

М Е Ж Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Ы Й С Т А Н Д А Р Т

БАББИТЫ КАЛЬЦИЕВЫЕ

Метод атомно-абсорбционного спектрального анализа

ГОСТ  
9519.3—77

Lead-calcium bearing alloys.

Method of atomic-absorbing spectral analysis

ОКСТУ 1709

Дата введения 01.01.78

Настоящий стандарт устанавливает метод атомно-абсорбционного спектрального анализа кальциевых баббитов.

Метод основан на измерении спектров поглощения при введении в пламя градуировочных растворов и растворов анализируемых проб.

Метод устанавливает определение примесей и основных компонентов кальциевых баббитов в диапазоне массовых долей, %:

кальция — от 0,1 до 1,2;

натрия — от 0,1 до 1,2;

цинка — от 0,001 до 0,06.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

## 1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методу анализа и требования безопасности — по ГОСТ 9519.0.  
Разд. 1. (Измененная редакция, Изм. № 1).

## 2. АППАРАТУРА И РЕАКТИВЫ

Спектрофотометр атомно-абсорбционный.

Компрессор воздушный, обеспечивающий давление воздуха 1,5—2 ат.

Весы аналитические типа АДВ-200.

Баллоны с ацетиленом.

Источники резонансного излучения: лампы спектральные с полым катодом из кальция, лампы высококачественные, обеспечивающие эмиссию натрия и цинка.

Азотная кислота по ГОСТ 4461, разбавленная 1:3 и 1:1.

Свинец окись по НД.

Кальций углекислый по ГОСТ 4530.

Натрий хлористый по ГОСТ 4233.

Цинк металлический по ГОСТ 3640 марки Ц0.

Вода дистиллированная.

Типовые растворы свинца.

Раствор A; готовят следующим образом: 5 г окиси свинца растворяют без нагревания в 40—50 см<sup>3</sup> азотной кислоты, разбавленной 1:3. Раствор переносят в мерную колбу вместимостью 200 см<sup>3</sup>, доливают водой до метки и тщательно перемешивают.

Раствор B; готовят следующим образом: 20 г окиси свинца растворяют без нагревания в 60—80 см<sup>3</sup> азотной кислоты, разбавленной 1:3. Раствор переносят в мерную колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup>, доливают водой до метки и тщательно перемешивают.

Типовые растворы кальция.

Раствор *A*; готовят следующим образом: 0,625 г углекислого кальция, высушенного до постоянной массы, растворяют в азотной кислоте, разбавленной 1:1. Раствор переносят в мерную колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup>, доливают водой до метки и тщательно перемешивают.

1 см<sup>3</sup> раствора *A* содержит 1,0 мг кальция.

Раствор *B*; готовят разбавлением в 10 раз раствора *A*.

1 см<sup>3</sup> раствора *B* содержит 0,1 мг кальция.

Типовые растворы натрия.

Раствор *A*; готовят следующим образом: 1,271 г хлористого натрия, высушенного до постоянной массы, растворяют в воде. Раствор переносят в мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup>, доливают водой до метки и тщательно перемешивают.

1 см<sup>3</sup> раствора *A* содержит 1,0 мг натрия.

Раствор *B*; готовят разбавлением в 10 раз раствора *A*.

1 см<sup>3</sup> раствора *B* содержит 0,1 мг натрия.

Типовые растворы цинка.

Раствор *A*; готовят следующим образом: 0,5 г металлического цинка растворяют в азотной кислоте, разбавленной 1:1, переносят в мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup>, доливают водой и тщательно перемешивают.

1 см<sup>3</sup> раствора *A* содержит 1,0 мг цинка.

Раствор *B*; готовят разбавлением в 10 раз раствора *A*.

1 см<sup>3</sup> раствора *B* содержит 0,1 мг цинка.

### 3. ПОДГОТОВКА К АНАЛИЗУ

3.1. Для анализа кальциевых баббитов готовят две серии градуировочных растворов. Содержание определяемых примесей в серии должно соответствовать интервалу содержаний этих примесей в анализируемых пробах.

