ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР

НИКЕЛЬ, СПЛАВЫ НИКЕЛЕВЫЕ И МЕДНО-НИКЕЛЕВЫЕ

МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ХРОМА

ГОСТ 6689.14—92

Издание официальное

12 р. 30 к. БЗ 5—92/639

ГОССТАНДАРТ РОССИИ
Москва

gost.e-ecolog.ru

УДК 669.345:543.06.006.354 Группа В59

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

НИКЕЛЬ, СПЛАВЫ НИКЕЛЕВЫЕ И МЕДНО-НИКЕЛЕВЫЕ

Методы определения хрома

Nickel, nickel and copper-nickel alloys
Methods for the determination of chromium

ГОСТ 6689.14—92

ОКСТУ 1709

Дата введения 01.01.93

Настоящий стандарт устанавливает титриметрический и атомно-абсорбционный методы определения хрома (при массовой доле хрома от 8 до 11%) в никелевых сплавах по ГОСТ 492

1 ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

Общие требования к методам анализа — по ГОСТ 25086 с дополнением по разд 1 ГОСТ 6689 1

2. ТИТРИМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ХРОМА

2 1 Сущность метода

Метод основан на окислении хрома (III) до хрома (IV) надсернокислым аммонием в сернокислой среде в присутствии азотнокислого серебра в качестве катализатора, восстановлении хрома (IV) стандартным раствором соли Мора и определении избытка железа (II) потенциометрическим титрованием раствором двухромовокислого калия или титрованием раствором марганцовокислого калия с визуальной индикацией конца титрования

2 2 Аппаратура, реактивы и растворы

Потенциометр ЛПМ 60М, рН-340 или любой прибор того же класса

Электрод платиновый ЭТПЛ-ОГМ

Электрод сравнения ртутно-сульфатный

Кислота азотная по ГОСТ 4461

Кислота соляная по ГОСТ 3118

Издание официальное

© Издательство стандартов, 1992

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

Смесь кислот для растворения: смешивают одну часть азотной кислоты с тремя частями соляной кислоты

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

Кислота щавелевая по ГОСТ 22180, раствор 10 г/дм^3.

Серебро азотнокислое по ГОСТ 1277, раствор 5 г/дм^3

Натрий щавелевокислый по ГОСТ 5839

Натрий хлористый по ГОСТ 4233, раствор 50 г/дм^3.

Аммоний надсернокислый по ГОСТ 20478, раствор 250 г/дм^3.

Соль закиси железа и аммония двойная сернокислая (соль Мора) по ГОСТ 4208, 0,1 моль/дм^3 раствор: 39,2 г соли Мора растворяют в небольшом объеме серной кислоты (1 : 9), переводят раствор в мерную колбу вместимостью 1000 см^3, доливают до метки той же кислотой.

Калий двухромовокислый по ГОСТ 4220, 0,02 моль/дм^3 раствор: готовят из фиксанала или 4,9037 г двухромовокислого калия, высушенного при 140°С, растворяют в воде, раствор переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см^3 и доливают до метки водой.

1 см^3 раствора содержит 0,001734 г хрома

Калий марганцовокислый по ГОСТ 20490, 0,02 моль/дм^3 раствор: готовят из фиксанала или 3,2 г марганцовокислого калия растворяют в стакане вместимостью 500 см^3 в 250 см^3 прокипяченной и охлажденной воды, дают отстояться и сливают декантацией в колбу вместимостью 1000 см^3. В стакан снова добавляют 250 см^3 воды, хорошо перемешивают, дают раствору отстояться и вновь его декантируют в ту же колбу. Раствор в колбе доливают до метки водой, переносят в склянку из темного стекла и оставляют на 7—10 дней в темном месте.

