

НИКЕЛЬ
МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ НИКЕЛЯ

Издание официальное

М Е Ж Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Ы Й С Т А Н Д А Р Т**НИКЕЛЬ****Методы определения никеля**Nickel. Methods for the determination
of nickel**ГОСТ
13047.1—81*****Взамен
ГОСТ 13047.1—67**

ОКСТУ 1709

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 21 декабря 1981 г. № 5514 срок действия
установленс 01.01.82Ограничение срока действия снято по протоколу № 3—93 Межгосударственного Совета по стандартизации,
метрологии и сертификации (ИУС 5-6—93)Настоящий стандарт устанавливает электрогравиметрический метод определения никеля при
массовой доле его до 98,8 % и расчетный метод при массовой доле его свыше 98,8 %.

Стандарт полностью соответствует СТ СЭВ 2280—80.

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методам анализа — по ГОСТ 25086—87 с дополнениями.

1.1.1. Отбор и подготовка проб никеля — по ГОСТ 24231—80.

1.1.2. Контроль точности результатов анализа осуществляют по государственным стандартным
образцам (ГСО) или по смесям.Периодичность проведения контроля точности результатов анализа — по нормативно-техни-
ческой документации, действующей на предприятии.1.1.3. За результат анализа принимают среднее арифметическое трех параллельных определе-
ний анализируемого образца в пределах допускаемых расхождений, указанных в каждом отдельном
стандарте при доверительной вероятности 0,95.

1.2. Требования безопасности

1.2.1. При выполнении химического анализа никеля применяемые реактивы и анализируемый
никель (в виде аэрозоля) являются токсичными веществами.Предельно допустимые концентрации вредных веществ в воздухе рабочей зоны — по
ГОСТ 12.1.005—88, класс опасности — по ГОСТ 12.1.007—76.1.2.2. Контроль за содержанием вредных веществ в воздухе рабочей зоны следует выполнять
в соответствии с требованиями ГОСТ 12.1.007—76 и ГОСТ 12.1.016—79.Анализ проб на содержание вредных веществ в воздухе рабочей зоны следует выполнять по
методикам определения вредных веществ в воздухе, утвержденным Министерством здравоохра-
нения СССР.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

★

* Переиздание (июнь 1999 г.) с Изменением № 1, утвержденным в июле 1986 г. (ИУС 10—86)

© Издательство стандартов, 1981
© ИПК Издательство стандартов, 1999
Переиздание с Изменениями

1.2.3. Утилизацию, удаление и обезвреживание отходов от производства анализов осуществляют по нормативно-технической документации, согласованной с санитарно-эпидемиологической службой Министерства здравоохранения СССР.

1.2.4. При работе с газовыми установками следует выполнять требования ГОСТ 12.2.008—75 и правила безопасности в газовом хозяйстве, утвержденные Госгортехнадзором СССР.

Все электроустановки и электроаппаратура, применяемые в лаборатории при выполнении анализов, должны соответствовать ГОСТ 12.2.007.0—75 и правилам устройства электроустановок, утвержденным Госэнергонадзором СССР.

Разд. 1. (Измененная редакция, Изм. № 1).

2. МЕТОД ЭЛЕКТРОГРАВИМЕТРИЧЕСКИЙ

2.1. Сущность метода

Метод основан на растворении никеля в азотной кислоте, отделении железа и алюминия в виде гидроокисей, электролитическом выделении никеля при силе тока от 3 до 4 А и напряжении около 4 В и взвешивании выделившегося на катоде осадка никеля. При электролизе одновременно осаждаются кобальт, цинк и медь, содержание которых учитывается при вычислении результатов. Никель, оставшийся в электролите и в осадке гидроокисей, определяют фотометрически с диметилглиоксимом или атомно-абсорбционным методом в пламени ацетилен—воздух.

2.2. Аппаратура, реактивы и растворы

Электроды платиновые сетчатые с поверхностью катода около 100 см².

Установка для электролиза с мешалкой.

Спектрофотометр или фтбтоэлектроколориметр со всеми принадлежностями.

Спектрофотометр атомно-абсорбционный со всеми принадлежностями и источником излучения для никеля.

Кислота азотная по ГОСТ 4461—77 и раствор 3:2.

Кислота серная по ГОСТ 4204—77 и раствор 1:1.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77 и раствор 1:1.

Аммиак водный по ГОСТ 3760—79 и раствор 1:99.

