МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ

ТИТАН ГУБЧАТЫЙ

Метод определения ниобия и тантала

Издание официальное

БЗ 11—99

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ
ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ
Минск

gost.e-ecolog.ru

Предисловие

1 РАЗРАБОТАН Межгосударственным техническим комитетом по стандартизации МТК 105, Украинским научно-исследовательским и проектным институтом титана

ВНЕСЕН Государственным комитетом Украины по стандартизации, метрологии и сертификации

2 ПРИНЯТ Межгосударственным Советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол № 9 от 12 апреля 1996 г.)

За принятие проголосовали:

Наименование государства	Наименование национального органа по стандартизации
Азербайджанская Республика	Азгосстандарт
Республика Беларусь	Госстандарт Беларуси
Республика Казахстан	Госстандарт Республики Казахстан
Российская Федерация	Госстандарт России
Туркменистан	Главная государственная инспекция Туркменистана
Украина	Госстандарт Украины

3 Постановлением Государственного комитета Российской Федерации по стандартизации и метрологии от 19 октября 1999 г. № 353-ст межгосударственный стандарт ГОСТ 9853.10—96 введен в действие непосредственно в качестве государственного стандарта Российской Федерации с 1 июля 2000 г.

4 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

© ИПК Издательство стандартов, 2000

Настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен в качестве официального издания на территории Российской Федерации без разрешения Госстандарта России

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ

ТИТАН ГУБЧАТЫЙ

Метод определения ниобия и тантала

Sponge titanium. Method for determination of niobium and tantalum

Дата введения 2000—07—01

1 Область применения

Настоящий стандарт устанавливает фотометрический метод определения ниобия (при массовой доле ниобия от 0,002 % до 0,01 %) и экстракционно-фотометрический метод определения тантала (при массовой доле тантала от 0,001 % до 0,005 %) в губчатом титане по ГОСТ 17746.

Метод основан на отделении ниобия и тантала от титана и сопутствующих примесей двукратным осаждением ниобия и тантала танином в солянокислой среде, последующем сплавлении осадка с пиросульфатом калия, образовании в присутствии винной кислоты окрашенного в красный цвет комплексного соединения ниобия с цианформазаном-2 с последующим измерением оптической плотности раствора.

Тантал определяют путем экстракции бензолом комплексного соединения тантала с кристаллическим фиолетовым и последующего измерения оптической плотности экстракта.

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы ссылки на следующие стандарты:

ГОСТ 8.315—97 Государственная система обеспечения единства измерений. Стандартные образцы. Основные положения, порядок разработки, аттестации, утверждения, регистрации и применения

ГОСТ 2603—79 Ацетон. Технические условия

ГОСТ 4204—77 Кислота серная. Технические условия

ГОСТ 4461—77 Кислота азотная. Технические условия

ГОСТ 4463—76 Натрий фтористый. Технические условия

ГОСТ 5712—78 Аммоний щавелевокислый 1-водный. Технические условия

ГОСТ 5817—77 Кислота винная. Технические условия

ГОСТ 5955—75 Бензол. Технические условия

ГОСТ 7172—76 Калий пиросернокислый

ГОСТ 10484—78 Кислота фтористоводородная. Технические условия

ГОСТ 10652—73 Соль динатриевая этилендиамин-N, N, N′, N′-тетрауксусной кислоты 2-водная (трилон Б)

ГОСТ 14261—77 Кислота соляная особой чистоты. Технические условия

ГОСТ 17746—96 Титан губчатый. Технические условия

ГОСТ 23780—96 Титан губчатый. Методы отбора и подготовки проб

ГОСТ 25086—87 Цветные металлы и их сплавы. Общие требования к методам анализа

3 Общие требования

3.1 Общие требования к методу анализа — по ГОСТ 25086.

3.2 Отбор и подготовку проб проводят по ГОСТ 23780.

3.3 Массовую долю ниобия и тантала определяют по двум навескам.

Издание официальное

4 Средства измерений и вспомогательные устройства

Спектрофотометр типа СФ-46 или фотометрический колориметр концентрационный типа КФК-2, или аналогичный прибор.

