
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

**ЛАНТАН, ЦЕРИЙ, ЕВРОПИЙ, ГАДОЛИНИЙ, ЛЮТЕЦИЙ,
ИТТРИЙ И ИХ ОКСИДЫ**
**Спектральный метод определения ванадия, железа, кальция, кобальта,
кремния, магния, марганца, меди, никеля, свинца, титана, хрома, цинка
и циркония**

 Lanthanum, cerium, europium, gadolinium, lutecium, yttrium and their oxides.
 Spectral method of determination of vanadium, iron, calcium, cobalt, silicon,
 magnesium, manganese, copper, nickel, lead, titanium, chromium, zinc and
 zirconium

**ГОСТ
23862.5—79**

 МКС 77.120.99
 ОКСТУ 1709

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 19 октября 1979 г. № 3988 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 спектральный метод определения примесей ванадия, железа, кальция, кобальта, кремния, магния, марганца, меди, никеля, свинца, титана, хрома, цинка и циркония в лантане, церии, европии, гадолинии, лютеции, иттрии (предварительно переведенных в оксиды) и их оксидов.

Метод основан на возбуждении и фотографической регистрации дуговых эмиссионных спектров анализируемых материалов и образцов сравнения с последующим определением массовых долей примесей по градуировочному графику.

Интервалы определяемых массовых долей примесей:

в о к с и д л а н т а н а:

ванадия	от $5 \cdot 10^{-5} \%$	до $5\kappa 10^{-4} \%$
железа	от $1 \cdot 10^{-4} \%$	до $1\kappa 10^{-3} \%$
кобальта	от $5 \cdot 10^{-5} \%$	до $5\kappa 10^{-4} \%$
марганца	от $5 \cdot 10^{-5} \%$	до $5\kappa 10^{-4} \%$
меди	от $1 \cdot 10^{-3} \%$	до $1\kappa 10^{-4} \%$
никеля	от $5 \cdot 10^{-5} \%$	до $5\kappa 10^{-4} \%$
титана	от $5 \cdot 10^{-3} \%$	до $5\kappa 10^{-4} \%$
хрома	от $1 \cdot 10^{-5} \%$	до $1\kappa 10^{-4} \%$

в д в о о к с и д ц е р и я:

ванадия	от $5 \cdot 10^{-4} \%$	до $5\kappa 10^{-3} \%$
железа	от $3 \cdot 10^{-4} \%$	до $1\kappa 10^{-3} \%$
кобальта	от $5 \cdot 10^{-5} \%$	до $1\kappa 10^{-3} \%$
марганца	от $5 \cdot 10^{-5} \%$	до $1\kappa 10^{-3} \%$
меди	от $5 \cdot 10^{-5} \%$	до $1\kappa 10^{-3} \%$
никеля	от $5 \cdot 10^{-5} \%$	до $1 \cdot 10^{-3} \%$
титана	от $5 \cdot 10^{-5} \%$	до $1\kappa 10^{-3} \%$
хрома	от $5 \cdot 10^{-5} \%$	до $2\kappa 10^{-4} \%$

в о к с и д е в р о п и я:

железа	от $1 \cdot 10^{-3} \%$	до $1\kappa 10^{-2} \%$
кобальта	от $5 \cdot 10^{-4} \%$	до $1\kappa 10^{-2} \%$
кремния	от $5 \cdot 10^{-3} \%$	до $5\kappa 10^{-2} \%$
марганца	от $5 \cdot 10^{-4} \%$	до $2\kappa 10^{-3} \%$

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

Издание с Изменениями № 1, 2, утвержденными в апреле 1985 г., мае 1990 г. (ИУС 7—85, 8—90).

С. 2 ГОСТ 23862.5—79

меди	от $5 \cdot 10^{-4} \%$ до $2 \cdot 10^{-3} \%$
никеля	от $5 \cdot 10^{-4} \%$ до $2 \cdot 10^{-3} \%$
хрома	от $1 \cdot 10^{-3} \%$ до $1 \cdot 10^{-2} \%$
цинка	от $5 \cdot 10^{-3} \%$ до $5 \cdot 10^{-2} \%$

в о к с и г а д о л и н и я (при массовой доле в пробе натрия, калия и железа не более 0,2 % каждого):

кальция от $3 \cdot 10^{-4} \%$ до $1 \cdot 10^{-3} \%$

в о к с и л ю т е ц и я:

кобальта	от $5 \cdot 10^{-4} \%$ до $5 \cdot 10^{-3} \%$
марганца	от $5 \cdot 10^{-4} \%$ до $5 \cdot 10^{-3} \%$
меди	от $5 \cdot 10^{-4} \%$ до $5 \cdot 10^{-3} \%$
никеля	от $5 \cdot 10^{-4} \%$ до $5 \cdot 10^{-3} \%$
титана	от $5 \cdot 10^{-4} \%$ до $5 \cdot 10^{-3} \%$
хрома	от $5 \cdot 10^{-4} \%$ до $5 \cdot 10^{-3} \%$

в о к с и и т т р и я:

кальция	от $1 \cdot 10^{-4} \%$ до $1 \cdot 10^{-3} \%$
кобальта	от $5 \cdot 10^{-6} \%$ до $1 \cdot 10^{-4} \%$
магния	от $5 \cdot 10^{-4} \%$ до $5 \cdot 10^{-3} \%$
свинца	от $5 \cdot 10^{-4} \%$ до $5 \cdot 10^{-3} \%$
циркония	от $5 \cdot 10^{-4} \%$ до $1 \cdot 10^{-2} \%$.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 2).

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

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

2. АППАРАТУРА, МАТЕРИАЛЫ И РЕАКТИВЫ

Спектрограф дифракционный ДФС-13 с решеткой 1200 штр/мм, работающий в первом порядке отражения с трехлинзовой системой освещения или аналогичный.

Генератор дуговой ДГ-2 с дополнительным реостатом или аналогичный, приспособленный для поджига дуги постоянного тока высокочастотным разрядом.

Выпрямитель 250—300 В, 30—50 А.

Микрофотометр нерегистрирующий типа МФ-2 или аналогичный.

Спектропроектор ПС-18 или аналогичный.

