

**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**

---

**ГАЛЛИЙ**

Метод определения селена

Gallium.  
Method for the determination of selenium**ГОСТ Р****50429.6—92**ОКСТУ 1709

---

Дата введения 01.01.94

Настоящий стандарт устанавливает метод инверсионной переменного-токовой вольтамперометрии для определения селена в галлии (при массовой доле селена от  $5 \cdot 10^{-6}$  до  $1 \cdot 10^{-4}$  %).

Метод основан на выделении селена в элементном виде на коллекторе — сере и определении методом инверсионной переменного-токовой вольтамперометрии с накоплением в растворе серной кислоты в присутствии ионов бихромата и меди (II).

**1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ**

Общие требования к методам анализа и требования безопасности — по ГОСТ Р 50429.0.

**2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ**

Весы лабораторные 1 класса по ГОСТ 24104.

Поляррограф ППТ-1 или ПУ-1 со стационарным ртутным электродом и электролитической ячейкой поляррографа с выносным анодным отделением. Анодное отделение заливают смесью серной кислоты, ортофосфорной кислоты и дистиллированной воды в соотношении объемов 1:1:2 (меркуросульфатный электрод сравнения).

Плитка электрическая мощностью 400 Вт.

Водяная баня.

---

Издание официальное

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

Форвакуумный насос марки ВМ-461М или аналогичный.

Пробирки стеклянные вместимостью 50 см<sup>3</sup>.

Палочки стеклянные.

Колбы конические вместимостью 250 см<sup>3</sup>.

Воронки стеклянные диаметром 75 мм.

Колбы мерные вместимостью 25; 50; 100; 1000 см<sup>3</sup>.

Мензурки вместимостью 100; 500; 1000 см<sup>3</sup>.

Цилиндры мерные вместимостью 5 и 10 см<sup>3</sup>.

Пипетки с делениями на 0,1; 0,2; 1; 2 см<sup>3</sup>.

Тигли кварцевые вместимостью 50 см<sup>3</sup>.

Стаканы химические вместимостью 25; 100; 200; 1000 см<sup>3</sup>.

Стекла часовые диаметром 70 мм.

Фильтры «белая лента».

Фильтровальная бумага.

Этиловый спирт по ГОСТ 18300.

Барий хлористый, ос.ч. по ГОСТ 4108.

Натрий серноватисто-кислый (натрия тиосульфат) 5-водный по ГОСТ 27068 — перекристаллизованный, водный раствор концентрацией 300 г/дм<sup>3</sup>.

Кислота серная особой чистоты по ГОСТ 14262 — очищенная, концентрированная и растворы концентрацией 9; 0,9 и 0,3 моль/дм<sup>3</sup>.

Кислота серная очищенная: в стакан вместимостью 1000 см<sup>3</sup> наливают 300 см<sup>3</sup> бидистиллированной воды и осторожно при перемешивании приливают 300 см<sup>3</sup> концентрированной серной кислоты. Полученный раствор нагревают, приливают 10—15 см<sup>3</sup> водного раствора серноватисто-кислого натрия. На следующий день раствор декантируют и упаривают до появления белых паров серной кислоты. В раствор добавляют 50 мг хлористого бария. Смесь нагревают до полного растворения сульфата бария, охлаждают, разбавляют бидистиллированной водой в отношении 1:1. На следующий день раствор декантируют и упаривают до появления белых паров серной кислоты.

Калия гидроокись по ГОСТ 24363.

Калий марганцовокислый по ГОСТ 20490.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Вода бидистиллированная: дистиллированную воду наливают в колбу перегонного аппарата вместимостью 2 дм<sup>3</sup>. В нее насыпают 1 г гидроокиси калия и марганцево-кислый калий до интенсивного окрашивания. Раствор кипятят. Собирают среднюю фракцию дистиллята, составляющую 1/3 взятого объема дистиллированной воды, первую и третью фракции отбрасывают.

Кислота муравьиная по ГОСТ 5848.

Кислота азотная особой чистоты по ГОСТ 11125.

Кислота соляная особой чистоты по ГОСТ 14261 концентрированная и перегнанная.

Царская водка — смесь концентрированных азотной и соляной кислот в отношении объемов 1:3.

Обратная царская водка — смесь концентрированных азотной и соляной кислот в соотношении объемов 3:1.

