# **ОЛОВО**

## методы определения меди

Издание официальное

# межгосударственный стандарт

#### олово

### Методы определения меди

ГОСТ 15483.4—78 (СТ СЭВ 4809—84)

Tin. Methods for determination of copper

**OKCTY 1709** 

Дата введения 01.01.80

Настоящий стандарт устанавливает фотометрический (при массовой доле меди от 0,002 до 0,12 %) и атомно-абсорбционный (при массовой доле меди от 0,005 до 0,12 %) методы определения меди в олове всех марок, кроме олова высокой чистоты.

Стандарт полностью соответствует СТ СЭВ 4809.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 2).

#### 1. ОБШИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1 Общие требования к методам анализа и требования безопасности — по ГОСТ 15483.0. (Измененная редакция, Изм. № 1).

### 2. ФОТОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД

2.1 Сущность метода

Метод основан на растворении пробы в смеси соляной и азотной кислот, связывании олова в комплекс с винной кислотой и фотометрическом определении извлеченного в слой хлороформа комплексного соединения меди с диэтилдитиокарбаматом свинца на спектрофотометре при длине волны 436 нм или фотоэлектроколориметре в интервале длин волн от 400 до 450 нм.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

2.2 Аппаратура, реактивы и растворы

Фотоэлектроколориметр или спектрофотометр.

Воронки делительные вместимостью 500 и 50 см<sup>3</sup>.

Цилиндры или пробирки с притертыми пробками.

Кислота азотная по ГОСТ 4461 и разбавленная 1:2.

Кислота соляная по ГОСТ 3118.

Смесь соляной и азотной кислот для растворения в соотношении 3:1, свежеприготовленная.

Аммиак водный по ГОСТ 3760.

Кислота винная по ГОСТ 5817, раствор: 40 г винной кислоты растворяют в 100 см<sup>3</sup> воды.

Хлороформ (трихлорметан).

Свинец уксуснокислый по ГОСТ 1027.

Натрия N. N-диэтилдитиокарбамат по ГОСТ 8864.

Диэтилдитиокарбаминат свинца, раствор в хлороформе: 0,4 г уксуснокислого свинца растворяют в 50 см<sup>3</sup> воды и 0,4 г диэтилдитиокарбамата натрия растворяют в 50 см<sup>3</sup> воды. Растворы при перемешивании сливают в делительную воронку вместимостью 500 см<sup>3</sup> и образовавшийся белый осадок диэтилдитиокарбамината свинца растворяют в 250 см<sup>3</sup> хлороформа встряхиванием содержимого воронки в течение 1 мин. Слой хлороформа переносят в другую делительную воронку и промывают 150—200 см<sup>3</sup> воды, встряхивая содержимое воронки. После разделения жидкостей слой хлороформа сливают через сухой беззольный фильтр в темную сухую склянку с притертой пробкой.

Медь электролитическая по ГОСТ 859.

Растворы меди стандартные.

Издание официальное ★ Перепечатка воспрещена

© Издательство стандартов, 1978 © ИПК Издательство стандартов, 1999 Переиздание с Изменениями

#### C. 2 FOCT 15483.4-78

Раствор А: 0,1000 г меди растворяют в 10 см $^3$  азотной кислоты, разбавленной 1:2, и кипятят до удаления окислов азота. Затем раствор охлаждают, переносят в мерную колбу вместимостью 1 дм $^3$ , доливают до метки водой и перемещивают.

 $1 \text{ см}^3$  раствора A содержит  $1 \cdot 10^{-4}$  г меди.

Раствор Б; готовят в день применения: 10,0 см<sup>3</sup> раствора А переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой и перемешивают.

 $1 \text{ см}^3$  раствора Б содержит  $1 \cdot 10^{-5}$  г меди.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 2).

2.3 Проведение анализа

2.3.1. Навеску олова массой 0,5 г помещают в стакан вместимостью 100 см<sup>3</sup> и растворяют в 10 см<sup>3</sup> смеси кислот для растворения. Раствор выпаривают до 2—3 см<sup>3</sup>, приливают 3 см<sup>3</sup> концентрированной соляной кислоты, 10 см<sup>3</sup> раствора винной кислоты и подогревают до растворения солей, охлаждают.

При массовой доле меди до 0,01 % анализ проводят, используя весь раствор. При более высоком содержании меди раствор переносят в мерную колбу вместимостью 50 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой, перемешивают и отбирают аликвотную часть раствора, как указано в табл. 1.

