

**КОНЦЕНТРАТЫ РЕДКОМЕТАЛЛИЧЕСКИЕ****Метод определения окиси алюминия**Raremetallic concentrates.  
Method for the determination  
of alumina**ГОСТ**  
**25702.1—83\***

ОКСТУ 1760

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 5 апреля 1983 г. № 1613 срок введения установлен

с 01.07.84

Постановлением Госстандарта СССР от 29.09.88 № 3359 срок действия продлен до 01.07.99

Настоящий стандарт распространяется на редкометаллические концентраты и устанавливает комплексонометрический метод определения окиси алюминия в ильменитовом (при массовой доле от 2 до 6 %), итросинхизитовом (при массовой доле от 2 до 3 %) и циркониевом (при массовой доле от 1,5 до 3 %) концентратах.

Метод основан на связывании алюминия и других катионов при pH 5,0—6,0 в комплексоны трилоном Б, оттитровывании избытка трилона Б раствором соли цинка в присутствии индикатора ксиленолового оранжевого, последующем разрушении комплексоны алюминия избытком фторида натрия и титровании выделившегося эквивалентного алюминию количества трилона Б раствором соли цинка. Мешающие элементы отделяют осаждением гидратом окиси натрия.

При возникновении разногласий в оценке качества ильменитового и итросинхизитового концентратов по содержанию окиси алюминия вскрытие концентратов производят соответственно по п. 3.1.1 или п. 3.2.2.

**1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ**

1.1. Общие требования к методам анализа и требования безопасности — по ГОСТ 25702.0—83.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

\* Переиздание (март 1994 г.) с Изменением № 1,  
утвержденным в сентябре 1988 г. (ИУС 1—89)

## 2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

Весы аналитические.

Весы технические.

Плитка электрическая.

Электропечь муфельная с терморегулятором, обеспечивающая температуру 1000 °С.

Тигли платиновые вместимостью 30 см<sup>3</sup>.

Тигли из стеклоглуглерода вместимостью 50 см<sup>3</sup>.

Колбы конические вместимостью 500 см<sup>3</sup>.

Колбы мерные вместимостью 50 и 1000 см<sup>3</sup>.

Пипетки вместимостью 1,5 и 10 см<sup>3</sup> с делениями.

Банка полиэтиленовая вместимостью 300 см<sup>3</sup>.

Стаканы стеклянные лабораторные вместимостью 100 и 300 см<sup>3</sup>.

Ступка с пестиком.

Цилиндры мерные вместимостью 50 см<sup>3</sup>.

Фильтры бумажные обеззоленные «синяя лента».

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77, раствор с молярной концентрацией 6 моль/дм<sup>3</sup>.

Кислота уксусная по ГОСТ 61—75, ледяная.

Аммиак водный по ГОСТ 3760—79, разбавленный 1:10.

Гидроксидамина гидрохлорид по ГОСТ 5456—79, раствор с массовой концентрацией 100 г/дм<sup>3</sup>.

Натрия гидроксид по ГОСТ 4328—77, раствор с массовой концентрацией 400 г/дм<sup>3</sup>, хранят в полиэтиленовой банке.

Натрий тетраборнокислый (бура) по ГОСТ 4199—76, обезвоженный.

Натрий углекислый по ГОСТ 83—79.

Смесь для сплавления, состоящая из семи массовых частей углекислого натрия и трех массовых частей обезвоженной буры.

Натрий уксуснокислый (трехводный) по ГОСТ 199—78.

Натрий фтористый по ГОСТ 4463—76, раствор с массовой концентрацией 40 г/дм<sup>3</sup>, хранят в полиэтиленовой посуде.

Натрий хлористый по ГОСТ 4233—77.

$\alpha$ -динитрофенол (2,4-динитрофенол), насыщенный раствор; готовят следующим образом: навеску массой 0,6 г растворяют на холоду в 100 см<sup>3</sup> воды.

Ксиленоловый оранжевый.

Индикаторная смесь; готовят следующим образом: навеску ксиленолового оранжевого массой 0,1 г тщательно растирают в ступке с 10 г хлористого натрия; смесь устойчива продолжительное время.

Соль динатриевая этилендиамин-N, N, N', N'-тетрауксусной кислоты, 2-водная (трилон Б) по ГОСТ 10652—73, раствор с молярной концентрацией 0,02 моль/дм<sup>3</sup> готовят следующим образом: навеску трилона Б массой 7,4448 г растворяют в воде при нагревании, охлаждают, фильтруют, переводят в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, разбавляют до метки водой и перемешивают.

