УДК 669.45.'75 : 546.86.06 : 006.354 Группа В59

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

СПЛАВЫ СВИНЦОВО-СУРЬМЯНИСТЫЕ

Метод определения сурьмы

Lead-antimony alloys. Method for the determination of antimony

ГОСТ 1293.1—83

(СТ СЭВ 3280—81)

ОКП 17 2532

Взамен ГОСТ 1293.1—74

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 8 февраля 1983 г. № 706 срок действия установлен

с 01.07.83
до 01.07.88

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт устанавливает титриметрический метод определения массовой доли сурьмы от 0,05 до 20% в свинцово-сурьмянистых сплавах.

Метод основан на растворении сплава в серной кислоте и титровании сурьмы бромноватокислым калием потенциометрически или визуально в присутствии индикатора метилового оранжевого. Имеющийся в сплаве мышьяк удаляют кипячением в присутствии соляной кислоты и сернистокислого натрия.

Стандарт полностью соответствует СТ СЭВ 3280—81.

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

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

2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

pH-метр-милливольтметр типов pH-340, pH-341, pH-121 и других типов.

Мешалка электромагнитная типов ММ-3, ММ-01 и других типов.

Электрод измерительный платиновый.

Электрод вспомогательный — насыщенный каломельный, хлорсеребряный или меркурсульфатный любой марки. Измерительный и вспомогательный электроды подключают к pH-метру согласно инструкции, прилагаемой к прибору.

Издание официальное ★ Перепечатка воспрещена

Кислота серная по ГОСТ 4204—77.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77.

Калий бромноватокислый по ГОСТ 4457—74, растворы: 0,1; 0,05; 0,01 н.

Натрий сернокислый безводный по ГОСТ 195—77.

Калий сернистокислый по ГОСТ 4145—74.

Метиловый оранжевый (пара-диметиламиноазобензолсульфокислый натрий) по ГОСТ 10816—64, раствор 0,1 г/100 см³.

3. ПОДГОТОВКА К АНАЛИЗУ

3.1. Приготовление 0,1; 0,05 и 0,01 н растворов бромноватокислого калия.

2,7835; 1,3917 и 0,2783 г соли соответственно помещают в мерную колбу вместимостью 1000 см³, растворяют в воде, разбавляют до метки водой и перемешивают.

4. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

4.1. Массу навески сплава выбирают в зависимости от ожидаемой массовой доли сурьмы в соответствии с табл. 1.

Таблица 1

Массовая доля сурьмы, %	Масса навески сплава, г	Концентрация раствора бромноватокислого калия, н	Титр раствора бромноватокислого калия, г сурьмы на см³
От 0,05 до 0,3	5,0	0,01	0,000608
Св. 0,3 » 3	2,0	0,05	0,00304
» 3	0,5	0,1	0,00608

Навеску сплава помещают в коническую колбу вместимостью 500 см³, прибавляют 30 см³ серной кислоты, 7 г сернокислого калия, закрывают колбу воронкой и нагревают до полного растворения навески и удаления серы, осевшей на стенках колбы.

Раствор охлаждают, приливают 30 см³ воды, 75 см³ соляной кислоты, 1 г сернистокислого натрия и умеренно кипятят для удаления мышьяка и сернистого ангидрида пока объем раствора не уменьшится до 60 см³.

Если в испытуемой пробе содержится менее 0,01 % мышьяка и более 0,1% сурьмы, добавление сернистокислого натрия и удаление мышьяка кипячением не требуется. В этом случае количество соляной кислоты уменьшают до 30 см³ и кипятят 5—6 мин для удаления сернистого ангидрида.

Раствор количественно переносят в стакан вместимостью 500 см³, приливают 200 см³ горячей воды, нагревают до 70—80°С, прибавляют 2—3 капли раствора метилового оранжевого, погружают электроды в раствор и при перемешивании потенциометрически титруют сурьму раствором бромноватокислого калия соответствующей концентрации до скачка потенциала или визуально до исчезновения розовой окраски индикатора метилового оранжевого. Для более отчетливого перехода окраски под конец титрования прибавляют еще одну каплю раствора индикатора и ведут титрование медленно при энергичном перемешивании раствора.

5. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

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

$$X = \frac{(V - V_1) \cdot T \cdot 100}{m},$$

где V — объем раствора бромноватокислого калия, израсходованный на титрование анализируемого раствора, см³;

V_1 — объем раствора бромноватокислого калия, израсходованный на титрование раствора контрольного опыта, см³;

T — титр раствора бромноватокислого калия, выраженный в граммах сурьмы на 1 см³ титранта;

m — масса навески сплава, г.

5.2. Абсолютные допускаемые расхождения результатов параллельных определений при доверительной вероятности $P = 0{,}95$ не должны превышать значений, указанных в табл. 2.

Таблица 2

Массовая доля сурьмы, %	Абсолютные допускаемые расхождения, %
От 0,05 до 0,1	0,015
Св. 0,1 » 0,5	0,02
» 0,5 » 1	0,03
» 1 » 3	0,08
» 3 » 10	0,20
» 10 » 20	0,30

Изменение № 1 ГОСТ 1293.1—83 Сплавы свинцово-сурьмянистые. Метод определения сурьмы

Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 20.11.87 № 4205

Дата введения 01.07.88

Заменить код: ОКП 17 2532 на ОКСТУ 1709.

Раздел 2. Первый абзац. Исключить обозначение: pH-340;

седьмой абзац. Заменить значения концентрации: 0,1; 0,05; 0,01 н. на

«$c\left(\frac{1}{6}KBrO_3\right) = 0{,}1$; 0,05 и 0,01 моль/дм³»;

(Продолжение см. с. 64)

восьмой, девятый абзацы. Заменить слова: «Натрий сернокислый» на «Натрий сернистокислый», «Калий сернистокислый» на «Калий сернокислый»;

десятый абзац. Исключить ссылку: ГОСТ 10816—64.

Пункты 3.1 (первый абзац), 4.1 (таблица 1, головка). Заменить единицу: н, на *М*.

(ИУС № 2 1988 г.)

Изменение № 2 ГОСТ 1293.1—83 Сплавы свинцово-сурьмянистые. Метод определения сурьмы

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

Зарегистрировано Техническим секретариатом МГС № 2921

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

На обложке и первой странице под обозначением стандарта исключить обозначение: **(СТ СЭВ 3280—81).**

Наименование стандарта. Заменить слово: **«Метод»** на **«Методы»**, «Method» на «Methods».

Вводную часть изложить в новой редакции:

«Настоящий стандарт устанавливает два метода определения сурьмы в свинцово-сурьмянистых сплавах: титриметрический метод при массовой доле сурьмы от 0,05 до 20 % и атомно-абсорбционный метод при массовой доле сурьмы от 0,05 до 10 %».

Раздел 1. Заменить слова: «к методу» на «к методам».

Стандарт дополнить разделом — 1а (после разд. 1):

«1а. ТИТРИМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ СУРЬМЫ

1а.1. Сущность метода

Метод основан на растворении свинцово-сурьмянистого сплава в серной кислоте, удалении мышьяка кипячением с соляной кислотой и титровании сурьмы бромноватокислым калием потенциометрически или визуально в присутствии индикатора метилового оранжевого».

Раздел 2. Восьмой абзац изложить в новой редакции:

«Медь сернокислая 5-водная по ГОСТ 4165—78»;

(Продолжение см. с. 26)

девятый абзац исключить;

дополнить абзацем:

«Сурьма по ГОСТ 1089—82 не ниже марки Су 00».

Пункт 3.1. Первый абзац изложить в новой редакции:

«Приготовление растворов бромноватокислого калия c ($^1/_6$ $KBrO_3$) = = 0,1; 0,05 и 0,01 моль/дм³».

