

**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР****РУДЫ ТИТАНОМАГНЕТИТОВЫЕ, КОНЦЕНТРАТЫ,  
АГЛОМЕРАТЫ И ОКАТЫШИ  
ЖЕЛЕЗОВАНАДИЕВЫЕ**

Методы определения пентаоксида ванадия

Titanomagnetite ores, ironvanadium  
concentrates, agglomerates and pellets.  
Methods for determination  
of vanadium pentoxide**ГОСТ 18262.9—88**

ОКСТУ 0729

Срок действия с 01.01.90  
до 01.01.2000

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на титаномagnetитовые руды, железованадиевые концентраты, агломераты и окатыши и устанавливает фотометрический метод определения пентаоксида ванадия при массовой доле от 0,05 до 0,6% и потенциометрический метод при массовой доле от 0,1 до 1,5%.

**1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ**

Общие требования к методам анализа — по ГОСТ 18262.0.

**2. ФОТОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД**

Метод основан на образовании окрашенного в желтый цвет фосфорнованадиево-вольфрамового комплексного соединения в слабнокислом растворе. Мешающие компоненты отделяют сплавлением навески с окислительно-щелочным плавнем и выщелачиванием образовавшегося ванадата натрия водой.

**2.1. Аппаратура и реактивы**

Печь муфельная с терморегулятором, обеспечивающая температуру нагрева не менее 700°C.

Спектрофотометр или фотоэлектроколориметр (абсорбциометр).

Тигли железные, фарфоровые по ГОСТ 9147 или стеклоуглеродные.

Натрий углекислый по ГОСТ 83.

Натрия перекись.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

71

Кислота соляная по ГОСТ 3118, разбавленная 1:1.

Кислота серная по ГОСТ 4204, разбавленная 1:1, 1:9.

Кислота азотная по ГОСТ 4461.

Кислота ортофосфорная по ГОСТ 6552.

Калий марганцовокислый по ГОСТ 20490, раствор массовой концентрации 25 г/дм<sup>3</sup>.

Натрий азотистокислый по ГОСТ 4197, раствор массовой концентрации 1 г/дм<sup>3</sup>.

Натрий вольфрамовокислый 2-водный по ГОСТ 18289, раствор массовой концентрации 100 г/дм<sup>3</sup>.

Водорода перекись по ГОСТ 10929, 1%-ный и 3%-ный (V/V) растворы (свежеприготовленные).

Ванадия пятиокись, ос. ч.

Стандартные растворы ванадия.

Раствор А готовят следующим образом: 1,000 г пятиокиси ванадия, предварительно прокаленной при 500 °С, растворяют в 60 см<sup>3</sup> серной кислоты, разбавленной 1:2, приливают 5 см<sup>3</sup> азотной кислоты, раствор кипятят до удаления окислов азота и выпаривают до появления паров серного ангидрида. Охлаждают, обмывают стенки стакана водой и вновь выпаривают раствор до паров серного ангидрида. Приливают 100 см<sup>3</sup> воды при перемешивании, после охлаждения раствор переливают в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, доливают до метки серной кислотой, разбавленной 1:9, и перемешивают. 1 см<sup>3</sup> раствора А соответствует 0,001 г пятиокиси ванадия;

Раствор Б готовят следующим образом: 10 см<sup>3</sup> раствора А помещают в мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup>, доливают до метки серной кислотой, разбавленной 1:9, и перемешивают. 1 см<sup>3</sup> раствора Б соответствует 0,00002 г пятиокиси ванадия.

Метиловый оранжевый, 4-(диметиламино)-азо-бензол-4-сульфо-кислоты натриевая соль, индикатор, раствор 1 г/дм<sup>3</sup>.

## 2.2. Проведение анализа

2.2.1. Масса навески руды, концентрата, агломерата или окатышей в зависимости от массовой доли пятиокиси ванадия указана в табл. 1.

Таблица 1

Массовая доля пятиокиси ванадия, %	Масса навески, г
От 0,05 до 0,1 включ.	0,5
Св. 0,1 » 0,2 »	0,25
» 0,2 » 0,5 »	0,1

2.2.2. Навеску помещают в железный, фарфоровый или стеклоуглеродный тигель, в который предварительно насыпают 3—4 г

углекислого натрия. В тигель прибавляют 3—4 г перекиси натрия, тщательно перемешивают и сплавляют в муфельной печи при 650—700 °С в течение 1—2 мин с момента расплавления. Тигель с плавом после охлаждения помещают в стакан вместимостью 300—400 см<sup>3</sup> и выщелачивают плав в 50—70 см<sup>3</sup> воды. Тигель извлекают из стакана, обмывают водой. Если раствор окрашен в зеленый цвет, приливают по каплям 3%-ный раствор перекиси водорода до полного обесцвечивания раствора и кипятят в течение 5—7 мин. Раствор охлаждают, переливают вместе с осадком в мерную колбу вместимостью 200 см<sup>3</sup>, доливают до метки водой и перемешивают. После отстаивания осадка раствор фильтруют через сухой фильтр в сухой стакан, отбрасывая первую порцию фильтрата.

