



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ  
СОЮЗА ССР

---

**ИНДИЙ**

**МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ СЕЛЕНА**

**ГОСТ 12645.11—86**

Издание официальное



БЗ 8—97

ИПК ИЗДАТЕЛЬСТВО СТАНДАРТОВ

**GOST**  
СТАНДАРТЫ

ГОСТ 12645.11-86, Индий. Метод определения селена  
Indium. Method for determination of selenium

Москва

Изменение № 1 ГОСТ 12645.11—86 принято Межгосударственным Советом по стандартизации, метрологии и сертификации по переписке 15.04.94 (отчет Технического секретариата № 2)

За принятие проголосовали:

Наименование государства	Наименование национального органа по стандартизации
Республика Азербайджан	Азгосстандарт
Республика Белоруссия	Госстандарт Белоруссии
Республика Казахстан	Госстандарт Республики Казахстан
Республика Молдова	Молдовастандарт
Российская Федерация	Госстандарт России
Туркменистан	Главная государственная инспекция Туркменистана
Республика Узбекистан	Узгосстандарт
Украина	Госстандарт Украины

••

## ИНДИЙ

Метод определения селена

Indium.  
Method for determination of seleniumГОСТ  
12645.11—86\*

ОКСТУ 1709

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 23.10.86 № 3188 дата введения установлена  
01.01.88

Ограничение срока действия снято по протоколу Межгосударственного Совета по стандартизации, метрологии и сертификации (ИУС 2—93)

## Ia. ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ

Настоящий стандарт устанавливает полярографический метод определения селена (при массовой доле селена от  $5 \cdot 10^{-6}$  до  $1 \cdot 10^{-3}$  %) в индии марки Ин 000.

Метод основан на выделении селена в элементарном виде с мышьяком и отделении от мышьяка соосаждением в элементарном виде на коллекторе — сере и его определении методом инверсионной переменного-токовой вольтамперометрии в 0,4 М растворе серной кислоты в присутствии ионов бихромата и меди (II)

(Измененная редакция, Изм. № 1).

## 1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методам анализа — по ГОСТ 22306—77 с дополнением.

1.1.1. Контроль точности анализа осуществляют методом стандартной добавки в соответствии с ГОСТ 25086—87.

В качестве добавки используют известный объем раствора селена концентрации 1 мкг/см<sup>3</sup>, приготовленный на 0,8 моль/дм<sup>3</sup> соляной кислоте в день применения.

Процедуру проводят по п. 4.1.

Масса селена в добавке должна составлять 100—200 % от его массовой доли в анализируемой пробе.

Массовую долю селена в добавке определяют по разности  $\bar{C}_2 - \bar{C}_1$ ,

где  $\bar{C}_1$  и  $\bar{C}_2$  — результаты анализа пробы  $C_1$  и пробы с добавкой  $C_2$ , рассчитанные как среднее арифметическое двух параллельных определений, расхождения между которыми не должны превышать допустимой величины, указанной в стандарте.

Анализ считают точным, если найденная величина добавки ( $\bar{C}_2 - \bar{C}_1$ ) отличается от расчетного значения добавки на величину не более чем  $0,71 \sqrt{d_1^2 + d_2^2}$ ,

где  $d_1$  и  $d_2$  — допустимые расхождения результатов параллельных определений селена в пробе  $C_1$  и в пробе с добавкой  $C_2$ .

(Измененная редакция, Изм. № 1).

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

★

\*Перездание (январь 1998 г.) с Изменением № 1, утвержденным в июле 1996 г. (ИУС 9—96)

© Издательство стандартов, 1986

© ИПК Издательство стандартов, 1998

ГОСТ  
СТАНДАРТЫ

ГОСТ 12645.11-86, Индий. Метод определения селена  
Indium. Method for determination of selenium

## 2. ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ

2.1. Требования безопасности — по ГОСТ 12645.10—86.

## 3. АППАРАТУРА, МАТЕРИАЛЫ И РЕАКТИВЫ

Полярнограф переменного тока типа ППТ-1 или универсальный типа ПУ-1 со стационарным ртутным электродом и ячейкой полярнографа с внешним анодным отделением. В анодное пространство над ртутью заливают смесь, содержащую  $\text{H}_2\text{SO}_4:\text{H}_3\text{PO}_4:\text{H}_2\text{O}=1:1:2$ .

Пипетки по ГОСТ 29227—91 вместимостью 0,1 и 0,2 см<sup>3</sup>.

Стаканы химические кварцевые по ГОСТ 19908—90 вместимостью 50 и 100 см<sup>3</sup>.