Аммоний серноокислый по ГОСТ 3769—78.

Спирт этиловый ректификованный технический по ГОСТ 18300—87.

Кислота лимонная по ГОСТ 3652—69, раствор 100 г/дм³.

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328—77, раствор 80 г/дм³.

Аммоний надсерноокислый по ГОСТ 20478—75, раствор 50 г/дм³, свежеприготовленный.

Диметилглиоксим по ГОСТ 5828—77, раствор 10 г/дм³ в растворе гидроокиси натрия.

Никель металлический по ГОСТ 849—97.

Стандартные растворы никеля.

Раствор А: 1,0000 г никеля растворяют в 30 см³ раствора азотной кислоты. После удаления окислов азота кипячением раствор охлаждают, переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см³, доливают до метки водой и перемешивают.

1 см³ раствора А содержит 1 мг никеля.

Раствор Б: 25 см³ раствора А отбирают в мерную колбу вместимостью 250 см³, доливают до метки водой и перемешивают.

1 см³ раствора Б содержит 0,1 мг никеля.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

2.3. Проведение анализа

2.3.1. Определение массовой доли никеля, выделившейся на катоде

Навеску никеля массой 1 г помещают в стакан вместимостью 400 см³, растворяют в 15 см³ раствора азотной кислоты и удаляют окислы азота кипячением.

Если остается нерастворимый осадок, то прибавляют еще 10 см³ раствора азотной кислоты и 10 см³ соляной кислоты и кипятят до полного растворения навески пробы. К раствору прибавляют 20 см³ раствора серной кислоты и выпаривают до белых паров серной кислоты. После охлаждения приливают 50 см³ воды, прибавляют 3 г серноокислого аммония и нагревают до растворения солей и снова охлаждают.

К разбавленному раствору прибавляют аммиак до перехода всего никеля в растворимый аммиачный комплекс и 10 см^3 в избыток. Оставляют стоять в течение 20 мин в теплом месте для коагуляции осадка гидроокисей. Осадок отфильтровывают на фильтр средней плотности в стакан вместимостью 400 см^3 , промывают 30 см^3 раствора аммиака и растворяют, как указано в п. 2.3.2.1. Фильтрат разбавляют водой до 200 см^3 , погружают в раствор предварительно взвешенные сетчатые электроды и выделяют никель электролизом при плотности тока $3\text{--}4 \text{ А/дм}^2$ и напряжении около 4 В в течение $1,5\text{--}2 \text{ ч}$. Во время электролиза стакан с раствором закрывают двумя половинками часового стекла, в середине которых выточены отверстия для электродов.

Для контроля полноты выделения никеля отбирают 1 см^3 раствора в фарфоровый тигель, выпаривают избыток аммиака и прибавляют несколько капель раствора диметилглиоксима. Если в течение $3\text{--}4 \text{ мин}$ не появится красная окраска диметилглиоксимата никеля, электролиз считается законченным. Не выключая тока, убирают стакан с электролитом и погружают электроды в стакан с водой. Через несколько минут стакан с водой убирают, катод обмывают водой и затем спиртом, высушивают при 105°C , охлаждают и взвешивают катод с суммой массы выделившихся никеля, кобальта, меди и цинка.

2.3.2. *Определение никеля, оставшегося в электролите и в осадке гидроокисей*

2.3.2.1. Электролит и промывные воды упаривают до 50 см^3 , охлаждают, подкисляют соляной кислотой и переносят в мерную колбу вместимостью 250 см^3 . Осадок гидроокисей — по п. 2.3.1 растворяют в 10 см^3 горячего раствора соляной кислоты и фильтр промывают горячей водой. Раствор присоединяют к раствору электролита в мерной колбе вместимостью 250 см^3 , доливают до метки водой и перемешивают.

2.3.2.2. При определении массовой доли никеля в объединенном растворе по п. 2.3.2.1 фотометрическим методом в стакан вместимостью $100\text{--}150 \text{ см}^3$ отбирают 25 см^3 раствора и прибавляют 1 см^3 раствора лимонной кислоты, 5 см^3 раствора надсернистого аммония, 20 см^3 раствора гидроокиси натрия и 2 см^3 раствора диметилглиоксима. Раствор нагревают до 60°C и оставляют при этой температуре на 5 мин. Раствор охлаждают, переносят в мерную колбу вместимостью 100 см^3 , доливают до метки водой и перемешивают. Измеряют оптическую плотность раствора при длине волны 445 нм не раньше, чем через 10 мин после прибавления раствора диметилглиоксима. Раствором сравнения является объединенный раствор, взятый в том же количестве, что и проба, с добавлением всех реактивов, кроме диметилглиоксима.

