

М Е Ж Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Ы Е С Т А Н Д А Р Т Ы

СПЛАВЫ МЕДНО-ФОСФОРИСТЫЕ

МЕТОДЫ ХИМИЧЕСКОГО АНАЛИЗА

Издание официальное

М Е Ж Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Ы Й С Т А Н Д А Р Т**СПЛАВЫ МЕДНО-ФОСФОРИСТЫЕ****Методы определения содержания фосфора****ГОСТ
6674.1—74**

Alloy copper-phosphorus.
 Methods for the determination
 of phosphorus content

ОКСТУ 1709

Дата введения 01.01.76

Настоящий стандарт устанавливает гравиметрический и фотометрический методы определения фосфора (при массовой доле фосфора от 5 до 14 %).

Гравиметрический метод основан на измерении массы осадка пирофосфата магния, полученного осаждением в виде фосфата магния и последующим прокаливанием полученного осадка до постоянной массы.

Фотометрический метод основан на измерении при длине волны 597 нм оптической плотности образованного в присутствии тиомочевины фосфорномолибденового комплекса (молибденовой сини).

(Измененная редакция, Изм. № 1, 3).

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методам анализа — по ГОСТ 25086 при двух параллельных измерениях.

1.2. Отбор проб и подготовку их к анализу проводят по ГОСТ 4515.

1.3. Требования безопасности — по ГОСТ 12.0.004, ГОСТ 12.1.005, ГОСТ 12.1.007, ГОСТ 12.4.021.

1.4. Расхождения результатов параллельных определений не должны превышать абсолютные допускаемые расхождения d , указанные в соответствующих стандартах на методы анализа медно-фосфористых сплавов.

1.5. Расхождения двух результатов анализа одной и той же пробы, полученные в разное время, разными исполнителями одним и тем же методом, не должны отличаться более чем на $2d$.

Расхождения двух результатов анализа одной и той же пробы, полученные в разное время разными исполнителями по разным методам, не должны превышать $1,4 \cdot \sqrt{d_1^2 + d_2^2}$, где d_1 и d_2 — абсолютные допускаемые расхождения результатов двух параллельных определений (доверительная вероятность $P=0,95$), регламентируемые соответствующими методами анализа.

1.6. Контроль правильности результатов анализа проводят по стандартным образцам, соответствующим требованиям ГОСТ 8.315 или методам добавок одновременно с анализом проб при использовании новой партии реагентов или вновь приготовленного стандартного раствора.

При контроле правильности результатов по стандартным образцам воспроизведенное значение содержания компонента в стандартном образце не должно отличаться от аттестованного более чем на $0,7d$ при доверительной вероятности $P=0,85$.

Контроль правильности результатов анализа методом добавок осуществляют, определяя мас-совую долю компонента в анализируемом материале после добавки аликвотной части стандартного раствора определяемого компонента к пробе до проведения анализа. Массу добавки (аликвотную часть стандартного раствора) выбирают таким образом, чтобы аналитический сигнал определяемого компонента увеличился не более чем в 2 раза по сравнению с аналитическим сигналом в отсутствие добавки.

Найденная величина добавки при доверительной вероятности $P=0,85$ не должна отличаться от введенной более чем на $0,7 \sqrt{d_{11}^2 + d_{12}^2}$, где d_{11} и d_{12} – допускаемые стандартом расхождения результатов двух параллельных определений для пробы с добавкой и без добавки соответственно.

Разд. 1. (Измененная редакция, Изм. № 3).

2. РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

Кислота азотная по ГОСТ 4461 и разбавленная 1:1.

Кислота соляная по ГОСТ 3118, разбавленная 2:3 и 1:99.

Кислота лимонная по ГОСТ 3652, раствор 500 г/дм³.

Аммоний хлористый по ГОСТ 3773, раствор 100 г/дм³.

Магний хлористый по ГОСТ 4209.

Смесь магнезиальная: 55 г кристаллического хлористого магния и 105 г хлористого аммония растворяют в 1 дм³ воды.

Аммиак водный по ГОСТ 3760 и разбавленный 1:1 и 1:9.

Серебро азотнокислое по ГОСТ 1277, раствор 10 г/дм³.

Разд. 2. (Измененная редакция, Изм. № 3).

3. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

3.1. Навеску сплава массой 0,5 г растворяют в стакане вместимостью 300 см³ в 20 см³ азотной кислоты (1:1), переносят в фарфоровую чашку, прибавляют 10 см³ концентрированной соляной кислоты и выпаривают на кипящей водяной бане досуха. К сухому остатку прибавляют 5 см³ концентрированной соляной кислоты и выпаривают досуха. Остаток высушивают при температуре (130±5) °C. К высушенному остатку прибавляют 5 см³ концентрированной азотной кислоты, 5 см³ концентрированной соляной кислоты, 50 см³ горячей воды. Раствор переносят в стакан вместимостью 300 см³. Если при растворении осадка выделяется кремниевая кислота, ее отфильтровывают через фильтр «синяя лента». В этом случае осадок промывают горячим раствором соляной кислоты (1:99) до исчезновения реакции на медь (контроль проводят с помощью концентрированного аммиака по реакции образования аммиачного комплекса).

