



2829.4—94

**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ УКРАИНЫ**

---

**ЛОМ И ОТХОДЫ  
ДРАГОЦЕННЫХ  
МЕТАЛЛОВ И СПЛАВОВ**

**Методы определения рутения**

*Издание официальное*



**ГОССТАНДАРТ УКРАИНЫ  
Киев**

**ДСТУ 2829.4—94**

## **ПРЕДИСЛОВИЕ**

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

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

**3 ВВЕДЕН В ПЕРВЫЕ**

**4 РАЗРАБОТЧИКИ:** А. М. Апанасенко, канд. техн. наук; Л. А. Кострина-  
ская; В. Г. Левицкий, канд. техн. наук; Л. А. Малыхина; Л. И. Нети-  
менко; 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.
<b>1 Область применения . . . . .</b>	<b>1</b>
<b>2 Нормативные ссылки . . . . .</b>	<b>1</b>
<b>3 Общие требования . . . . .</b>	<b>2</b>
<b>4 Атомно-абсорбционный метод . . . . .</b>	<b>2</b>
<b>4.1 Сущность метода . . . . .</b>	<b>2</b>
<b>4.2 Аппаратура, реактивы и растворы . . . . .</b>	<b>3</b>
<b>4.3 Подготовка пробы к анализу . . . . .</b>	<b>4</b>
<b>4.4 Проведение анализа . . . . .</b>	<b>4</b>
<b>4.5 Обработка результатов . . . . .</b>	<b>5</b>

**ДСТУ 2829.4—94**

**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ УКРАИНЫ**

---

**ЛОМ И ОТХОДЫ ДРАГОЦЕННЫХ МЕТАЛЛОВ И СПЛАВОВ**

**Методы определения рутения**

**БРУХТ ТА ВІДХОДИ ДОРОГОЦІННИХ МЕТАЛІВ І СПЛАВІВ**

**Методи визначення рутенію**

**SCRAP AND WASTE OF PRECIOUS METALS AND ALLOYS**

**Methods for determination of ruthenium**

---

**Дата введення 1996—01—01**

**1 Область применения**

Настоящий стандарт распространяется на лом и отходы драгоценных металлов и сплавов и устанавливает методы анализа проб лома изделий из рутения, методы определения рутения в пробах лома изделий из палладия, иридия, платины и их сплавов, а также атомно-абсорбционный метод определения рутения в пробах отходов рутений-алюминиевых и рутений-железных катализаторов (при массовой доле от 4 % до 40 %).

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 4328—77 Натрия гидроокись. Технические условия

ГОСТ 4461—77 Кислота азотная. Технические условия

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

**ГОСТ 10929—76 Е Водорода пероксид. Технические условия**

**ГОСТ 11069—74 Алюминий первичный. Марки**

**ГОСТ 12223.0—76 Иридий. Метод спектрального анализа**

**ГОСТ 12225—80 Палладий. Методы анализа**

**ГОСТ 12226—80 Платина. Методы анализа**

**ГОСТ 12228.1—78 Рутений. Метод спектрального анализа**

**ГОСТ 12228.2—78 Рутений. Метод определения летучих примесей**

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

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

**ТУ 6-09-2706—79 Реактивы. Натрия перекись**

**ТУ 6-09-2227—81 Железо металлическое восстановленное**

**ТУ 6-09-4676—83 Соли азотнокислые иттрия и редкоземельных элементов х. ч., ч. (лантана, празеодима, неодима, самария, европия, гадолиния, тербия, диспрозия, голмния, эрбия, туния, иттербия, лютеция)**

### **3 Общие требования**

**3.1 Общие требования к методам анализа — по ДСТУ 2829.0.**

**3.2 Анализ проб лома изделий из рутения проводят по ГОСТ 12228.1 — ГОСТ 12228.2.**

**3.3 Содержание рутения в пробах лома изделий из палладия определяют по ГОСТ 12225, из иридия — по ГОСТ 12223.0, из платины — по ГОСТ 12226, из платино-рутениевых сплавов — по ГОСТ 12554.1, из платино-родиевых сплавов — по ГОСТ 12556.2.**

