



**ГОСУДАРСТВЕННЫЕ СТАНДАРТЫ
СОЮЗА ССР**

ЛИГАТУРА МЕДНОБЕРИЛЛИЕВАЯ

МЕТОДЫ АНАЛИЗА

ГОСТ 23687.1-79, ГОСТ 23687.2-79

Издание официальное



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО СТАНДАРТАМ
Москва

ЛИГАТУРА МЕДНОБЕРИЛЛИЕВАЯ**Методы определения бериллия**Alloy of copper-beryllium, Methods of the determination
of beryllium**ГОСТ**
23687.1—79Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 6 июня
1979 г. № 2050 срок действия установленс 01.07.1980 г.
до 01.07.1985 г.

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт устанавливает фотонейтронный и гравиметрический гексаминкобальтхлоридный методы определения бериллия (при массовой доле бериллия от 4 до 12%).

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методам анализа — по ГОСТ 23685—79.

2. ФОТОНЕЙТРОННЫЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ БЕРИЛЛИЯ**2.1. Сущность метода**

Метод основан на использовании фотонейтронной реакции ${}^9\text{Be}(\gamma n){}^8\text{Be}$, происходящей при облучении образца, переведенного в раствор, γ -излучением источника сурьма-124.

Количественное измерение содержания бериллия выполняют относительным измерением величины нейтронного потока от анализируемой пробы и стандартного раствора, облучаемых в одинаковых геометрических условиях.

2.2. Аппаратура, материалы и реактивы

Установка фотонейтронная для определения бериллия состоит из нейтронного радиометра типа РНС-63, укомплектованного датчиком и пересчетным прибором типа ПСО-2; ПП-16.

Издание официальное

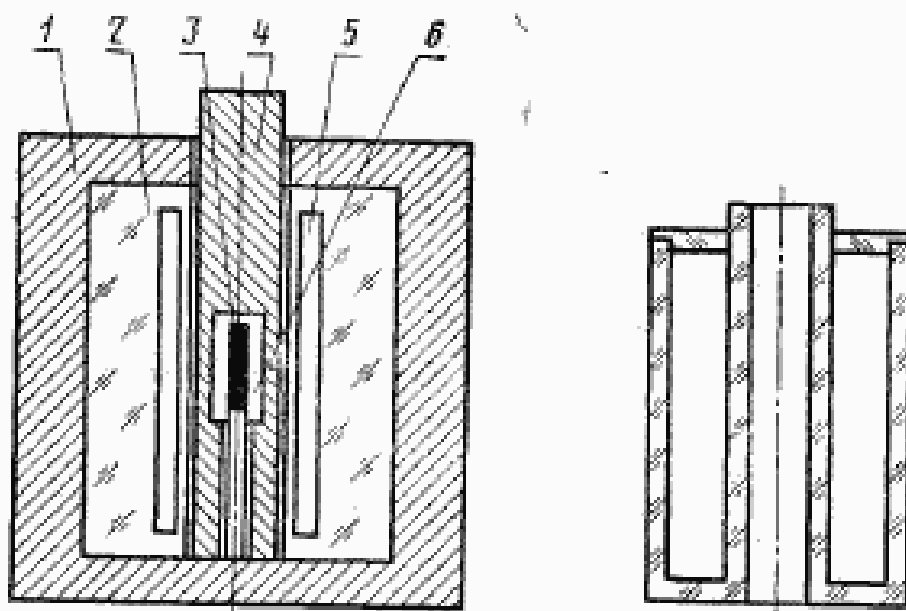
Перепечатка воспрещена



© Издательство стандартов, 1979

3

Датчик (черт. 1) состоит из размещенных в защитной свинцовой оболочке 1 нейтронных счетчиков 5 типа СМ-11, окруженных замедлителем 2 (органическое стекло по ГОСТ 17622—72 или парафин по ГОСТ 16960—71), загрузочного устройства 4 с цилиндрической полостью кюветы 6, изотоподержателя с изотопом 3.



Черт. 1

Черт. 2

Рабочий режим радиометра устанавливают в соответствии с характеристиками применяемых нейтронных счетчиков и требованиями монтажно-эксплуатационной инструкции, утвержденной в установленном порядке. При этом уровень дискриминации выбирается таким, чтобы отношение полезного сигнала, получаемого при измерении стандартного раствора, к фону было наибольшим.

Источник γ -излучения сурьма-124. Смена блока источника должна проводиться под руководством службы радиационного контроля.