Кислота соляная по ГОСТ 14261, разбавленная 1:1, 1:4, 1:9 и 1:49.

Кислота азотная по ГОСТ 4461, ρ = 1,35—1,40 г/см^3.

Кислота серная по ГОСТ 4204, ρ = 1,84 г/см^3.

Кислота фтористоводородная по ГОСТ 10484.

Кислота аскорбиновая по Государственной фармакопее X.

Кислота винная по ГОСТ 5817, раствор массовых концентраций 200 и 40 г/дм^3.

Танин по Государственной фармакопее X, раствор массовых концентраций 30 и 10 г/дм^3, последний готовят растворением танина в 1000 см^3 раствора соляной кислоты (1:9).

Калия пиросульфат (калий пиросернокислый) по ГОСТ 7172.

Натрия фторид (натрий фтористый) по ГОСТ 4463, раствор массовой концентрации 50 г/дм^3.

Бензол по ГОСТ 5955.

Аммония гидрооксалата моногидрат (аммоний щавелевокислый) по ГОСТ 5712, раствор массовой концентрации 40 г/дм^3.

Цианформазан-2 по действующему нормативному документу, раствор массовой концентрации 1 г/дм^3.

Ацетон по ГОСТ 2603.

Кристаллический фиолетовый по действующему нормативному документу, раствор массовой концентрации 2 г/дм^3.

Фильтры обеззоленные «красная лента» и «белая лента» по действующему нормативному документу.

Этилендиамин-N, N, N′, N′-тетрауксусной кислоты динатриевой соли дигидрат (трилон Б) по ГОСТ 10652, раствор молярной концентрации 0,025 моль/дм^3.

Государственные стандартные образцы по ГОСТ 8.315.

Стандартные растворы ниобия.

Раствор А: 0,3575 г оксида ниобия (V) сплавляют с 7 г пиросульфата калия в платиновом тигле при температуре (793±25) К. Плав растворяют в 100 см^3 раствора винной кислоты массовой концентрации 200 г/дм^3, переносят в мерную колбу вместимостью 500 см^3, доливают водой до метки и перемешивают. Годен к применению в течение месяца.

1 см^3 раствора А содержит 0,0005 г ниобия.

Раствор Б: 2 см^3 раствора А помещают в мерную колбу вместимостью 100 см^3, доливают раствором винной кислоты массовой концентрации 40 г/дм^3 до метки и перемешивают. Готовят перед применением.

1 см^3 раствора Б содержит 0,00001 г ниобия.

Стандартные растворы тантала.

Раствор А: 0,1526 г оксида тантала (V) сплавляют с 5—6 г пиросульфата калия в платиновом тигле при температуре (793±25) К. Плав растворяют в 150 см^3 раствора моногидрата гидрооксалата аммония при нагревании, раствор переносят в мерную колбу вместимостью 250 см^3 и доливают водой до метки. Раствор годен к применению в течение двух недель.

1 см^3 раствора А содержит 0,0005 г тантала.

Раствор Б: 2 см^3 раствора А помещают в мерную колбу вместимостью 250 см^3, доливают раствором моногидрата гидрооксалата аммония до метки и перемешивают. Готовят перед применением.

1 см^3 раствора Б содержит 0,000004 г тантала.

5 Порядок проведения измерений

5.1 Навеску массой 1,0 г помещают в стакан вместимостью 500 см^3, приливают 100 см^3 раствора соляной кислоты (1:1). Стакан накрывают часовым стеклом или стеклянной воронкой и ведут растворение при умеренном нагревании. Объем раствора поддерживают постоянным, периодически добавляя раствор соляной кислоты (1:1). После полного растворения навески в раствор приливают примерно 1 см^3 азотной кислоты до обесцвечивания раствора и кипятят до удаления оксидов азота, после чего добавляют 0,5 г аскорбиновой кислоты и раствор разбавляют водой примерно до 200 см^3. В стакан с раствором помещают бумажную массу, приливают 100 см^3 раствора

танина массовой концентрации 30 г/дм^3, стакан накрывают часовым стеклом и кипятят раствор в течение 40—50 мин, после чего раствор охлаждают и оставляют на 7—8 ч для формирования осадка. Раствор с осадком фильтруют через беззольный фильтр средней плотности «белая лента» и 3—4 раза промывают раствором соляной кислоты (1:49). Фильтр с осадком переносят в платиновую чашку, помещают ее в холодную муфельную печь. Во время нагрева печи осадок высушивают, озоляют и затем прокаливают при температуре (1303±25) К.