### **4 Атомно-абсорбционный метод**

#### **4.1 Сущность метода**

**Метод основан на сплавлении пробы со смесью пероксида натрия и едкого натра, выщелачивании с соляной кислотой и измерении атомной абсорбции рутения в пламени ацетилен—воздух при длине волны 349,9 нм.**

**Влияние алюминия и железа устраняется добавлением раствора нитрата лантана.**

#### 4.2 Аппаратура, реактивы и растворы:

- атомно-абсорбционный спектрометр с источником излучения для рутения;
- ацетилен — по ГОСТ 5457;
- кислота соляная — по ГОСТ 3118 и разбавленная 1:1, раствор 3 моль/дм<sup>3</sup>;
- кислота азотная — по ГОСТ 4461;
- водорода пероксид — по ГОСТ 10929;
- лантана нитрат — по ТУ 6-09-4676;
- лантан, раствор 50 г/дм<sup>3</sup>.

Навеску нитрата лантана массой 15,6 г растворяют в воде с добавлением 5 см<sup>3</sup> азотной кислоты, раствор переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доливают водой до метки и перемешивают;

- натрия пероксид — по ТУ 6-09-2706;
- натрия гидроксид — по ГОСТ 4328;
- алюминий металлический — по ГОСТ 11069, раствор 10 г/дм<sup>3</sup>: 1 г алюминиевой стружки помещают в стакан вместимостью 250 см<sup>3</sup>, накрывают часовым стеклом, добавляют небольшими порциями 100 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты (1:1) и разлагают при нагревании, добавляя по каплям 5 см<sup>3</sup> пероксида водорода. Избыток пероксида водорода удаляют кипячением. Раствор охлаждают, переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят водой до метки и перемешивают;
- железо металлическое восстановленное — по ТУ 6-09-2227, раствор 10 г/дм<sup>3</sup>: 1 г железа помещают в стакан вместимостью 250 см<sup>3</sup>, приливают 50 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты (1:1), накрывают часовым стеклом и растворяют при нагревании, добавляя по каплям 3 см<sup>3</sup> пероксида водорода. После растворения раствор кипятят в течение 3 — 5 минут до полного удаления избытка пероксида водорода, охлаждают, переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят водой до метки и перемешивают;
- гидроксохлорид рутения — по нормативной документации;
- стандартные растворы рутения;
- раствор А: навеску массой 0,2220 г гидроксохлорида рутения растворяют в 20 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты (3 моль/дм<sup>3</sup>), переносят

в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки этим же раствором кислоты и перемешивают.

1 см<sup>3</sup> раствора А содержит 0,001 г рутения;

— раствор Б: 25 см<sup>3</sup> раствора А помещают в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки раствором соляной кислоты (3 моль/дм<sup>3</sup>) и перемешивают.

1 см<sup>3</sup> раствора Б содержит 0,00025 г рутения.

#### 4.3 Подготовка пробы к анализу

Пробу катализатора тщательно измельчают в агатовой ступке. Тонко измельченный порошок сушат 3 — 4 часа в сушильном шкафу при температуре 104 °С (до постоянной массы), охлаждают в экскаторе.

#### 4.4 Проведение анализа

4.4.1 Навеску пробы, подготовленной в соответствии с 4.3, массой 0,1 г помещают в корундовый или стеклоуглеродный тигель, содержащий 0,15 г пероксида натрия, сверху пробу засыпают 0,15 г гидроксида натрия и сплавляют 40 — 50 минут при температуре (400 — 410) °С.