Буферный ацетатный раствор с рН 5,8—6,0; готовят следующим образом: 500 г уксуснокислого натрия (трехводного) растворяют в воде, добавляют 20 см<sup>3</sup> уксусной кислоты и доводят объем до 1000 см<sup>3</sup>.

Цинк гранулированный.

Цинк хлористый, раствор с молярной концентрацией 0,01 моль/дм<sup>3</sup> готовят следующим образом:

0,6538 г металлического цинка растворяют в 5 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты с молярной концентрацией 6 моль/дм<sup>3</sup> при слабом нагревании, переводят в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, разбавляют до метки водой и перемешивают.

1 см<sup>3</sup> раствора соответствует 0,0005098 г окиси алюминия.

**(Измененная редакция, Изм. № 1).**

#### **2.1. Реактивы и растворы для анализа ильменитового концентрата**

Спирт этиловый ректификованный технический по ГОСТ 18300—87.

Железо хлорное по ГОСТ 4147—74, раствор с массовой концентрацией 50 г/дм<sup>3</sup> в растворе соляной кислоты с молярной концентрацией 6 моль/дм<sup>3</sup>.

Натрия перекись.

Гексаметоксикрасный, спиртовой раствор с массовой концентрацией 1 г/дм<sup>3</sup>.

Смесь азотной и соляной кислот в соотношении 1:3.

**(Измененная редакция, Изм. № 1).**

#### **2.2. Аппаратура, реактивы и растворы для анализа итросинкзитового концентрата**

Стаканы кварцевые вместимостью 100 см<sup>3</sup>.

Стекло часовое.

Кислота азотная по ГОСТ 4461—77.

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

Кислота фтористоводородная по ГОСТ 10484—78.

Кислота борная по ГОСТ 9656—75.

Смесь кислот «борфтористоводородная»; готовят следующим образом: 100 см<sup>3</sup> фтористоводородной кислоты смешивают с 46 г борной кислоты в полиэтиленовой посуде.

**2.3. Аппаратура, реактивы и растворы для анализа цирконового концентрата**Тигли никелевые вместимостью 30 см<sup>3</sup>.Тигли серебряные вместимостью 50 см<sup>3</sup>.Колбы мерные вместимостью 100 см<sup>3</sup>.

Стекло часовое

Натрия перекись.

**Фенолфталеин, спиртовой раствор с массовой концентрацией 1 г/дм<sup>3</sup>.**

(Измененная редакция, Изм. № 1).

**3. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА****3.1 Анализ ильменитового концентрата****Вскрытие ильменитового концентрата производят одним из следующих способов.**

**3.1.1. Навеску пробы массой 0,1 г сплавляют в платиновом тигле с 1 г смеси углекислого натрия и буры (7:3) при 900°C в течение 20—30 мин. Плав выщелачивают 20 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты с молярной концентрацией 6 моль/дм<sup>3</sup> при слабом нагревании в стакан вместимостью 100 см<sup>3</sup> и добавляют 1 см<sup>3</sup> раствора хлорного железа. Полученный раствор вливают медленно при помешивании в горячий раствор гидроокиси натрия (в стакан помещают 150 см<sup>3</sup> воды, добавляют 12 см<sup>3</sup> раствора гидроокиси натрия и раствор нагревают почти до кипения). Раствор фильтруют через фильтр «синяя лента» в коническую колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup>. Осадок на фильтре дважды промывают горячей водой и отбрасывают.**

**3.1.2. В тигель из стеклоуглерода помещают 3 г гидроокиси натрия, нагревают на плитке до расплавления и охлаждают. На застывшую щелочь помещают навеску пробы массой 0,1 г, покрывают сверху 0,5 г перекиси натрия и сплавляют в муфельной печи при температуре 700°C в течение 20—30 мин. Плав выщелачивают 100 см<sup>3</sup> горячей воды, обмывая тигель несколько раз водой. В раствор добавляют 1 см<sup>3</sup> раствора хлорного железа, перемешивают и кипятят раствор с осадком 2—3 мин. Раствор фильтруют через бумажный фильтр «синяя лента» в коническую колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup>. Осадок на фильтре дважды промывают горячей водой и отбрасывают.**