Весы торсионные типа ВТ-500 или аналогичные.

Бокс из органического стекла.

Ступки и пестики из органического стекла.

Печь муфельная с терморегулятором, обеспечивающим температуру до 1200 °С.

Шкаф сушильный с терморегулятором, обеспечивающим температуру до 120 °С.

Плитка электрическая.

Лампа инфракрасная З-С-1.

Станок для заточки электродов.

Угли спектральные ОСЧ-7—3, диаметром 6 мм.

Электроды, выточенные из углей спектральных ОСЧ-7—3, диаметром 6 мм:

- типа «рюмка» с ножкой диаметром — 2 мм, высотой 2 мм, с кратером: диаметром — 4 мм, глубиной 3 мм, высотой наружной стенки — 4 мм (I); глубиной 5 мм, высотой наружной стенки 6 мм (II); глубиной 4 мм, толщиной стенки 1 мм (III); диаметром 4,5 мм, глубиной 6 мм, толщиной стенки 1 мм (IV);

- с кратером диаметром 4 мм:

глубиной 4 мм, толщиной стенок 1 мм (V);

глубиной 7 мм, толщиной стенок 0,5—0,7 мм, высотой заточенной части 10 мм (VI);

- с кратером диаметром 2 мм:

глубиной 5 мм, толщиной стенок 0,5—0,7 мм, высотой заточенной части 8 мм (VII);

глубиной 5 мм, толщиной стенок 1 мм (VIII);

глубиной 3 мм, толщиной стенок 1 мм (IX);

- заточенные на усеченный конус с углом при вершине 15° и с площадкой 1,5 мм (X).

Очистке обжигом в дуге постоянного тока при 15 А в течение 15 с подвергают каждую пару электродов непосредственно перед анализом.

Графит порошковый особой чистоты по ГОСТ 23463—79.

Фотопластинки спектрографические типа II или аналогичные размером 9-24 или 9-12, обес-печивающие нормальные почернения аналитических линий и фона в спектре.

Чашки кварцевые вместимостью 200 см³.

Чашки платиновые.

Тигли платиновые.

Кислота шавелевая ос.ч. 3—4, насыщенный раствор.

Кислота азотная особой чистоты по ГОСТ 11125—84, разбавленная 1 : 1 и 1 %-ная.

Кислота серная по ГОСТ 4204—77, х. ч., разбавленная 1 : 1 и 1 %-ная.

Водорода пероксид по ГОСТ 10929—76.

Спирт этиловый ректифицированный технический по ГОСТ 18300—87, дважды перегнанный в кварцевом приборе.

Натрий хлористый ос.ч. 6—4.

Натрий углекислый по ГОСТ 83—79.

Кальция окись по ГОСТ 8677—76, ч. д. а.

Кремния двуокись по ГОСТ 9428—73, ч. д. а.

Магния окись по ГОСТ 4526—75.

Свинец.

Цинк по ГОСТ 3640—94.

Циркония двуокись, х. ч.

Сера, ч. д. а.

Серебро хлористое, х. ч.

Ванадий.

Железо карбонильное радиотехническое марки ПС по ГОСТ 13610—79.

Кобальт марки К-1 или более высокой по ГОСТ 123—98.

Марганец металлический марки Мр0 или Мр00 по ГОСТ 6008—90.

Медь марки М3 или более высокой по ГОСТ 859—2001.

Никель марки Н-2 или более высокой по ГОСТ 849—97.

Титан.

Хром марки Х00 по ГОСТ 5905—79.

Галлий марки ГЛ-1 по ГОСТ 12797—77.

Окиси лантана, церия, европия, гадолиния, лютеция, иттрия, чистые по определяемым примесям.

Растворы запасные, содержащие по 1 мг/см³ ванадия, железа, кальция, кобальта, магния, марганца, меди, никеля, свинца и цинка: 100 мг одного из металлов помещают в стакан и растворяют в 10 см³ азотной кислоты, разбавленной 1:1, переводят в мерную колбу вместимостью 100 см³, доводят до метки водой и перемешивают.

Растворы запасные, содержащие по 1 мг/см³ титана и хрома: 100 мг соответствующего металла растворяют в 20 см³ серной кислоты, разбавленной 1:1, переводят в мерную колбу вместимостью 100 см³, доводят до метки водой и перемешивают.

Раствор Л, содержащий по 0,1 мг/см³ соответствующих металлов, готовят перед употреблением: в мерную колбу вместимостью 100 см³ отмеряют пипеткой по 10 см³ каждого из запасных растворов ванадия, железа, кальция, кобальта, магния, марганца, меди, никеля, свинца и цинка, доводят до метки 1 %-ным раствором азотной кислоты и перемешивают.

Раствор Л1, содержащий по 0,01 мг/см³ ванадия, железа, кальция, кобальта, магния, марганца, меди, никеля, свинца и цинка, готовят перед употреблением разбавлением раствора Л в 10 раз 1 %-ным раствором азотной кислоты.

Раствор ЦЕ, содержащий по 0,1 мг/см³ соответствующих металлов, готовят перед употреблением: в мерную колбу вместимостью 100 см³ отмеряют пипеткой по 10 см³ каждого из запасных растворов железа, кальция, кобальта, магния, марганца, меди, никеля, свинца и цинка, доводят до метки 1 %-ным раствором азотной кислоты и перемешивают.

Раствор Ц1, содержащий по 0,01 мг/см³ железа, кальция, кобальта, магния, марганца, меди, никеля, свинца и цинка, готовят перед употреблением разбавлением раствора ЦЕ в 10 раз 1 %-ным раствором азотной кислоты.

Раствор запасной, содержащий 1 мг/см³ кремния: 214 мг двуокиси кремния помещают в платиновый тигель, добавляют 3 г углекислого натрия и сплавляют в муфельной печи при температуре 1200 °С. После охлаждения тигель помещают в платиновую чашку (предварительно обмыв дно тигля), добавляют 50—60 см³ воды, нагревают до полного растворения, переводят в мерную колбу вместимостью 100 см³, доводят водой до метки, быстро перемешивают и переливают в полиэтиленовую банку.

