

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ

МАТЕРИАЛЫ И ИЗДЕЛИЯ ОГНЕУПОРНЫЕ
ЦИРКОНИЙСОДЕРЖАЩИЕ

Методы определения окиси иттрия

Zirconium containing refractory materials and products.
Methods for determination of yttrium oxideГОСТ
13997.10—84МКС 81.080
ОКСТУ 1509

Дата введения 01.07.85

Настоящий стандарт устанавливает методы определения окиси иттрия в материалах и изделиях огнеупорных цирконийсодержащих: фотометрический (при массовой доле окиси иттрия от 5 до 25 %) и комплексонометрический (при массовой доле окиси иттрия от 6 до 25 %).

(Измененная редакция, Изм. № 1).

ФОТОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ОКИСИ ИТРИЯ

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методу анализа — по ГОСТ 13997.0.

1.2. Сущность метода

Метод основан на измерении интенсивности окраски комплексного соединения с арсеназо-1. Влияние ионов циркония, присутствующих в растворе, устраняют введением в анализируемый раствор сульфосалициловой кислоты, которая с ионами циркония образует бесцветный комплекс.

(Введен дополнительно, Изм. № 1).

2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

Печь муфельная с нагревом 900—1000 °С.

Тигли платиновые по ГОСТ 6563, № 100—7 или 100—9.

pH-метр со стеклянным и каломельным электродами.

Фотоэлектроколориметр типа КФК-2 или другие, обеспечивающие требуемую точность измерения.

Калий пироксерникоксидный по ГОСТ 7172.

Окись иттрия спектральной чистоты.

Кислота соляная по ГОСТ 3118, разбавленная 1:1 и раствор молярной концентрации эквивалента кислоты 1 моль/дм³.

Кислота сульфосалициловая по ГОСТ 4478, раствор с массовой долей 25 %.

Аммиак водный по ГОСТ 3760, раствор с массовой долей 25 % и разбавленный 1:1 и 1:10.

Аммоний хлористый по ГОСТ 3773, раствор с массовой долей 25 %.

Арсенazo-I (уранон), ч., раствор с массовой долей 0,2 %.

Метиловый красный (индикатор), водно-спиртовой раствор с массовой долей 0,1 %: 0,1 г метилового красного растворяют в 60 см³ этилового спирта и разбавляют водой до 100 см³.

Спирт этиловый ректификованный технический по ГОСТ 18300.

Кислота борная по ГОСТ 9656, х. ч., раствор молярной концентрации 0,2 моль/дм³ (12,4 г борной кислоты растворяют в 1000 см³ воды).

Натрий тетраборнокислый 10-водный по ГОСТ 4199, х. ч., раствор молярной концентрации натрия тетраборнокислого 0,05 моль/дм³ (19,1 г тетраборнокислого натрия растворяют в 1000 см³ воды).

Раствор боратный буферный с pH 7,7—7,8: 175 см³ раствора тетраборнокислого натрия молярной концентрации 0,05 моль/дм³ доводят до 1000 см³ раствором борной кислоты, молярной концентрации 0,2 моль/дм³, перемешивают.

Стандартный раствор соли иттрия: 0,1 г окиси иттрия спектральной чистоты, предварительно прокаленной при 1000 °С, сплавляют в платиновом тигле с 2—3 г пироксернокислого калия при 800—850 °С. Сплав переносят в стакан вместимостью 200—300 см³, в который предварительно налито 100 см³ раствора соляной кислоты (1:1), тигель тщательно обмывают горячей водой. Содержимое стакана нагревают до полного растворения сплава. Охлажденный раствор переводят в мерную колбу вместимостью 500 см³, доводят до метки водой и перемешивают.

Стандартный раствор соли иттрия с массовой концентрацией окиси иттрия 0,0002 г/см³ (раствор А).

Градуировочный стандартный раствор, используемый для построения градуировочного графика: 10 см³ раствора А переносят пипеткой в мерную колбу вместимостью 200 см³, доводят до метки раствором соляной кислоты с молярной концентрацией эквивалента 1 моль/дм³, перемешивают (раствор Б).

Градуировочный стандартный раствор Б с массовой концентрацией окиси иттрия 0,00010 г/см³. (Измененная редакция, Изм. № 1).

3. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

3.1. Навеску материала массой 0,25 г сплавляют в платиновом тигле с 2—3 г пироксернокислого калия в муфельной печи при 800—850 °С. Сплав переносят в стакан вместимостью 200—300 см³, в который предварительно налито 40 см³ раствора соляной кислоты (1:1), тигель тщательно обмывают горячей водой. Содержимое стакана нагревают до полного растворения сплава, охлажденный раствор переносят в мерную колбу вместимостью 250 см³, доводят до метки водой и перемешивают (раствор 1).

25 см³ раствора 1 отбирают пипеткой в мерную колбу вместимостью 250 см³, приливают 40 см³ соляной кислоты (1:1), доводят до метки водой и перемешивают (раствор 2).

5 см³ раствора 2 переносят пипеткой в мерную колбу вместимостью 50 см³, добавляют 15 см³ раствора сульфосалициловой кислоты, перемешивают, через 5—10 мин нейтрализуют по метиловому красному до желтого цвета раствором аммиака (1:1), а в конце нейтрализации раствором (1:10). Приливают 2 см³ раствора арсенazo-I с массовой долей 0,2 %, доводят до метки боратным буферным раствором с pH 7,7—7,9 и перемешивают. Оптическую плотность измеряют на фотоэлектроколориметре при длине волны (580±10) нм в кювете с толщиной поглощающего слоя 20 мм при массовой доле окиси иттрия от 5 до 10 %; 10 мм — при массовой доле окиси иттрия от 10 до 25 %. Раствором сравнения служит раствор контрольного опыта, содержащий все используемые по ходу анализа реактивы в таких же концентрациях, кроме раствора окиси иттрия.

Массу окиси иттрия в граммах находят по градуировочному графику.

3.2. Построение градуировочного графика

В мерные колбы вместимостью 50 см³ отбирают аликвотные части градуировочного стандартного раствора Б окиси иттрия; 5,0; 6,0; 7,0; 8,0; 9,0; 10,0; 11,0; 12,0; 13,0 см³, добавляют по 15 см³ раствора сульфосалициловой кислоты и далее поступают, как описано выше. По найденным средним значениям оптической плотности из трех серий измерений и соответствующим им массам окиси иттрия в граммах строят градуировочный график.

3.1, 3.2. (Измененная редакция, Изм. № 1).

4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Массовую долю окиси иттрия (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{m_1 \cdot 250 \cdot 10 \cdot 100}{V \cdot m},$$

где m_1 — масса окиси иттрия, найденная по градуировочному графику, г;

250 — объем исходного раствора анализируемого материала, см³;

10 — коэффициент разбавления аликвотной части раствора;

V — аликвотная часть раствора, см³;

m — масса навески, г.

4.2. Нормы точности и нормативы контроля точности измерений массовой доли окиси иттрия приведены в таблице.

Массовая доля окиси иттрия, %	Δ , %	Допускаемое расхождение, %		
		d_1	d_2	δ
От 5 до 10 включ.	0,3	0,4	0,3	0,2
Св. 10 » 25 »	0,4	0,5	0,4	0,3

(Измененная редакция, Изм. № 1).

КОМПЛЕКСОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ОКИСИ ИТРИЯ

5. ОПРЕДЕЛЕНИЕ ОКИСИ ИТРИЯ В ОГНЕУПОРНЫХ МАТЕРИАЛАХ И ИЗДЕЛИЯХ НА ОСНОВЕ ДВУОКИСИ ЦИРКОНИЯ И ОКИСИ ИТРИЯ

5.1. Сущность метода

Метод основан на разложении навески в серной кислоте в присутствии аммония серноокислого и последовательном комплексометрическом выделении окиси циркония и окиси иттрия. Окись иттрия определяют путем обратного титрования избытка трилона Б раствором серноокислой меди в присутствии индикатора ПАН при pH 5.

5.2. Реактивы и растворы

Натрий серноокислый безводный по ГОСТ 4166.

Кислота серная по ГОСТ 4204 и раствор 0,5 моль/дм³ и 1 моль/дм³.

Кислота сульфосалициловая по ГОСТ 4478, раствор с массовой долей 20 %.

Кислота соляная по ГОСТ 3118, разбавленная 1:1, 1:10.

Кислота уксусная по ГОСТ 61, раствор 2 моль/дм³.