Гидроксиламина гидрохлорид по ГОСТ 5456, раствор концентрацией 100 г/дм<sup>3</sup> в растворе соляной кислоты концентрацией 6 моль/дм<sup>3</sup>.

Промывная жидкость: раствор гидроксиламина гидрохлорида разбавляют бидистиллированной водой в отношении 1:5 по объему.

Бром по ГОСТ 4109.

Калий двуххромовокислый по ГОСТ 4220, водный раствор концентрацией 50 г/дм<sup>3</sup> в растворе серной кислоты концентрацией 0,9 моль/дм<sup>3</sup>.

Медь (II) сернокислая 5-водная по ГОСТ 4165, водный раствор концентрацией меди 500 мкг/см<sup>3</sup> в растворе серной кислоты концентрацией 0,9 моль/дм<sup>3</sup>.

Серное молоко: к 10 см<sup>3</sup> раствора серноватисто-кислого натрия добавляют 4 см<sup>3</sup> разбавленной серной кислоты 1:1 непосредственно перед употреблением (1—2 мин).

Ртуть марки Р0 по ГОСТ 4658.

Селен высокой чистоты.

Раствор селена основной: 100 мг селена растворяют в обратной царской водке; добавляют 5 см<sup>3</sup> концентрированной серной кислоты и упаривают раствор до начала выделения паров серной кислоты. Полученный раствор переводят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup> и доводят до метки бидистиллированной водой.

1 см<sup>3</sup> основного раствора содержит 1 мг селена.

Более разбавленные растворы готовят, разбавляя основной раствор селена раствором серной кислоты концентрацией 0,9 моль/дм<sup>3</sup> в день употребления.

Спирт этиловый ректификованный технический по ГОСТ 18300 используют при зарядке электродов в соответствии с инструкцией к полярографу.

### 3. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

#### 3.1. Растворение пробы

Навеску галлия массой 1 г растворяют в 10 см<sup>3</sup> обратной царской водки в тигле вместимостью 50 см<sup>3</sup>. Раствор упаривают досуха и проводят денитрацию остатка муравьиной кислотой. Для

этого в охлажденный тигель осторожно по каплям добавляют 0,5—1 см<sup>3</sup> муравьиной кислоты и ставят на водяную баню. Эту операцию повторяют до полного прекращения выделения оксидов азота. Затем остаток обрабатывают дистиллированной водой и упаривают на водяной бане. Избыток муравьиной кислоты удаляют упариванием с водой. Следы муравьиной кислоты не мешают дальнейшему ходу анализа. Затем остаток растворяют в 20 см<sup>3</sup> гидроксилamina гидрохлорида. Раствор переводят в пробирку вместимостью 50 см<sup>3</sup>. Пробирки с раствором помещают в кипящую баню. В них добавляют по 0,5 см<sup>3</sup> серного молока и выдерживают растворы на водяной бане 3 ч. За это время трижды добавляют по 0,3 см<sup>3</sup> серного молока — через 30 мин, 1 ч и 3 ч. На следующий день выделившийся осадок серы, содержащий селен, отфильтровывают через фильтр с белой лентой и промывают сначала семь раз промывной жидкостью, а затем пять раз бидистиллятом. Осадок смывают струей бидистиллята в тигель вместимостью 50 см<sup>3</sup>. Добавляют в него 1 см<sup>3</sup> концентрированной азотной кислоты, 1 см<sup>3</sup> серной кислоты, разбавленной 1:1 и 0,5 см<sup>3</sup> брома. Тигель оставляют под часовым стеклом на 30 мин. Затем раствор нагревают на водяной бане до отгонки избытка брома и упаривают на плитке до начала появления паров серной кислоты.

### 3.2. Поляр о г р а ф и р о в а н и е

К содержимому охлажденного тигля добавляют 5 см<sup>3</sup> бидистиллированной воды, 0,2 см<sup>3</sup> раствора двуххромовокислого калия и 0,2 см<sup>3</sup> раствора сернокислой меди. Содержимое в тигле слегка нагревают до полного растворения осадка, раствор охлаждают и переводят в мерный цилиндр вместимостью 50 см<sup>3</sup>, доводят объем раствора до 25 см<sup>3</sup> бидистиллированной водой. Полярoграфирование анализируемого раствора ведут в ячейке полярoграфа с выносным меркуросульфатным электродом сравнения. Размер стационарной ртутной капли должен соответствовать 20 делениям часового индикатора полярoграфа. Потенциал накопления минус 0,6 В, продолжительность накопления с перемешиванием 1—3 мин, время успокоения раствора 15 с. Развертка катодная, скорость развертки 5 мВ/с, амплитуда 8 МВ. Потенциал пика селена около минус 1,05 В. Вольтамперограмму каждого раствора снимают три раза.