Раствор ЛЮ, содержащий по 0,1 мг/см³ кобальта, марганца, меди и никеля, готовят перед употреблением: в мерную колбу вместимостью 100 см³ вводят пипеткой по 10 см³ запасных растворов указанных металлов, доводят до метки 1 %-ным раствором азотной кислоты и перемешивают.

Раствор Е, содержащий по 0,1 мг/см³ железа и меди, готовят перед употреблением: в мерную колбу вместимостью 100 см³ вводят пипеткой по 10 см³ запасных растворов указанных металлов, доводят до метки раствором азотной кислоты с массовой долей 1 % и перемешивают.

Раствор И, содержащий по 0,1 мг/см³ магния и свинца, готовят перед употреблением: в мерную колбу вместимостью 100 см³ вводят пипеткой по 10 см³ запасных растворов указанных металлов, доводят до метки раствором азотной кислоты с массовой долей 1 % и перемешивают.

Раствор В, содержащий 0,1 мг/см³ ванадия, готовят перед употреблением разбавлением запасного раствора ванадия в 10 раз 1 %-ным раствором азотной кислоты.

Раствор В₁, содержащий 0,01 мг/см³ ванадия, готовят перед употреблением разбавлением раствора В в 10 раз 1 %-ным раствором азотной кислоты.

Раствор М, содержащий 0,1 мг/см³ меди, готовят перед употреблением разбавлением запасного раствора меди в 10 раз 1 %-ным раствором азотной кислоты.

Раствор М₁, содержащий 0,01 мг/см³ меди, готовят перед употреблением разбавлением раствора М в 10 раз 1 %-ным раствором азотной кислоты.

Раствор М₂, содержащий 0,001 мг/см³ меди, готовят перед употреблением разбавлением раствора М₁ в 10 раз 1 %-ным раствором азотной кислоты.

Раствор Т, содержащий 0,1 мг/см³ титана, готовят перед употреблением разбавлением запасного раствора титана в 10 раз 1 %-ным раствором серной кислоты.

Раствор Т₁, содержащий 0,01 мг/см³ титана, готовят перед употреблением разбавлением раствора Т в 10 раз 1 %-ным раствором серной кислоты.

Раствор Х, содержащий 0,1 мг/см³ хрома, готовят перед употреблением разбавлением запасного раствора хрома в 10 раз 1 %-ным раствором серной кислоты.

Раствор Х₁, содержащий 0,01 мг/см³ хрома, готовят перед употреблением разбавлением раствора Х в 10 раз 1 %-ным раствором серной кислоты.

Раствор Х₂, содержащий 0,001 мг/см³ хрома, готовят перед употреблением разбавлением раствора Х₁ в 10 раз 1 %-ным раствором серной кислоты.

Раствор Ка, содержащий 0,1 мг/см³ Са, готовят перед употреблением разбавлением запасного раствора в 10 раз раствором азотной кислоты с массовой долей 1 %.

Раствор Ка1, содержащий 0,01 мг/см³ Са, готовят перед употреблением разбавлением раствора Ка в 10 раз раствором азотной кислоты с массовой долей 1 %.

Раствор Ко, содержащий 0,1 мг/см³ Со, готовят перед употреблением разбавлением запасного раствора Со в 10 раз раствором азотной кислоты с массовой долей 1 %.

Раствор Ко1, содержащий 0,01 мг/см³ Со, готовят перед употреблением разбавлением раствора Ко в 10 раз раствором азотной кислоты с массовой долей 1 %.

Раствор Ко2, содержащий 0,001 мг/см³ Со, готовят перед употреблением разбавлением раствора Ко1 в 10 раз раствором азотной кислоты с массовой долей 1 %.

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

3. ПОДГОТОВКА К АНАЛИЗУ

3.1. Приготовление буферной смеси

3.1.1. При определении в окиси лантана примесей ванадия, железа, кобальта, марганца, меди, никеля, титана и хрома буферную смесь, представляющую собой порошок графит, содержа-

ший 2 % окиси галлия, готовят следующим образом. В стакан вместимостью 100 см³ помещают 1,5 г металлического галлия, приливают 80 см³ азотной кислоты, разбавленной 1:1, нагревают на плитке до полного растворения и упаривают до объема 15—20 см³.

В кварцевую чашку помещают 98 г порошкового графита, приливают полученный раствор галлия, добавляют воду до кашицеобразного состояния, перемешивают и высушивают под инфракрасной лампой в течение 5—6 ч. Полученную смесь помещают в ступку из органического стекла и пестиком перемешивают в течение 4 ч, периодически добавляя спирт, поддерживая смесь в кашицеобразном состоянии. Смесь переносят в кварцевую чашку и сушат в сушильном шкафу при 90—100 °С в течение 2—3 ч. Высушенную смесь перемешивают в ступке в течение 30 мин.

3.1.2. При определении в двуокиси церия примесей железа, кобальта, марганца, меди и никеля буферную смесь, представляющую собой порошок графит, содержащий 10 % хлористого натрия, готовят перетиранием 90 г порошкового графита с 10 г хлористого натрия в ступке из органического стекла в течение 1 ч.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 2).

3.1.3. При определении в окиси европия примесей кремния, железа, меди и цинка буферную смесь, представляющую собой порошок графит, содержащий 2 % серы, готовят перетиранием 98 г порошкового графита с 2 г серы в ступке из органического стекла в течение 1,5—2 ч.

(Введен дополнительно, Изм. № 2).

3.2. Приготовление образцов сравнения (ОС)

3.2.1. Для определения в окиси лантана примесей ванадия, железа, кобальта, марганца, меди, никеля, титана и хрома каждый образец сравнения (ОСОЛ) готовят следующим образом: 30 г основы — окиси лантана, чистой по определяемым примесям, помещают в кварцевую чашку, смачивают водой, добавляют 80 см³ азотной кислоты, разбавленной 1 : 1, растворяют при нагревании на плитке, вводят рассчитанные количества соответствующих растворов (см. табл. 1), упаривают до влажных солей, дважды обрабатывают дистиллированной водой, упаривают досуха, нагревают до полного удаления окислов азота и прокалывают в муфельной печи при 900—950 °С в течение 2 ч.

