

# НИКЕЛЬ. КОБАЛЬТ

## Методы определения серебра в никеле

Издание официальное

БЗ 3—99/42

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ  
ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ  
Минск

## Предисловие

1 РАЗРАБОТАН Межгосударственными техническими комитетами по стандартизации МТК 501 «Никель» и МТК 502 «Кобальт», АО «Институт Гипроникель».

ВНЕСЕН Госстандартом России

2 ПРИНЯТ Межгосударственным Советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол № 21 от 30 мая 2002 г.)

За принятие проголосовали:

Наименование государства	Наименование национального органа по стандартизации
Азербайджанская Республика	Азгосстандарт
Республика Армения	Армгосстандарт
Республика Беларусь	Госстандарт Республики Беларусь
Грузия	Грузстандарт
Кыргызская Республика	Кыргызстандарт
Республика Молдова	Молдовастандарт
Российская Федерация	Госстандарт России
Республика Таджикистан	Таджикстандарт
Туркменистан	Главгосслужба «Туркменстандартлары»
Республика Узбекистан	Узгосстандарт
Украина	Госстандарт Украины

3 Постановлением Государственного комитета Российской Федерации по стандартизации и метрологии от 17 сентября 2002 г. № 334-ст межгосударственный стандарт ГОСТ 13047.24—2002 введен в действие непосредственно в качестве государственного стандарта Российской Федерации с 1 июля 2003 г.

## 4 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

© ИПК Издательство стандартов, 2002

Настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен в качестве официального издания на территории Российской Федерации без разрешения Госстандарта России.

## Содержание

1 Область применения .....	1
2 Нормативные ссылки .....	2
3 Общие требования и требования безопасности .....	3
4 Атомно-абсорбционный метод с электротермической атомизацией (для массовых долей серебра от 0,00001 % до 0,0010 %)	4
4.1 Метод анализа .....	4
4.2 Средства измерений, вспомогательные устройства, материалы, реактивы, растворы .....	4
4.3 Подготовка к анализу .....	4
4.4 Проведение анализа .....	4
4.5 Обработка результатов анализа .....	4
4.6 Контроль точности анализа .....	4
5 Атомно-абсорбционный метод с пламенной атомизацией (для массовых долей серебра от 0,0002 % до 0,003 %)	5
5.1 Метод анализа .....	5
5.2 Средства измерений, вспомогательные устройства, материалы, реактивы, растворы .....	5
5.3 Подготовка к анализу .....	5
5.4 Проведение анализа .....	5
5.5 Обработка результатов анализа .....	5
5.6 Контроль точности анализа .....	5
Приложение А Библиография .....	6

## НИКЕЛЬ. КОБАЛЬТ

## Методы определения серебра в никеле

Nickel. Cobalt. Methods for determination of silver in nickel

Дата введения 2003—07—01

**1 Область применения**

Настоящий стандарт устанавливает атомно-абсорбционные методы определения серебра при массовой доле от 0,00001 % до 0,0030 % в первичном никеле по ГОСТ 849.

**2 Нормативные ссылки**

В настоящем стандарте использованы ссылки на следующие стандарты:

ГОСТ 849—97 Никель первичный. Технические условия

ГОСТ 4461—77 Кислота азотная. Технические условия

ГОСТ 5457—75 Ацетилен растворенный и газообразный технический. Технические условия

ГОСТ 6836—80 Серебро и серебряные сплавы. Марки

ГОСТ 9722—97 Порошок никелевый. Технические условия

ГОСТ 10157—79 Аргон газообразный и жидкий. Технические условия

ГОСТ 11125—84 Кислота азотная особой чистоты. Технические условия

ГОСТ 13047.1—2002 Никель. Кобальт. Общие требования к методам анализа

**3 Общие требования и требования безопасности**

Общие требования к методам анализа и требования безопасности при выполнении работ — по ГОСТ 13047.1.

**4 Атомно-абсорбционный метод с электротермической атомизацией  
(для массовых долей серебра от 0,00001 % до 0,0010 %)****4.1 Метод анализа**

Метод основан на измерении поглощения при длине волны 328,1 нм резонансного излучения атомами серебра, образующимися в результате электротермической атомизации раствора пробы.

**4.2 Средства измерений, вспомогательные устройства, материалы, реактивы, растворы**

Атомно-абсорбционный спектрофотометр, обеспечивающий проведение измерений с электротермической атомизацией, коррекцию неселективного поглощения и автоматизированную подачу раствора в атомизатор.