**3.1.3. К щелочным растворам, полученным по п. 3.1.1 или 3.1.2, добавляют 5 капель раствора гексаметоксикрасного и раствора соляной кислоты с молярной концентрацией 6 моль/дм<sup>3</sup> до изменения окраски раствора в фиолетово-красный цвет. При-**

ливают 1 см<sup>3</sup> раствора гидрохлорида гидроксилamina, нагревают раствор в течение 5 мин до 50 °С, приливают 10 см<sup>3</sup> раствора трилона Б, 5—7 капель раствора α-динитрофенола, раствор аммиака до изменения окраски раствора в желтый цвет, 30 см<sup>3</sup> ацетатного буферного раствора, нагревают раствор до кипения и кипятят 2—3 мин. После охлаждения в раствор добавляют 0,1 г индикаторной смеси и титруют избыток трилона Б раствором хлористого цинка до изменения окраски раствора из желтой в красно-фиолетовую. К раствору приливают 30 см<sup>3</sup> раствора фтористого натрия и кипятят 3—4 мин. Вследствие разрушения комплексоновата алюминия окраска раствора снова становится желтой. К охлажденному раствору добавляют еще ~0,05 г индикаторной смеси и титруют выделившийся трилон Б раствором хлористого цинка до перехода окраски раствора из желтой в устойчивую красно-фиолетовую. Количество раствора хлористого цинка, израсходованное на титрование во второй раз, эквивалентно содержанию алюминия в растворе.

3.1 1—3 1.3. (Измененная редакция, Изм. № 1).

### 3.2. Анализ итросинхизитового концентрата

Вскрытие итросинхизитового концентрата проводят одним из следующих способов.

3.2.1. Навеску пробы массой 0,1 г помещают в кварцевый стакан или тигель из стеклоуглерода, приливают 10 см<sup>3</sup> смеси азотной и соляной кислот (1:3), накрывают часовым стеклом и выпаривают до тех пор, пока не останется около 1 см<sup>3</sup> раствора. Часовое стекло и стенки стакана (тигля) обмывают водой, приливают в кварцевый стакан 2 см<sup>3</sup> раствора серной кислоты, разбавленной 1:1, 2—3 см<sup>3</sup> борфтористой смеси и упаривают до влажных солей. Если разложение ведут в тигле из стеклоуглерода, то приливают 2 см<sup>3</sup> раствора серной кислоты, разбавленной 1:1, 5 см<sup>3</sup> фтористоводородной кислоты и упаривают досуха. Затем в обоих случаях дают еще 2 см<sup>3</sup> серной кислоты, разбавленной 1:1, и операцию упаривания повторяют. К осадку приливают 10 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты с молярной концентрацией 6 моль/дм<sup>3</sup>, 15 см<sup>3</sup> воды и нагревают до растворения осадка.

3.2.2. Навеску пробы массой 0,1 г сплавляют в платиновом тигле с 1 г смеси углекислого натрия и буры (7:3) при 900 °С в течение 20—30 мин. Плав смачивают 0,5 см<sup>3</sup> воды, добавляют по каплям 3 см<sup>3</sup> раствора серной кислоты, разбавленной 1:1, 5 см<sup>3</sup> фтористоводородной кислоты и упаривают досуха. К осадку добавляют 10 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты с молярной концентрацией 6 моль/дм<sup>3</sup>, 15—20 см<sup>3</sup> воды, нагревают и переносят в ста-

кан вместимостью 100 см<sup>3</sup>, обмывая тигель 10 см<sup>3</sup> воды. Затем содержимое стакана нагревают до растворения осадка.