Кювета из органического стекла по ГОСТ 17622—72, соответствующая конструкции датчика (черт. 2). Поверку кювет на пригодность проводят следующим образом: в каждой из кювет проводят многократное измерение (не менее 20 раз) бериллийсодержащего раствора (5 г/л бериллия); годными считаются кюветы, для которых отклонение среднего результата измерений (в импульсах в минуту) от среднего расчетного значения всех измерений составляет не более 0,1 г/л.

Секундомер по ГОСТ 5072—72.

Весы аналитические АДВ-200 по ГОСТ 19491—74.

Бокс 8Б-ОС.

Плитка электрическая по ГОСТ 306—76.

Бериллий металлический.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77, разбавленная 1:1.

Кислота азотная по ГОСТ 4461—77.

Универсальная индикаторная бумага.

Стандартный раствор, содержащий 5 г/л бериллия: навеску бериллия массой 25 г помещают в стеклянный стакан вместимостью 2000 мл, смачивают водой и растворяют в 1000 мл соляной кислоты сначала при комнатной температуре, затем при нагревании. Охлажденный раствор фильтруют через фильтр «синяя лента», разбавляют водой примерно до 4500 мл. В случае, если pH раствора больше 1,0, добавляют соляную кислоту до pH 1,0 по универсальной индикаторной бумаге. Доводят объем раствора водой до 5000 мл, перемешивают, 50 мл раствора помещают в кювету и плотно закрывают.

Содержание бериллия в стандартном растворе устанавливают гравиметрическим методом (разд. 3) выполнением 8—10 определений разными аналитиками. Стандартный раствор хранят в помещении с температурой воздуха 15—28°C в местах, защищенных от попадания прямых солнечных лучей.

2.3. Проведение анализа

За 20—30 мин до начала работы включают аппаратуру для прогрева. Измеряют величину фона установки. Навеску лигатуры массой 3—5 г растворяют в 25—30 мл азотной кислоты сначала при комнатной температуре, затем при нагревании. Охлажденный раствор переводят в мерную колбу вместимостью 100 мл, доводят до метки водой и перемешивают. Отбирают 50 мл раствора в кювету и помещают в фотонейтронную установку. Проводят измерение числа нейтронов. В процессе измерения рекомендуется набрать 5—10 тысяч импульсов. Продолжительность измерения определяется активностью источника, содержанием бериллия в анализируемой пробе, чувствительностью установки и не должна превышать 15 мин.

Аналогично проводят облучение и измерение числа нейтронов стандартного раствора. Измерение стандартного раствора проводят не менее трех раз за 6—8 ч.

2.4. Обработка результатов

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

$$X = \frac{n_{пр} \cdot m_{ст}}{n_{ст} \cdot m_{пр}} \cdot 100,$$

где $n_{пр}$, $n_{ст}$ — скорость счета нейтронов от раствора пробы и стандартного раствора за вычетом фона, импульс/мин;

$m_{ст}$ — масса бериллия в 50 мл стандартного раствора, г;

$m_{пр}$ — масса лигатуры в 50 мл анализируемого раствора, г.

2.4.2. Относительное среднее квадратическое отклонение результатов анализа составляет 0,03 при массовой доле бериллия от 4 до 5% и 0,025 при массовой доле от 5 до 12%.

3. ГРАВИМЕТРИЧЕСКИЙ ГЕКСАМИНКОБАЛЬТХЛОРИДНЫЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ БЕРИЛЛИЯ

3.1. Сущность метода

Бериллий осаждают в виде комплексной соли состава $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6] \{ \text{Be}_4\text{O}(\text{CO}_3)_3 \} \cdot X \cdot \text{H}_2\text{O}$, образующейся при взаимодействии карбонатного комплекса бериллия с кобальт (III) гексаминхлоридом. Алюминий, железо, кальций, магний и другие катионы связываются в комплекс с трилоном Б.

3.2. Аппаратура, материалы и реактивы

Эксикатор типа ЭВ по ГОСТ 6371—73.

Вакуумметр по ГОСТ 8625—77.

Фильтры стеклянные типа ТФ-32 по ГОСТ 9775—69.

Весы аналитические АДВ-200 по ГОСТ 19491—74.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77, разбавленная 1:1.

Кислота азотная по ГОСТ 4461—77, разбавленная 1:1.

Соль динатриевая этилендиамин-N, N, N', N'-тетрауксусной кислоты, 2-водная (трилон Б) по ГОСТ 10652—73, 15%-ный раствор: 150 г соли заливают 500 мл воды, перемешивают и в суспензию добавляют аммиак до растворения осадка (рН раствора должен быть 8—9 по универсальной индикаторной бумаге). Раствор фильтруют и разбавляют водой до 1000 мл.