Массу никеля находят по градуировочному графику, построенному в соответствии с п. 2.3.3.

2.3.2.3. При определении никеля в объединенном растворе по п. 2.3.2.1 атомно-абсорбционным методом, раствор распыляют в пламя ацетилен—воздух и измеряют атомную абсорбцию никеля при длине волны 232 или $341,5 \text{ нм}$ параллельно с растворами для построения градуировочного графика.

Концентрацию никеля находят по градуировочному графику, построенному в соответствии с п. 2.3.4.

2.3.3. *Построение градуировочного графика при определении массовой доли никеля фотометрическим методом с диметилглиоксимом*

В семь из восьми стаканов вместимостью по $100\text{--}150 \text{ см}^3$ отбирают $0,2$; $0,5$; $1,0$; $2,0$; $3,0$; $4,0$ и $5,0 \text{ см}^3$ стандартного раствора Б, что соответствует $0,02$; $0,05$; $0,1$; $0,2$; $0,3$; $0,4$ и $0,5 \text{ мг}$ никеля. Во все стаканы приливают воду до 25 см^3 , приливают по 1 см^3 раствора лимонной кислоты и далее продолжают анализ, как указано в п. 2.3.2.1. Раствором сравнения служит раствор, не содержащий никель.

По полученным значениям оптических плотностей растворов и соответствующим им массовым концентрациям никеля строят градуировочный график.

2.3.4. *Построение градуировочного графика при определении массовой доли никеля атомно-абсорбционным методом*

В шесть из семи мерных колб вместимостью по 250 см^3 отбирают $1,0$; $2,0$; $4,0$; $6,0$; $8,0$ и $10,0 \text{ см}^3$ стандартного раствора А, что соответствует $1,0$; $2,0$; $4,0$; $6,0$; $8,0$ и 10 мг никеля.

Во все колбы добавляют по 2 см^3 соляной кислоты, по $2,0 \text{ г}$ сернистого аммония, разбавляют водой до 50 см^3 , перемешивают до растворения солей, доливают до метки водой, перемешивают и измеряют атомную абсорбцию никеля непосредственно до и после измерения абсорбции никеля в объединенном растворе, как указано в п. 2.3.2.2.

По полученным значениям атомной абсорбции и соответствующим массовым концентрациям никеля строят градуировочный график.

2.3.3, 2.3.4. (Измененная редакция, Изм. № 1).

2.4. Обработка результатов

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

$$X = \frac{(m_2 - m_1 - m_4) \cdot 100}{m} + \frac{m_3 \cdot V \cdot 100}{m \cdot V_1} - (X_1 + X_2 + X_3),$$

где m_1 — масса катода, г;

m_2 — масса катода с осадком никеля, кобальта, цинка, меди и платины, г;

m_4 — потеря массы анода, г;

m_3 — масса никеля в объединенном растворе, найденная по градуировочному графику, г;

V — объем исходного объединенного раствора, см³;

V_1 — объем аликвотной части объединенного раствора, см³;

m — масса навески никеля, г;

X_1 — массовая доля меди в никеле, %;

X_2 — массовая доля кобальта в никеле, %;

X_3 — массовая доля цинка в никеле, %.

2.4.2. Абсолютные допускаемые расхождения результатов параллельных определений не должны превышать 0,4 %.

3. МЕТОД РАСЧЕТНЫЙ

3.1. Массовую долю никеля устанавливают по разности между 100 % и суммой нормируемых примесей по ГОСТ 849—97 или по ГОСТ 9722—97.

Редактор *М.И. Максимова*
Технический редактор *О.Н. Власова*
Корректор *В.И. Варенцова*
Компьютерная верстка *В.И. Грищенко*

Изд. лиц. № 021007 от 10.08.95. Сдано в набор 19.07.99. Подписано в печать 04.08.99. Усл. печ. л. 0,93.
Уч.-изд. л. 0,47. Тираж 136 экз. С3447. Зак. 630.

ИПК Издательство стандартов, 107076, Москва, Колодезный пер., 14.
Набрано в Издательстве на ПЭВМ
Филиал ИПК Издательство стандартов — тип. "Московский печатник", Москва, Лялин пер., 6.
Плр № 080102