3.2.3. Растворы, полученные по п. 3.2.1 или 3.2.2, вливают медленно при перемешивании в горячий раствор гидроокиси натрия (в стакан помещают 75 см<sup>3</sup> воды, 6 см<sup>3</sup> раствора гидроокиси натрия и раствор нагревают почти до кипения). Раствор фильтруют через фильтр «синяя лента» в коническую колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup>. Осадок на фильтре промывают дважды горячей водой. Промытый осадок растворяют на фильтре 10 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты с молярной концентрацией 6 моль/дм<sup>3</sup>, промывают фильтр 5 см<sup>3</sup> воды и полученный раствор вливают в горячий раствор гидроокиси натрия, приготовленный, как описано выше. Раствор фильтруют через фильтр «синяя лента» в коническую колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup>. Осадок на фильтре промывают дважды горячей водой и отбрасывают. К объединенным фильтрам добавляют 5—7 капель раствора  $\alpha$ -динитрофенола и раствора соляной кислоты с молярной концентрацией 6 моль/дм<sup>3</sup> до тех пор, пока раствор не станет бесцветным. Затем приливают 10 см<sup>3</sup> раствора трилона Б, раствор аммиака до изменения окраски в желтый цвет, 30 см<sup>3</sup> ацетатного буферного раствора, нагревают раствор до кипения и кипятят 2—3 мин. После охлаждения в раствор добавляют ~0,1 г индикаторной смеси и титруют избыток трилона Б раствором хлористого цинка до изменения окраски из желтой в красно-фиолетовую. Затем приливают 40 см<sup>3</sup> раствора фтористого натрия и кипятят 3—4 мин. Вследствие разрушения комплексоновата алюминия окраска раствора снова становится желтой. К охлажденному раствору добавляют еще ~0,05 г индикаторной смеси и выделившийся трилон Б титруют раствором хлористого цинка до перехода окраски из желтой в устойчивую красно-фиолетовую. Количество раствора хлористого цинка, израсходованное на титрование во второй раз, эквивалентно содержанию алюминия в растворе.

3.2.1; 3.2.2. (Измененная редакция, Изм. № 1).

### 3.3. Анализ цирконового концентрата

3.3.1. В никелевый, серебряный или стеклоуглеродный тигель помещают 3 г гидроокиси натрия и нагревают на плитке до расплавления. После охлаждения тигля на застывшую гидроокись натрия помещают навеску тонкоизмельченной пробы массой 0,3 г, покрывают сверху тонким слоем перекиси натрия (~1 г). Содержимое тигля сплавляют в муфельной печи в течение 20 мин при 700 °С до получения однородной массы. После охлаждения тигля плав выщелачивают 100 см<sup>3</sup> горячей воды в стакан вместимостью

300 см<sup>3</sup>, обмывая тигель несколько раз водой. стакан накрывают часовым стеклом, кипятят раствор с осадком 5 мин. После отстаивания осадка раствор фильтруют через фильтр «синяя лента» в коническую колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup>, осадок на фильтре дважды промывают горячей водой. Полученный раствор разбавляют водой до 200 см<sup>3</sup>, нейтрализуют соляной кислотой по фенолфталеину, затем по универсальной индикаторной бумаге до рН 5. К раствору приливают 10 см<sup>3</sup> раствора трилона Б, нагревают до 50 °С и еще раз проверяют значение рН среды с помощью универсальной индикаторной бумаги (рН 5,5).

К полученному нейтральному раствору приливают 20 см<sup>3</sup> ацетатного буферного раствора, нагревают раствор до кипения и кипятят 2—3 мин. В охлажденный раствор вводят 0,1—0,2 г индикаторной смеси и избыточное количество трилона Б титруют раствором хлористого цинка до изменения окраски титруемого раствора из желтой в красно-фиолетовую. Затем к раствору прибавляют 30 см<sup>3</sup> раствора фтористого натрия, раствор снова кипятят 3 мин. Вследствие разрушения комплексоната алюминия окраска раствора вновь становится желтой. К охлажденному раствору добавляют еще ~0,05 г индикаторной смеси и выделившийся трилон Б титруют раствором хлористого цинка до перехода окраски из желтой в красно-фиолетовую. Количество раствора хлористого цинка, израсходованное на титрование во второй раз, эквивалентно содержанию алюминия в растворе.

#### 4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Массовую долю окиси алюминия ( $X$ ) в пересчете на сухое вещество в процентах вычисляют по формуле

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

где  $T$  — титр раствора хлористого цинка, выраженный в г/см<sup>3</sup> окиси алюминия;

$V$  — объем раствора хлористого цинка, израсходованный при титровании, см<sup>3</sup>;

$K$  — коэффициент пересчета по ГОСТ 25702.0—83 п 1.5;

$m$  — масса навески пробы, г.

4.2. Расхождения между результатами двух параллельных определений не должны превышать величин, указанных в таблице.

Анализируемый концентрат	Массовая доля окиси алюминия, %	Допускаемое расхождение, %
Ильменитовый	2,0	0,2
	4,0	0,4
	6,0	0,6
Итросинхизитовый	2,0	0,2
	3,0	0,3
Цирконовый	1,0	0,1
	2,0	0,2
	3,0	0,3

Разд 4 (Измененная редакция, Изм. № 1).