



2829.3--94

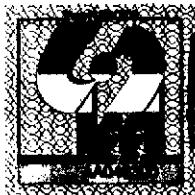
ГОССТАНДАРТ УКРАИНЫ

ГОССТАНДАРТ УКРАИНЫ
ГОССТАНДАРТ УКРАИНЫ

ПОМЕХИ ОТХОДЫ
ЦВАРОЦЕННЫХ
МЕТАЛЛОВ И СПЛАВОВ

КИЕВСКИЕ ПРЕДЕЛЕНИЯ ПЛАТИНЫ

ІСТОРИЧЕСКА ФІРМІ



ГОССТАНДАРТ УКРАИНЫ
Киев

ПРЕДИСЛОВИЕ

1 РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Донецким государственным институтом цветных металлов (ДонИЦМ)

2 УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ приказом Госстандарта Украины № 260 от 31 октября 1994 г.

3 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

4 РАЗРАБОТЧИКИ: А. М. Апанасенко, канд.техн.наук; В. Г. Левицкий, канд. техн. наук; Л. А. Малыхина; Л. И. Нетименко; Л. Г. Скрябина, канд. техн. наук (руководитель разработки)

Издание официальное

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

СОДЕРЖАНИЕ

с.

1 Область применения	1
2 Нормативные ссылки	1
3 Общие требования	3
4 Фотометрический метод	4
4.1 Сущность метода	4
4.2 Аппаратура, реактивы и растворы	4
4.3 Нормативные пребны	5
4.4 Проведение анализа	5
4.5 Обработка результатов	6

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ УКРАИНЫ

ЛОМ И ОТХОДЫ ДРАГОЦЕННЫХ МЕТАЛЛОВ И СПЛАВОВ

Методы определения платины

БРУХТ ГА ВІДХОДИ ДОРОГОЦІННИХ МЕТАЛІВ І СПЛАВІВ

Методи визначення платини

SCRAP AND WASTE OF PRECIOUS METALS AND ALLOYS

Methods for determination of platinum

Дата введення 1996—01—01

1 Область применения

Настоящий стандарт распространяется на лом и отходы драгоценных металлов и сплавов и устанавливает методы анализа лома изделий из платины и методы определения платины в пробах лома изделий из ее сплавов, золота, палладия, серебра, рутения, осмия, иридия и их сплавов, а также фотометрический метод определения платины в пробах отработанного алюминиевого катализатора и катодного шлама (при массовой доле от 0,1 % до 0,5 %).

Требования настоящего стандарта являются обязательными.

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы ссылки на следующие стандарты и технические условия:

ДСТУ 2829.0—94 Лом и отходы драгоценных металлов и сплавов.
Общие требования к методам анализа

ГОСТ 3118—77 Кислота соляная. Технические условия

ГОСТ 3773—72 Аммоний хлористый. Технические условия

ГОСТ 4461—77 Кислота азотная. Технические условия

ГОСТ 12223.0—76 Иridий. Метод спектрального анализа

ДСТУ 2829.3—91

ГОСТ 12224.1—78 Осмий. Химико-спектральный метод анализа

ГОСТ 12225—80 Палладий. Методы анализа

ГОСТ 12226—80 Платина. Методы анализа

ГОСТ 12228.1—78 Рутений. Метод спектрального анализа

ГОСТ 12550.2—82 Сплавы палладиево-иридевые. Методы спектрального анализа

ГОСТ 12551.1—82 Сплавы платино-медные. Метод определения меди

ГОСТ 12551.2—82 Сплавы платино-медные. Методы спектрального анализа

ГОСТ 12552.1—77 Сплавы платино-никелевые. Метод определения никеля

ГОСТ 12552.2—77 Сплавы платино-никелевые. Метод спектрального анализа

ГОСТ 12553.1—77 Сплавы платино-палладиевые. Метод определения палладия

ГОСТ 12553.2—77 Сплавы платино-палладиевые. Метод спектрального анализа

ГОСТ 12554.1—83 Сплавы платино-рутениевые. Метод определения рутения

ГОСТ 12554.2—83 Сплавы платино-рутениевые. Метод спектрального анализа

ГОСТ 12555.1—83 Сплавы серебряно-платиновые. Метод определения серебра

ГОСТ 12555.2—83 Сплавы серебряно-платиновые. Метод спектрального анализа

ГОСТ 12556.1—82 Сплавы платино-родиевые. Метод определения родия

ГОСТ 12556.2—82 Сплавы платино-родиевые. Методы спектрального анализа

ГОСТ 12558.2—78 Сплавы палладиево-серебряные. Метод спектрального анализа

ГОСТ 12559.1—82 Сплавы платино-иридевые. Метод определения иридия

ГОСТ 12559.2—82 Сплавы платино-придиевые. Методы спектрального анализа

ГОСТ 12560.2—78 Сплавы палладиево-серебряно-кобальтовые. Метод спектрального анализа