Плав охлаждают, выщелачивают 10 см<sup>3</sup> воды при нагревании до кипения (кипятят слабо до разложения пероксида), осторожно, по каплям добавляют 5 см<sup>3</sup> соляной кислоты, обмывают стенки тигля горячей дистиллированной водой. Раствор переносят в стакан вместимостью 50 см<sup>3</sup>, обмывают стенки тигля раствором соляной кислоты (3 моль/дм<sup>3</sup>), накрывают часовым стеклом и нагревают 15 — 20 минут до получения устойчивой красно-коричневой окраски рутения (IV). Раствор охлаждают, переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, обмывают стенки стакана раствором соляной кислоты (3 моль/дм<sup>3</sup>), доводят этим же раствором до метки и перемешивают.

4.4.2 Аликвотную часть раствора, полученного по 4.4.1, в соответствии с таблицей I помещают в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, приливают 5 см<sup>3</sup> раствора лантана, доводят до метки раствором соляной кислоты (3 моль/дм<sup>3</sup>) и перемешивают.

Таблица I

Массовая доля рутения, %	Объем аликвотной части раствора, см <sup>3</sup>	Масса навески в аликвотной части раствора, г
От 4 до 10 включ.	20	0,020
Св. 10 < 20 <	10	0,010

Окончание таблицы I

Массовая доля рутения, %	Объем аликовтной части раствора, см <sup>3</sup>	Масса навески в аликовтной части раствора, г
Св. 20 до 40 включ.	5	0,005

4.4.3 Для построения градуировочного графика в семь мерных колб вместимостью по 100 см<sup>3</sup> помещают 0; 3,0; 4,0; 5,0; 6,0; 7,0; 8,0 см<sup>3</sup> стандартного раствора Б. В каждую колбу добавляют 0,5 см<sup>3</sup> раствора алюминия (при анализе отходов рутений-алюминиевых катализаторов) или 0,8 см<sup>3</sup> раствора железа (при анализе отходов рутений-железных катализаторов), 5 см<sup>3</sup> раствора лантана, доливают до метки соляной кислотой (3 моль/дм<sup>3</sup>) и перемешивают.

Раствор, в который не введен рутений, служит раствором контрольного опыта.

4.4.4 Растворы пробы, контрольного опыта и растворы для построения градуировочного графика распыляют в пламя ацетилен—воздух и измеряют атомную абсорбцию рутения при длине волнны 349,9 нм.

По полученным значениям атомной абсорбции и соответствующим им массовым концентрациям рутения в растворе, подготовленном в соответствии с 4.4.3, строят градуировочный график в координатах «значение атомной абсорбции — массовая концентрация рутения, г/см<sup>3</sup>».

Массовую концентрацию рутения в растворе пробы и растворе контрольного опыта определяют по градуировочному графику.

#### 4.5 Обработка результатов

4.5.1 Массовую долю рутения (*x*) в процентах рассчитывают по формуле

$$x = \frac{(c_1 - c_2) \cdot V}{m} \cdot 100, \quad (1)$$

где *c*<sub>1</sub> — массовая концентрация рутения в растворе пробы, найденная по градуировочному графику, г/см<sup>3</sup>;

*c*<sub>2</sub> — массовая концентрация рутения в растворе контрольного опыта, найденная по градуировочному графику, г/см<sup>3</sup>;

*V* = 100 — объем пробы, см<sup>3</sup>;

*m* — масса навески в соответствующей аликовтной части раствора пробы, г.

4.5.2 Расхождение результатов трех параллельных определений и результатов анализа одной и той же пробы не должны превышать

**допускаемые (доверительная вероятность 0,95) значения, приведенные в таблице 2.**

Таблица 2

В процентах

<b>Массовая доля рутения</b>	<b>Абсолютное допускаемое расхождение</b>	
	<b>результатов параллельных определений</b>	<b>результатов анализа</b>
<b>От 4 до 10 включ.</b>	<b>0,6</b>	<b>0,8</b>
<b>Св. 10 &lt; 20 &lt;</b>	<b>1,3</b>	<b>1,7</b>
<b>&lt; 20 &lt; 40 &lt;</b>	<b>2,5</b>	<b>3,3</b>

**Ключевые слова:** лом и отходы драгоценных металлов и сплавов, рутений, атомно-абсорбционный метод

---