Раздел 3 дополнить пунктом — 3.2:

«3.2. Установка массовой концентрации растворов бромноватокислого калия

Навеску сурьмы массой 0,1000; 0,0500 или 0,0100 г (для установки массовой концентрации растворов бромноватокислого калия c ($^1/_6$ $KBrO_3$) = 0,1; 0,05 и 0,01 моль/дм³ соответственно) помещают в коническую колбу вместимостью 250 см³, прибавляют 20 см³ серной кислоты и нагревают до растворения. Охлаждают, разбавляют водой и переводят в колбу вместимостью 500 см³, приливают 20 см³ соляной кислоты, разбавляют водой до 200 см³ и кипятят 10—15 мин. Охлаждают до 60 °С, прибавляют 2—3 капли метилового оранжевого и титруют раствором бромноватокислого калия c ($^1/_6$ $KBrO_3$) = 0,1; 0,05 и 0,01 моль/дм³ до исчезновения красного окрашивания.

Массовую концентрацию раствора бромноватокислого калия (T) по сурьме в граммах на кубический сантиметр вычисляют по формуле

$$T = \frac{C}{V},$$

где C — масса навески сурьмы, г;

V — объем раствора бромноватокислого калия, израсходованный на титрование, см³».

Пункт 4.1. Таблица 1. Графа «Масса навески сплава, г». Заменить значения: 5,0 на 5,0000; 2,0 на 2,0000; 0,5 на 0,5000;

головка. Заменить слово: «Титр» на «Массовая концентрация»;

второй, третий абзацы изложить в новой редакции:

«Навеску сплава помещают в коническую колбу вместимостью 500 см³, прибавляют 30 см³ серной кислоты, закрывают колбу стеклянным шариком и нагревают до растворения навески. Для восстановления сурьмы и мышьяка в колбу после охлаждения опускают $^1/_4$ часть беззольного фильтра диаметром 9 см и нагревают до обесцвечивания раствора. К раствору контрольного опыта прибавляют наряду с беззольным фильтром 1—2 кристаллика сернокислой меди. Колбу охлаждают, обмывают стенки колбы водой и еще раз нагревают до обесцвечивания раствора. Затем продолжают нагревать еще 20—30 мин.

(Продолжение см. с. 27)

Раствор охлаждают, приливают 100 см³ воды, 100 см³ соляной кислоты и умеренно кипятят для удаления мышьяка и оксида серы (IV), пока объем раствора не уменьшится до 100 см³. Затем добавляют 20 см³ соляной кислоты»;

четвертый абзац. Исключить слова: «добавление сернистокислого натрия и»; заменить значение и слова: 30 см³ на 20 см³, «сернистого ангидрида» на «оксида серы (IV)»;

последний абзац. Заменить значение: 200 см³ на 100 см³.

Пункт 5.1. Формула. Экспликация. Заменить слово: «титр» на «массовая концентрация».

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 табл. 2.

Таблица 2

Массовая доля сурьмы, %	Предельное значение погрешности результатов анализа Δ, %	Расхождение результатов параллельных определений d, %	Расхождение результатов анализа D, %
От 0,050 до 0,10 включ.	0,010	0,015	0,015
Св. 0,10 » 0,20 »	0,02	0,02	0,02
» 0,20 » 0,50 »	0,02	0,03	0,03
» 0,50 » 1,00 »	0,04	0,05	0,05
» 1,00 » 2,00 »	0,06	0,08	0,08
» 2,00 » 5,00 »	0,08	0,10	0,10
» 5,00 » 10,00 »	0,16	0,20	0,20
» 10,00 » 20,00 »	0,24	0,30	0,30

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 Δ, приведенных в табл. 2, при выполнении следующих условий: расхождение результатов параллельных определений не превышает допускаемых, результаты контроля точности положительные».

(Продолжение см. с. 28)

Раздел 5 дополнить пунктом — 5.3:

«5.3. Метод применяют при разногласии в оценке качества сплава».

Стандарт дополнить разделом — 6:

«6. АТОМНО-АБСОРБЦИОННЫЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ СУРЬМЫ

6.1. Сущность метода

Метод основан на растворении пробы в смеси азотной и винной кислот, распылении растворов в воздушно-ацетиленовое пламя и измерении поглощения линии сурьмы 217,6 нм.

6.2. Аппаратура, реактивы и растворы

Атомно-абсорбционный спектрофотометр любой марки.

