

НИФТР и СТ КЫРГЫЗСТАНДАРТ  
РАБОЧИЙ  
ЭКЗЕМПЛЯР



ГОСУДАРСТВЕННЫЕ СТАНДАРТЫ  
СОЮЗА ССР

---

## ФЕРРОМОЛИБДЕН

МЕТОДЫ ХИМИЧЕСКОГО И ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКОГО  
АНАЛИЗОВ

ГОСТ 13151.2—82, ГОСТ 13151.3—82,  
ГОСТ 13151.6—82, ГОСТ 13151.7—82,  
ГОСТ 13151.9—82, ГОСТ 13151.10—82  
(СТ СЭВ 2866-81—СТ СЭВ 2871-81)

Издание официальное

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО СТАНДАРТАМ  
Москва

## ФЕРРОМОЛИБДЕН

## Методы определения вольфрама

Ferromolybdenum Methods for determination  
of tungsten

ОКСТУ 0850

ГОСТ  
13151.2—82\*

[СТ СЭВ 2866—81]

Взамен  
ГОСТ 13151.2—77

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 26 мая 1982 г. № 2119 срок действия установлен

с 01.01. 1983 г.  
до 01.01. 1988 г.**Несоблюдение стандарта преследуется по закону**

Настоящий стандарт устанавливает методы определения вольфрама в ферромолибдене:

фотометрический роданидный (при массовой доле вольфрама от 0,1 до 1,6%);

экстракционно-фотометрический (при массовой доле вольфрама от 0,1 до 1,0%).

Стандарт соответствует СТ СЭВ 2866—81 в части фотометрического роданидного метода определения вольфрама.

**1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ**

1.1. Общие требования к методу анализа—по ГОСТ 13020.0—75.

1.2. Лабораторная проба должна быть приготовлена в виде тонкого порошка с размером частиц, проходящих через сито с сеткой № 016 по ГОСТ 6613—73.

**2а. ФОТОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД****2а.1. Сущность метода**

Метод основан на образовании в солянокислой среде окрашенного в зеленовато-желтый цвет комплексного соединения пятивалентного вольфрама с роданистым аммонием в присутствии восстановителя треххлористого титана. Влияние молибдена устраняют отделением его сернистым натрием. Оптическую плотность раствора

**Издание официальное****Перепечатка воспрещена**

\* Переиздание август 1984 г с Изменением № 1,  
утвержденным в декабре 1983 г. (НУС З—84).

**© Издательство стандартов, 1985**

измеряют на спектрофотометре при длине волны 400 нм или фотоэлектроколориметре в области светопропускания от 350 до 450 нм.  
(Введен дополнительно, Изм. № 1).

## 2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

Спектрофотометр или фотоэлектроколориметр со всеми принадлежностями.

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

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77, разбавленная 1 : 1 и 2 : 1.

Кислота винная по ГОСТ 5817—77.

Натрия перекись.

Натрий сернистый (натрий сульфид) по ГОСТ 2053—77, 30%-ный раствор.

Аммоний роданистый, 25%-ный раствор.

Титан треххлористый по ГОСТ 311—78, 15%-ный раствор.

Титана треххлористого солянокислый раствор; 10 см<sup>3</sup> раствора треххлористого титана разбавляют до объема 100 см<sup>3</sup> соляной кислотой (1 : 1), перемешивают.

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328—77, 0,5%-ный раствор.

Натрий молибденовокислый двуводный по ГОСТ 10931—74 и раствор: 12,60 г молибденовокислого натрия растворяют в 500 см<sup>3</sup> раствора гидроокиси натрия. Раствор переносят в мерную колбу вместимостью 1 дм<sup>3</sup>, разбавляют водой до метки и перемешивают.

Массовая концентрация молибдена в растворе равна 0,005 г/см<sup>3</sup>.

Натрий вольфрамовокислый по ГОСТ 18289—78.