Аммиак водный по ГОСТ 3760, 1:1.

Медь серноокислая по ГОСТ 4165, раствор с молярной концентрацией эквивалента 0,1 моль/дм³.

Натрий уксуснокислый 3-водный по ГОСТ 199.

Аммоний серноокислый по ГОСТ 3769.

Уротропин фармакопейный, раствор с массовой долей 20 %.

Соль динатриевая этилендиамин-N, N, N', N'-тетрауксусной кислоты, 2-водная (трилон Б) по ГОСТ 10652, раствор с молярной концентрацией эквивалента 0,05 моль/дм³.

Индикатор 1,2 - (пиридил-азо) - 2 нафтол, ПАН спиртовой раствор с массовой долей 0,1 %.

Индикатор кислородный, раствор с массовой долей 0,5 %.

Окись иттрия спектральной чистоты.

Стандартный раствор соли иттрия:

0,5 г окиси иттрия спектральной чистоты предварительно прокаленного при температуре 1000 °С растворяют при нагревании в 70 см³ соляной кислоты (1:1). Охлажденный раствор переносят в мерную колбу вместимостью 500 см³, добавляют 80 см³ соляной кислоты (1:1), доводят до метки водой и перемешивают. 1 см³ стандартного раствора содержит 0,001 г окиси иттрия.

Ацетатный буферный раствор с pH 4,8—5,0:

1 дм³ раствора 2 моль/дм³ уксусной кислоты смешивают с 1 дм³ раствора, содержащего 540 г натрия уксуснокислого.

5.3. Установка массовой концентрации раствора трилона Б по окиси иттрия

К 10 см³ стандартного раствора соли иттрия приливают 15 см³ раствора трилона Б, 1—2 капли индикатора ксиленолового оранжевого и аммиаком нейтрализуют до малиновой окраски.

Раствором серной кислоты 1 моль/дм³ возвращают устойчивую желтую окраску, добавляют 10—15 см³ ацетатного буферного раствора и титруют раствором сернокислой меди в присутствии 1—2 капель спиртового раствора индикатора ПАН до перехода желтой окраски в красно-фиолетовую.

Массовую концентрацию (C) трилона Б, выраженную в г/см³ окиси иттрия, вычисляют по формуле

$$C = \frac{m \cdot V_a}{V - K \cdot V_1},$$

где m — масса окиси иттрия в 1 см³ стандартного раствора, г;

V_a — аликвотная часть стандартного раствора соли иттрия, см³;

V — объем раствора трилона Б, см³;

K — соотношение между растворами трилона Б и сернокислой меди;

V_1 — объем раствора сернокислой меди, израсходованный на титрование, см³.

5.4. Соотношение между растворами трилона Б и сернокислой меди устанавливают:

К 10—15 см³ раствора трилона Б прибавляют 1—2 капли индикатора ксиленолового оранжевого и нейтрализуют раствор аммиаком до малиновой окраски. Раствором серной кислоты 1 моль/дм³ возвращают устойчивую желтую окраску, добавляют 10—15 см³ ацетатного буферного раствора, 3—5 капель индикатора ПАН и титруют раствором сернокислой меди до перехода окраски из желтой в красно-фиолетовую.

Соотношение между растворами трилона Б и сернокислой меди (K) рассчитывают по формуле

$$K = \frac{V_2}{V_1},$$

где V_2 — объем раствора трилона Б, взятый для установления соотношения, см³;

V_1 — объем раствора сернокислой меди, израсходованный на титрование, см³.

5.5. Проведение анализа

К оттитрованному раствору, полученному после определения окиси циркония по ГОСТ 13997.4, п. 6.3 (раствор А), прибавляют избыток (15—20 см³) раствора трилона Б и нейтрализуют аммиаком до малиновой окраски. Раствором серной кислоты 1 моль/дм³ возвращают устойчивую желтую окраску, добавляют 10—15 см³ ацетатного буферного раствора, 3—5 капель индикатора ПАН и титруют раствором сернокислой меди до перехода желтой окраски в красно-фиолетовую.

5.6. Обработка результатов

Массовую долю окиси иттрия (X_1) в процентах вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{(V - K \cdot V_1 \cdot T)}{m} \cdot 100,$$

где V — объем трилона Б, см³;

K — соотношение между растворами трилона Б и сернокислой меди;

V_1 — объем раствора сернокислой меди, израсходованный на титрование, см³;

T — массовая концентрация трилона Б, выраженная в г/см³ окиси иттрия;

m — масса навески образца, г.

