



1219.0-74
- 1219.8-74
с уч. +

**ГОСУДАРСТВЕННЫЕ СТАНДАРТЫ
СОЮЗА ССР**

БАББИТЫ КАЛЬЦИЕВЫЕ

МЕТОДЫ ХИМИЧЕСКОГО АНАЛИЗА

ГОСТ 1219.0-74—ГОСТ 1219.8-74

Издание официальное

Цена 10 коп.

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО СТАНДАРТАМ

Москва



✓

ГОСУДАРСТВЕННЫЕ СТАНДАРТЫ
СОЮЗА ССР

БАББИТЫ КАЛЬЦИЕВЫЕ

МЕТОДЫ ХИМИЧЕСКОГО АНАЛИЗА

ГОСТ 1219.0-74—ГОСТ 1219.8-74

Издание официальное

МОСКВА — 1986

© Издательство стандартов, 1986

БАББИТЫ КАЛЬЦИЕВЫЕ
Общие требования к методам
химического анализа

Lead-calcium bearing alloys.
 General requirements for methods of
 chemical analysis

ГОСТ
1219.0—74*

Взамен
 ГОСТ 1219—60
 в части разд. I

ОКСТУ 1709

Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР
 от 17 января 1974 г. № 150 срок введения установлен

с 01.01.75

Проверен в 1984 г. Постановлением Госстандарта от 12.11.84 № 3869
 срок действия продлен

~~до 01.01.90~~

Несоблюдение стандарта преследуется по закону *без санкции*
1993

1. Настоящий стандарт распространяется на кальциевые баббиты и устанавливает общие требования к методам химического анализа.

2. Отбор и подготовку проб к анализу производят по ГОСТ 1209—78. Поверхность чушек сплава перед отбором пробы должна быть зачищена от загрязнений и окисной пленки.

3. Взвешивание проб, если специально не оговорено, производят с погрешностью не более 0,0002 г.

4. Содержание элемента определяют в трех параллельных навесках с двумя контрольными опытами для внесения в результат определения соответствующей поправки на загрязнения реактивов.

Среднее арифметическое результатов трех определений принимают за окончательный результат. При этом максимальное расхождение между крайними результатами анализа не должно превышать допускаемых величин, рассчитанных при доверительной вероятности $P=0,95$. Если расхождение между крайними результатами анализа превышает допускаемые величины, определение повторяют.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

5. Для приготовления водных растворов и проведения анализа применяют воду дистиллированную по ГОСТ 6709—72 и реактивы квалификации не ниже ч. д. а.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

* Переиздание (январь 1986 г.) с Изменениями № 1, 2,
 утвержденными в ноябре 1979 г., ноябре 1984 г. (ИУС 1—80, 2—85).

6. Под концентрацией растворов в процентах следует понимать количество вещества в граммах в 100 см³ раствора.

7. В выражении «разбавленная 1:1; 1:2» и т. д. первые цифры означают объемные части концентрированной кислоты или какого-либо раствора, вторые — объемные части воды.

8. Применяемая мерная посуда должна быть калибрована.

9. Водные растворы реактивов должны быть отфильтрованы.

10. Выражение «горячая вода» (или раствор) означает, что жидкость имеет температуру 60—70°C, а выражение «теплая вода» (или раствор) — 40—50°C.

11. Титр раствора устанавливают не менее чем по трем навескам исходного вещества, используемым для установки титра, и находят среднюю величину трех близко совпавших результатов.

12. При фотоколориметрических определениях измерение оптической плотности окрашенных растворов производят на фотоэлектроколориметре с указанием длины волны максимума светопропускания (допускается применять спектрофотометр).

13. При фотоколориметрических определениях строят градуировочные графики, на оси абсцисс которых откладывают содержание определяемого элемента в миллиграммах, а на оси ординат — оптическую плотность соответствующего раствора.

14. Построение и проверку градуировочных графиков производят одновременно с проведением анализа.

15. Для проверки правильности полученных результатов анализа применяют метод добавок. Для этого к трем навескам одного из анализируемых образцов добавляют стандартный раствор, содержащий точное количество определяемого компонента.