Аммиак водный по ГОСТ 3760—79.

Аммоний углекислый по ГОСТ 3770—75, раствор, насыщенный при температуре 20—25°C.

Кобальт (III) гексаминхлорид:

насыщенный раствор: 140 г соли растворяют в 2000 мл воды, нагретой до температуры 70°C, и оставляют на 12 ч при комнатной температуре;

0,2%-ный раствор с рН 8—9; устанавливают рН по универсальной индикаторной бумаге добавлением аммиака.

Натрий хлористый по ГОСТ 4233—77, насыщенный раствор.

Спирт этиловый ректификованный по ГОСТ 18300—72.

Эфир этиловый медицинский. Работа с эфиром при наличии открытого огня запрещена.

Промывной раствор: 60 мл этилового спирта разбавляют до 100 мл 0,2%-ным раствором кобальт (III) гексаминхлорида и устанавливают рН 8—9 по универсальной индикаторной бумаге добавлением аммиака.

Универсальная индикаторная бумага.

Посуда мерная лабораторная стеклянная по ГОСТ 1770—74, калиброванная.

3.3. Проведение анализа

Навеску лигатуры массой 1 г помещают в стакан вместимостью 300 мл и растворяют в 20—25 мл азотной кислоты, добавляя ее небольшими порциями. После прекращения бурной реакции раствор нагревают до кипения, охлаждают, переводят в мерную колбу вместимостью 100 мл, доводят до метки водой и перемешивают.

В стакан вместимостью 100 мл отбирают 20 мл исходного раствора, добавляют 5 мл трилона Б, нейтрализуют аммиаком до выпадения гидроксида бериллия, прибавляют 22 мм углекислого аммония. Раствор нагревают на водяной бане до температуры 40°C, выдерживают до полного растворения выпавшего осадка гидроксида бериллия, прибавляют 3—4 капли аммиака и осаждают бериллий 12 мл насыщенного раствора кобальт (III) гексамминхлорида, добавляя его по каплям из бюретки и перемешивая раствор стеклянной палочкой. После осаждения обмывают палочку водой, смывая с нее осадок в тот же стакан, разбавляют водой до 100 мл, стараясь струей воды перемешать содержимое стакана, и выдерживают не менее 3—4 ч.

Осадок фильтруют под вакуумом. Фильтры предварительно кипятят в соляной кислоте, промывают под вакуумом водой, спиртом, эфиром, просасывают воздух в течение 15 мин и взвешивают. Осадок переводят на фильтр 0,2%-ным раствором кобальт (III) гексамминхлорида, протирая стенки и дно стакана палочкой с резиновым наконечником. Промывают осадок на фильтре 50—60 мл этого раствора, а затем последовательно по два раза 5 мл промывного раствора, 5 мл спирта, 5 мл эфира. Через 2—3 мин отключают вакуум, помещают фильтр с осадком в эксикатор, на дно которого налит насыщенный раствор хлористого натрия, и выдерживают при разрежении 53320—66650 Па (400—500 мм рт. ст.) в течение 1 ч, после чего взвешивают.

3.4. Обработка результатов

3.4.1. Массовую долю бериллия (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{m - 0,0391 \cdot 100 \cdot 100}{m_1 \cdot 20},$$

где m — масса осадка, г;

0,0391 — коэффициент пересчета с комплексной соли бериллия на бериллий;

m_1 — масса навески лигатуры, г.

3.4.2. Относительное среднее квадратическое отклонение результатов анализа составляет 0,015 при массовой доле бериллия от 4 до 12%.

3.4.3. Гравиметрический метод используют при разногласии в оценке качества лигатуры.

Изменение № 1 ГОСТ 23687.1—79 Лигатура бериллия

Постановлением Государственного комитета № 3334 срок введения установлен

Под наименованием стандарта проставить
Разделы 2, 3. Заменить единицы измере-

Пункт 2.2. Заменить ссылки: ГОСТ 1
5072—72 на ГОСТ 5072—79, ГОСТ 194
306—76 на ГОСТ 14919—83.

Пункт 2.4.2 изложить в новой редакци
ратическое отклонение составляет 0,03».

Пункт 3.2. Заменить ссылки и слова:
ГОСТ 25336—82, ГОСТ 19491—74 на ГО
«раствор с массовой концентрацией 2 г/дм³
исключить слова: «Натрий хлористый
вор»;

дополнить абзацем: «Плитка электриче

Пункт 3.3. Четвертый абзац. Замен
«раствором с массовой концентрацией 2 г
ристого натрия» на «налита вода».

Пункт 3.4.2. Исключить слова: «при м

(ИУС № 15