2.2.1 *Установка массовой концентрации раствора марганцовокислого калия*

0,1 г щавелевокислого натрия, высушенного при 100—105°С, помещают в коническую колбу вместимостью 250 см^3, добавляют 100 см^3 горячей воды, 10 см^3 серной кислоты (1 : 1) и титруют раствором марганцовокислого калия при постоянном перемешивании до появления слабо-розового окрашивания

Поправочный коэффициент (K) для раствора марганцовокислого калия рассчитывают по формуле

$$K = \frac{m}{V \cdot 0{,}0067002},$$

где m — масса навески щавелевокислого натрия, г;

V — объем раствора марганцовокислого калия, израсходованный на титрование см^3,

0,0067002 — теоретическая масса щавелевокислого натрия, соответствующая 1 см^3 0,02 моль/дм^3 раствора марганцовокислого калия, г.

Массовая концентрация раствора (T) марганцовокислого калия вычисляется по формуле

$$T = 0{,}001734\ K,$$

где K — поправочный коэффициент;

0,001734 — теоретическая массовая концентрация 0,02 моль/дм^3 раствора марганцовокислого калия по хрому.

2.3. Проведение анализа

Навеску сплава массой 0,5 г помещают в стакан вместимостью 300 см^3, добавляют 20—25 см^3 смеси кислот, накрывают часовым стеклом, стеклянной или пластиковой пластинкой и растворяют при нагревании. Стекло или пластинку и стенки стакана ополаскивают водой, добавляют 30 см^3 серной кислоты и упаривают до появления белого дыма серной кислоты. Остаток охлаждают, ополаскивают стенки стакана и снова упаривают до появления белого дыма серной кислоты. Остаток охлаждают, добавляют 200 см^3 воды, растворяют при нагревании, раствор переносят в коническую колбу вместимостью 500 см^3, ополаскивают стакан водой и разбавляют до 300 см^3. Добавляют 10 см^3 раствора азотнокислого серебра, 10 см^3 раствора надсернокислого аммония и кипятят до полного разрушения избытка надсернокислого аммония (до полного прекращения выделения пузырьков кислорода). Если в сплаве содержится марганец, то добавляют 5 см^3 раствора хлористого натрия и снова кипятят до осветления раствора. Добавляют три-четыре капли раствора щавелевой кислоты. К охлажденному раствору добавляют из бюретки раствор соли Мора до перехода зеленой окраски в голубую и еще 10 см^3 избытка.

Избыток соли Мора титруют раствором марганцовокислого калия до появления бледно-фиолетового окрашивания.

При потенциометрическом титровании окисление хрома и все дальнейшие операции проводят в стакане. Избыток соли Мора титруют потенциометрическим раствором двухромовокислого калия до скачка потенциала.

В обоих случаях в оттитрованный раствор добавляют точно такое же количество соли Мора и снова титруют раствором марганцовокислого калия или двухромовокислого калия, как указано выше.

2.4. Обработка результатов

2.4.1. Массовую долю хрома (X) в процентах вычисляют по формуле

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

где V — объем раствора марганцовокислого или двухромовокислого калия, затраченный в последнем титровании добавленного раствора соли Мора, см³;

V_1 — объем раствора марганцовокислого или двухромовокислого калия, затраченный в первом титровании избытка соли Мора, см³,

T — массовая концентрация раствора марганцовокислого или двухромовокислого калия по хрому, г,

m — масса сплава, г.

2.4.2 Расхождения результатов трех параллельных определений и результатов двух анализов не должны превышать 0,12% и 0,17% соответственно

2.4.3 Контроль точности результатов анализа проводят методом добавок или сопоставлением результатов, полученных атомно-абсорбционным методом в соответствии с ГОСТ 25086

2.4.4 Титриметрический метод применяется в случае разногласий в оценке качества никелевых сплавов

3. АТОМНО-АБСОРБЦИОННЫЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ХРОМА

3.1 Сущность метода

Метод основан на измерении абсорбции света атомами хрома, образующимися при введении анализируемого раствора в пламя ацетилен-воздух

3.2 Аппаратура, реактивы и растворы

Атомно-абсорбционный спектрометр с источником излучения для хрома

Кислота азотная по ГОСТ 4461, разбавленная 1 1

Кислота соляная по ГОСТ 3118, разбавленная 1 . 1

Кислота фтористоводородная по ГОСТ 10484

Кислота серная по ГОСТ 4204, разбавленная 1 : 1 и 1 : 4.