ГОСТ 12561.2—78 Сплавы палладиево-серебряно-médные. Метод спектрального анализа

ГОСТ 12562.1—82 Сплавы золото-платиновые. Метод определения золота

ГОСТ 12562.2—82 Сплавы золото-платиновые. Методы спектрального анализа

ГОСТ 12563.2—83 Сплавы золото-палладиевые. Метод спектрального анализа

ГОСТ 12564.1—83 Сплавы золото-палладиево-платиновые. Метод определения золота, палладия

ГОСТ 14837—79 Платина в перошке. Технические условия

ГОСТ 27973.1—88 Золото. Методы атомно-эмиссионного определения примесей

ГОСТ 27973.2—88 Золото. Метод атомно-эмиссионного анализа с индукционной плазмой

ГОСТ 27973.3—88 Золото. Метод атомно-абсорбционного анализа

ГОСТ 28353.1—89 Серебро. Метод атомно-эмиссионного анализа

ГОСТ 28353.2—89 Серебро. Метод атомно-эмиссионного анализа с индукционной плазмой

ГОСТ 28353.3—89 Серебро. Метод атомно-абсорбционного анализа

ТУ 6-09-5393—88 Олово (II) хлорид 2-водное (олово двуххлористое)

3 Общие требования

3.1 Общие требования к методам анализа — по ДСТУ 2829.0.

3.2 Анализ тяжелома изделий из платины проводят по ГОСТ 12226, из платино-придиевых сплавов — по ГОСТ 12559.1 — ГОСТ 12559.2, из платино-родиевых сплавов — по ГОСТ 12556.1 — ГОСТ 12556.2, из платино-рутенийевых сплавов — по ГОСТ 12554.1 — ГОСТ 12554.2, из платино-мединых сплавов — по ГОСТ 12551.1 — ГОСТ 12551.2, из платино-никелевых сплавов — по ГОСТ 12552.1 — ГОСТ 12552.2, из платино-пальладиевых сплавов — по ГОСТ 12553.1 — ГОСТ 12553.2,

из золото-платиновых сплавов — по ГОСТ 12562.1 — ГОСТ 12562.2,
из серебряно-платиновых сплавов — по ГОСТ 12555.1 — ГОСТ 12555.2,

3.3 Содержание платины в пробах лома изделий из золото-паль-
ладиево-платиновых сплавов определяют по ГОСТ 12564.1, из золота —
по ГОСТ 27973.1 — ГОСТ 27973.3, из золото-пальдиевых сплавов —
по ГОСТ 12563.2, из палладия — по ГОСТ 12225, из пальдиево-
серебряно-кобальтовых сплавов — по ГОСТ 12560.2, из пальдиево-
серебряно-медных сплавов — по ГОСТ 12561.2, из пальдиево-се-
ребряных сплавов — по ГОСТ 12558.2, из серебра — по ГОСТ 28353.1 —
ГОСТ 28353.3; из рутения — по ГОСТ 12228.1, из осмия — по
ГОСТ 12224.1, из пальдиево-иридевых сплавов — по ГОСТ 12550.2,
из иридия — по ГОСТ 12223.0.

4 Фотометрический метод

4.1 Сущность метода

Метод основан на измерении оптической плотности раствора
комплексного соединения платины с хлоридом олова.

Влияние пальдия устраняют хлоридом аммония.