	1 аблица 1	
Массовая доля меди, %	Аликвотная часть раствора, см <sup>3</sup>	
До 0,01	Весь раствор	
CB. 0,01 » 0,03	10,0	
» 0,03 » 0,12	5,0	

Аликвотную часть раствора помещают в стакан вместимостью 50 см<sup>3</sup> и раствор доводят до 10 см<sup>3</sup> водой (в случае если на анализ взято 5,0 см<sup>3</sup> раствора).

Раствор нейтрализуют аммиаком до  $pH \approx 1$  по универсальной индикаторной бумаге, переводят в делительную воронку вместимостью  $50 \text{ см}^3$  и обмывают стакан  $10 \text{ см}^3$  воды в три приема. К раствору приливают точно отмеренные  $10,0 \text{ см}^3$  раствора диэтилдитиокарбамата свинца в хлороформе и встряхивают 2 мин. После расслаивания жидкостей органический слой сливают в сухой цилиндр или пробирку с притертой пробкой.

Оптическую плотность раствора измеряют на спектрофотометре при длине волны 436 нм или на фотоэлектроколориметре, пользуясь светофильтром с областью светопропускания в интервале длин волн от 430 до 450 нм и кюветами с оптимальной толщиной слоя.

Раствором сравнения служит раствор диэтилдитиокарбамата свинца в хлороформе.

Из значения оптической плотности раствора пробы вычитают значение оптической плотности раствора контрольного опыта и по градуировочному графику находят массу меди в растворе.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 2, 3).

2.3.2. Для построения градуировочного графика в семь из восьми стаканов вместимостью  $50~{\rm cm}^3$  отмеряют 0.5;~1.0;~2.0;~3.0;~4.0;~5.0 и  $6.0~{\rm cm}^3$  стандартного раствора  ${\bf Б}$ , что соответствует 0.005;~0.01;~0.02;~0.03;~0.04;~0.05 и  $0.06~{\rm mr}$  меди. Во все стаканы приливают по  ${\bf 3}~{\rm cm}^3$  соляной кислоты, нейтрализуют аммиаком до  ${\bf pH}=1$  и далее анализ проводят как в п.  ${\bf 2.3.1.}$  Раствором сравнения служит раствор, не содержащий стандартного раствора меди. По полученным значениям оптической плотности и соответствующим им массовым долям меди строят градуировочный график.

(Измененная редакция, Изм. № 2). 2.4 Обработка результатов

2.4.1. Массовую долю меди (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X=\frac{m_1\cdot 100}{m}\,,$$

где  $m_1$  — масса меди, найденная по градуировочному графику, г;

m — масса навески олова, соответствующая взятой аликвотной части раствора, г.

2.4.2. Абсолютные допускаемые расхождения результатов параллельных определений при доверительной вероятности P = 0.95 не должны превышать значений, указанных в табл. 2.

Таблица 2

Массовая доля меди, %	Абсолютное допускаемое расхождение, %	Массовая доля меди, %	Абсолютное допускаемое расхождение, %
От 0,002 до 0,006 Св. 0,006 » 0,01 » 0,01 » 0,03	0,0015 0,0025 0,005	Св. 0,03 до 0,05 » 0,05 » 0,12	0,01 0,02

## 3. АТОМНО-АБСОРБШИОННЫЙ МЕТОЛ

3.1 Сущность метода

Метол основан на растворении пробы в смеси фтористоводородной и азотной кислот с водой и измерении атомной абсорбшии мели в пламени апстилен-возлух при ллине волны 324.7 нм.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3.2 Аппаратура, реактивы и растворы

Спектрометр атомно-абсорбционный.

Стаканы из фторопласта вместимостью 50 см<sup>3</sup> или чашки платиновые вместимостью не менее  $50 \text{ cm}^3$ .

Кислота азотная по ГОСТ 4461 и разбавленная 1:2.

Кислота фтористоводородная по ГОСТ 10484.

Олово высокой чистоты по ГОСТ 860.

Смесь для растворения; готовят по ГОСТ 15483.2.

Мель по ГОСТ 859.

Раствор меди стандартный: 0.1000 г меди растворяют в 20 см<sup>3</sup> азотной кислоты, разбавленной 1:2, и кипятят до удаления окислов азота. Раствор охлаждают, переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, доливают до метки водой и перемешивают.

