МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ

КОНЦЕНТРАТ ВОЛЬФРАМОВЫЙ

МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ФОСФОРА

Издание официальное

БЗ 1—99

ИПК ИЗДАТЕЛЬСТВО СТАНДАРТОВ
Москва

gost.e-ecolog.ru

УДК 622.346.3-15:546.18.06:006.354 Группа А39

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ

КОНЦЕНТРАТ ВОЛЬФРАМОВЫЙ

Метод определения фосфора

ГОСТ 11884.4—78

Tungsten concentrate.
Method of determination of phosphorus

ОКСТУ 1709

Дата введения 01.07.80

Настоящий стандарт распространяется на вольфрамовые концентраты всех марок, предусмотренных ГОСТ 213, и устанавливает фотоколориметрический метод определения содержания фосфора при массовой доле его от 0,005 до 2 %.

Метод основан на образовании фосфорванадатомолибдатного комплекса и фотометрировании окрашенного соединения. Влияние вольфрама устраняется путем осаждения его в виде вольфрамовой кислоты.

(Измененная редакция, Изм. № 2, 3).

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методу анализа — по ГОСТ 27329.

1.2. Требования безопасности — по ГОСТ 11884.15.

1.3. Контроль правильности результатов анализа — по ГОСТ 11884.15.

1.4. За окончательный результат анализа принимают среднее арифметическое результатов трех параллельных определений.

Разд. 1. **(Измененная редакция, Изм. № 2).**

2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

2.1. Для проведения анализа применяют:

фотоэлектроколориметр типа ФЭК-56М или типа КФК-2-УХЛ 4.2;

кислоту азотную по ГОСТ 4461, разбавленную 1:2;

кислоту серную по ГОСТ 4204, разбавленную 1:5;

кислоту соляную по ГОСТ 3118;

калия гидроокись, растворы с массовой долей 2 и 10 % по ГОСТ 24363;

кальций азотнокислый по ГОСТ 4142, раствор, приготовленный следующим образом: 59 г азотнокислого кальция растворяют приблизительно в 100 $см^3$ воды, фильтруют и доливают раствор водой до объема 500 $см^3$;

промывную жидкость, приготовленную следующим образом: доливают водой 300 $см^3$ 10 %-ного раствора гидроокиси калия до объема 1000 $см^3$, прибавляют 20 $см^3$ раствора азотнокислого кальция, энергично перемешивают, дают отстояться в течение 2 ч и фильтруют через беззольный фильтр средней плотности;

аммоний азотнокислый по ГОСТ 22867, раствор с массовой долей 1 % в азотной кислоте с массовой долей 1 % (по объему);

аммоний молибденовокислый по ГОСТ 3765;

аммоний ванадиевокислый (мета) по ГОСТ 9336;

калий фосфорнокислый однозамещенный по ГОСТ 4198;

Издание официальное Перепечатка воспрещена

© Издательство стандартов, 1978
© ИПК Издательство стандартов, 1999
Переиздание с Изменениями

ванадато-молибдатный реактив, приготовленный следующим образом: 50 г молибденовокислого аммония растворяют при нагревании в 400—500 $см^3$ воды, полученный раствор, помешивая, вливают в темную склянку, содержащую 135 $см^3$ азотной кислоты, предварительно освобожденной от окислов азота кипячением. Склянку закрывают пробкой и ставят в темное место на двое суток. Затем раствор фильтруют. Фильтрат собирают в мерную колбу вместимостью 1 $дм^3$. Одновременно растворяют 2,4 г ванадиевокислого аммония в смеси, состоявшей из 100 $см^3$ воды и 160 $см^3$ серной кислоты, разбавленной 1:5. Если раствор окажется мутным, его фильтруют. Далее раствор ванадата аммония, помешивая, вливают в мерную колбу, в которой находится раствор молибденовокислого аммония, и перемешивают. Доливают раствор водой до метки, вновь перемешивают и переливают в темную склянку с притертой пробкой (в темной склянке раствор устойчив в течение нескольких месяцев), если появляется муть, фильтруют.