Воздух, сжатый под давлением $2 \cdot 10^5$ — $6 \cdot 10^5$ Па (2—6 атм.) в зависимости от используемой аппаратуры.

Ацетилен в баллонах по ГОСТ 5457—75.

Кислота винная по ГОСТ 5817—77, раствор 400 г/дм³.

Кислота азотная по ГОСТ 4461—77, разбавленная 1:2.

Сурьма по ГОСТ 1089—82 не ниже марки Су00.

6.3. Подготовка к анализу

6.3.1. *Приготовление стандартных растворов сурьмы*

Раствор А: 0,1000 г измельченной в агатовой ступке сурьмы растворяют в 15 см³ азотной кислоты с добавлением 15 г винной кислоты при нагревании. После охлаждения раствор переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, разбавляют до метки водой и перемешивают.

1 см³ раствора А содержит 1 мг сурьмы.

Раствор Б: 10 см³ раствора А переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, добавляют 6 см³ азотной кислоты, доводят до метки водой и перемешивают.

1 см³ раствора Б содержит 100 мкг сурьмы.

Раствор В: 10 см³ раствора Б переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, добавляют 6 см³ азотной кислоты, доводят водой до метки и перемешивают.

1 см³ раствора В содержит 10 мкг сурьмы.

6.3.2. *Построение градуировочного графика*

В восемь из девяти мерных колб вместимостью 100 см³ каждая помещают 10; 30 см³ раствора В, 5; 8; 10; 20 см³ раствора Б; 4; 6 см³ раствора А, что соответствует 1; 3; 5; 8; 10; 20; 40 и 60 мкг/см³ сурьмы.

Во все колбы добавляют по 5 см³ азотной и винной кислот, доводят до метки водой и перемешивают.

6.4. Проведение анализа

6.4.1. Массу навески сплава выбирают в зависимости от ожидаемой массовой доли сурьмы в соответствии с табл. 3.

(Продолжение см. с. 29)

Таблица 3

Массовая доля сурьмы, %	Масса навески сплава, г	Объем мерной колбы, см³
От 0,05 до 0,5 включ.	1,0000	100
Св. 0,5 » 5 »	0,2000	200
» 5 » 10 »	0,1000	200

Навеску сплава помещают в коническую колбу вместимостью 250 см³, приливают 5 см³ раствора винной кислоты и 15 см³ раствора азотной кислоты 1:2 (при последующем разбавлении раствора в мерной колбе вместимостью 100 см³) или 10 см³ раствора винной кислоты и 30 см³ раствора азотной кислоты 1:2 (при последующем разбавлении раствора в мерной колбе вместимостью 200 см³) и растворяют при нагревании. Раствор охлаждают, переводят в мерную колбу в соответствии с табл. 3, доводят до метки водой и перемешивают.

Анализируемые и стандартные растворы распыляют в воздушно-ацетиленовое пламя и измеряют значение поглощения линии сурьмы 217,6 нм.

Условия измерения выбирают в соответствии с применяемым прибором.

На спектрофотометрах, имеющих режим работы «концентрация», работают в режиме «концентрация» и результат получают на табло в мкг/см³ или в режиме «поглощение» методом «ограничивающих растворов», или по градуировочному графику.

На остальных спектрофотометрах работают в режиме «поглощение» методом «ограничивающих растворов» или по градуировочному графику.

6.5. Обработка результатов

6.5.1. Массовую долю сурьмы (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{(C_1 - C_2) \cdot V}{m \cdot 10000},$$

где C_1 — концентрация сурьмы в анализируемом растворе, мкг/см³;

C_2 — концентрация сурьмы в растворе контрольного опыта, мкг/см³;

V — объем раствора сплава, см³;

m — масса навески сплава, г.

6.5.2. Абсолютные допускаемые расхождения результатов параллельных определений d (разность наибольшего и наименьшего результатов параллельных определений) и расхождение результатов анализа D (раз-

(Продолжение см. с. 30)

ность большего и меньшего результатов анализа) при доверительной вероятности $P = 0,95$ не должны превышать значений допускаемых расхождений, приведенных в табл. 4.