2.2.3. Аликвоту фильтрата 50 см<sup>3</sup> переносят в стакан вместимостью 100 см<sup>3</sup>, нейтрализуют по индикатору метиловому оранжевому соляной кислотой, разбавленной 1:1, до изменения окраски индикатора и приливают ее в избыток 2—3 см<sup>3</sup>. Раствор выпаривают досуха. К сухому остатку приливают 3 см<sup>3</sup> соляной кислоты, разбавленной 1:1, 5—7 см<sup>3</sup> воды и нагревают до растворения солей. Раствор фильтруют через фильтр средней плотности, собирая фильтрат в мерную колбу вместимостью 50 см<sup>3</sup>, и промывают стакан и фильтр 3—5 раз водой.

2.2.4. К раствору, объем которого должен быть примерно 30—40 см<sup>3</sup>, приливают 0,5 см<sup>3</sup> 1%-ного раствора перекиси водорода и перемешивают. Затем при перемешивании, по каплям, прибавляют раствор марганцовокислого калия до появления не исчезающей окраски, через 3—5 мин прибавляют по каплям раствор азотистокислого натрия до полного обесцвечивания раствора и 1—2 капли в избыток. К раствору приливают 2 см<sup>3</sup> фосфорной кислоты, перемешивают, приливают при перемешивании 1 см<sup>3</sup> раствора вольфрамнокислого натрия, доливают до метки водой и вновь перемешивают.

Оптическую плотность раствора измеряют через 10 мин на спектрофотометре при длине волны 400 нм или на фотоэлектроколориметре в интервале длин волны 400—430 нм. В качестве раствора сравнения применяют воду.

2.2.5. Для внесения поправки на содержание пятиоксида ванадия в реактивах через все стадии анализа проводят контрольный опыт.

По найденному значению оптической плотности анализируемого раствора за вычетом оптической плотности раствора контрольного опыта находят содержание пятиоксида ванадия по градуировочному графику.

2.2.6. Для построения градуировочного графика в шесть стаканов из семи вместимостью 100 см<sup>3</sup>, содержащих по 50 см<sup>3</sup> раствора контрольного опыта, приливают 2; 3; 4; 5; 6 и 7 см<sup>3</sup> стандарт-

ного раствора Б, что соответствует 0,00004; 0,00006; 0,00008; 0,00010; 0,00012 и 0,00014 г пятиоксида ванадия. Растворы нейтрализуют соляной кислотой, разбавленной 1:1, по индикатору метиловому оранжевому до изменения окраски и приливают в избыток 2—3 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты. Далее поступают, как указано в пп. 2.2.3, 2.2.4.

Раствор седьмой колбы, не содержащий стандартного раствора ванадия, служит раствором контрольного опыта для градуировочного графика.

По найденным значениям оптической плотности растворов для градуировочного графика за вычетом оптической плотности раствора контрольного опыта и соответствующим концентрациям ванадия строят градуировочный график.

### 2.3. Обработка результатов

2.3.1. Массовую долю пятиоксида ванадия ( $X_{V_2O_5}$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X_{V_2O_5} = \frac{m_1 \cdot 100}{m},$$

где  $m_1$  — масса пятиоксида ванадия в объеме раствора, используемого для измерения, найденная по градуировочному графику, г;

$m$  — масса навески высушенной пробы в объеме раствора, используемого для измерения, г.

2.3.2. Абсолютное допускаемое расхождение между результатами двух определений при доверительной вероятности  $P=0,95$  не должно превышать величины, указанной в табл. 2.

Таблица 2

Массовая доля пятиоксида ванадия, %	Абсолютное допускаемое расхождение, %
От 0,05 до 0,1 включ.	0,015
Св. 0,1 > 0,2 >	0,025
> 0,2 > 0,5 >	0,03
> 0,5 > 1,0 >	0,04
> 1,0 > 1,5 >	0,05

## 3. ПОТЕНЦИОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД

Метод основан на окислении четырехвалентного ванадия до пятивалентного марганцовокислым калнем и последующем потенциометрическом титровании его раствором двойной серникой соли закиси железа и аммония.

### 3.1. Аппаратура и реактивы

Печь муфельная с терморегулятором, обеспечивающая температуру нагрева не менее 700 °С.