Затем каждый ОС растирают в ступке из органического стекла в течение 1 ч, периодически добавляя спирт, поддерживая смесь в кашицеобразном состоянии. Сушат под инфракрасной лампой и прокалывают в муфельной печи при 900—950 °С в течение 30—40 мин. Содержание каждой из определяемых примесей в ОСОЛ1—ОСОЛ5 и количество растворов, вводимых в основу, указаны в табл. 1.

Т а б л и ц а 1

Обозначение образца сравнения на основе окиси лантана	Массовая доля, %		Количество добавляемых растворов, см ³							
	ванадия, железа, кобальта, марганца, титана, никеля	меди, хрома	Л	Л ₁	М ₁	М ₂	Х ₁	Х ₂	Т	Т ₁
ОСОЛ1	1 · 10 ⁻³	2 · 10 ⁻⁴	3	—	6	—	6	—	3	—
ОСОЛ2	5 · 10 ⁻⁴	1 · 10 ⁻⁴	1,5	—	3	—	3	—	1,5	—
ОСОЛ3	2 · 10 ⁻⁴	5 · 10 ⁻⁵	—	6	1,5	—	1,5	—	—	6
ОСОЛ4	1 · 10 ⁻⁴	2 · 10 ⁻⁵	—	3	—	6	—	6	—	3
ОСОЛ5	5 · 10 ⁻⁵	1 · 10 ⁻⁵	—	1,5	—	3	—	3	—	1,5

(Измененная редакция, Изм. № 1).

3.2.2. Для определения в двуокиси церия примесей железа, кобальта, марганца, меди, никеля и хрома каждый образец сравнения (ОСОЦ) готовят следующим образом: 30 г основы — двуокиси церия, чистой по определяемым примесям, помещают в стакан вместимостью 600 см³, смачивают водой, добавляют 200 см³ азотной кислоты (1 : 1), растворяют при нагревании на плитке, добавляя постепенно 120 см³ пергидроля, переводят в платиновую чашку и вводят рассчитанное количество соответствующих растворов (см. табл. 2).

Далее поступают как указано в п. 3.2.1.

Таблица 2

Обозначение образца сравнения на основе двуокиси церия	Массовая доля каждой определяемой примеси, %	Количество добавляемых растворов, см ³			
		ЦЕ	Ц ₁	Х	Х ₁
ОСОЦ1	$1 \cdot 10^{-3}$	3	—	3	—
ОСОЦ2	$5 \cdot 10^{-4}$	1,5	—	1,5	—
ОСОЦ3	$2 \cdot 10^{-4}$	—	6	—	6
ОСОЦ4	$1 \cdot 10^{-4}$	—	3	—	3
ОСОЦ5	$5 \cdot 10^{-5}$	—	1,5	—	1,5

3.2.3. Для определения в двуокиси церия примесей ванадия и титана каждый образец сравнения (ОСОЦ_{ит}) готовят следующим образом: 20 г основы — двуокиси церия, чистой по ванадию и титану, помещают в стакан вместимостью 600 см³. Далее поступают, как указано в п. 3.2.2, используя 150 см³ азотной кислоты, разбавленной 1 : 1, 80 см³ пергидроля, а также растворы, указанные в табл. 3.

Таблица 3

Обозначение образца	Массовая доля, %		Количество добавляемых растворов, см ³			
	ванадия	титана	В	В ₁	Т	Т ₁
ОСОЦ _{ит} 1	$5 \cdot 10^{-3}$	$1 \cdot 10^{-3}$	10	—	2	—
ОСОЦ _{ит} 2	$2 \cdot 10^{-3}$	$5 \cdot 10^{-4}$	4	—	1	—
ОСОЦ _{ит} 3	$1 \cdot 10^{-3}$	$2 \cdot 10^{-4}$	2	—	—	4
ОСОЦ _{ит} 4	$5 \cdot 10^{-4}$	$1 \cdot 10^{-4}$	1	—	—	2
ОСОЦ _{ит} 5	$2 \cdot 10^{-4}$	$5 \cdot 10^{-5}$	—	4	—	1

3.2.4. Для определения в окиси европия примесей железа, кобальта, марганца, меди, никеля и хрома каждый образец сравнения (ОСОЕ) готовят следующим образом: 20 г окиси европия помещают в платиновую чашку, смачивают водой, добавляют 60 см³ азотной кислоты, разбавленной 1 : 1, растворяют при нагревании на плитке, вводят рассчитанное количество соответствующих растворов (см. табл. 4), далее поступают, как указано в п. 3.2.1. Содержание каждой из определяемых примесей в ОСОЕ1—ОСОЕ5 и количество растворов, вводимых в основу, указано в табл. 4.

Таблица 4

Обозначение образца на основе европия	Массовая доля каждой определяемой примеси, %	Количество добавляемых растворов ЦЕ и Х, см ³
ОСОЕ1	$1 \cdot 10^{-2}$	20
ОСОЕ2	$5 \cdot 10^{-3}$	10
ОСОЕ3	$2 \cdot 10^{-3}$	4
ОСОЕ4	$1 \cdot 10^{-3}$	2
ОСОЕ5	$5 \cdot 10^{-4}$	1

3.2.4.1. Для определения в окиси европия примесей кремния, железа, меди и цинка каждый образец сравнения (ОСОЕ) готовят следующим образом: 20 г окиси европия помещают в платиновую чашку, далее поступают, как указано в п. 3.2.4. Содержание каждой из указанных примесей в ОСОЕ6 — ОСОЕ10 и количество растворов, вводимых в основу, указано в табл. 4а.

Таблица 4а

Обозначение образца на основе европия	Массовая доля, %		Количество добавляемых растворов, см ³	
	железа, меди	кремния, цинка	Е	запасных цинка и кремния
ОСОЕ6	$1 \cdot 10^{-2}$	$1 \cdot 10^{-1}$	20	20
ОСОЕ7	$5 \cdot 10^{-3}$	$5 \cdot 10^{-2}$	10	10
ОСОЕ8	$2 \cdot 10^{-3}$	$2 \cdot 10^{-2}$	4	4
ОСОЕ9	$1 \cdot 10^{-3}$	$1 \cdot 10^{-2}$	2	2
ОСОЕ10	$5 \cdot 10^{-4}$	$5 \cdot 10^{-3}$	1	1

(Введен дополнительно, Изм. № 2).