3.2. Первую серию градуировочных растворов для определения кальция и натрия готовят в соответствии с табл. 1.

Таблица 1

Номер градуировочного раствора	Аликвотная часть типового раствора, см <sup>3</sup>					Содержание элементов, % по массе
	окиси свинца		кальция		натрия	
	А	Б	А	Б		
1	20	—	—	—	—	0
2	20	—	10	—	10	0,2
3	20	—	20	—	20	0,4
4	20	—	30	—	30	0,6
5	20	4	—	4	—	0,8
6	20	5	—	5	—	1,0
7	20	6	—	6	—	1,2
8	20	7	—	7	—	1,4

3.3. Вторую серию градуировочных растворов для определения цинка готовят в соответствии с табл. 2.

Таблица 2

Номер градуировочного раствора	Аликвотная часть типового раствора, см <sup>3</sup>		Содержание элементов, % по массе
	окиси свинца <i>B</i>	цинка <i>B</i>	
1	25	—	0
2	25	1	0,005
3	25	2	0,01
4	25	4	0,02
5	25	8	0,04
6	25	12	0,06
7	25	16	0,07

3.4. Аликовтные части типовых растворов первой серии переносят в мерные колбы вместимостью 250 см<sup>3</sup>, второй серии — вместимостью 100 см<sup>3</sup>, вводят по 10 см<sup>3</sup> азотной кислоты, разбавленной 1:3, доливают водой до метки и тщательно перемешивают.

3.5. Для определения натрия и кальция навеску пробы 0,5 г, взвешенную с погрешностью не более 0,0002 г, растворяют без нагревания в 30—40 см<sup>3</sup> азотной кислоты, разбавленной 1:3.

Раствор переносят в мерную колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup>, доливают до метки водой и тщательно перемешивают.

3.6. Для определения цинка навеску пробы 2 г, взвешенную с погрешностью 0,0002 г, растворяют без нагревания в 40—50 см<sup>3</sup> азотной кислоты, разбавленной 1:3.

Раствор переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доливают водой до метки и тщательно перемешивают.

#### 4. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

4.1. На монохроматоре атомно-абсорбционного спектрофотометра выводят аналитическую линию определяемого элемента, включают лампу с полым катодом, излучающую спектр соответствующего элемента, и устанавливают ширину щели монохроматора.

4.2. Условия измерения определяемых элементов приведены в табл. 3.

Таблица 3

Параметр	Условие измерения для определения		
	кальция	натрия	цинка
Ширина щели, мм	0,015	0,015	0,07—0,1
Сила тока в цепи высокочастотного генератора, мА	—	80	140
Сила тока в цепи питания лампы с полым катодом из кальция, мА	12	—	—
Аналитические линии, нм	422,7	589,5	213,8

4.3. Градуировочные растворы и растворы проб последовательно распыляют в пламя, регистрируя величины фототока на измерительном приборе до и после распыления, находят его среднее значение  $J_0$ , а также среднее значение фототока во время распыления  $J_i$ .

4.4. Для каждого раствора измерения производят три раза.

4.5. По измеренным величинам фототока вычисляют значения оптической плотности ( $D$ ) по формуле

$$D = \lg \frac{I_0}{I_i} = \lg I_0 - \lg I_i$$

и находят средние значения оптической плотности по параллельным измерениям для каждого  $i$ -го раствора  $D_i$ .

Градуировочный график строят по результатам измерения градуировочных растворов, откладывая на оси ординат значения  $D_i$ , а на оси абсцисс — значения концентраций определяемого элемента  $C_i$ .

Для прямолинейного участка градуировочного графика, проходящего через начало координат, концентрацию определяемого элемента в пробе (С) в процентах вычисляют по формуле

$$C = \frac{D}{K},$$

где  $K$  — тангенс угла наклона градуировочного графика, вычисляемого методом наименьших квадратов по формуле

$$K = \frac{\sum D_i}{\sum C_i},$$

где  $C_i$  — концентрация определяемого элемента в  $i$ -ом стандартном образце предприятия.