Потенциометрическая установка любого типа с электродами платина-вольфрамовый или платина-насыщенный каломельный.

Тигли железные или никелевые.

Натрия перекись.

Мочевина по ГОСТ 6691.

Кислота серная по ГОСТ 4204, разбавленная 1:1, 1:2, 1:9, 1:19.

Кислота азотная по ГОСТ 4461.

Натрий азотистокислый по ГОСТ 4197, раствор массовой концентрации 35 г/дм<sup>3</sup>.

Калий марганцовокислый по ГОСТ 20490, раствор массовой концентрации 25 г/дм<sup>3</sup>.

Ванадия пятиокись, ос. ч.

Стандартные растворы ванадия, приготовленные следующим образом:

Раствор А. 1,0000 г пятиокси ванадия, предварительно прокаленной при температуре 500 °С до постоянной массы, растворяют в 60 см<sup>3</sup> серной кислоты, разбавленной 1:2, при нагревании, добавляют 5 см<sup>3</sup> азотной кислоты, раствор кипятят до удаления окислов азота и выпаривают до появления паров серной кислоты. Охлаждают, обмывают стенки стакана водой и вновь выпаривают раствор до паров серной кислоты. Приливают 100 см<sup>3</sup> воды при перемешивании, после охлаждения раствор переливают в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, доливают до метки серной кислотой, разбавленной 1:9, и перемешивают. 1 см<sup>3</sup> раствора А соответствует 0,001 г пятиокси ванадия.

Раствор Б. 50 см<sup>3</sup> раствора А помещают в мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup>, доливают до метки серной кислотой, разбавленной 1:9, и перемешивают. 1 см<sup>3</sup> раствора Б соответствует 0,0001 г пятиокси ванадия.

Калий двуххромовокислый по ГОСТ 4220, раствор 0,2 г/дм<sup>3</sup>. Если реактив имеет квалификацию «ч. д. а.» или «х. ч.», его следует перекристаллизовать следующим образом: 100 г двуххромовокислого калия растворяют в 100 см<sup>3</sup> воды при нагревании до кипения. Энергично перемешивая, раствор переливают тонкой струей в фарфоровую чашку для получения мелких кристаллов. Охлаждают раствор холодной водой и выпавшие кристаллы отфильтровывают с отсаживанием на воронке с пористой пластиной, сушат 2—3 ч при 100—150 °С, растирают в порошок и окончательно высушивают при 180—200 °С в течение 10—12 ч. Перекристаллизацию реактива квалификации «ч. д. а.» повторяют.

Навеску двуххромовокислого калия, перекристаллизованного (при необходимости) и высушенного при 180—200 °С массой 1,000 г, помещают в мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup>, растворяют в воде, доливают водой до метки и перемешивают. 1 см<sup>3</sup> раствора содержит 0,0002 г двуххромовокислого калия.

Соль закиси железа и аммония двойная сернокислая (соль Мора) по ГОСТ 4208, растворы массовой концентрации 40 г/дм<sup>3</sup>, 4 г/дм<sup>3</sup> и 2 г/дм<sup>3</sup>. Навеску сернокислого железа (II) — аммония: 40,4 или 2 г растворяют в 300 см<sup>3</sup> серной кислоты, разбавленной 1:19. Раствор переливают в мерную колбу вместимостью 1000 дм<sup>3</sup>, доливают этой же кислотой до метки и перемешивают.

Массовую концентрацию растворов соли Мора 4 и 2 г/дм<sup>3</sup> устанавливают или по двуххромовокислому калию или по стандартному раствору ванадия.

Для установления массовой концентрации раствора соли Мора в стакан вместимостью 400 см<sup>3</sup> помещают 10—15 см<sup>3</sup> стандартного раствора ванадия Б (для раствора соли Мора массовой концентрации 2 г/дм<sup>3</sup>) или 5—10 см<sup>3</sup> стандартного раствора ванадия А (для раствора соли Мора массовой концентрации 4 г/дм<sup>3</sup>), доливают водой до объема примерно 120 см<sup>3</sup>, приливают 30 см<sup>3</sup> серной кислоты, разбавленной 1:1, и титруют соответствующим раствором соли Мора, как указано в п. 3.2.2.

Массовую концентрацию (С) раствора соли Мора в граммах пятиокиси ванадия на кубический сантиметр, установленную по стандартному раствору ванадия, вычисляют по формуле

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

где  $m$  — масса пятиокиси ванадия в аликвоте стандартного раствора, г;

$V$  — объем раствора соли Мора, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>;

$V_1$  — объем раствора соли Мора, израсходованный на титрование раствора контрольного опыта, см<sup>3</sup>.

Массовую концентрацию раствора соли Мора по двуххромовокислому калию устанавливают следующим образом.