Стандартный раствор вольфрамовокислого натрия: 0,7178 г вольфрамовокислого натрия растворяют в 100 см<sup>3</sup> раствора гидроокиси натрия. Полученный раствор переносят в мерную колбу вместимостью 1 дм<sup>3</sup>, разбавляют водой до метки и перемешивают.

Массовая концентрация вольфрама в растворе равна 0,0004 г/см<sup>3</sup>. Раствор хранят в сосуде из полиэтилена.

## 3. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

3.1. Навеску ферромолибдена массой 0,5 г помещают в железный тигель, содержащий 4 г перекиси натрия. Перемешивают и прибавляют сверху еще 2 г перекиси натрия. Тигель с содержимым нагревают на горячей плите, затем помещают в муфельную печь, нагретую до температуры  $(750 \pm 20)$  °С. Плав в жидким состоянии перемешивают вращательным движением тигля и выдерживают при той же температуре в течение 3—4 мин. По окончании сплавления тигель охлаждают, помещают в стакан вместимостью 300—400 см<sup>3</sup>, прибавляют 150 см<sup>3</sup> холодной воды и выщелачивают при нагревании, накрыв стакан часовым стеклом. Раствор

кипятят до полного разрушения перекиси натрия, тигель вынимают и ополаскивают водой. Охлажденный раствор с осадком переносят в мерную колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup>, разбавляют водой до метки и перемешивают. Осадку дают отстояться, раствор фильтруют через сухой фильтр в сухую колбу, отбрасывая первые порции фильтрата. От полученного раствора отбирают аликвотную часть 100 см<sup>3</sup>, помещают в коническую колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup>, прибавляют 2 г винной кислоты, 25 см<sup>3</sup> серной кислоты (1 : 1), 60 см<sup>3</sup> воды, нагревают до кипения и осаждают молибден в виде сульфида 50 см<sup>3</sup> раствора сернистого натрия, прибавляя последний небольшими порциями при перемешивании. Раствор нагревают до кипения и кипятят в течение 20 мин.

Осадок сульфида молибдена отфильтровывают на вату с добавлением небольшого количества фильтробумажной массы и собирают фильтрат в коническую колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup>.

Осадок на фильтре промывают 4—5 раз холодной водой и отбрасывают, фильтрат проверяют на полноту осаждения молибдена. Для этого к полученному фильтрату прибавляют 1 г винной кислоты, нагревают раствор до кипения, прибавляют 15 см<sup>3</sup> раствора сернистого натрия и кипятят в течение 10—15 мин. Раствор с осадком охлаждают, переносят в мерную колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup>, разбавляют водой до метки, перемешивают и фильтруют.

Аликвотную часть раствора 20 см<sup>3</sup> помещают в мерную колбу вместимостью 50 см<sup>3</sup>, прибавляют 2,5 см<sup>3</sup> раствора роданистого аммония, перемешивают, прибавляют 25 см<sup>3</sup> соляной кислоты (2 : 1) и вновь перемешивают, прибавляют по каплям солянокислый раствор треххлористого титана до появления желтовато-зеленой окраски и после этого добавляют еще 1—2 капли того же раствора. Раствор в мерной колбе разбавляют соляной кислотой (2 : 1) до метки и перемешивают.

Через 10 мин измеряют оптическую плотность на спектрофотометре при длине волн 400 нм или фотоэлектроколориметре в области светопропускания от 350 до 450 нм. В качестве раствора сравнения применяют воду.

Для учета влияния молибдена на определение вольфрама в контрольный опыт вводят молибден: в железный тигель помещают 0,75 г молибденовокислого натрия, 6 г перекиси натрия, перемешивают, сплавляют при температуре (750±20)°С и проводят анализ как указано выше. Массу вольфрама находят по градуировочному графику с учетом поправки контрольного опыта.

3.2. Для построения градуировочного графика при определении вольфрама от 0,1 до 0,5% в шесть конических колб вместимостью по 250 см<sup>3</sup> помещают по 80 см<sup>3</sup> воды, 25 см<sup>3</sup> раствора молибденовокислого натрия. В пять колб последовательно приливают