Таблица 4

Массовая доля сурьмы, %	Предельное значение погрешности результатов анализа Δ, %	Расхождение результатов параллельных определений d, %	Расхождение результатов анализа D, %
От 0,050 до 0,10 включ.	0,010	0,015	0,015
Св. 0,10 » 0,20 »	0,02	0,02	0,02
» 0,20 » 0,50 »	0,02	0,03	0,03
» 0,50 » 1,00 »	0,04	0,05	0,05
» 1,00 » 2,00 »	0,06	0,10	0,10
» 2,00 » 4,00 »	0,12	0,15	0,15
» 4,00 » 6,00 »	0,16	0,20	0,20
» 6,00 » 8,00 »	0,20	0,25	0,25
» 8,00 » 10,00 »	0,24	0,30	0,30

Контроль точности анализа осуществляют 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 Δ, приведенных в табл. 4, при выполнении следующих условий: расхождение результатов параллельных определений не превышает допускаемых, результаты контроля точности положительные».

(ИУС № 7 2001 г.)

Изменение № 2 ГОСТ 1293.1—83 Сплавы свинцово-сурьмянистые. Метод определения сурьмы

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

Зарегистрировано Техническим секретариатом МГС № 2921

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

На обложке и первой странице под обозначением стандарта исключить обозначение: **(СТ СЭВ 3280—81).**

Наименование стандарта. Заменить слово: **«Метод»** на **«Методы»**, «Method» на «Methods».

Вводную часть изложить в новой редакции:

«Настоящий стандарт устанавливает два метода определения сурьмы в свинцово-сурьмянистых сплавах: титриметрический метод при массовой доле сурьмы от 0,05 до 20 % и атомно-абсорбционный метод при массовой доле сурьмы от 0,05 до 10 %».

Раздел 1. Заменить слова: «к методу» на «к методам».

Стандарт дополнить разделом — 1а (после разд. 1):

«1а. ТИТРИМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ СУРЬМЫ

1а.1. Сущность метода

Метод основан на растворении свинцово-сурьмянистого сплава в серной кислоте, удалении мышьяка кипячением с соляной кислотой и титровании сурьмы бромноватокислым калием потенциометрически или визуально в присутствии индикатора метилового оранжевого».

Раздел 2. Восьмой абзац изложить в новой редакции:

«Медь сернокислая 5-водная по ГОСТ 4165—78»;

(Продолжение см. с. 26)

девятый абзац исключить;

дополнить абзацем:

«Сурьма по ГОСТ 1089—82 не ниже марки Су 00».

Пункт 3.1. Первый абзац изложить в новой редакции:

«Приготовление растворов бромноватокислого калия c ($^1/_6$ $KBrO_3$) = = 0,1; 0,05 и 0,01 моль/дм^3».

Раздел 3 дополнить пунктом — 3.2:

«3.2. Установка массовой концентрации растворов бромноватокислого калия

Навеску сурьмы массой 0,1000; 0,0500 или 0,0100 г (для установки массовой концентрации растворов бромноватокислого калия c ($^1/_6$ $KBrO_3$) = 0,1; 0,05 и 0,01 моль/дм^3 соответственно) помещают в коническую колбу вместимостью 250 см^3, прибавляют 20 см^3 серной кислоты и нагревают до растворения. Охлаждают, разбавляют водой и переводят в колбу вместимостью 500 см^3, приливают 20 см^3 соляной кислоты, разбавляют водой до 200 см^3 и кипятят 10—15 мин. Охлаждают до 60 °С, прибавляют 2—3 капли метилового оранжевого и титруют раствором бромноватокислого калия c ($^1/_6$ $KBrO_3$) = 0,1; 0,05 и 0,01 моль/дм^3 до исчезновения красного окрашивания.

Массовую концентрацию раствора бромноватокислого калия (T) по сурьме в граммах на кубический сантиметр вычисляют по формуле

$$T = \frac{C}{V},$$

где C — масса навески сурьмы, г;

V — объем раствора бромноватокислого калия, израсходованный на титрование, см^3».