К полученному раствору прибавляют 10 см³ раствора лимонной кислоты, 20 см³ раствора хлористого аммония, 25 см³ магнезиальной смеси. Раствор нейтрализуют концентрированным раствором аммиака до образования аммиачного комплекса меди синего цвета. Затем раствор тщательно перемешивают и потирают стеклянной палочкой о стенки сосуда до начала выпадения осадка. Далее приливают избыток раствора концентрированного аммиака в количестве, составляющем $1/5$ объема содержимого в стакане, и оставляют на ночь.

Раствор с осадком фильтруют через фильтр «синяя лента», промывая раствором аммиака (1:9). Осадок на фильтре растворяют в 10 см³ горячей соляной кислоты (1:1), собирая фильтрат в стакан, в котором проводилось первоначальное осаждение.

К полученному солянокислому раствору прибавляют 10 см³ раствора хлористого аммония, 5 см³ магнезиальной смеси, разбавляют водой до 100 см³ и нейтрализуют концентрированным раствором аммиака при постоянном перемешивании до появления осадка. После нейтрализации приливают избыток концентрированного раствора аммиака, составляющий до $1/5$ всего объема.

Раствор с осадком оставляют на ночь, затем фильтруют через бессольный фильтр «синяя лента» и промывают раствором аммиака (1:9) до исчезновения реакции на хлор (контроль проводят с помощью азотнокислого серебра).

Высущенный в сушильном шкафу при 105 °C осадок вместе с фильтром помещают в предварительно прокаленный и взвешенный тигель, фильтр озолят, а затем прокаливают до постоянной массы при температуре (1100±20) °C.

Одновременно проводят контрольный опыт на загрязнение реагентов фосфором.
(Измененная редакция, Изм. № 3).

4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Содержание фосфора (X) в процентах вычисляют по формуле:

$$X = \frac{(m_1 - m_2) \cdot 0,2783 \cdot 100}{m},$$

где m_1 — масса прокаленного осадка пирофосфата магния, г;

m_2 — масса фосфора в контрольном опыте;

m — навеска сплава, г;

0,2783 — коэффициент пересчета пирофосфата магния на фосфор.

4.2. Абсолютное допускаемое расхождение результатов двух параллельных определений при доверительной вероятности $P=0,95$ составляет 0,1 %.

4.1, 4.2. (Измененная редакция, Изм. № 3).

5. ФОТОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ФОСФОРА

5.1. Аппаратура, реактивы и растворы

Фотоэлектроколориметр или спектрофотометр.

Кислота азотная по ГОСТ 4461, разбавленная 1:1.

Калий марганцовокислый по ГОСТ 20490, раствор 20 г/дм³.

Аммоний щавелевокислый по ГОСТ 5712, раствор 25 г/дм³.

Кислота соляная по ГОСТ 3118, разбавленная 1:2.

Спирт этиловый ректифицированный технический по ГОСТ 18300 и разбавленный 5:8.

Аммоний молибденовокислый по ГОСТ 3765, перекристаллизованный из спиртового раствора, свежеприготовленный раствор 50 г/дм³.

Перекристаллизацию молибденовокислого аммония проводят следующим образом: 70 г препарата растворяют в 400 см³ воды при нагревании 70—80 °C и дважды фильтруют горячий раствор через один и тот же фильтр «синяя лента». К раствору добавляют 250 см³ этилового спирта. Раствор охлаждают и дают отстояться в течение 1 ч. Выпавшие кристаллы отфильтровывают на воронке Бюхнера, отсасывая раствор, и повторяют перекристаллизацию. После фильтрования кристаллы промывают 2—3 раза этиловым спиртом, разбавленным 5:8, порциями по 20—30 см³. После этого их высушивают на воздухе.

Тиомочевина по ГОСТ 6344, раствор 100 г/дм³.

Калий фосфорнокислый однозамещенный по ГОСТ 4198.

Стандартный раствор фосфора: 8,7874 г однозамещенного фосфорнокислого калия (предварительно высушенного при 105 °C до постоянной массы) помещают в мерную колбу вместимостью 1 дм³, растворяют в воде, доливают водой до метки и перемешивают.

1 см³ стандартного раствора содержит 0,002 г фосфора.

Медь высокой чистоты по ГОСТ 859 с массовой долей фосфора не более 0,00002 %.

(Измененная редакция, Изм. № 3).

5.2. Проведение анализа

(Введен дополнительно, Изм. № 1).

5.2.1. Навеску сплава массой 0,1 г помещают в коническую колбу вместимостью 250 см³ и растворяют в 20 см³ азотной кислоты (1:1). Кипятят до удаления окислов азота. Добавляют 5 см³ раствора марганцовокислого калия и выдерживают на теплой плите до полной коагуляции осадка оксида марганца (IV). Добавляют по каплям раствор щавелевокислого аммония до полного растворения осадка.