Хром металлический по ГОСТ 5905

Хром сернокислый по ГОСТ 4472

Стандартный раствор хрома: 0,1 г хрома растворяют при нагревании в 10 см³ соляной кислоты (1 · 1) или 0,48 г сернокислого хрома растворяют при нагревании в 10 см³ серной кислоты (1 : 4).

Раствор переносят в мерную колбу вместимостью 1 дм³ и доливают водой до метки

1 см³ раствора содержит 0,0001 г хрома

3.3 Проведение анализа

3.3.1 Навеску сплава массой 0,1 г помещают в платиновую чашку и растворяют при нагревании в 10 см³ азотной кислоты (1 : 1) и 2 см³ фтористоводородной кислоты Затем добавляют 10 см³ серной кислоты (1 : 1) и упаривают до появления белого дыма серной кислоты Чашку охлаждают и остаток растворяют в 50 см³ воды при нагревании Раствор переносят в мерную кол-

бу вместимостью 100 см³ и доливают водой до метки Аликвотную часть раствора пробы 10 см³ переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³ и доливают водой до метки

Измеряют атомную абсорбцию хрома в пламени ацетилен-воздух при длине волны 357,9 нм параллельно с градуировочными растворами

3 3 2 *Построение градуировочного графика*

В четыре мерные колбы вместимостью по 100 см³ помещают 8,0, 9,0, 10,0 и 11,0 см³ стандартного раствора хрома, что соответствует 0,8, 0,9, 1,0 и 1,1 мг хрома, и доливают до метки водой Измеряют атомную абсорбцию хрома, как указано в п 3 3 1. По полученным данным строят градуировочный график.

3 4 Обработка результатов

3 4 1 Массовую долю хрома (X) в процентах вычисляют по формуле

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

где C — концентрация хрома, найденная по градуировочному графику, г/см³,

V — объем раствора пробы, см³,

m — масса навески пробы, г,

K — коэффициент разбавления

3 4 2 Расхождение результатов трех параллельных определений d (показатель сходимости) и результатов двух анализов D (показатель воспроизводимости) не должны превышать значений допускаемых расхождений, приведенных в п 2 4 2

3 4 3 Контроль точности результатов анализа проводят методом добавок или сопоставлением результатов, полученных титриметрическим методом, в соответствии с ГОСТ 25086

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. **РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН** Министерством металлургии СССР

РАЗРАБОТЧИКИ

В. Н. Федоров, Ю. М. Лейбов, Б. П. Краснов, А. Н. Богданова, Л. В. Морейская, И. А. Воробьева

2. **УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ** Постановлением Комитета стандартизации и метрологии СССР от 18.02.92 № 167

3. **ВЗАМЕН ГОСТ 6689.14—80**

4. **ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ**

Обозначение НТД на который дана ссылка	Номер пункта раздела
ГОСТ 492—73	Вводная часть
ГОСТ 1277—75	2 2
ГОСТ 3118—77	2 2, 3 2
ГОСТ 4204—77	2 2, 3 2
ГОСТ 4208—72	2 2
ГОСТ 4220—75	2 2
ГОСТ 4233—73	2 2
ГОСТ 4461—77	2 2, 3 2
ГОСТ 4472—78	3 2
ГОСТ 5839—77	2 2
ГОСТ 5905—79	3 2
ГОСТ 6689 1—92	Разд 1
ГОСТ 10484—78	3 2
ГОСТ 20478—75	2 2
ГОСТ 20490—75	2 2
ГОСТ 22180—76	2 2
ГОСТ 25086—87	Разд 1, 2 4 3, 3 4 3

Редактор *И В Виноградская*
Технический редактор *В Н Прусакова*
Корректор *Е И Морозова*

gost.e-ecolog.ru

92 Подп в печ 24 07 92 Усл п л 0 5 Усл кр отт 0 5 Уч изд л 0 39
Тир 864 Экз

Ордена «Знак Почета» Издательство стандартов 123557 Москва ГСП Новопресненский пер 3
Тип «Московский печатник» Москва Лялин пер 6 Зак 1319