3.2.5. Перетирание в ступке и высушивание под инфракрасной лампой ведут в боксе из органического стекла. Готовые образцы сравнения хранят в плотно закрытых банках из органического стекла.

Массовые доли каждой из определяемых примесей, указанных в табл. 1—4, даны в расчете на массовую долю соответствующего металла в смеси металлов и соответствующей основы — окиси РЗЭ.

3.2.6. Допускается приготовление образцов сравнения смешиванием окисей определяемых элементов с соответствующей основой (окисью РЗЭ) или по ГОСТ 23862.4—79 пп. 3.1, 3.2 при сохранении значений массовых долей определяемых элементов, приведенных в табл. 1—4.

(Введен дополнительно, Изм. № 1).

3.2.7. Для определения кальция в окисях гадолиния и иттрия каждый образец сравнения готовят следующим образом: 10 г основы помещают в кварцевую чашку, смачивают водой, добавляют 60—70 см³ азотной кислоты, разбавленной 1:1, растворяют при нагревании на плитке, вводят рассчитанные количества соответствующих растворов (табл. 4б), далее поступают, как указано в п. 3.2.1.

Таблица 4б

Обозначение образца сравнения	Основа	Массовая доля кальция, %	Количество добавляемых растворов, см ³	
			Ка	Ка1
ОСОКаГ1	Окись гадолиния	$3 \cdot 10^{-3}$	3	—
ОСОКаГ2	Окись гадолиния	$1 \cdot 10^{-3}$	—	—
ОСОКаИ2	Окись иттрия	$1 \cdot 10^{-3}$	1	—
ОСОКаГ3	Окись гадолиния	$5 \cdot 10^{-4}$	—	5
ОСОКаИ3	Окись иттрия			
ОСОКаГ4	Окись гадолиния	$3 \cdot 10^{-4}$	—	3
ОСОКаИ5	Окись иттрия	$2 \cdot 10^{-4}$	—	2
ОСОКаИ6	Окись иттрия	$1 \cdot 10^{-4}$	—	1

3.2.8. Для определения в окиси лютеция примесей кобальта, марганца, меди, никеля, титана и хрома каждый образец сравнения (ОСОЛю) готовят следующим образом: 20 г окиси лютеция помещают в кварцевую чашку, смачивают водой, растворяют в 80—90 см³ азотной кислоты, разбавленной 1:1, вводят рассчитанные количества соответствующих растворов, далее поступают, как указано в п. 3.2.1. Массовую долю каждой из определяемых примесей в ОСОЛю1 — ОСОЛю4 и количество растворов, вводимых в основу, указано в табл. 4в.

Таблица 4в

Обозначение образца на основе лютеция	Массовая доля каждой определяемой примеси, %	Количество добавляемых растворов ЛЮ, Т и Х, см ³
ОСОЛю1	$5 \cdot 10^{-3}$	10
ОСОЛю2	$2 \cdot 10^{-3}$	4
ОСОЛю3	$1 \cdot 10^{-3}$	2
ОСОЛю4	$5 \cdot 10^{-4}$	1

3.2.9. Для определения в окиси иттрия примесей магния и свинца каждый образец сравнения (ОСОИ) готовят следующим образом: 20 г окиси иттрия помещают в кварцевую чашку, смачивают водой, добавляют 70—90 см³ азотной кислоты, разбавленной 1:1, растворяют при нагревании на плитке, вводят рассчитанное количество соответствующего раствора, далее поступают, как указано в п. 3.2.1. Содержание магния и свинца в ОСОИ1 — ОСОИ4 и количество раствора, вводимого в основу, указано в табл. 4г.

Таблица 4г

Обозначение образца	Массовая доля магния и свинца, %	Количество добавляемого раствора И, см ³
ОСОИ1	$5 \cdot 10^{-3}$	10
ОСОИ2	$2 \cdot 10^{-3}$	4
ОСОИ3	$1 \cdot 10^{-3}$	2
ОСОИ4	$5 \cdot 10^{-4}$	1

3.2.10. Для определения в окиси иттрия примеси кобальта каждый образец сравнения (ОСОИКо) готовят следующим образом: 20 г окиси иттрия помещают в кварцевую чашку, смачивают водой, добавляют 70—90 см³ азотной кислоты, разбавленной 1:1, растворяют при нагревании на плитке, вводят рассчитанное количество соответствующего раствора кобальта, далее поступают, как указано в п. 3.2.1. Содержание кобальта в ОСОИКо1 — ОСОИКо5 и количество растворов, вводимых в основу, приведены в табл. 4д.

Таблица 4д

Обозначение образца сравнения	Массовая доля кобальта, %	Количество добавляемых растворов, см ³	
		Ко1	Ко2
ОСОИКо1	$1 \cdot 10^{-4}$	2	—
ОСОИКо2	$5 \cdot 10^{-5}$	1	—
ОСОИКо3	$2 \cdot 10^{-5}$	—	4
ОСОИКо4	$1 \cdot 10^{-5}$	—	2
ОСОИКо5	$5 \cdot 10^{-6}$	—	1

3.2.11. Для определения в окиси иттрия примеси циркония образцы сравнения готовят смешиванием окиси иттрия с двуокисью циркония. Головной образец сравнения (ГОСОИЦ), содержащий 10 % циркония, готовят смешиванием 135 мг двуокиси циркония с 865 мг окиси иттрия в ступке из органического стекла. Смесь тщательно перетирают в течение 1 ч, добавляя спирт для поддержания кашцеобразного состояния массы, высушивают в сушильном шкафу при 100—110 °С в течение 1 ч, затем прокалывают в муфельной печи при 850—900 °С в течение 1 ч. Остальные образцы сравнения готовят последовательным разбавлением ГОСОИЦ, а затем каждого последующего образца окисью иттрия. Массовая доля циркония в образцах сравнения и навески окиси иттрия и предыдущего образца приведены в табл. 4е.