Лампа с полым катодом для возбуждения спектральной линии серебра.

Аргон газообразный по ГОСТ 10157.

Фильтры обеззоленные по [1] или другие средней плотности.

Кислота азотная по ГОСТ 4461, при необходимости очищенная перегонкой, или по ГОСТ 11125, разбавленная 1:1, 1:9 и 1:19.

Издание официальное

1

Порошок никелевый по ГОСТ 9722 или стандартный образец состава никеля с установленной массовой долей серебра.

Серебро по ГОСТ 6836.

Растворы серебра известной концентрации.

Раствор А массовой концентрации серебра  $0,0001 \text{ г/см}^3$ : в стакан вместимостью  $100 \text{ см}^3$  помещают навеску серебра массой  $0,1000 \text{ г}$ , приливают  $15\text{—}20 \text{ см}^3$  азотной кислоты, разбавленной 1:1, растворяют при нагревании, кипятят 2—3 мин, охлаждают, переводят раствор в мерную колбу вместимостью  $1000 \text{ см}^3$ , приливают  $50 \text{ см}^3$  азотной кислоты, разбавленной 1:1, доливают до метки водой и хранят в затемненном месте.

Раствор Б массовой концентрации серебра  $0,00001 \text{ г/см}^3$ : в мерную колбу вместимостью  $100 \text{ см}^3$  отбирают  $10 \text{ см}^3$  раствора А и доливают до метки азотной кислотой, разбавленной 1:19.

Раствор В массовой концентрации серебра  $0,000001 \text{ г/см}^3$ : в мерную колбу вместимостью  $100 \text{ см}^3$  отбирают  $10 \text{ см}^3$  раствора Б и доливают до метки азотной кислотой, разбавленной 1:19.

Раствор Г массовой концентрации серебра  $0,0000002 \text{ г/см}^3$ : в мерную колбу вместимостью  $100 \text{ см}^3$  отбирают  $20 \text{ см}^3$  раствора В и доливают до метки азотной кислотой, разбавленной 1:19.

#### 4.3 Подготовка к анализу

4.3.1 Для градуировочного графика 1 при определении массовых долей серебра не более  $0,0001 \%$  в стаканы или колбы вместимостью  $250 \text{ см}^3$  помещают навески массой  $1,000 \text{ г}$  проб никелевого порошка или стандартного образца состава никеля с установленной массовой долей серебра не более  $0,00001 \%$ . Число навесок должно соответствовать числу точек градуировочного графика, включая контрольный опыт.

К пробам приливают  $15\text{—}20 \text{ см}^3$  азотной кислоты, разбавленной 1:1, растворяют при нагревании. При использовании никелевого порошка растворы фильтруют через фильтры (красная или белая лента), предварительно промытые 2—3 раза азотной кислотой, разбавленной 1:9, фильтры промывают 2—3 раза водой. Растворы выпаривают до объема  $10\text{—}15 \text{ см}^3$ , приливают  $40\text{—}50 \text{ см}^3$  воды, нагревают до кипения, охлаждают, переводят в мерные колбы вместимостью  $100 \text{ см}^3$ .

В колбы отбирают  $0,5; 1,0; 2,0; 4,0; 5,0 \text{ см}^3$  раствора Г, в колбу с раствором контрольного опыта раствор серебра не вводят, доливают до метки водой и измеряют абсорбцию, как указано в 4.4.

Масса серебра в растворах для градуировочного графика 1 составляет  $0,0000001; 0,0000002; 0,0000004; 0,0000008; 0,0000010 \text{ г}$ .

4.3.2 Для градуировочного графика 2 при определении массовых долей серебра свыше  $0,0001 \%$  до  $0,0010 \%$  в стаканы или колбы вместимостью  $250 \text{ см}^3$  помещают навески массой  $0,500 \text{ г}$  проб никелевого порошка или стандартного образца состава никеля с установленной массовой долей серебра не более  $0,0001 \%$ . Число навесок должно соответствовать числу точек градуировочного графика, включая контрольный опыт.

Пробы растворяют, как указано в 4.3.1. В мерные колбы отбирают  $0,5; 1,0; 2,0; 3,0; 4,0; 5,0 \text{ см}^3$  раствора В, в колбу с раствором контрольного опыта раствор серебра не вводят, доливают до метки водой и измеряют абсорбцию, как указано в 4.4.

Масса серебра в растворах для градуировочного графика 2 составляет  $0,0000005; 0,0000010; 0,0000020; 0,0000030; 0,0000040; 0,0000050 \text{ г}$ .