Пункт 4.1. Таблица 1. Графа «Масса навески сплава, г». Заменить значения: 5,0 на 5,0000; 2,0 на 2,0000; 0,5 на 0,5000;

головка. Заменить слово: «Титр» на «Массовая концентрация»;

второй, третий абзацы изложить в новой редакции:

«Навеску сплава помещают в коническую колбу вместимостью 500 см^3, прибавляют 30 см^3 серной кислоты, закрывают колбу стеклянным шариком и нагревают до растворения навески. Для восстановления сурьмы и мышьяка в колбу после охлаждения опускают $^1/_4$ часть беззольного фильтра диаметром 9 см и нагревают до обесцвечивания раствора. К раствору контрольного опыта прибавляют наряду с беззольным фильтром 1—2 кристаллика сернокислой меди. Колбу охлаждают, обмывают стенки колбы водой и еще раз нагревают до обесцвечивания раствора. Затем продолжают нагревать еще 20—30 мин.

(Продолжение см. с. 27)

Раствор охлаждают, приливают 100 см³ воды, 100 см³ соляной кислоты и умеренно кипятят для удаления мышьяка и оксида серы (IV), пока объем раствора не уменьшится до 100 см³. Затем добавляют 20 см³ соляной кислоты»;

четвертый абзац. Исключить слова: «добавление сернистокислого натрия и»; заменить значение и слова: 30 см³ на 20 см³, «сернистого ангидрида» на «оксида серы (IV)»;

последний абзац. Заменить значение: 200 см³ на 100 см³.

Пункт 5.1. Формула. Экспликация. Заменить слово: «титр» на «массовая концентрация».

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 табл. 2.

Таблица 2

Массовая доля сурьмы, %	Предельное значение погрешности результатов анализа Δ, %	Расхождение результатов параллельных определений d, %	Расхождение результатов анализа D, %
От 0,050 до 0,10 включ.	0,010	0,015	0,015
Св. 0,10 » 0,20 »	0,02	0,02	0,02
» 0,20 » 0,50 »	0,02	0,03	0,03
» 0,50 » 1,00 »	0,04	0,05	0,05
» 1,00 » 2,00 »	0,06	0,08	0,08
» 2,00 » 5,00 »	0,08	0,10	0,10
» 5,00 » 10,00 »	0,16	0,20	0,20
» 10,00 » 20,00 »	0,24	0,30	0,30

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 Δ, приведенных в табл. 2, при выполнении следующих условий: расхождение результатов параллельных определений не превышает допускаемых, результаты контроля точности положительные».

(Продолжение см. с. 28)

Раздел 5 дополнить пунктом — 5.3:

«5.3. Метод применяют при разногласии в оценке качества сплава».

Стандарт дополнить разделом — 6:

«6. АТОМНО-АБСОРБЦИОННЫЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ СУРЬМЫ

6.1. Сущность метода

Метод основан на растворении пробы в смеси азотной и винной кислот, распылении растворов в воздушно-ацетиленовое пламя и измерении поглощения линии сурьмы 217,6 нм.

6.2. Аппаратура, реактивы и растворы

Атомно-абсорбционный спектрофотометр любой марки.

Воздух, сжатый под давлением $2 \cdot 10^5$ — $6 \cdot 10^5$ Па (2—6 атм.) в зависимости от используемой аппаратуры.

Ацетилен в баллонах по ГОСТ 5457—75.

Кислота винная по ГОСТ 5817—77, раствор 400 г/дм³.

Кислота азотная по ГОСТ 4461—77, разбавленная 1:2.

Сурьма по ГОСТ 1089—82 не ниже марки Су00.

6.3. Подготовка к анализу

6.3.1. *Приготовление стандартных растворов сурьмы*

Раствор А: 0,1000 г измельченной в агатовой ступке сурьмы растворяют в 15 см³ азотной кислоты с добавлением 15 г винной кислоты при нагревании. После охлаждения раствор переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, разбавляют до метки водой и перемешивают.

1 см³ раствора А содержит 1 мг сурьмы.

Раствор Б: 10 см³ раствора А переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, добавляют 6 см³ азотной кислоты, доводят до метки водой и перемешивают.