Таблица 4е

Обозначение образца	Массовая доля циркония, %	Масса навесок, г	
		окиси иттрия	предыдущего образца (в скобках указано его обозначение)
ОСОИЦ1	1,0	0,900	0,100 (ГОСОИЦ)
ОСОИЦ2	$1 \cdot 10^{-1}$	4,500	0,500 (ОСОИЦ1)
ОСОИЦ3	$1 \cdot 10^{-2}$	16,200	1,800 (ОСОИЦ2)
ОСОИЦ4	$5 \cdot 10^{-3}$	8,000	8,000 (ОСОИЦ3)
ОСОИЦ5	$2 \cdot 10^{-3}$	10,800	7,200 (ОСОИЦ4)
ОСОИЦ6	$1 \cdot 10^{-3}$	9,000	9,000 (ОСОИЦ5)
ОСОИЦ7	$5 \cdot 10^{-4}$	9,000	9,000 (ОСОИЦ6)

3.2.7—3.2.11. (Введены дополнительно, Изм. № 2).

4. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

Металлы переводят в окиси по ГОСТ 23862.0—79.

4.1. Заполнение электродов при анализе окиси лантана

Навеску анализируемой пробы (образца сравнения или основы) массой 300 мг смешивают со 150 мг порошкового графита в ступке из органического стекла до получения однородной смеси. Полученную смесь высыпают на лист кальки и многократным погружением в нее электродов I заполняют плотно доверху кратеры пяти электродов. Таким же способом кратеры пяти электродов IV заполняют буферной смесью (п. 3.1.1).

4.2. Заполнение электродов при анализе двуокиси церия

4.2.1. При определении примесей железа, кобальта, марганца, меди и никеля в кратеры пяти электродов II последовательно помещают по 2 мг хлористого серебра и по 50 мг пробы (образца сравнения или основы). Электроды V заполняют буферной смесью (по п. 3.1.2) способом, изложенным в п. 4.1.

4.2.2. При определении примесей ванадия и титана 750 мг пробы (образца сравнения или основы) смешивают со 150 мг порошкового графита. Кратеры пяти электродов II заполняют полученной смесью (п. 4.1).

4.3. Заполнение электродов при анализе окиси европия

4.3.1. При определении примесей железа, кобальта, марганца, меди, никеля и хрома навеску анализируемой пробы (образца сравнения, основы) массой 200 мг смешивают с 200 мг порошкового графита.

4.3.2. При определении примесей кремния, железа, меди и цинка навеску анализируемой пробы (образца сравнения или основы) массой 200 мг смешивают с 200 мг буферной смеси (п. 3.1.3).

4.3.3. Полученной смесью заполняют кратеры трех электродов III и кратеры трех электродов VII (п. 4.1).

(Измененная редакция, Изм. № 2).

4.3а. Заполнение электродов при определении кальция в окисях гадолиния и иттрия

Навеску анализируемой пробы (образца сравнения или основы) массой 150 мг смешивают со 150 мг порошкового графита. Кратеры шести электродов VIII заполняют полученной смесью (п. 4.1).

4.3б. Заполнение электродов при анализе окиси лютеция

Навеску анализируемой пробы (образца сравнения или основы) массой 50 мг смешивают с 50 мг порошкового графита. Полученной смесью заполняют кратеры трех электродов IX (п. 4.1).

4.3в. Заполнение электродов при анализе окиси иттрия

4.3в.1. При определении примесей магния и свинца навеску анализируемой пробы (образца сравнения или основы) массой 100 мг смешивают со 100 мг порошкового графита. Полученной смесью заполняют кратеры трех электродов VIII. Буферной смесью (п. 3.1.2) заполняют кратеры таких же трех электродов VIII (п. 4.1).

4.3в.2. При определении примеси кобальта в кратеры пяти электродов IV последовательно помещают по 8 мг хлористого натрия и по 30 мг анализируемой пробы (образца сравнения или основы) и осторожно уплотняют набивкой из органического стекла. Кратеры пяти электродов VIII заполняют (п. 4.1) буферной смесью (п. 3.1.1).

4.3в.3. При определении примеси циркония навеску анализируемой пробы (образца сравнения или основы) массой 160 мг смешивают с 80 мг порошкового графита. Кратеры трех электродов V заполняют полученной смесью (п. 4.1).

4.3а — 4.3в.3. (Введены дополнительно, Изм. № 2).

4.4. Возбуждение и фотографирование спектров

Возбуждение спектров осуществляется дуговым разрядом между угольными электродами. Спектры фотографируют спектрографом ДФС-13 с дифракционной решеткой, работающей в первом порядке отражения, с трехлинзовой системой освещения. Условия возбуждения и фотографирования спектров указаны в табл. 5. Используются фотопластинки типа II. Экспонированные фотопластинки проявляют, промывают в проточной воде, фиксируют, промывают в проточной воде 15 мин и сушат.

Таблица 5

Основа	Примеси	Электроды		Решетка штг/мм	Ширина щели спектрографа, мм	Область длины волн, нм	Ток	Сила тока, А	Межэлектрод- ный промежу- ток, мм	Зажигание дуги	Время экспози- ции, с
		ниж- ний	верх- ний								
Оксид лантана	Ванадий, же- лезо, кобальт, марганец, ни- кель, медь, хром	I (анод)	V (катод)	1200	20	275,0—320,0	Посто- янный	15—16	4	Разведе- нием сомк- нутых электродов	60
Дву- окись церия	Железо, ко- бальт, марган- ец, медь, никель, хром	II (анод)	VII (катод)	1200	23	275,0—320,0	Посто- янный	20—21	4	—	30
		II (анод)	V (катод)	2400	23	300,0—320,0	Посто- янный	18	3	Предва- рительное обсырива- ние 20 с	20+100
Оксид европия	Железо, кобальт, медь, марган- ец, никель, хром	III	V	1200	15	275,0—320,0	Пере- менный	10	1,5	Разведе- нием сомкнутых электродов	120
		III VIII	V VIII	1200 1200	15 15	285,0—335,0 390,0—425,0	Пере- менный Пере- менный	12 12	1,2 2	Предва- рительное обсырива- ние 10 с	45 10+20
Оксиды гадоли- ния, иттрия	Кальций	IX (анод)	X (катод)	600	15	250,0—330,0	Посто- янный	12	4	—	60
Оксид лутетия	Кобальт, марганец, медь, ни- кель, титан, хром	VIII (анод)	VIII (катод)	1200	20	250,0—300,0	Посто- янный	15	2	—	60
		IV	VIII	1200	10—12	340,0—350,0	Посто- янный	18—19	2	—	15
		V (анод)	X (катод)	1200	15	330,0—350,0	Посто- янный	17—18	2	Предва- рительное обсырива- ние 20 с	20—100

(Измененная редакция, Изм. № 2).

5. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

5.1. В каждой спектрограмме фотометрируют почернения аналитических линий определяемых элементов S_n (табл. 6) и близлежащего фона S_{ϕ} и вычисляют разность почернений $\Delta S = S_n - S_{\phi}$. По всем параллельным значениям ΔS , полученным по спектрограммам, снятым для каждого образца, находят среднеарифметическое значение $\Delta \bar{S}$.

Таблица 6

Определяемый элемент	Длина волны аналитической линии, нм	Анализируемый материал
Ванадий	305,633	Оксид церия
	318,540	Оксид лантана
Железо	296,690	Оксид лантана
	302,064	Оксид церия
Кальций	302,107	Оксид европия
	393,3	Оксид иттрия
	396,8	Оксид гадолиния и иттрия
	422,6	Оксид гадолиния
Кобальт	304,401	Оксид лантана, церия, европия и лютеция
	345,350	Оксид церия и иттрия
Кремний	288,16	Оксид европия
Магний	279,5	Оксид иттрия
Марганец	279,487	Оксид церия
	280,108	Оксид лантана, церия и лютеция
	293,930	Оксид европия
Медь	324,754	Оксид лантана, церия, европия и лютеция
	327,396	Оксид церия и европия
Никель	300,249	Оксид лантана и европия
	305,062	Оксид церия и лютеция
Титан	308,803	Оксид церия
	323,452	Оксид лантана и лютеция
Хром	302,157	Оксид лантана, церия и европия
	302,067	Оксид лютеция
Цинк	334,55	Оксид европия
Цирконий	339,1	Оксид иттрия

(Измененная редакция, Изм. № 1, 2).

5.2. Если аналитическая линия определяемого элемента в спектрах основы образцов сравнения отсутствует, то, используя значения $\lg C$ и ΔS для образцов сравнения, строят градуировочный график в координатах ($\lg C$, $\Delta \bar{S}$). По этим графикам по значениям ΔS для пробы определяют содержание примеси в пробе.

Расхождения результатов двух анализов не должны превышать значений допускаемых расхождений, приведенных в табл. 7.

5.3. Если в спектрах основы образцов сравнения имеется слабая линия определяемого элемента, то при построении градуировочного графика вносят поправку на значение массовой доли определяемого элемента в основе образцов сравнения. Внесение поправки допустимо лишь при условии, что это значение не превышает установленного для метода нижнего предела определения.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

5.4. При контроле воспроизводимости параллельных определений из всех значений аналитических параметров, полученных по всем спектрограммам пробы, выбирают наибольшее и наименьшее значение ΔS_0 и ΔS_n и находят по градуировочному графику значения C_0 и C_n — наибольший и наименьший результаты параллельных определений примесей в пробе. Расхождения между ними (отношение большего результата к меньшему) не должны превышать значений допускаемых расхождений, указанных в табл. 7.

Таблица 7

Основа	Определяемая примесь	Массовая доля, %	Допускаемое расхождение	Основа	Определяемая примесь	Массовая доля, %	Допускаемое расхождение			
Оксид лантана	Ванадий	$5 \cdot 10^{-5}$	2,8	Дву- окись церия	Хром	$5 \cdot 10^{-5}$	3,1			
		$1 \cdot 10^{-4}$	1,7			$1 \cdot 10^{-4}$	2,7			
		$5 \cdot 10^{-4}$	1,7			$2 \cdot 10^{-4}$	2,7			
	Железо	$1 \cdot 10^{-4}$	3,0		Оксид европия	Железо	$1 \cdot 10^{-3}$	3,4		
		$3 \cdot 10^{-4}$	1,9				$5 \cdot 10^{-3}$	2,7		
		$1 \cdot 10^{-3}$	1,8				$1 \cdot 10^{-2}$	2,5		
	Кобальт	$5 \cdot 10^{-5}$	2,7			Кобальт	$5 \cdot 10^{-4}$	2,8		
		$1 \cdot 10^{-4}$	1,8				$1 \cdot 10^{-3}$	2,5		
		$5 \cdot 10^{-4}$	1,8				$1 \cdot 10^{-2}$	1,8		
Марганец	$5 \cdot 10^{-5}$	2,9	Марганец	$5 \cdot 10^{-4}$		3,1				
	$1 \cdot 10^{-4}$	1,8		$1 \cdot 10^{-3}$		2,5				
	$5 \cdot 10^{-4}$	1,8		$2 \cdot 10^{-3}$		2,3				
Медь	$1 \cdot 10^{-5}$	3,2	Медь	$5 \cdot 10^{-4}$	2,9					
	$5 \cdot 10^{-5}$	2,7		$1 \cdot 10^{-3}$	2,3					
	$1 \cdot 10^{-4}$	2,7		$2 \cdot 10^{-3}$	2,0					
Никель	$5 \cdot 10^{-5}$	2,6	Кремний	$5 \cdot 10^{-3}$	3,0					
	$1 \cdot 10^{-4}$	1,9		$2 \cdot 10^{-2}$	2,0					
	$5 \cdot 10^{-4}$	1,8		$5 \cdot 10^{-2}$	2,0					
Титан	$5 \cdot 10^{-5}$	2,5	Цинк	$5 \cdot 10^{-3}$	3,0					
	$1 \cdot 10^{-4}$	1,9		$2 \cdot 10^{-2}$	2,0					
	$5 \cdot 10^{-4}$	1,8		$5 \cdot 10^{-2}$	2,0					
Хром	$1 \cdot 10^{-5}$	3,1	Оксид гадолиния и иттрия	Кальций	$1 \cdot 10^{-4}$	3,0				
	$5 \cdot 10^{-5}$	2,7			$3 \cdot 10^{-4}$	3,0				
	$1 \cdot 10^{-4}$	2,7			$1 \cdot 10^{-3}$	2,0				
Двуокись церия	Ванадий	$5 \cdot 10^{-4}$		2,4			$3 \cdot 10^{-3}$	2,0		
		$1 \cdot 10^{-3}$		1,8			Оксид лантана	Кобальт	$5 \cdot 10^{-4}$	2,0
		$5 \cdot 10^{-3}$		1,6					$5 \cdot 10^{-3}$	2,0
	Железо	$3 \cdot 10^{-4}$		3,0	Марганец	$5 \cdot 10^{-4}$			2,0	
		$1 \cdot 10^{-3}$		2,8		$5 \cdot 10^{-3}$		2,0		
		Кобальт		$5 \cdot 10^{-5}$		2,5		Медь	$5 \cdot 10^{-4}$	2,0
	$1 \cdot 10^{-4}$		2,4	$5 \cdot 10^{-3}$	2,0					
	$1 \cdot 10^{-3}$		2,4	$5 \cdot 10^{-4}$	2,0					
	Марганец	$5 \cdot 10^{-5}$	3,7	Никель	$5 \cdot 10^{-4}$	2,0				
$1 \cdot 10^{-4}$		3,0	$5 \cdot 10^{-3}$		2,0					
$1 \cdot 10^{-3}$		2,4	Хром		$5 \cdot 10^{-4}$	2,0				
Медь	$5 \cdot 10^{-5}$	3,2		$5 \cdot 10^{-3}$	2,0					
	$1 \cdot 10^{-4}$	3,0		Кобальт	$5 \cdot 10^{-6}$	3,0				
	$1 \cdot 10^{-3}$	3,0	$1 \cdot 10^{-5}$		2,0					
Никель	$5 \cdot 10^{-5}$	2,6	$1 \cdot 10^{-4}$		2,0					
	$1 \cdot 10^{-4}$	2,4	Магний	$5 \cdot 10^{-4}$	2,0					
	$1 \cdot 10^{-3}$	2,4		$5 \cdot 10^{-3}$	2,0					
Титан	$5 \cdot 10^{-5}$	2,8		Свинец	$5 \cdot 10^{-4}$	2,0				
	$5 \cdot 10^{-4}$	2,0	$5 \cdot 10^{-3}$		2,0					
	$1 \cdot 10^{-3}$	1,8	Цирконий		$5 \cdot 10^{-4}$	2,0				
		$5 \cdot 10^{-3}$		2,0						