4.2 Аппаратура, реактивы и растворы:

- спектрофотометр или фотоэлектроколориметр;
- кислота соляная — по ГОСТ 3118 и разбавленная 1:5, 1:20
и раствор 3,5 моль/дм³;
- кислота азотная — по ГОСТ 4461;
- смесь кислот: азотную и соляную кислоты смешивают в
отношении 1:3;
- олова хлорид 2-водный — по ТУ 6-09-5393, раствор: 24 г
хлорида олова растворяют в растворе соляной кислоты (3,5 моль/дм³),
переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, доводят до метки
этим же раствором кислоты и перемешивают;
- аммония хлорид — по ГОСТ 3773, раствор: 200 г хлорида
аммония растворяют в воде, переносят в мерную колбу вместимостью
1 дм³, доводят водой до метки и перемешивают;
- платина в порошке — по ГОСТ 14837;
- стандартные растворы платины:
- раствор А: 0,1 г платины растворяют в 10 см³ смеси кислот,
ушаривают до влажных солей, дважды обрабатывают 5 см³ соляной
кислоты до полного удаления оксидов азота. Охлаждают, растворяют

» 20 см³ соляной кислоты, разбавленной 1:5, переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, доводят до метки этим же раствором кислоты и перемешивают.

1 см³ раствора А содержит 0,001 г платины;

— раствор Б: 10 см³ раствора А помещают в мерную колбу вместимостью 100 см³, доливают до метки раствором соляной кислоты, разбавленной 1:5 и перемешивают.

1 см³ раствора Б содержит 0,0001 г платины.

4.3 Подготовка пробы

4.3.1 Пробу катализатора тщательно измельчают в агатовой ступке. Помещают в стеклоуглеродный тигель и прокаливают 2 часа при температуре 650 °C для удаления органических примесей. Охлаждают в экскаторе.

4.4 Проведение анализа

4.4.1 Навеску пробы массой 2,5 г, подготовленную по 4.3.1, или катодного шлама помещают в стакан вместимостью 250 см³, приливают 30 см³ смеси кислот, 25 см³ раствора серной кислоты и подогревают на песчаной бане до полного разложения пробы. Затем раствор упаривают до объема 5 — 10 см³, прибавляют 5 см³ соляной кислоты и упаривают до влажных солей. Повторяют указанную обработку до полного удаления оксидов азота. Охлаждают, остаток растворяют в 20 см³ соляной кислоты, разбавленной 1:20. Фильтруют через фильтр «синяя лента» в мерную колбу вместимостью 250 см³, промывают фильтр 50 см³ этой же кислоты, присоединяя промывные воды к фильтрату в колбе, к фильтрату прибавляют 40 см³ соляной кислоты, доводят водой до метки и перемешивают.

4.4.2 В мерную колбу вместимостью 50 см³ помещают 10 см³ пробы, добавляют 3 см³ соляной кислоты, 12,5 см³ хлорида аммония, 10 см³ хлорида олова. Раствор разбавляют до метки водой, перемешивают и оставляют на 10 минут.

4.4.3 Для построения градуировочного графика в шесть мерных колб вместимостью по 50 см³ помещают 0; 1,0; 2,0; 3,0; 4,0; 5,0 см³ стандартного раствора Б. Во все колбы прибавляют 5,0; 4,8; 4,6; 4,4; 4,2; 4,0 см³ соляной кислоты, 12,5 см³ хлорида аммония, 10 см³ хлорида олова, доводят водой до метки и перемешивают. Раствор, в который не добавлен стандартный раствор платины, служит раствором сравнения.

4.4.4 Через 10 минут измеряют оптическую плотность растворов пробы и растворов для построения градуировочного графика при длине волны 403 нм.

По полученным значениям оптических плотностей и соответствующим им содержаниям платины строят градуировочный график в координатах «значение оптической плотности — масса платины, г».

Содержание платины в пробе находят по градуировочному графику.

4.5 Обработка результатов

4.5.1 Массовую долю платины (x) в процентах рассчитывают по формуле

$$x = \frac{m_1}{m} \cdot 100, \quad (1)$$

где m_1 — масса платины, найденная по градуировочному графику, г;
 m — масса навески в аликвотной части раствора, г.

4.5.2 Расхождение результатов параллельных определений не должно превышать допускаемое (доверительная вероятность 0,99) значение, равное 0,04 %.

4.5.3 Расхождение результатов анализа одной и той же пробы не должно превышать допускаемое (доверительная вероятность 0,99) значение, равное 0,05 %.

Ключевые слова: лом и отходы драгоценных металлов и сплавов, платина, фотометрический метод, алюминиевый катализатор, катодный шлам
