

СПЛАВЫ ТИТАНОВЫЕ**Метод определения хрома и ванадия****ГОСТ**

Titanium alloys.

19863.3—91Method for the determination
of chromium and vanadium

ОКСТУ 1709

Дата введения 01.07.92

Настоящий стандарт устанавливает титриметрический метод определения хрома и ванадия при совместном присутствии (при массовой доле хрома от 0,1 до 2,0% и массовой доле ванадия от 0,1 до 6,0%).

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методам анализа — по ГОСТ 25086 с дополнением.

1.1.1. За результат анализа принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений.

2. СУЩНОСТЬ МЕТОДА

Метод основан на растворении пробы в смеси серной и борофтористоводородной кислот, окислении ванадия до пятивалентного марганцовокислым калием и титровании его раствором соли Мора с фенилантраниловой кислотой в качестве индикатора, окислении хрома до шестивалентного надсернокислым аммонием в присутствии катализатора — азотнокислого серебра и титровании суммы ванадия и хрома раствором соли Мора с фенилантраниловой кислотой в качестве индикатора.

3. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

Шкаф сушильный с терморегулятором.

Кислота серная по ГОСТ 4204 плотностью 1,84 г/см³, растворы 1:1 и 1:5.

Издание официальное

Настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен без разрешения Госстандарта СССР

Кислота азотная по ГОСТ 4461 плотностью 1,35—1,40 г/см³.
Кислота борная по ГОСТ 9656.

Кислота фтористоводородная по ГОСТ 10484.

Кислота борофтористоводородная: к 280 см³ фтористоводородной кислоты при температуре (10±2)°С добавляют порциями 130 г борной кислоты и перемешивают. Реактив готовят и хранят в полиэтиленовой посуде.

Аммоний надсернокислый по ГОСТ 20478, раствор 250 г/дм³.

Серебро азотнокислое по ГОСТ 1277, раствор 1 г/дм³.

Кислота щавелевая по ГОСТ 22180, раствор 10 г/дм³.

Калий марганцовокислый по ГОСТ 4233, раствор 100 г/дм³.

Натрий углекислый по ГОСТ 83.

Кислота N-фенилантраниловая по ТУ 6-09-3501, раствор 2 г/дм³: 0,2 г углекислого натрия помещают в стакан вместимостью 100 см³, растворяют при нагревании в 50 см³ воды, добавляют 0,2 г фенилантраниловой кислоты, перемешивают, охлаждают до комнатной температуры и доливают водой до 100 см³.

Калий двухромовокислый по ГОСТ 4220, растворы 0,1 и 0,02 моль/дм³: 29,42 или 5,88 г перекристаллизованного двухромовокислого калия помещают в мерную колбу вместимостью 1000 см³, растворяют в 500 см³ воды, доливают водой до метки и перемешивают.

Для перекристаллизации 100 г двухромовокислого калия помещают в стакан вместимостью 400 см³, приливают 150 см³ воды и растворяют при нагревании. Раствор при энергичном перемешивании выливают тонкой струей в фарфоровую чашку, которая охлаждается ледяной водой. Выпавшие кристаллы отфильтровывают путем отсасывания на воронке с пористой стеклянной пластинкой, высушивают 2—3 ч при температуре (102±2)°С, измельчают и окончательно высушивают при температуре (200±5)°С в течение 10—12 ч.

Соль закиси железа и аммония двойная сернокислая (соль Мора) по ГОСТ 4208, растворы 0,1 и 0,02 моль/дм³: 39,5 или 7,9 г соли Мора помещают в стакан вместимостью 800 см³ и растворяют в 500 см³ воды, приливают 100 см³ раствора серной кислоты 1 : 1, охлаждают до комнатной температуры, переводят в мерную колбу вместимостью 1000 см³, доливают водой до метки и перемешивают.

Массовую концентрацию раствора соли Мора (практическую), выраженную в г/см³ хрома (T), вычисляют по формуле

$$T=0,001733K, \quad (1)$$

где 0,001733 — массовая концентрация раствора соли Мора (теоретическая), выраженная в г/см³ хрома;

K — соотношение между растворами двухромовокислого калия и соли Мора.

Устанавливают соотношение K между растворами двухромовокислого калия и соли Мора: в три конические колбы вместимостью по 250 см³ переносят пипеткой по 10 см³ раствора двухромовокислого калия 0,1 или 0,02 моль/дм³, разбавляют до 100 см³ водой, приливают 20 см³ раствора серной кислоты 1 : 5, перемешивают, добавляют 5—6 капель раствора фенилантраниловой кислоты и титруют соответствующим раствором соли Мора до перехода сине-фиолетовой окраски раствора в зеленую.

$$K = \frac{V_1}{V_2}, \quad (2)$$

где V_1 — объем раствора двухромовокислого калия, используемый для титрования, см³;

V_2 — объем раствора соли Мора, израсходованный на титрование, см³.

Массовую концентрацию раствора соли Мора устанавливают перед его применением.