1 см³ раствора Б содержит 100 мкг сурьмы.

Раствор В: 10 см³ раствора Б переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, добавляют 6 см³ азотной кислоты, доводят водой до метки и перемешивают.

1 см³ раствора В содержит 10 мкг сурьмы.

6.3.2. *Построение градуировочного графика*

В восемь из девяти мерных колб вместимостью 100 см³ каждая помещают 10; 30 см³ раствора В, 5; 8; 10; 20 см³ раствора Б; 4; 6 см³ раствора А, что соответствует 1; 3; 5; 8; 10; 20; 40 и 60 мкг/см³ сурьмы.

Во все колбы добавляют по 5 см³ азотной и винной кислот, доводят до метки водой и перемешивают.

6.4. Проведение анализа

6.4.1. Массу навески сплава выбирают в зависимости от ожидаемой массовой доли сурьмы в соответствии с табл. 3.

(Продолжение см. с. 29)

Таблица 3

Массовая доля сурьмы, %	Масса навески сплава, г	Объем мерной колбы, см³
От 0,05 до 0,5 включ.	1,0000	100
Св. 0,5 » 5 »	0,2000	200
» 5 » 10 »	0,1000	200

Навеску сплава помещают в коническую колбу вместимостью 250 см³, приливают 5 см³ раствора винной кислоты и 15 см³ раствора азотной кислоты 1:2 (при последующем разбавлении раствора в мерной колбе вместимостью 100 см³) или 10 см³ раствора винной кислоты и 30 см³ раствора азотной кислоты 1:2 (при последующем разбавлении раствора в мерной колбе вместимостью 200 см³) и растворяют при нагревании. Раствор охлаждают, переводят в мерную колбу в соответствии с табл. 3, доводят до метки водой и перемешивают.

Анализируемые и стандартные растворы распыляют в воздушно-ацетиленовое пламя и измеряют значение поглощения линии сурьмы 217,6 нм.

Условия измерения выбирают в соответствии с применяемым прибором.

На спектрофотометрах, имеющих режим работы «концентрация», работают в режиме «концентрация» и результат получают на табло в мкг/см³ или в режиме «поглощение» методом «ограничивающих растворов», или по градуировочному графику.

На остальных спектрофотометрах работают в режиме «поглощение» методом «ограничивающих растворов» или по градуировочному графику.

6.5. Обработка результатов

6.5.1. Массовую долю сурьмы (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{(C_1 - C_2) \cdot V}{m \cdot 10000},$$

где C_1 — концентрация сурьмы в анализируемом растворе, мкг/см³;

C_2 — концентрация сурьмы в растворе контрольного опыта, мкг/см³;

V — объем раствора сплава, см³;

m — масса навески сплава, г.

6.5.2. Абсолютные допускаемые расхождения результатов параллельных определений d (разность наибольшего и наименьшего результатов параллельных определений) и расхождение результатов анализа D (раз-

(Продолжение см. с. 30)

ность большего и меньшего результатов анализа) при доверительной вероятности $P = 0,95$ не должны превышать значений допускаемых расхождений, приведенных в табл. 4.

Таблица 4

Массовая доля сурьмы, %	Предельное значение погрешности результатов анализа Δ, %	Расхождение результатов параллельных определений d, %	Расхождение результатов анализа D, %
От 0,050 до 0,10 включ.	0,010	0,015	0,015
Св. 0,10 » 0,20 »	0,02	0,02	0,02
» 0,20 » 0,50 »	0,02	0,03	0,03
» 0,50 » 1,00 »	0,04	0,05	0,05
» 1,00 » 2,00 »	0,06	0,10	0,10
» 2,00 » 4,00 »	0,12	0,15	0,15
» 4,00 » 6,00 »	0,16	0,20	0,20
» 6,00 » 8,00 »	0,20	0,25	0,25
» 8,00 » 10,00 »	0,24	0,30	0,30

Контроль точности анализа осуществляют 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 Δ, приведенных в табл. 4, при выполнении следующих условий: расхождение результатов параллельных определений не превышает допускаемых, результаты контроля точности положительные».

(ИУС № 7 2001 г.)