### 3.3. Р а с ш и ф р о в к а и н в е р с и о н н ы х в о л ь т а м п е р о г р а м м

Высоту пика измеряют по вертикали, проведенной через вершину пика до пересечения с касательной, соединяющей основания ветвей пика. Каждая из высот пика не должна отличаться от среднего арифметического значения высоты пика  $H$  более чем на

0,2  $H$ . Если высота первого пика отличается от среднего значения  $H$  более чем на 0,2  $H$ , то высоту первого пика не учитывают.

Массовую долю селена в пробе определяют по методу добавок. Добавку разбавленного стандартного раствора селена объемом не более 0,3 см<sup>3</sup> вводят в весь объем полярографируемого раствора.

Раствор с добавкой полярографируют так же, как и раствор пробы. Добавка должна увеличивать массу селена в полярографируемом растворе и высоту пика в 2-3 раза, если содержание селена в пробе  $X$ , вычисленное по п. 4.1, не меньше  $5 \cdot 10^{-6}$  %.

Если массовая доля селена в пробе меньше чем  $5 \cdot 10^{-6}$  %, то добавка должна быть 0,05 мкг.

С каждой серией проб проводят два контрольных опыта.

#### 4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Массовую долю селена ( $X$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{m_1 \cdot H_1 \cdot 10^{-4}}{m \left( H_2 \cdot \frac{v + \Delta v}{v} - H_1 \right)}$$

где  $m_1$  — масса селена в добавке, мкг,

$H_1$  — средняя арифметическая высота пика полярографируемого раствора навески пробы за вычетом среднеарифметического значения высоты пика селена в контрольном опыте, мм,

$m$  — масса навески галлия в полярографируемом растворе, г,

$H_2$  — средняя арифметическая высота пика раствора навески пробы с добавкой за вычетом среднеарифметического значения высоты пика селена в контрольном опыте, мм

$v$  — полярографируемый объем раствора пробы, см<sup>3</sup>,

$\Delta v$  — объем добавки, см<sup>3</sup>.

4.2. За результат анализа принимают среднее арифметическое значение двух результатов параллельных определений, проведенных из отдельных навесок.

Допускаемые расхождения двух результатов параллельных определений и двух результатов анализа (разность большего и меньшего) с доверительной вероятностью  $P=0,95$  приведены в таблице.

Допускаемые расхождения для промежуточных массовых долей селена рассчитывают методом линейной интерполяции.

4.3. Контроль правильности анализа проводят методом добавок по ГОСТ 25086.

Массовая доля селена, %	Допускаемое расхождение, %
$5 \cdot 10^{-6}$	$3 \cdot 10^{-6}$
$1,0 \cdot 10^{-5}$	$0,5 \cdot 10^{-5}$
$5 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$

## ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

**1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН** Техническим комитетом ТК 104 «Полупроводниковая и редкометаллическая продукция»

**РАЗРАБОТЧИКИ:**

Б. Я. Каплан, О. А. Ширяева

**2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ** Постановлением Госстандарта России от 08.12.92 № 1536

**3. ВЗАМЕН** ГОСТ 13637.6—77

**4. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ**

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта, раздела
ГОСТ 4108—72	Разд. 2
ГОСТ 4109—79	Разд. 2
ГОСТ 4165—78	Разд. 2
ГОСТ 4220—75	Разд. 2
ГОСТ 4658—73	Разд. 2
ГОСТ 5456—79	Разд. 2
ГОСТ 5848—73	Разд. 2
ГОСТ 6709—72	Разд. 2
ГОСТ 11125—84	Разд. 2
ГОСТ Р 50429.0—92	Разд. 1
ГОСТ 14261—77	Разд. 2
ГОСТ 14262—78	Разд. 2
ГОСТ 18300—87	Разд. 2
ГОСТ 20490—75	Разд. 2
ГОСТ 24104—88	Разд. 2
ГОСТ 24363—80	Разд. 2
ГОСТ 25086—87	4,3
ГОСТ 27068—86	Разд. 2