#### 4.4 Проведение анализа

В стакан или колбу вместимостью  $250 \text{ см}^3$  помещают навеску пробы массой  $1,000 \text{ г}$  при определении массовых долей серебра не более  $0,0001 \%$  или массой  $0,500 \text{ г}$  при определении массовых долей серебра свыше  $0,0001 \%$  приливают  $15\text{—}20 \text{ см}^3$  азотной кислоты, разбавленной 1:1, растворяют при нагревании, выпаривают до объема  $5\text{—}7 \text{ см}^3$ , охлаждают, переводят в мерную колбу вместимостью  $100 \text{ см}^3$ , доливают до метки водой.

Измеряют абсорбцию раствора пробы и соответствующих растворов для градуировки при длине волны  $328,1 \text{ нм}$ , ширине щели не более  $1,0 \text{ мм}$  с коррекцией неселективного поглощения в токе аргона не менее двух раз, последовательно вводя их в атомизатор. В зависимости от типа спектрофотометра подбирают оптимальный объем раствора от  $0,005$  до  $0,050 \text{ см}^3$  или оптимальное время аэрозольного распыления от  $5$  до  $50 \text{ с}$ . Промывают систему водой, проверяют нулевую точку и стабильность градуировочного графика. Для проверки нулевой точки используют раствор соответствующего контрольного опыта, подготовленный, как указано в 4.3.

Подбор оптимальных температурных режимов для атомизатора проводят индивидуально для применяемого спектрофотометра по растворам для градуировки.

Рекомендуемые условия работы атомизатора указаны в таблице 1.



Таблица 1 — Условия работы атомизатора

Наименование стадии	Температура, °C	Время, с
Сушка	150—160	2—20
Озоление	400—600	10—20
Атомизация	1900—2300	4—5

По значениям абсорбции растворов для градуировки и соответствующим им массам серебра строят градуировочный график.

По значению абсорбции раствора пробы находят массу серебра по соответствующему градуировочному графику.

#### 4.5 Обработка результатов анализа

Массовую долю серебра в пробе  $X$ , %, вычисляют по формуле

$$X = \frac{M_x}{M} 100, \quad (1)$$

где  $M_x$  — масса серебра в растворе пробы, г;

$M$  — масса навески пробы, г.

#### 4.6 Контроль точности анализа

Контроль метрологических характеристик результатов анализа проводят по ГОСТ 13047.1.

Нормативы контроля и погрешность метода анализа приведены в таблице 2.

Таблица 2 — Нормативы контроля и погрешность метода анализа

В процентах

Массовая доля серебра	Допускаемые расхождения результатов двух параллельных определений $d_2$	Допускаемые расхождения результатов трех параллельных определений $d_3$	Допускаемые расхождения двух результатов анализа $D$	Погрешность метода анализа $\Delta$
0,000010	0,000005	0,000006	0,000010	0,000007
0,000030	0,000010	0,000012	0,000020	0,000014
0,00005	0,00002	0,00003	0,00004	0,00003
0,00010	0,00003	0,00004	0,00006	0,00004
0,00030	0,00005	0,00006	0,00010	0,00007
0,00050	0,00007	0,00008	0,00014	0,00010
0,00100	0,00012	0,00014	0,00024	0,00017
0,00200	0,00020	0,00024	0,00040	0,00028
0,0030	0,0003	0,0004	0,0006	0,0004

## 5 Атомно-абсорбционный метод с пламенной атомизацией (для массовых долей серебра от 0,0002 % до 0,0030 %)

### 5.1 Метод анализа

Метод основан на измерении поглощения при длине волны 328,1 нм резонансного излучения атомами серебра, образующимися в результате атомизации при введении раствора пробы в пламя ацетилен-воздух.

### 5.2 Средства измерений, вспомогательные устройства, материалы, реактивы, растворы

Атомно-абсорбционный спектрофотометр, обеспечивающий проведение измерений в пламени ацетилен-воздух.

Лампа с полым катодом для возбуждения спектральной линии серебра.

Ацетилен газообразный по ГОСТ 5457.

Фильтры обеззоленные по [1] или другие средней плотности.

Кислота азотная по ГОСТ 4461, при необходимости очищенная перегонкой, или по ГОСТ 11125, разбавленная 1:1, 1:9 и 1:19.

Порошок никелевый по ГОСТ 9722 или стандартный образец состава никеля с установленной массовой долей серебра не более 0,0002 %.

Серебро по ГОСТ 6836.