Пробирки по ГОСТ 25336—82 вместимостью 30 см<sup>3</sup>.

Перегонный аппарат кварцевый вместимостью 1,5—2 дм<sup>3</sup>.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72, перегнанная в кварцевом аппарате с добавлением марганцовокислого калия.

Баня водяная.

Кислота азотная по ГОСТ 4461—77 и перегнанная.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77, перегнанная, растворы 0,8, 3 и 6 моль/дм<sup>3</sup> и разбавленная 1:1 и 1:10

Смесь концентрированных азотной и соляной кислот в соотношении 3:1.

Кислота ортофосфорная по ГОСТ 6552—80.

Кислота серная по ГОСТ 4204—77, разбавленная 1:1, 1:2 и раствор 1,6 моль/дм<sup>3</sup>, очищенный от следов селена: к 300 см<sup>3</sup> серной кислоты, разбавленной 1:1, приливают 0,5 см<sup>3</sup> раствора серноватистокислого натрия 300 г/дм<sup>3</sup>. Сfloагулированный при нагревании осадок серы отделяют декантацией. Раствор выпаривают до появления паров серной кислоты.

Медь сернистая по ГОСТ 4165—78, раствор 0,5 г/дм<sup>3</sup>.

Натрий мышьяковокислый двузамещенный, 7-водный раствор: 20,8 г реактива помещают в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доливают до метки бидистиллированной водой и перемешивают.

1 см<sup>3</sup> раствора содержит 50 мг мышьяка.

Натрий фосфорноватистокислый по ГОСТ 200—76.

Гидроксиламина гидрохлорид по ГОСТ 5456—79, раствор 100 г/дм<sup>3</sup> в 6 моль/дм<sup>3</sup> соляной кислоте

Промывная жидкость. 5 г гидроксиламина гидрохлорида растворяют в 100 см<sup>3</sup> 3 моль/дм<sup>3</sup> соляной кислоты

Натрий серноватистокислый (тиосульфат натрия) по ГОСТ 27068—86, перекристаллизованный в бидистиллированной воде, раствор 300 г/дм<sup>3</sup> и сернистый раствор: к 10 см<sup>3</sup> раствора серноватистокислого натрия приливают 2 см<sup>3</sup> серной кислоты. Раствор готовят за 1 мин до применения.

Натрий фосфорнокислый пиро по ГОСТ 342—77, перекристаллизованный в бидистиллированной воде.

Бром по ГОСТ 4109—79.

Калий двуххромовокислый по ГОСТ 4220—75, раствор 50 г/дм<sup>3</sup>.

Калий марганцовокислый по ГОСТ 20490—75.

Полярнографический фон: к 270 см<sup>3</sup> 1,6 моль/дм<sup>3</sup> серной кислоты приливают 20 см<sup>3</sup> раствора двуххромовокислого калия 5 г/дм<sup>3</sup>, 10 см<sup>3</sup> раствора сернистой меди и перемешивают.

Селен.

Ртуть по ГОСТ 4658—74.

*Стандартные растворы селена.*

Раствор А: 9,100 г селена растворяют в смеси азотной и соляной кислот (3:1), приливают 5 см<sup>3</sup> серной кислоты, упаривают до начала выделения паров серной кислоты, охлаждают, переливают в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доливают водой до метки и перемешивают.

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

Раствор Б: 5 см<sup>3</sup> стандартного раствора А помещают в мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup>, разбавляют до метки 0,8 моль/дм<sup>3</sup> соляной кислотой и перемешивают. Раствор готовят в день применения

1 см<sup>3</sup> раствора Б содержит 10 мкг селена.

Раствор В: 10 см<sup>3</sup> стандартного раствора Б помещают в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>,



разбавляют до метки 0,8 моль/дм<sup>3</sup> соляной кислотой и перемешивают. Раствор готовят в день применения.

1 см<sup>3</sup> раствора В содержит 1 мкг селена.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

#### 4. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

4.1. Навеску индия массой 1,000 г помещают в кварцевый стакан вместимостью 50 см<sup>3</sup>, приливают 5 см<sup>3</sup> азотной кислоты и выпаривают при слабом нагревании досуха. Остаток растворяют в 50 см<sup>3</sup> раствора 6 моль/дм<sup>3</sup> соляной кислоты, приливают по 0,2 см<sup>3</sup> растворов мышьяка и сернистой меди. Проводят два контрольных опыта.