 $1 \text{ см}^3$  раствора содержит  $1 \cdot 10^{-4}$  г меди.

## (Измененная редакция, Изм. № 1, 2).

3.3 Проведение анализа

3.3.1. В зависимости от массовой доли меди навеску олова массой в соответствии с табл. 3 помещают в стакан из фторопласта вместимостью 50 см3 или платиновую чашку и приливают небольшими порциями 10 см<sup>3</sup> смеси для растворения. Далее анализ ведут, как указано в ГОСТ 15483.2.

Таблина 3

Массовая доля меди, %	Масса навески, г
От 0,005 до 0,02 Св. 0,02 » 0,12	1 0,5

Фотометрирование проводят при длине волны 324,7 нм в условиях, указанных в ГОСТ 15483.2. Концентрацию меди устанавливают по градуировочному графику, фотометрируя одновременно с анализируемыми растворами серию растворов с известным содержанием меди и контрольного опыта.

#### (Измененная редакция, Изм. 1, 2).

3.3.2. Для построения градуировочного графика в шесть стаканов из фторопласта или платиновые чашки помещают навеску олова высокой чистоты в соответствии с табл. 3, далее растворяют в 10 см<sup>3</sup> смеси для растворения, следя за тем, чтобы реакция не протекала бурно. По окончании растворения содержимое стакана нагревают в течение 1-2 мин, не доводя до кипения, и охлаждают.

Полученные растворы переносят в мерную колбу вместимостью 50 см<sup>3</sup>. В пять из них отмеряют 0.4; 1.0; 1.5; 2.0 и 2.5 см<sup>3</sup> стандартного раствора меди, что соответствует 0.04; 0.1; 0.15; 0.2 и 0.25 мг меди, доводят водой до метки и перемещивают.

Фотометрируют растворы, как указано в п. 3.3.1.

По полученным средним значениям абсорбции и известным концентрациям меди строят градуировочный график.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3.4 Обработка результатов

3.4.1. Массовую долю меди (Х) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{(C_1 - C_2) \cdot V \cdot 100}{m},$$

где  $C_1$  — концентрация фотометрируемого раствора, г/см³;  $C_2$  — концентрация меди в растворе контрольного опыта, найденная по градуировочному графику,  $\Gamma/\text{см}^3$ ;

V — объем фотометрируемого раствора, см<sup>3</sup>;

т — масса навески олова, г.

3.4.2. Абсолютные допускаемые расхождения результатов параллельных определений при доверительной вероятности P = 0.95 не должны превышать значений, указанных в табл. 2.

3.4.1, 3.4.2. (Измененная редакция, Изм. № 2).

#### информационные данные

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством цветной металлургии СССР

#### **РАЗРАБОТЧИКИ**

- В.С. Баев, Т.П. Алманова, В.М. Власова, В.С. Мещкова, Л.В. Мищенко, Л.Д. Савилова, Р.Л. Тресницкая
- 2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 13.12.78 № 3300
- 3. Стандарт полностью соответствует СТ СЭВ 4809-84
- 4. B3AMEH FOCT 15483.4-70
- 5. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта	
ГОСТ 859—78	2.2; 3.2	
ΓΟCT 860-75	3.2	
ГОСТ 1027—67	2.2	
ΓΟCT 3118—77	2.2	
ГОСТ 3760—79	2.2	
ΓOCT 4461—77	2.2; 3.2	
ΓΟCT 5817—77	2.2	
ΓΟCT 886471	2.2	
ΓΟCT 10484—78	3.2	
ΓΟCT 15483.0—78	1.1	
ΓΟCT 15483.2—78	3.2; 3.3.1	

- 6. Ограничение срока действия снято по протоколу № 4—93 Межгосударственного Совета по стандартизации, метрологии и сертификации (ЙУС 4—94)
- 7. ПЕРЕИЗДАНИЕ (апрель 1999 г.) с Изменениями № 1, 2, 3, утвержденными в августе 1984 г., октябре 1985 г., июне 1989 г. (ИУС 12—84, 1—86, 10—89)

Редактор Л.И. Нахимова
Технический редактор В.Н. Прусакова
Корректор В.И. Варенцова
Компьютерная верстка А.Н. Золотаревой

Изд. лиц. № 021007 от 10.08.95. Сдано в набор 26.04.99. Подписано в печать 28.05.99. Усл.печ.л. 0,93. Уч.-изд.л. 0,47. Тираж 131 экз. С 2905. Зак. 456.