Растворы серебра известной концентрации.

Раствор А массовой концентрации серебра 0,0001 г/см<sup>3</sup> готовят, как указано в 4.2.

Раствор Б массовой концентрации серебра 0,00001 г/см<sup>3</sup> готовят, как указано в 4.2.

### 5.3 Подготовка к анализу

Для градуировочного графика в стаканы или колбы вместимостью 250 см<sup>3</sup> помещают навески массой 3,000 г проб никелевого порошка или стандартного образца состава никеля с установленной массовой долей серебра. Число навесок должно соответствовать числу точек градуировочного графика, включая контрольный опыт.

К пробам приливают 25—30 см<sup>3</sup> азотной кислоты, разбавленной 1:1, растворяют при нагревании. При использовании никелевого порошка растворы фильтруют через фильтры (красная или белая лента), предварительно промытые 2—3 раза азотной кислотой, разбавленной 1:9, фильтры промывают 2—3 раза горячей водой. Растворы выпаривают до объема 10—15 см<sup>3</sup>, приливают 40—50 см<sup>3</sup> воды, нагревают до кипения, охлаждают, переводят в мерные колбы вместимостью 100 см<sup>3</sup>.

В колбы отбирают 0,5; 1,0; 2,0; 4,0; 6,0; 8,0; 10,0 см<sup>3</sup> раствора Б, в колбу с раствором контрольного опыта раствор серебра не вводят, доливают до метки водой и измеряют абсорбцию, как указано в 5.4.

Масса серебра в растворах для градуировки составляет 0,000005; 0,000010; 0,000020; 0,000040; 0,000060; 0,000080; 0,000100 г.

### 5.4 Проведение анализа

В стакан или колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup> помещают навеску пробы массой 3,000 г, приливают 25—30 см<sup>3</sup> азотной кислоты, разбавленной 1:1, растворяют при нагревании, кипятят 2—3 мин, выпаривают до объема 15—20 см<sup>3</sup>, приливают воду до 50—60 см<sup>3</sup>, охлаждают, переводят раствор в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доливают до метки водой.

Измеряют абсорбцию раствора пробы и растворов для градуировки при длине волны 328,1 нм, ширине щели не более 1,0 мм не менее двух раз, последовательно вводя их в пламя, промывают систему водой, проверяют нулевую точку и стабильность градуировочного графика. Для проверки нулевой точки используют раствор контрольного опыта, подготовленный, как указано в 5.3.

По значениям абсорбции растворов для градуировки и соответствующим им массам серебра строят градуировочный график.

По значению абсорбции раствора пробы находят массу серебра по градуировочному графику.

### 5.5 Обработка результатов анализа

Массовую долю серебра в пробе  $X$ , %, вычисляют по формуле

$$X = \frac{M_x}{M} 100, \quad (2)$$

где  $M_x$  — масса серебра в растворе пробы, г;

$M$  — масса навески пробы, г.

### 5.6 Контроль точности анализа

Контроль метрологических характеристик результатов анализа проводят по ГОСТ 13047.1.

Нормативы контроля и погрешность метода анализа приведены в таблице 2.

## ПРИЛОЖЕНИЕ А (справочное)

### Библиография

- [1] ТУ 6-09-1678—95\* Фильтры обеззоленные (красная, белая, синяя ленты)

\* Действует на территории Российской Федерации.

УДК 669.24/.25:543.06:006.354

МКС 77.120.40

B59

ОКСТУ 1732

Ключевые слова: никель, серебро, химический анализ, средства измерений, раствор, реактив, проба, массовая доля, градуировочный график, результат анализа, погрешность, нормативы контроля



Редактор *Л.И. Нахимов*  
Технический редактор *В.Н. Прусакова*  
Корректор *М.В. Бучная*  
Компьютерная верстка *А.Н. Золотаревой*

Изд. лиц. № 02354 от 14.07.2000. Сдано в набор 1.11.2002. Подписано в печать 22.11.2002. Усл.печ.л. 0,93, Уч.-изд.л. 0,65.  
Тираж 247 экз. С 8608. Зак. 1047.

---

ИПК Издательство стандартов, 107076 Москва, Колодезный пер., 14.  
[http:// www.standards.ru](http://www.standards.ru) e-mail: [info@standards.ru](mailto:info@standards.ru)

Набрано в Издательстве на ПЭВМ  
Филиал ИПК Издательство стандартов — тип. "Московский печатник", 105062 Москва, Лялин пер., 6  
Плр № 080102