



ГОСУДАРСТВЕННЫЕ СТАНДАРТЫ  
СОЮЗА ССР

---

# СПЛАВЫ ПЛАТИНО-НИКЕЛЕВЫЕ

МЕТОДЫ АНАЛИЗА

ГОСТ 12552.1-77, ГОСТ 12552.2-77

Издание официальное

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СТАНДАРТОВ  
СОВЕТА МИНИСТРОВ СССР

Москва

**РАЗРАБОТАН** Свердловским заводом по обработке цветных металлов

Директор С. Г. Гуцин

Руководители работы: В. Г. Левиан, В. Д. Пономарева

Исполнители: М. П. Юфа, Н. С. Степанова, Н. И. Ченцова, Р. М. Богданова

**ВНЕСЕН** Министерством цветной металлургии СССР

Зам министра В. С. Устинов

**ПОДГОТОВЛЕН К УТВЕРЖДЕНИЮ** Всесоюзным научно-исследовательским институтом стандартизации (ВНИИС)

Директор А. В. Гличев

**УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ** Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 27 декабря 1977 г. № 3069

**СПЛАВЫ ПЛАТИНО-НИКЕЛЕВЫЕ****Метод определения никеля**

Platinum-nickel alloys. Method for the determination of nickel

**ГОСТ**  
**12552.1—77****Взамен**  
**ГОСТ 12552—67 в части**  
**разд. 2****Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 27 декабря 1977 г. № 3069 срок действия установлен****с 01.01. 1979 г.****до 01.01. 1984 г.****Несоблюдение стандарта преследуется по закону**

Настоящий стандарт устанавливает титриметрический метод определения никеля (при массовой доле никеля от 4,0 до 30%).

Метод основан на связывании никеля в комплексное соединение двузамещенной натриевой солью этилендиаминтетрауксусной кислоты (трилон Б) при pH 5 и титровании избытка трилона Б раствором уксуснокислого цинка с индикатором ксиленоловым оранжевым.

**1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ**

1.1. Общие требования к методу анализа — по ГОСТ 22864—77.

**2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ**

Весы лабораторные рычажные по ГОСТ 19491—74.

Колбы конические вместимостью 250 мл по ГОСТ 10394—72.

Колбы мерные вместимостью 250 мл по ГОСТ 1770—74.

Бюретка с автоматической установкой нуля вместимостью 50 мл.

Пипетки вместимостью 10, 20, 25 и 50 мл по ГОСТ 20292—74.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77.

Кислота азотная по ГОСТ 4461—77.

Смесь кислот, состоящая из одного объема азотной кислоты и трех объемов соляной кислоты.

**Издание официальное****Перепечатка воспрещена****© Издательство стандартов, 1978**

Соль динатриевая этилендиамин-N, N, N', N'-тетрауксусной кислоты, 2-водная (трилон Б) по ГОСТ 10652—73, 0,15 н. раствор; готовят следующим образом: 27,9 г соли растворяют при нагревании в 500 мл воды и доводят объем до 1 л водой.

Цинк уксуснокислый по ГОСТ 5823—69, 0,1 н. раствор; готовят следующим образом: 9,15 г соли растворяют в 500 мл воды и доводят объем до 1 л водой.

Натрий уксуснокислый по ГОСТ 199—68, 50%-ный раствор.

Ксиленоловый оранжевый, индикатор, 0,2%-ный водный раствор.

Никель по ГОСТ 849—70.

Стандартный раствор никеля; готовят следующим образом: 0,5000 г никеля растворяют при нагревании в 30 мл разбавленной 1:1 азотной кислоты, выпаривают до объема 5—10 мл и двукратным выпариванием с 10 мл соляной кислоты, разбавленной 1:1, переводят в солянокислый, доводят объем в мерной колбе вместимостью 500 мл до метки водой и перемешивают.

1 мл раствора содержит 0,001 г никеля.

### 3. ПОДГОТОВКА К АНАЛИЗУ

Две навески сплава (в виде ленты или стружки) массой по 2,5 г помещают в конические колбы вместимостью по 250 мл и растворяют при нагревании в 40 мл смеси кислот. Раствор выпаривают до сиропообразного состояния, переводят в солянокислый путем двукратного выпаривания с 10 мл разбавленной 1:1 соляной кислоты и приливают 25 мл воды.

### 4. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

4.1. Установка соотношения трилона Б с уксуснокислым цинком

Пипеткой или бюреткой берут 10 мл 0,15 н. раствора трилона Б, помещают в коническую колбу вместимостью 250 мл, приливают 20 мл воды, 5 мл 50%-ного раствора уксуснокислого натрия, 10 капель 0,2%-ного раствора индикатора ксиленолового оранжевого и титруют 0,1 н. раствором уксуснокислого цинка до изменения окраски раствора из желтой в малиновую.

Параллельно проводят три определения.

Соотношение ( $K$ ) вычисляют по формуле

$$K = \frac{v}{v_1},$$

где  $v$  — количество 0,15 н. раствора трилона Б, мл;

$v_1$  — количество 0,1 н. раствора уксуснокислого цинка, мл.

