и меньшего результатов анализа) при доверительной вероятности  $P = 0,95$  не должны превышать значений абсолютных допускаемых расхождений, приведенных в таблице.

Массовая доля теллура, %	Предельное значение погрешности результатов анализа $\Delta$ , %	Расхождение результатов параллельных определений $d$ , %	Расхождение результатов анализа $D$ , %
От 0,0030 до 0,0050 включ.	0,0006	0,0008	0,0008
Св. 0,0050 * 0,010 *	0,0009	0,0012	0,0012
* 0,010 * 0,020 *	0,002	0,002	0,002
* 0,020 * 0,050 *	0,002	0,003	0,003
* 0,050 * 0,080 *	0,004	0,005	0,005

Контроль точности анализа осуществляется с помощью стандартных образцов или другими методами, предусмотренными ГОСТ 1293.0—83.

Погрешность результатов анализа (при доверительной вероятности  $P = 0,95$ ) не превышает предельных значений  $\Delta$ , приведенных в таблице, при выполнении следующих условий: расхождение результатов параллельных определений не превышает допускаемых, результаты контроля точности положительные».

**Изменение № 2 ГОСТ 1293.11—83 Сплавы свинцово-сурьмянистые. Метод определения теллура**

**Принято Межгосударственным Советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол № 13 от 28.05.98)**

**Зарегистрировано Техническим секретариатом МГС № 2923**

За принятие изменения проголосовали:

Наименование государства	Наименование национального органа по стандартизации
Азербайджанская Республика	Азгосстандарт
Республика Армения	Армгосстандарт
Республика Беларусь	Госстандарт Республики Беларусь
Республика Казахстан	Госстандарт Республики Казахстан
Кыргызская Республика	Кыргызстандарт
Российская Федерация	Госстандарт России
Республика Таджикистан	Таджикгосстандарт
Туркменистан	Главгосинспекция «Туркменстандарлары»
Республика Узбекистан	Узгосстандарт
Украина	Госстандарт Украины

Вводная часть. Заменить значение: 0,005 на 0,003.

Раздел 2. Третий абзац. Заменить слова: «9 н. раствор» на «раствор с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ »;

пятый абзац. Заменить слова: «0,5%-ный раствор» на «раствор 5 г/дм<sup>3</sup>»;

шестой абзац. Заменить слова: «5%-ный раствор» на «раствор 50 г/дм<sup>3</sup>»;

восьмой абзац. Заменить слова: «в 9 н. растворе серной кислоты» на «в растворе серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ »;

девятый абзац. Заменить слово: «перекись» на «пероксид»;

десятый абзац. Заменить слова: «50%-ный раствор» на «раствор 500 г/дм<sup>3</sup>»;

двенадцатый абзац. Заменить слова: «2%-ный раствор» на «раствор 20 г/дм<sup>3</sup>»;

последний абзац. Заменить слова: «9 н. раствора серной кислоты» на «раствора серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ »;

исключить ссылки: ГОСТ 9768—73, ГОСТ 4169—76.

Пункт 3.1. Первый абзац. Заменить значение и слова: 0,05 г на 0,0500 г; «9 н. раствора серной кислоты» на «раствора серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ »; «9 н. раствором серной кислоты» на «раствором серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ »;

*(Продолжение см. с. 50)*

(Продолжение изменения № 2 к ГОСТ 1293.11—83)

третий абзац. Заменить слова: «9 н. раствором серной кислоты» на «раствором серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ ».

Пункт 3.2. Наименование. Заменить слова: «в 9 н. растворе серной кислоты» на «в растворе серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ ».

Пункт 3.3. Третий абзац. Заменить слова и значение: «до 6  $\text{см}^3$  9 н. раствором серной кислоты» на «до 6,0  $\text{см}^3$  раствором серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ »; 30 с на 1 мин.

Раздел 4. Заменить значение и слова: 0,5 г на 0,5000 г; «серного ангидрида» на «серной кислоты» (5 раз); «перекиси водорода» на «пероксида водорода» (2 раза); «9 н. раствора серной кислоты» на «раствора серной кислоты с  $(\frac{1}{2} \text{H}_2\text{SO}_4) = 9 \text{ моль/дм}^3$ ».

Пункт 5.2 изложить в новой редакции:

«5.2. Расхождение результатов параллельных определений  $d$  (разность наибольшего и наименьшего результатов параллельных определений) и расхождение результатов анализа  $D$  (разность большего и меньшего результатов анализа) при доверительной вероятности  $P = 0,95$  не должны превышать значений абсолютных допускаемых расхождений, приведенных в таблице.

Массовая доля теллура, %	Предельное значение погрешности результатов анализа $\Delta$ , %	Расхождение результатов параллельных определений $d$ , %	Расхождение результатов анализа $D$ , %
От 0,0030 до 0,0050 включ.	0,0006	0,0008	0,0008
Св. 0,0050 » 0,010 »	0,0009	0,0012	0,0012
» 0,010 » 0,020 »	0,002	0,002	0,002
» 0,020 » 0,050 »	0,002	0,003	0,003
» 0,050 » 0,080 »	0,004	0,005	0,005

Контроль точности анализа осуществляется с помощью стандартных образцов или другими методами, предусмотренными ГОСТ 1293.0—83.

Погрешность результатов анализа (при доверительной вероятности  $P = 0,95$ ) не превышает предельных значений  $\Delta$ , приведенных в таблице, при выполнении следующих условий: расхождение результатов параллельных определений не превышает допускаемых, результаты контроля точности положительные».

(ИУС № 7 2001 г.)