Массовую концентрацию раствора соли Мора (практическую), выраженную в г/см³ ванадия (T_1), вычисляют по формуле

$$T_1 = 0,005095 K, \quad (3)$$

где 0,005095 — массовая концентрация раствора соли Мора (теоретическая), выраженная в г/см³ ванадия.

4. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

4.1. Навеску пробы массой 1 г помещают в коническую колбу вместимостью 250 см³, приливают 70 см³ раствора серной кислоты 1 : 5, 2 см³ борофтористоводородной кислоты и нагревают до полного растворения.

В раствор добавляют по каплям азотную кислоту до исчезновения фиолетовой окраски, 2—3 капли в избыток и выпаривают до появления паров серной кислоты. Раствор охлаждают до комнатной температуры, приливают 100 см³ воды и по каплям раствор марганцовокислого калия до появления устойчивой бледно-розовой окраски. Затем медленно, по каплям добавляют раствор щавелевой кислоты до обесцвечивания.

Раствор титруют раствором соли Мора с молярной концентрацией 0,02 моль/дм³ (при массовой доле ванадия менее 0,5%) или 0,1 моль/дм³ (при массовой доле ванадия более 0,5%) с 5—6 каплями индикатора — фенилантраниловой кислоты до изменения окраски раствора из сине-фиолетовой в зеленую.

4.2. В раствор приливают 10 см³ азотнокислого серебра, 30 см³ раствора надсернокислого аммония, нагревают содержимое колбы до кипения и кипятят до появления малинового окрашивания, ука-

зывающего на полноту окисления хрома. Раствор продолжают кипятить до прекращения выделения мелких пузырьков. Затем добавляют 5 см³ раствора хлористого натрия и нагревают раствор до исчезновения малиновой окраски.

Раствор охлаждают до комнатной температуры, титруют раствором соли Мора с молярной концентрацией 0,02 моль/дм³ при массовой доле хрома менее 0,5% или 0,1 моль/дм³ при массовой доле хрома более 0,5% с 5—6 каплями индикатора — фениланtranиловой кислоты до изменения окраски раствора из сине-фиолетовой в зеленую.

5. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

5.1. Массовую долю ванадия (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{T_1 \cdot V_3}{m} \cdot 100, \quad (4)$$

где T_1 — установленная массовая концентрация раствора соли Мора, выраженная в г/см³ ванадия;

V_3 — объем раствора соли Мора, израсходованный на титрование ванадия, см³;

m — масса пробы, г.

5.2. Массовую долю хрома (X_1) в процентах вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{T \cdot (V_4 - V_3)}{m} \cdot 100, \quad (5)$$

где T — установленная массовая концентрация раствора соли Мора, выраженная в г/см³ хрома;

V_4 — объем раствора соли Мора, израсходованный на титрование суммы ванадия и хрома, см³.

5.3. Расхождения результатов не должны превышать значений, указанных в таблице.

| Массовая доля, % | Абсолютное допускаемое расхождение, % | |
|------------------------|---------------------------------------|---------------------|
| | результатов параллельных определений | результатов анализа |
| Ванадий | | |
| От 0,10 до 0,30 включ. | 0,01 | 0,02 |
| Св. 0,30 » 0,75 » | 0,02 | 0,03 |
| » 0,75 » 1,50 » | 0,05 | 0,06 |
| » 1,50 » 3,00 » | 0,08 | 0,10 |
| » 3,00 » 6,00 » | 0,15 | 0,20 |

Продолжение

| Массовая доля % | Абсолютное допускаемое расхождение, % | |
|-----------------------|---|------------------------|
| | результатов параллельных спределений | результатов анализа |
| Хром | | |
| От 0,10 до 0,25 включ | 0,02 | 0,03 |
| Св 0,25 » 0,50 » | 0,03 | 0,04 |
| » 0,50 » 1,00 » | 0,05 | 0,06 |
| » 1,00 » 2,00 » | 0,06 | 0,07 |

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством авиационной промышленности СССР

РАЗРАБОТЧИКИ

В. Г. Давыдов, д-р техн. наук; В. А. Мошкин, канд. техн. наук;
Г. И. Фридман, канд. техн. наук; Л. А. Тенякова; А. И. Королева

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по управлению качеством продукции и стандартам от 05.05.91 № 625

3. ВЗАМЕН ГОСТ 19863.3—80

4. Периодичность проверки — 5 лет

5. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

| Обозначение НТД, на который дана ссылка | Номер раздела, пункта |
|--|-----------------------|
| ГОСТ 83—79 | 3 |
| ГОСТ 1277—75 | 3 |
| ГОСТ 4204—77 | 3 |
| ГОСТ 4208—72 | 3 |
| ГОСТ 4220—75 | 3 |
| ГОСТ 4233—77 | 3 |
| ГОСТ 4461—77 | 3 |
| ГОСТ 9656—75 | 3 |
| ГОСТ 10484—78 | 3 |
| ГОСТ 20478—75 | 3 |
| ГОСТ 20490—75 | 3 |
| ГОСТ 22180—76 | 3 |
| ГОСТ 25086—87 | 1.1 |
| ТУ 6-09-3501—74 | 3 |