#### 4.2. Определение титра 0,15 н. раствора трилона Б по никелю

20 мл стандартного раствора никеля помещают в коническую колбу вместимостью 250 мл, приливают пипеткой или бюреткой 20 мл 0,15 н. раствора трилона Б, 10 мл 50%-ного раствора уксуснокислого натрия, шесть капель индикатора ксиленолового оранжевого и титруют 0,1 н. раствором уксуснокислого цинка до изменения окраски из грязно-зеленой в малиновую.

Титр ( $T$ ), выраженный в г/л никеля, вычисляют по формуле

$$T = \frac{m}{v - v_1 \cdot K},$$

где  $m$  — масса никеля, содержащаяся в 20 мл стандартного раствора, г;

$v$  — количество 0,15 н. раствора трилона Б, мл;

$v_1$  — количество 0,1 н. раствора уксуснокислого цинка, израсходованное на титрование, мл;

$K$  — соотношение трилона Б с уксуснокислым цинком.

#### 4.3. Определение никеля

Подготовленный к анализу солянокислый раствор анализируемого сплава переводят в мерную колбу вместимостью 250 мл, доводят до метки водой и тщательно перемешивают.

Из мерной колбы берут пипеткой две аликвотные части по 50 мл, которые помещают в конические колбы вместимостью по 250 мл. Затем в анализируемый раствор переливают пипеткой или бюреткой 25 мл 0,15 н. раствора трилона Б, 20 мл воды и 20 мл 50%-ного раствора уксуснокислого натрия для создания рН 5.

Избыток трилона Б оттитровывают 0,1 н. раствором уксуснокислого цинка в присутствии индикатора ксиленолового оранжевого (5—6 капель) до изменения окраски раствора из грязно-зеленой в малиновую.

### 5. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

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

$$X = \left[ \frac{(v - v_1 \cdot K) \cdot T \cdot 100}{m} \right] - C,$$

где  $v$  — количество 0,15 н. раствора трилона Б, добавляемое для образования комплекса никеля, мл;

$v_1$  — количество 0,1 н. раствора уксуснокислого цинка, израсходованное на титрование избытка трилона Б, мл;

$K$  — соотношение трилона Б с уксуснокислым цинком;

$T$  — титр раствора трилона Б по никелю, г/мл;

*m* — масса сплава, соответствующая аликвотной части раствора, г;

*C* — содержание палладия в сплаве, определяемое спектральным методом, %.

5.2. Абсолютные допускаемые расхождения между результатами параллельных определений при доверительной вероятности  $P=0,95$  не должны превышать 0,20%.

---

**Изменение № 1 ГОСТ 12552.1—77 Сплавы платино-никелевые. Метод определения никеля**

Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 15.06.88 № 1825

Дата введения 01.01.89

Под наименованием стандарта проставить код: ОКСТУ 1709.

По всему тексту стандарта заменить единицы и значение: мл на см<sup>3</sup>, г/мл на г/см<sup>3</sup>, 1 л на 1000 см<sup>3</sup>.

Пункт 1.1 Заменить ссылку ГОСТ 22864—77 на ГОСТ 22864—83

Раздел 1 дополнить пунктом — 1.2: «1.2. Числовое значение результата анализа должно оканчиваться цифрой того же разряда, что и нормируемый показатель марочного состава».

Раздел 2 Девятый абзац Заменить значение: 0,15 н. на 0,075 М;

десятый абзац Заменить значение: 0,1 н. на 0,1 М;

одиннадцатый абзац Заменить слова: «50%-ный раствор» на «раствор с массовой долей 50 %»;

двенадцатый абзац Заменить слова: «0,2%-ный водный раствор» на «раствор с массовой долей 0,20»;

заменить ссылки: ГОСТ 19491—74 на ГОСТ 24104—80, ГОСТ 10394—72 на ГОСТ 25336—82, ГОСТ 5823—69 на ГОСТ 5823—78, ГОСТ 199—68 на ГОСТ 199—78.

*(Продолжение см. с 82)*

Разделы 4, 5. По всему тексту исключить значения: 0,1 н. (6 раз); 0,15 н. (7 раз); 5%-ного (3 раза); 0,2 %-ного.

Пункт 41. Формула. Экспликация. Заменить слово: «количество» на «объем» (2 раза).

Пункт 51. Формула. Экспликация. Заменить слова: «количество» на «объем» (2 раза); «содержание» на «массовая доля».

Пункт 52 после слов «параллельных определений» дополнить словами: «( $d$  — показатель сходимости)»,

дополнить абзацем: «Абсолютные допускаемые расхождения средних результатов определений, полученных в двух различных лабораториях ( $D$  — показатель воспроизводимости), не должны превышать 0,30 %»

Раздел 5 дополнить пунктом — 53: «53. Контроль правильности результатов анализа»

Контроль правильности результатов определения массовой доли никеля проводится воспроизведением его массовой доли в искусственной смеси химического состава, близкого составу анализируемого сплава, проведенной через весь ход анализа

Результаты анализа проб считаются правильными, если абсолютная разность максимального и минимального значений массовой доли никеля в искусственной смеси не превышает 0,06 % при массовой доле никеля от 4,0 до 5,0 % и 0,17 % — при массовой доле никеля от 20 до 30 %».