

РЕДКОЗЕМЕЛЬНЫЕ МЕТАЛЛЫ И ИХ ОКСИДЫ

Метод определения молибдена

Rare-earth metals and their oxides.
Method of determination of molybdenum

ГОСТ
23862.29—79

МКС 77.120.99
ОКСТУ 1709

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 19 октября 1979 г. № 3989 дата введения установлена

01.01.81

Ограничение срока действия снято по протоколу № 7—95 Межгосударственного совета по стандартизации, метрологии и сертификации (ИУС 11—95)

Настоящий стандарт устанавливает фотометрический метод определения молибдена (от $2 \cdot 10^{-5}$ % до $2 \cdot 10^{-4}$ % каждого) в редкоземельных металлах и их оксидах (кроме церия и его двуокиси).

Метод основан на экстракции хлороформом молибдена (VI) в виде комплекса с α -бензоиоксимом с последующей рекстракцией молибдена (VI) раствором аммиака и каталитическом действии Mo (VI) на реакцию окисления ортоаминофенола пероксидом водорода. Оптическую плотность раствора измеряют на фотоэлектроколориметре. Содержание молибдена находят по градуировочному графику.

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методу анализа — по ГОСТ 23862.0—79.

2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

Плитка электрическая.

Фотоэлектроколориметр ФЭК-56 или аналогичный прибор.

Цилиндры кварцевые с притертыми пробками вместимостью 15 см³, откалиброванные на 5 и 10 см³.

Стаканы кварцевые вместимостью 15 и 5 см³.

Воронки делительные кварцевые вместимостью 50 см³.

Пипетки вместимостью 1 см³.

Перед работой посуду тщательно моют перегнанной серной кислотой, разбавленной 1 : 1, прополаскивают бидистиллятом, помещают в стакан вместимостью 100 см³ и выдерживают в кипящей воде в течение 30—40 мин.

Бумага универсальная индикаторная.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77, х. ч., 0,1 моль/дм³ раствор.

Кислота серная по ГОСТ 4204—77, х. ч., перегнанная в кварцевом аппарате (отбирают средние фракции), разбавленная 1 : 1 и 5 моль/дм³ раствор.

Аммиак водный особой чистоты по ГОСТ 24147—80, 3 моль/дм³ раствор.

Соль динатриевая этилендиамин-N, N, N', N'-тетрауксусной кислоты, 2-водная (трилон Б) по ГОСТ 10652—73, х. ч., 0,05 моль/дм³ раствор.

С. 2 ГОСТ 23862.29—79

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328—77, х. ч., 0,05 моль/дм³ раствор.

Буферный раствор рН-5,0 300 см³ раствора уксусной кислоты помещают в кварцевую колбу вместимостью 800 см³, приливают порциями 200 см³ раствора гидроокиси натрия, перемешивают.

Водорода пероксид по ГОСТ 10929—76, х. ч., 3 %-ный раствор: 10 см³ пероксида водорода помещают в мерную колбу вместимостью 100 см³, доводят водой до метки, перемешивают; готовят в день употребления.

Ортоаминофенол, ч., 0,1 моль/дм³ раствор: 0,253 г препарата помещают в кварцевый цилиндр вместимостью 35—40 см³, приливают 25 см³ раствора соляной кислоты, перемешивают; готовят в день употребления.

Хлороформ, ч. д. а., дважды перегнанный в кварцевом аппарате, отбирают средние фракции.

α -бензоинноксим, ч. д. а., раствор в хлороформе с концентрацией 4 г/дм³.

Аммоний молибденовокислый по ГОСТ 3765—78, ч. д. а.

Стандартный раствор молибдена (запасной), содержащий 1 мг/см³ молибдена: 1,840 г молибденовокислого аммония помещают в кварцевый стакан вместимостью 100 см³, растворяют в воде. Содержимое стакана переводят в мерную колбу вместимостью 1000 см³, доводят водой до метки, перемешивают.

1 см³ раствора содержит 1 мг молибдена.

Раствор молибдена, содержащий 0,1 мкг/см³ молибдена, готовят последовательным разбавлением водой запасного раствора в 1000 раз.