Стандартный раствор фосфора (раствор В), приготовленный следующим образом: 0,4394 г однозамещенного фосфорнокислого калия помещают в мерную колбу вместимостью 1 $дм^3$, растворяют в небольшом количестве воды и водой доливают до метки.

1 $см^3$ раствора содержит 0,1 мг фосфора.

Стандартный раствор фосфора (раствор Г) готовят разбавлением раствора В в 10 раз водой.

1 $см^3$ раствора содержит 0,01 мг фосфора.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 2, 3).

3. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

3.1. Навеску концентрата всех марок, кроме марок КШ-2, КШ-3, КШ-4, массой 0,5—1 г помещают в стакан вместимостью 200—250 $см^3$, приливают 60 $см^3$ смеси азотной и соляной кислот в соотношении 1:3, накрывают стакан часовым стеклом и нагревают в течение 2 ч на кипящей водяной бане или слое асбеста.

Снимают стекло и выпаривают раствор до получения влажного остатка (следует избегать перегрева). Выпаривание повторяют еще два раза, приливая каждый раз по 10 $см^3$ азотной кислоты и выпаривают раствор до объема 1—2 $см^3$. К остатку от выпаривания приливают 5 $см^3$ азотной кислоты, нагретой до 60—70 °С, и 10 $см^3$ воды. Содержимое стакана нагревают в течение нескольких минут.

(Измененная редакция, Изм. № 2, 3).

3.2. Раствор охлаждают, фильтруют через фильтр с синей лентой, осадок вольфрамовой кислоты промывают на фильтре 7—8 раз раствором азотнокислого аммония. При анализе концентратов марок КВГ(Т), КВГ(К), КШ(Т) осадок вольфрамовой кислоты сохраняют.

3.3. При определении фосфора в концентратах марок КВГ, КШ-1, КМШ фильтрат переносят в мерную колбу вместимостью 100 $см^3$ (если объем раствора больше 80 $см^3$, его следует упарить), прибавляют отмеренные пипеткой 10 $см^3$ ванадато-молибдатного реактива и перемешивают. Через 15 мин раствор доливают водой до объема 100 $см^3$, снова перемешивают и измеряют оптическую плотность на фотоколориметре, применяя светофильтр с максимумом светопропускания 413 нм в кювете с толщиной колориметрируемого слоя 50 мм.

В качестве раствора сравнения применяют раствор контрольного опыта.

По оптической плотности анализируемого раствора устанавливают содержание фосфора по градуировочному графику.

(Измененная редакция, Изм. № 3).

3.4. Содержание фосфора в концентратах марок КВГ(Т), КВГ(К), КШ(Т) определяют следующим образом. Фильтрат от осадка вольфрамовой кислоты выпаривают до объема 20 $см^3$ и сохраняют (раствор А). Осадок вольфрамовой кислоты смывают минимальным количеством воды обратно в стакан, в котором проводилось разложение, и приливают 65 $см^3$ нагретого до кипения 10 %-ного раствора гидроокиси калия, после растворения вольфрамовой кислоты раствор фильтруют через тот же фильтр и промывают нерастворимый остаток 8—10 раз 2 %-ным раствором гидроокиси калия.

После этого раствор доливают водой до объема 250 $см^3$, охлаждают, прибавляют 7 $см^3$ раствора азотнокислого кальция, энергично перемешивают и оставляют на 2,5 ч.

3.5. Осадок гидроокиси кальция (и фосфорнокислого кальция) отфильтровывают через фильтр с синей лентой и промывают 8—10 раз промывной жидкостью. Затем осадок смывают струей воды в колбу, в которой проводилось осаждение, оставшиеся на фильтре частички осадка обрабатывают азотной кислотой, прибавляя ее по каплям, и промывают небольшим количеством воды.

К раствору с осадком прибавляют 5 см^3 азотной кислоты и кипятят до растворения осадка (раствор Б).