Результат анализа считается правильным, если найденная величина добавки отличается от расчетного значения не более чем на $0,5\sqrt{d_1^2 + d_2^2}$, где d_1 и d_2 — допускаемые расхождения результатов параллельных определений при анализе образца без добавки и с добавкой соответственно.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

СО Д Е Р Ж А Н И Е

ГОСТ 1219.0—74 Баббиты кальциевые. Общие требования к методам химического анализа	3
ГОСТ 1219.1—74 Баббиты кальциевые. Метод определения содержания кальция	5
ГОСТ 1219.2—74 Баббиты кальциевые. Метод определения содержания натрия	9
ГОСТ 1219.3—74 Баббиты кальциевые. Метод определения содержания алюминия	11
ГОСТ 1219.4—74 Баббиты кальциевые. Метод определения содержания магния	16
ГОСТ 1219.5—74 Баббиты кальциевые. Метод определения содержания олова	19
ГОСТ 1219.6—74 Баббиты кальциевые. Метод определения содержания сурьмы	23
ГОСТ 1219.7—74 Баббиты кальциевые. Метод определения содержания висмута	26
ГОСТ 1219.8—74 Баббиты кальциевые. Метод определения содержания меди	29

Редактор *И. В. Виноградская*
 Технический редактор *М. И. Максимова*
 Корректор *Л. В. Сницарчук*

Сдано в наб. 12.11.85 Подп. в печ. 24.02.86 2,0 усл. п. л. 2,125 усл. кр.-отт. 1,83 уч.-изд. л.
 Тираж 8000 Цена 10 коп.

Ордена «Знак Почета» Издательство стандартов, 123840, Москва, ГСП,
 Новопресненский пер., д. 3.
 Вильнюсская типография Издательства стандартов, ул. Миндауго, 12/14. Зак. 4705.

Величина	Единица		
	Наименование	Обозначение	
		международное	русское

ОСНОВНЫЕ ЕДИНИЦЫ СИ

Длина	метр	m	м
Масса	килограмм	kg	кг
Время	секунда	s	с
Сила электрического тока	ампер	A	А
Термодинамическая температура	кельвин	K	К
Количество вещества	моль	mol	моль
Сила света	кандела	cd	кд

ДОПОЛНИТЕЛЬНЫЕ ЕДИНИЦЫ СИ

Плоский угол	радиан	rad	рад
Телесный угол	стерадиан	sr	ср

ПРОИЗВОДНЫЕ ЕДИНИЦЫ СИ, ИМЕЮЩИЕ СПЕЦИАЛЬНЫЕ НАИМЕНОВАНИЯ

Величина	Наименование	Единица		Выражение через основные и дополнительные единицы СИ
		международное	русское	
Частота	герц	Hz	Гц	s^{-1}
Сила	ньютон	N	Н	$м \cdot кг \cdot с^{-2}$
Давление	паскаль	Pa	Па	$м^{-1} \cdot кг \cdot с^{-2}$
Энергия	джоуль	J	Дж	$м^2 \cdot кг \cdot с^{-2}$
Мощность	ватт	W	Вт	$м^2 \cdot кг \cdot с^{-3}$
Количество электричества	кулон	C	Кл	$с \cdot А$
Электрическое напряжение	вольт	V	В	$м^2 \cdot кг \cdot с^{-3} \cdot А^{-1}$
Электрическая емкость	фарад	F	Ф	$м^{-2} кг^{-1} \cdot с^4 \cdot А^2$
Электрическое сопротивление	ом	Ω	Ом	$м^2 \cdot кг \cdot с^{-3} \cdot А^{-2}$
Электрическая проводимость	сименс	S	См	$м^{-2} кг^{-1} \cdot с^3 \cdot А^2$
Поток магнитной индукции	вебер	Wb	Вб	$м^2 \cdot кг \cdot с^{-2} \cdot А^{-1}$
Магнитная индукция	тесла	T	Тл	$кг \cdot с^{-2} \cdot А^{-1}$
Индуктивность	генри	H	Гн	$м^2 \cdot кг \cdot с^{-2} \cdot А^{-2}$
Световой поток	люмен	lm	лм	кд · ср
Освещенность	люкс	lx	лк	$м^{-2} \cdot кд \cdot ср$
Активность радионуклида	беккерель	Bq	Бк	$с^{-1}$
Поглощенная доза ионизирующего излучения	грэй	Gy	Гр	$м^2 \cdot с^{-2}$
Эквивалентная доза излучения	зиверт	Sv	Зв	$м^2 \cdot с^{-2}$