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

3. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

3.1. Навеску анализируемой пробы массой 0,5 г помещают в кварцевый стакан вместимостью 50 см³, смачивают водой, приливают 5 см³ 5 моль/дм³ раствора серной кислоты, растворяют при нагревании, охлаждают. Содержимое стакана переводят в делительную воронку, доводят водой до объема 10 см³, приливают 2 см³ раствора α -бензоинноксима, 8 см³ хлороформа и встряхивают в течение 3 мин. Органическую фазу собирают в кварцевый стакан, а из водной фазы проводят дважды экстракцию молибдена в течение 3 мин, добавляя каждый раз по 2 см³ раствора α -бензоинноксима и по 5 см³ хлороформа. Объединенную органическую фазу переводят в делительную воронку, приливают 5 см³ воды, 1 см³ раствора аммиака и встряхивают в течение 2 мин. Органическую фазу отделяют, к водной фазе приливают по каплям 5 моль/дм³ раствор серной кислоты до рН=5 (по универсальной индикаторной бумаге) переносят содержимое в кварцевый цилиндр вместимостью 15 см³, доводят водой до объема 10 см³, перемешивают.

Из полученного раствора отбирают 1 см³ в кварцевый цилиндр вместимостью 15 см³, добавляют 1 см³ раствора трилона Б, 1 см³ буферного раствора, 0,2 см³ раствора пероксида водорода, 1 см³ раствора ортоаминофенола, доводят водой до объема 5 см³, перемешивают. Цилиндры с растворами погружают в кипящую водяную баню на 2 мин, затем быстро охлаждают до комнатной температуры. Оптическую плотность испытуемого раствора измеряют на фотоэлектроколориметре при $\lambda_{\text{max}} = 490$ нм в кювете с толщиной поглощающего свет слоя 10 мм. В качестве раствора сравнения используют воду.

Одновременно с анализом пробы через все стадии анализа проводят контрольный опыт на реактивы. Значение оптической плотности раствора контрольного опыта вычитают из значения оптической плотности испытуемого раствора и по полученному значению оптической плотности находят массу молибдена по градуировочному графику.

3.2. Построение градуировочного графика

3.2.1. В кварцевые делительные воронки вводят 1, 2, 3, 4, 5, 10 см³ раствора молибдена (содержащего 0,1 мкг/см³ молибдена), приливают 5 см³ 5 моль/дм³ раствора серной кислоты, доводят водой до 10 см³, приливают по 2 см³ раствора α -бензоинноксима, по 8 см³ хлороформа и встряхивают в течение 3 мин. Органическую фазу собирают в кварцевый стакан, а из водной фазы проводят дважды экстракцию молибдена в течение 3 мин, добавляя каждый раз по 2 см³ раствора α -бензоинноксима и по 5 см³ хлороформа. Объединенную органическую фазу переводят в делительную воронку, приливают по 5 см³ воды, 1 см³ раствора аммиака, встряхивают в течение 2 мин. Органическую фазу отделяют. К водной фазе приливают по каплям 5 моль/дм³ раствор серной кислоты до рН=5 (по универсальной индикаторной бумаге), переводят содержимое в кварцевый цилиндр, до-

водят водой до объема 10 см³, перемешивают. В одну из делительных воронок вводят все реактивы, кроме молибдена (нулевой раствор).

Из полученных растворов отбирают по 1 см³ в кварцевые цилиндры, добавляют по 1 см³ раствора трилона Б, по 1 см³ буферного раствора, по 0,2 см³ раствора пероксида водорода, по 1 см³ раствора ортоаминофенола, доводят водой до объема 5 см³, перемешивают. Цилиндры с растворами погружают на 2 мин в кипящую водяную баню, после чего быстро охлаждают до комнатной температуры. Оптическую плотность растворов измеряют на фотоэлектроколориметре при $\lambda_{\text{max}} \approx 490$ нм в кювете с толщиной поглощающего свет слоя 10 мм. В качестве раствора сравнения используют воду. Значение оптической плотности нулевого раствора вычитают из значений оптической плотности растворов шкалы. Измерение повторяют пять раз из новых порций раствора.

По полученным данным строят градуировочный график, нанося на оси ординат значения оптической плотности раствора, а на оси абсцисс — массу молибдена.

Отдельные точки графика проверяют при анализе образцов.

4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Массовую долю молибдена (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{m_1}{m} \cdot 10^{-4},$$

где m_1 — масса молибдена в пробе, найденная по градуировочному графику, мкг;

m — масса навески анализируемой пробы, г.

4.2. Расхождения результатов двух параллельных определений или результатов двух анализов не должны превышать значений допускаемых расхождений, указанных в таблице.

Массовая доля молибдена, %	Допускаемое расхождение, %
$2 \cdot 10^{-5}$	$2 \cdot 10^{-5}$
$1 \cdot 10^{-4}$	$5 \cdot 10^{-5}$
$2 \cdot 10^{-4}$	$8 \cdot 10^{-5}$