(Измененная редакция, Изм. № 2).

5.5. При контроле точности с использованием ГСО 2820—83 поступают следующим образом.

5.5.1. При анализе окиси лантана навеску ГСО массой 150 мг смешивают с 300 мг основы, далее проводят анализ, как указано в пп. 4.1, 4.4, 5.1—5.4. Результат анализа ($C_{ан}$) считают правильным, если отношение значений $C_{ан}$ и $\frac{1}{2} C_{ат}$ (вычисляют отношение большего значения к меньшему) удовлетворяет условию п. 18 ГОСТ 23862.0—79.

5.5.2. При определении ванадия и титана в окиси церия навеску ГСО массой 150 мг смешивают с 750 мг основы, далее проводят анализ как указано в пп. 4.2.2, 4.4, 5.1—5.4. Результат анализа ($C_{ан}$) считают правильным, если отношение значений $C_{ан}$ и $\frac{1}{5} C_{ат}$ (вычисляют отношение большего значения к меньшему) удовлетворяет условию п. 18 ГОСТ 23862.0—79.

5.5.3. При определении железа, кобальта, марганца, меди, никеля и хрома в окиси европия навеску ГСО массой 200 мг смешивают с 200 мг основы. При определении кремния, железа, меди и цинка в окиси европия навеску ГСО массой 198 мг смешивают с 2 мг серы и 200 мг основы. Далее проводят анализ, как указано в пп. 4.3.3, 4.7, 5.1—5.4.

Результат анализа ($C_{ан}$) считают правильным, если отношение значений $C_{ан}$ и $C_{ат}$ (вычисляют отношение большего значения к меньшему) удовлетворяет условию п. 18 ГОСТ 23862.0—79.

5.5.4. При определении кальция в окисях гадолиния и иттрия навеску ГСО массой 150 мг смешивают со 150 мг основы. Далее проводят анализ, как указано в пп. 4.4, 4.7, 5.1—5.4. Результат анализа ($C_{ан}$) считают правильным, если отношение значений $C_{ан}$ и $C_{ат}$ (вычисляют отношение большего значения к меньшему) удовлетворяет условию п. 18 ГОСТ 23862.0—79.

5.5.5. При анализе окиси лютеция навеску ГСО массой 50 мг смешивают с 50 мг основы. Далее проводят анализ, как указано в пп. 4.3б, 4.4, 5.1—5.4. Результат анализа ($C_{ан}$) считают правильным, если отношение значений $C_{ан}$ и $C_{ат}$ (вычисляют отношение большего значения к меньшему) удовлетворяет условию п. 18 ГОСТ 23862.0—79.

5.5.6. При анализе окиси иттрия: при определении магния и свинца навеску ГСО массой 100 мг смешивают со 100 мг основы. Далее проводят анализ, как указано в пп. 4.3в.1, 4.4, 5.1—5.4. Результат анализа ($C_{ан}$) считают правильным, если отношение значений $C_{ан}$ и $C_{ат}$ (вычисляют отношение большего значения к меньшему) удовлетворяет условию п. 18 ГОСТ 23862.0—79.

При определении циркония навеску ГСО массой 80 мг смешивают со 160 мг основы. Далее проводят анализ, как указано в пп. 4.3в.3, 4.4, 5.1—5.4. Результат анализа ($C_{ан}$) считают правильным, если отношение значений $C_{ан}$ и $\frac{1}{2} C_{ат}$ (вычисляют отношение большего значения к меньшему) удовлетворяет условию п. 18 ГОСТ 23862.0—79.

5.5—5.5.6. (Введены дополнительно, Изм. № 2).