3.6. Растворы А и Б объединяют и фильтруют через ватный тампон, собирая фильтрат в мерную колбу вместимостью 100 см^3, доливают водой до метки и перемешивают. Пипеткой отбирают аликвотную часть раствора: объемом 50 см^3 при анализе концентратов марок КВГ(К), КВГ(Т) и 15 см^3 при анализе концентрата марки КШ(Т). Прибавляют столько азотной кислоты, освобожденной от окислов азота, чтобы в конечном объеме раствора содержалось 5 % кислоты.

Доливают раствор водой до объема 70—80 см^3, приливают отмеренные пипеткой 10 см^3 ванадато-молибдатного реактива и перемешивают. Через 15 мин раствор доливают водой до объема 100 см^3, снова перемешивают и измеряют оптическую плотность, как указано в п. 3.3.

В качестве раствора сравнения применяют раствор контрольного опыта.

По оптической плотности анализируемого раствора устанавливают содержание фосфора.

3.7. Для построения градуировочного графика в мерные колбы вместимостью 100 см^3 при помощи микробюретки отмеривают 0,5; 1,0; 1,5; 2,0; 2,5; 3,0; 3,5; 4,0; 4,5 и 5,0 см^3 раствора В. Приливают в каждую колбу по 70—80 см^3 воды, 5 см^3 азотной кислоты, освобожденной от окислов азота, и отмеренные пипеткой 10 см^3 ванадато-молибдатного реактива и перемешивают. Через 15 мин растворы доливают водой до метки, снова перемешивают и измеряют оптическую плотность, как указано в п. 3.3.

В качестве раствора сравнения применяют раствор контрольного опыта.

По полученным средним значениям оптической плотности растворов и известным содержаниям фосфора строят градуировочный график.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3.8. Навеску концентрата марок КШ-2, КШ-3 и КШ-4 массой 0,1—0,25 г помещают в стакан вместимостью 200—250 см^3, приливают 40 см^3 смеси азотной и соляной кислот в соотношении 1:3, накрывают стакан часовым стеклом и нагревают в течение 1 ч на кипящей водяной бане. Снимают часовое стекло и выпаривают раствор до получения влажного остатка (следует избегать перегрева). Выпаривание повторяют еще два раза, приливая каждый раз по 10 см^3 азотной кислоты и выпаривают до объема 1—2 см^3. К остатку от выпаривания приливают 5 см^3 азотной кислоты, освобожденной от окислов азота и 10 см^3 воды, нагревают до кипения и охлаждают.

3.9. Раствор вместе с осадком переносят в мерную колбу вместимостью 100 см^3, доливают до метки водой, перемешивают. Раствор фильтруют через сухой фильтр с синей лентой в сухую колбу (первые порции фильтрата отбрасывают). От прозрачного фильтрата отбирают пипеткой аликвотную часть 10 см^3 для КШ-2 и КШ-3 и 5 см^3 для КШ-4 в мерную колбу вместимостью 50 см^3, прибавляют 2—2,5 см^3 азотной кислоты, освобожденной от окислов азота, доливают водой до объема 35—40 см^3, приливают 5 см^3 ванадато-молибдатного реактива и перемешивают.

Через 15 мин раствор доливают водой до метки, перемешивают и измеряют оптическую плотность на фотоэлектроколориметре, применяя светофильтр с максимумом светопропускания 413 нм, в кювете с толщиной колориметрируемого слоя 50 или 10 мм или применяя светофильтр с максимумом светопропускания 440 нм и кювету с толщиной колориметрируемого слоя 30 мм.

В качестве раствора сравнения применяют раствор контрольного опыта (берут аликвотную часть соответственно пробам).

По оптической плотности анализируемого раствора устанавливают массовую долю фосфора по градуировочному графику.

3.10. Для построения градуировочного графика в мерные колбы вместимостью 50 см^3 при помощи бюретки отмеряют 3,0; 4,0; 5,0; 6,0; 7,0; 8,0; 9,0; 10,0 см^3 раствора Г (для кюветы с толщиной колориметрируемого слоя 50 мм), 1,0; 2,0; 3,0; 4,0; 5,0; 6,0; 7,0 см^3 раствора В (для кюветы с толщиной колориметрируемого слоя 10 мм), 5,0; 6,0; 7,0; 8,0; 9,0; 10,0; 11,0 см^3 раствора Г (для кюветы с толщиной колориметрируемого слоя 30 мм).