Раствор нагревают до 60 °С, постепенно прибавляя 6—7 г фбсфорноватистокислого натрия. После выделения хлопьевидного осадка раствор кипятят в течение 20 мин, оставляют на 2 ч при слабом нагревании, затем осадок отфильтровывают на бумажный фильтр «белая лента». Осадок промывают на фильтре 250—300 см<sup>3</sup> соляной кислоты (1:10) и таким же количеством воды. Осадок с фильтра смывают в стакан 10—15 см<sup>3</sup> воды, приливают по 1 см<sup>3</sup> серной и азотной кислот и выпаривают до появления паров серной кислоты.

Остаток переводят в пробирку 30 см<sup>3</sup> раствора гидроксиламина гидрохлорида, пробирку помещают в кипящую водяную баню, добавляют 0,5 см<sup>3</sup> сернистого раствора серноватистокислого натрия и выдерживают раствор на водяной бане 3 ч, добавляя через 30; 60 мин и в конце осаждения по 0,3 см<sup>3</sup> сернистого раствора серноватистокислого натрия. Осадок в пробирке оставляют на ночь.

Осадок с селеном отфильтровывают на бумажный фильтр «белая лента», промывают 250—300 см<sup>3</sup> промывной жидкости и таким же количеством воды. Осадок с развернутого фильтра смывают струей воды в стакан вместимостью 50 см<sup>3</sup>, приливают 1 см<sup>3</sup> азотной кислоты, 1,5 см<sup>3</sup> серной кислоты (1:1), 0,5 см<sup>3</sup> брома и через 30 мин осторожно выпаривают до появления паров серной кислоты. К остатку приливают 1 см<sup>3</sup> азотной кислоты и 0,5 см<sup>3</sup> брома и повторяют выпаривание до появления паров серной кислоты.

К остатку в стакане приливают 10 см<sup>3</sup> воды, 0,2 см<sup>3</sup> раствора двуххромовокислого калия, 0,2 см<sup>3</sup> раствора сернистой меди и добавляют 100 мг пирофосфата натрия. Затем приливают 10 см<sup>3</sup> воды, перемешивают, раствор переводят в мерную колбу вместимостью 25 см<sup>3</sup>, доливают водой до метки и перемешивают.

Раствор переводят в ячейку с выносным ртутосульфатным электродом сравнения, формируют ртутную каплю, включают ячейку и при потенциале минус 0,65 В ведут накопление селена 1—3 мин. При съемке полярограмм используют катодную развертку напряжения. Потенциал пика селена минус 0,9 В. Полярограмму каждого раствора снимают не менее трех раз. Аналогично поступают при регистрации селена в пробах с добавками и в контрольных опытах.

Высоту пика селена измеряют по вертикали, проведенной через вершину пика до пересечения с касательной, соединяющей основание правой и левой ветвей пика. Высоты пиков не должны различаться более чем на 15—20 %.

Массовую долю селена в растворе определяют по методу добавок.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

#### 5. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

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

$$X = \frac{m_1 \cdot H}{H_1 \cdot m \cdot 10000},$$

где  $m_1$  — масса добавки селена, мкг;

$H$  — высота пика селена пробы за вычетом среднего значения поправки контрольного опыта, мм;

$H_1$  — высота пика селена пробы с добавкой за вычетом высоты пика пробы и среднего значения поправки контрольного опыта, мм.

$m$  — масса навески анализируемой пробы, г.

ГОСТ 12645.11-86, Индий. Метод определения селена

Indium. Method for determination of selenium

За результат анализа принимают среднее арифметическое значение результатов двух параллельных определений.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

5.2. Абсолютное допускаемое расхождение результатов двух параллельных определений и между результатами двух анализов при доверительной вероятности  $P=0,95$  не должно превышать значений, указанных в таблице.

Массовая доля селена, %	Абсолютное допускаемое расхождение, %
$5 \cdot 10^{-6}$	$3 \cdot 10^{-6}$
$1 \cdot 10^{-5}$	$5 \cdot 10^{-6}$
$2 \cdot 10^{-5}$	$1 \cdot 10^{-5}$
$4 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$
$1 \cdot 10^{-4}$	$0,2 \cdot 10^{-4}$

Допускаемые расхождения для промежуточных содержаний селена находят методом линейной интерполяции.

..

Редактор *В.Н. Комисов*  
Технический редактор *Л.А. Курнецова*  
Корректор *Н.Л. Шнайдер*  
Компьютерная верстка *С.В. Рябовой*

Изд. лиц. № 021007 от 10.08.95. Сдано в набор 23.02.98. Подписано в печать 01.04.98. Усл.печл. 0,93. Уч.-издл. 0,50.  
Тираж 117 экз. С354. Зак. 237.

---

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

---



ГОСТ 12645.11-86, Индий. Метод определения селена  
Indium. Method for determination of selenium