В стакан вместимостью 300—400 см<sup>3</sup> помещают 10 см<sup>3</sup> раствора двуххромовокислого калия (для раствора соли Мора массовой концентрации 2 г/дм<sup>3</sup>) или 20 см<sup>3</sup> (для раствора соли Мора массовой концентрации 4 г/дм<sup>3</sup>), доливают водой до объема примерно 100 см<sup>3</sup>, приливают 30 см<sup>3</sup> серной кислоты, разбавленной 1:1, и титруют соответствующим раствором соли Мора, как указано в п. 3.2.2.

Массовую концентрацию раствора соли Мора (С) в граммах пятиокиси ванадия на кубический сантиметр, установленную по двуххромовокислому калию, вычисляют по формуле

$$C = \frac{m \cdot 1,8546}{V - V_1},$$

где  $m$  — масса двуххромовокислого калия в аликвоте стандартного раствора, г;

1,8546 — коэффициент пересчета двухромовокислого калия на пятиокись ванадия;

$V$  — объем раствора соли Мора, израсходованный на титрование двухромовокислого калия, см<sup>3</sup>;

$V_1$  — объем раствора соли Мора, израсходованный на титрование раствора контрольного опыта, см<sup>3</sup>.

### 3.2. Проведение анализа

3.2.1. Навеску массой 0,5—1 г помещают в железный или никелевый тигель, перемешивают с 4—5 г перекиси натрия, покрывают сверху еще 1 г перекиси натрия и сплавляют при 650—700 °С до получения однородного плава.

После охлаждения тигель с плавом помещают в стакан вместимостью 300—400 см<sup>3</sup>, выщелачивают плав в 70—80 см<sup>3</sup> воды. Тигель извлекают из стакана, обмывают водой. К раствору осторожно приливают 50 см<sup>3</sup> серной кислоты, разбавленной 1:1, и перемешивают.

Затем по каплям добавляют раствор марганцовокислого калия до появления розовой окраски. К охлажденному раствору добавляют 10 см<sup>3</sup> раствора соли Мора (40 г/дм<sup>3</sup>) и вновь добавляют раствор марганцовокислого калия до появления розовой окраски, не исчезающей в течение 5 мин. Затем приливают по каплям раствор азотиетокислого натрия до исчезновения розовой окраски, прибавляют 2 г мочевины, перемешивают и оставляют на 1 мин. В раствор опускают электроды платина-вольфрамовый или платина-насыщенный каломельный, включают мешалку и титруют раствором соли Мора массовой концентрации 4 или 2 г/дм<sup>3</sup> до максимального скачка потенциала.

Для внесения поправки на содержание пятиокиси ванадия в реактивах через все стадии анализа проводят контрольный опыт.

### 3.3. Обработка результатов

3.3.1. Массовую долю пятиокиси ванадия ( $X_{V_2O_5}$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X_{V_2O_5} = \frac{C(V-V_1) \cdot 100}{m},$$

где  $C$  — массовая концентрация раствора соли Мора по пятиокиси ванадия, г/см<sup>3</sup>;

$V$  — объем раствора соли Мора, израсходованный на титрование анализируемого раствора, см<sup>3</sup>;

$V_1$  — объем раствора соли Мора, израсходованный на титрование раствора контрольного опыта, см<sup>3</sup>;

$m$  — масса навески высушенной пробы, г.

3.3.2. Абсолютное допускаемое расхождение между результатами двух определений при доверительной вероятности  $P=0,95$  не должно превышать величины, указанной в табл. 2.

## ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

## 1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством черной металлургии СССР

## ИСПОЛНИТЕЛИ

И. М. Кузьмин, Л. В. Камасва (руководитель темы), Н. А. Зобнина, Н. Н. Шавкунова, Ю. В. Баринев, К. Е. Юрочкина

## 2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 16.12.88 № 4190

3. Срок первой проверки — 1998 г.  
Периодичность проверки — 8 лет

## 4. ВЗАМЕН ГОСТ 18262.9—72

## 5. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер раздела, пункта	Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер раздела, пункта
ГОСТ 83—79	2.1	ГОСТ 6552—80	2.1
ГОСТ 3118—77	2.1	ГОСТ 6691—77	3.1
ГОСТ 4197—74	2.1, 3.1	ГОСТ 9147—80	3.1
ГОСТ 4204—77	2.1, 3.1	ГОСТ 10929—76	2.1
ГОСТ 4208—72	3.1	ГОСТ 18262.0—88	1
ГОСТ 4220—73	3.1	ГОСТ 18289—76	2.1
ГОСТ 4461—77	2.1, 3.1	ГОСТ 20490—75	2.1, 3.1