Осадок осторожно при отключенной вентиляции вынимают из муфельной печи, добавляют 5—6 капель серной кислоты, 5 см^3 фтористоводородной кислоты. Содержимое в платиновой чашке нагревают до выделения паров серной кислоты и далее упаривают до состояния влажного осадка. К остатку в чашке приливают 5 см^3 соляной кислоты (1:1) и нагревают в течение нескольких минут до растворения осадка. Раствор переносят в стакан, в котором проводилось первое осаждение, ополаскивают чашку небольшим количеством воды, протирают ее кусочком фильтровальной бумаги, который помещают в тот же стакан, и еще раз ополаскивают небольшим количеством воды. Промывные воды объединяют в стакане с основным раствором. К раствору приливают 100—150 см^3 раствора танина массовой концентрации 10 г/дм^3, помещают фильтробумажную массу, вносят 0,25 г аскорбиновой кислоты, накрывают стакан часовым стеклом и кипятят раствор около 1 ч. Снимают стакан с электроплитки, приливают к горячему раствору 50—70 см^3 раствора соляной кислоты (1:4), раствор охлаждают и оставляют на 3—4 ч.

Раствор с осадком фильтруют через двойной фильтр «белая лента» и «красная лента», промывают его 3—4 раза раствором соляной кислоты (1:49), после чего помещают в кварцевый тигель.

Кварцевый тигель с осадком помещают в холодную муфельную печь. Во время нагрева печи осадок высушивают, озоляют, а затем прокаливают при температуре (1303±25) К.

Осадок в тигле сплавляют с пиросульфатом калия массой 0,75 г при температуре (793±25) К в течение 3—5 мин.

Тигель вынимают из печи, охлаждают, добавляют 10 см^3 раствора винной кислоты массовой концентрации 40 г/дм^3, нагревают до растворения плава. Раствор переносят в мерную колбу вместимостью 25 см^3, доливают до метки раствором той же винной кислоты и перемешивают.

5.2 Для определения ниобия аликвотную часть раствора 10 см^3 помещают в мерную колбу вместимостью 50 см^3, приливают до объема 40 см^3 раствор соляной кислоты (1:9), добавляют 0,5 см^3 раствора трилона Б, 2 см^3 раствора цианформазана-2 и нагревают до температуры (343±10) К. Спустя 15 мин раствор охлаждают до комнатной температуры, доливают до метки раствором соляной кислоты (1:9) и перемешивают.

Оптическую плотность раствора измеряют на фотоколориметре или спектрофотометре при длине волны 670 нм (красный светофильтр для фотоколориметра) в кювете с толщиной поглощающего слоя 50 мм. В качестве раствора сравнения используют раствор контрольного опыта.

5.3 Для определения тантала аликвотную часть раствора 5 см^3 помещают в кварцевую пробирку с притертой пробкой вместимостью 100 см^3. Добавляют пипеткой 2 см^3 раствора фторида натрия, 1 см^3 раствора кристаллического фиолетового, 10 см^3 бензола (из бюретки) и экстрагируют окрашенный комплекс в течение 1 мин. После разделения фаз точно отмеренный объем 5 см^3 бензольного слоя помещают в сухую пробирку с притертой пробкой, куда предварительно вносят 1 см^3 ацетона, и перемешивают. Оптическую плотность экстракта измеряют на фотоколориметре или спектрофотометре при длине волны 590 нм (оранжевый светофильтр для фотоколориметра) в кювете с толщиной поглощающего слоя 10 мм. В качестве раствора сравнения используют экстракт раствора контрольного опыта.