Приливают в каждую колбу до 30 см^3 воды, 2,5 см^3 азотной кислоты, освобожденной от окислов азота, 5 см^3 ванадато-молибдатного реактива и перемешивают.

Через 15 мин растворы доливают до метки водой, перемешивают и измеряют оптическую плотность по п. 3.9.

В качестве раствора сравнения применяют раствор контрольного опыта.

По полученным средним значениям оптической плотности растворов и известным содержаниям фосфора строят градуировочный график.

3.9, 3.10. **(Измененная редакция, Изм. № 3).**

3.8—3.10. **(Введены дополнительно, Изм. № 2).**

4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Массовую долю фосфора (X) в процентах в концентратах марок КВГ, КШ-1, КМШ вычисляют по формуле

$$X = \frac{m_1 \cdot 100}{m \cdot 1000},$$

где m_1 — масса фосфора, найденная по градуировочному графику, мг;
m — масса навески концентрата, г;
1000 — коэффициент пересчета граммов на миллиграммы.

(Измененная редакция, Изм. № 3).

4.2. Массовую долю фосфора (X_1) в процентах в концентратах марок КВГ(К), КВГ(Т), КШ(Т), КШ-2, КШ-3 и КШ-4 вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{m_1 \cdot V \cdot 100}{m \cdot V_1 \cdot 1000},$$

где V — объем анализируемого раствора, см^3;
V_1 — объем аликвотной части раствора, см^3.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

4.3. Максимальные расхождения между результатами параллельных определений и двумя результатами анализа при доверительной вероятности $P = 0{,}95$ не должны превышать абсолютных допускаемых расхождений сходимости ($d_{сх}$) и воспроизводимости ($d_{вс}$), приведенных в таблице.

Массовая доля фосфора, %	Допускаемое расхождение, абс. %	
	$d_{сх}$	$d_{вс}$
От 0,005 до 0,010 включ.	0,002	0,003
Св. 0,010 » 0,020 »	0,003	0,005
» 0,020 » 0,050 »	0,005	0,008
» 0,05 » 0,10 »	0,01	0,02
» 0,10 » 0,20 »	0,02	0,03
» 0,20 » 0,50 »	0,04	0,06
» 0,50 » 1,00 »	0,05	0,07
» 1,00 » 2,00 »	0,06	0,08

(Измененная редакция, Изм. № 3).

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством цветной металлургии СССР

РАЗРАБОТЧИКИ

Ф.М. Мумджи, З.С. Септар, И.В. Мартынова, С.А. Балахнина

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 26.10.78 № 2769

3. ВЗАМЕН ГОСТ 11887—66

4. Стандарт полностью унифицирован с УСТ 1888—77

5. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта
ГОСТ 213—83	Вводная часть
ГОСТ 3118—77	2.1
ГОСТ 3765—78	2.1
ГОСТ 4142—77	2.1
ГОСТ 4198—75	2.1
ГОСТ 4204—77	2.1
ГОСТ 4461—77	2.1
ГОСТ 9336—75	2.1
ГОСТ 11884.15—78	1.2
ГОСТ 22867—77	2.1
ГОСТ 24363—80	2.1
ГОСТ 27329—87	1.1

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

7. ПЕРЕИЗДАНИЕ (июнь 1999 г.) с Изменениями № 1, 2, 3, утвержденными в декабре 1983 г., мае 1987 г., декабре 1989 г. (ИУС 3—84, 8—87, 4—90)

Редактор *Р.С. Федорова*
Технический редактор *Л.А. Кузнецова*
Корректор *В.И. Кануркина*
Компьютерная верстка *С.В. Рябовой*

Изд. лиц. № 021007 от 10.08.95. Сдано в набор 27.07.99. Подписано в печать 24.08.99. Усл.печ.л. 0,93. Уч.-изд.л. 0,57.
Тираж 118 экз. С 3548. Зак. 693.

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

gost.e-ecolog.ru