Разд. 5. (Введен дополнительно, Изм. № 1).

6. ОПРЕДЕЛЕНИЕ ОКСИ ИТТРИЯ В СЫРЫХ СМЕСЯХ ДВУОКСИ ЦИРКОНИЯ И ОКСИ ИТТРИЯ

6.1. Сущность метода

Метод основан на растворении окиси иттрия в разбавленной соляной кислоте с последующим прямым комплексонометрическим титрованием окиси иттрия трилоном Б при pH 5,5—6 в присутствии индикатора ксиленолового оранжевого.

6.2. Реактивы и растворы — по п. 3.1.2.

6.3. Установка массовой концентрации раствора трилона Б по окиси иттрия

В коническую колбу вместимостью 250—300 см³ отмеряют пипеткой 20 см³ стандартного раствора окиси иттрия, добавляют 5 см³ сульфосалициловой кислоты и нейтрализуют по бумаге «конго» аммиаком (1:1) до переходного цвета бумаги конго, затем приливают 10 см³ уротропина и быстро титруют в присутствии индикатора ксиленолового оранжевого до исчезновения малиновой окраски.

Массовую концентрацию (C_1) трилона Б, выраженную в г/см³ окиси иттрия, вычисляют по формуле

$$C_1 = \frac{20 \cdot m}{V},$$

где 20 — объем стандартного раствора окиси иттрия, см³;

m — масса окиси иттрия в 1 см³ стандартного раствора;

V — объем трилона Б, израсходованный на титрование, см³.

6.4. Проведение анализа

Навеску массой 0,25 г помещают в стакан емкостью 150 см³, прибавляют 50 см³ раствора соляной кислоты (1:10), нагревают на плите и кипятят 10—15 мин.

После охлаждения раствор отфильтровывают через фильтр «синяя лента» в коническую колбу на 250 см³, промывают холодной дистиллированной водой 5—6 раз. Затем к фильтрату прибавляют 5 см³ сульфосалициловой кислоты и нейтрализуют аммиаком (1:1) до переходного цвета бумаги конго, приливают 10 см³ уротропина и титруют в присутствии индикатора ксиленолового оранжевого до исчезновения малиновой окраски.

6.5. Обработка результатов

Массовую долю окиси иттрия (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{C_1 \cdot V}{m} \cdot 100,$$

где C_1 — массовая концентрация трилона Б, выраженная в г/см³ окиси иттрия;

V — объем трилона Б, израсходованный на титрование, см³;

m — масса навески, г.

6.6. Нормы точности и нормативы контроля точности измерений массовой доли окиси иттрия приведены в п. 4.2.

Разд. 6. (Введен дополнительно, Изм. № 1).

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством черной металлургии СССР

РАЗРАБОТЧИКИ

Л. А. Коробка, Г. И. Дмитренко, Л. А. Павлова

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 18.09.84 № 3244

3. ВЗАМЕН ГОСТ 13997.8—78

4. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта, раздела	Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта, раздела
ГОСТ 61—75	5.2	ГОСТ 4204—77	5.2
ГОСТ 199—78	5.2	ГОСТ 4478—78	Разд. 2, 5.2
ГОСТ 3118—77	Разд. 2, 5.2	ГОСТ 6563—75	Разд. 2
ГОСТ 3760—79	Разд. 2, 5.2	ГОСТ 7172—76	Разд. 2
ГОСТ 3769—78	5.2	ГОСТ 9656—75	Разд. 2
ГОСТ 3773—72	Разд. 2	ГОСТ 10652—73	5.2
ГОСТ 4165—78	5.2	ГОСТ 13997.0—84	1.1
ГОСТ 4166—76	5.2	ГОСТ 13997.4—84	5.5
ГОСТ 4199—76	Разд. 2	ГОСТ 18300—87	Разд. 2

5. Ограничение срока действия снято по протоколу № 7—95 Межгосударственного совета по стандартизации, метрологии и сертификации (ИУС 11—95)

6. ИЗДАНИЕ с Изменением № 1, утвержденным в ноябре 1989 г. (ИУС 2—90)