5.4 Построение градуировочного графика

5.4.1 Для построения градуировочного графика при массовой доле ниобия от 0,002 % до 0,01 % в шесть из семи мерных колб вместимостью 50 см^3 помещают 0,8; 1,0; 2,0; 3,0; 4,0; 5,0 см^3 стандартного раствора Б ниобия, что соответствует 0,000008; 0,000010; 0,000020; 0,000030; 0,000040; 0,000050 г ниобия. Во все семь колб приливают раствор соляной кислоты (1:9) до объема примерно 40 см^3, 0,5 см^3 раствора трилона Б, добавляют 2 см^3 раствора цианформазана-2 и далее поступают, как указано в 5.2. В качестве раствора сравнения используют раствор контрольного опыта.

5.4.2 Для построения градуировочного графика при массовой доле тантала от 0,001 % до 0,005 % в шесть из семи кварцевых пробирок для экстрагирования вместимостью 100 см^3 помещают 0,5; 1,0; 1,5; 2,0; 2,5; 3,0 см^3 стандартного раствора Б тантала, что соответствует 0,000002; 0,000004; 0,000006; 0,000008; 0,000010; 0,000012 г тантала.

Во все семь пробирок приливают по 5 см^3 раствора контрольного опыта, по 2 см^3 раствора фторида натрия и далее поступают, как указано в 5.3. В качестве раствора сравнения используют

экстракт, полученный из раствора в седьмой пробирке, не содержащего стандартный раствор тантала.

5.4.3 По полученным значениям оптической плотности и соответствующим им массам ниобия (тантала) строят градуировочный график.

6 Обработка результатов измерений

6.1 Массовую долю ниобия X, %, вычисляют по формуле

$$X = \frac{m_1 V}{m V_1} \cdot 100, \qquad (1)$$

где m_1 — масса ниобия в растворе пробы, найденная по градуировочному графику, г;
V — общий объем раствора пробы, см^3;
m — масса навески, г;
V_1 — объем аликвотной части раствора пробы, см^3.

6.2 Массовую долю тантала X, %, вычисляют аналогично.

7 Допустимая погрешность измерений

7.1 Расхождение между результатами измерений и результатами анализа (при доверительной вероятности $P = 0{,}95$) не должно превышать допускаемых значений, указанных в таблицах 1 и 2.

Таблица 1

Впроцентах

Массовая доля ниобия	Допускаемое расхождение между результатами параллельных измерений	Допускаемое расхождение между результатами анализа	Предел погрешности измерений Δ
От 0,0020 до 0,0100 включ.	0,0007	0,0011	0,0009

Таблица 2

Впроцентах

Массовая доля тантала	Допускаемое расхождение между результатами параллельных измерений	Допускаемое расхождение между результатами анализа	Предел погрешности измерений Δ
От 0,0010 до 0,0050 включ.	0,0003	0,0004	0,0003

7.2 Контроль точности результатов анализа проводят по стандартному образцу в соответствии с ГОСТ 25086.

Допускается проводить контроль точности результатов анализа по методу добавок в соответствии с ГОСТ 25086.

Добавками являются стандартные растворы Б.

8 Требования к квалификации

К выполнению анализа допускается химик-аналитик квалификации не ниже 4-го разряда.

УДК 669.295:546.882-546.883.06:006.354 МКС 77.120 В59 ОКСТУ 1709

Ключевые слова: титан губчатый, определение ниобия и тантала, фотометрический метод, экстракционно-фотометрический метод

Редактор *Л.И. Нахимова*
Технический редактор *Л.А. Кузнецова*
Корректор *В.И. Кануркина*
Компьютерная верстка *С.В. Рябовой*

Изд. лиц. № 021007 от 10.08.95. Сдано в набор 08.02.2000. Подписано в печать 21.03.2000. Усл.печ.л. 0,93. Уч.-изд.л. 0,60.
Тираж экз. С 4736. Зак. 251.

ИПК Издательство стандартов, 107076, Москва, Колодезный пер., 14.
Набрано в Издательстве на ПЭВМ
Филиал ИПК Издательство стандартов — тип. "Московский печатник", 103062, Москва, Лялин пер., 6.
Плр № 080102

gost.e-ecolog.ru