Во избежание избытка щавелевокислого аммония, после добавления каждой капли его, раствор тщательно перемешивают.

Охлаждают, переводят раствор в мерную колбу вместимостью 200 см³, доводят до метки водой и перемешивают. Аликвотную часть 5 см³ помещают в мерную колбу вместимостью 100 см³, добавляют 12 см³ соляной кислоты, разбавленной 1:2, 10 см³ раствора тиомочевины, 10 см³ раствора молибденовокислого аммония. Все реактивы приливают медленно, при постоянном помешивании. Доводят до метки водой и вновь перемешивают. Через 15 мин измеряют оптическую плотность раствора на фотоэлектроколориметре с красным светофильтром при длине волн 597 нм. Раствором сравнения служит вода.

5.2.2. Соответствие аналитического сигнала содержанию массовой доли фосфора устанавливают по градуировочному графику в соответствии с п. 5.2.2.1 или по методу сравнения оптической

С. 4 ГОСТ 6674.1–74

плотности анализируемых растворов с близкими значениями оптических плотностей растворов стандартных образцов по п. 5.2.2.

5.2.1, 5.2.2. (Измененная редакция, Изм. № 3).

5.2.2.1. Для построения градуировочного графика в шесть конических колб вместимостью 250 см³ помещают 0,1 г меди, добавляют 2,0; 3,0; 4,0; 5,0; 6,0 и 7,0 см³ стандартного раствора фосфора. Во все колбы добавляют по 20 см³ азотной кислоты (1:1), кипятят до удаления окислов азота и далее поступают, как указано в п. 5.2.

По полученным данным строят градуировочный график, по оси абсцисс которого откладывают соответствующую аликовтной части раствора массу фосфора, по оси ординат — значение оптической плотности раствора.

Каждая точка градуировочного графика соответствует среднему арифметическому результатов двух параллельных определений.

5.2.2.2. Одновременно с анализируемой пробой проводят анализ образца сравнения, в качестве которого используют стандартный образец с близким содержанием фосфора.

5.2.2.1, 5.2.2.2. (Введены дополнительно, Изм. № 3).

5.3. Обработка результатов

(Введен дополнительно, Изм. № 1).

5.3.1. При использовании метода градуировочного графика массовую долю фосфора (X) в процентах вычисляют по формуле

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

где m_1 — масса фосфора, найденная по градуировочному графику, г;

m — масса навески сплава, соответствующая аликовтной части пробы, г.

При использовании метода сравнения раствора с близкими значениями оптических плотностей массовую долю фосфора (X_1) в процентах вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{C \cdot A \cdot m_1}{A_1 \cdot m},$$

где C — массовая доля фосфора в образце сравнения, %;

A — значение оптической плотности анализируемого раствора;

A_1 — значение оптической плотности раствора сравнения;

m_1 — масса навески образца сравнения, соответствующая аликовтной части пробы, г;

m — масса навески анализируемой пробы, соответствующая аликовтной части пробы, г.

5.3.2. Абсолютное допускаемое расхождение результатов двух параллельных определений при доверительной вероятности $P=0,95$ составляет 0,1 %.

5.3.1, 5.3.2. (Измененная редакция, Изм. № 3).

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством цветной металлургии СССР

РАЗРАБОТЧИКИ

В.С. Чумаченко, Л.И. Фунин, Ю.К. Целинский, А.И. Погонина

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 26.12.74 № 2798

3. ВЗАМЕН ГОСТ 6674—53 в части разд. II

4. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта, подпункта	Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта, подпункта
ГОСТ 8.315—97	1.6	ГОСТ 3773—72	Разд. 2
ГОСТ 12.0.004—90	1.3	ГОСТ 4198—75	5.1
ГОСТ 12.1.005—88	1.3	ГОСТ 4209—77	Разд. 2
ГОСТ 12.1.007—76	1.3	ГОСТ 4461—77	Разд. 2, 5.1
ГОСТ 12.4.021—75	1.3	ГОСТ 4515—93	1.1
ГОСТ 859—78	5.1	ГОСТ 5712—78	5.1
ГОСТ 1277—75	Разд. 2	ГОСТ 6344—73	5.1
ГОСТ 3118—77	Разд. 2, 5.1	ГОСТ 18300—87	5.1
ГОСТ 3652—69	Разд. 2	ГОСТ 20490—75	5.1
ГОСТ 3760—79	Разд. 2	ГОСТ 25086—87	1.1
ГОСТ 3765—78	5.1		

5. Ограничение срока действия снято по протоколу № 5—94 Межгосударственного Совета по стандартизации, метрологии и сертификации (ИУС 11-12—94)

6. ПЕРЕИЗДАНИЕ (октябрь 1998 г.) с Изменениями № 1, 2, 3, утвержденными в декабре 1980 г., июле 1985 г., апреле 1990 г. (ИУС 2—81, 10—85, 8—90)