

ГОСУДАРСТВЕННЫЕ СТАНДАРТЫ  
СОЮЗА ССР

КОНЦЕНТРАТЫ  
РЕДКОМЕТАЛЛИЧЕСКИЕ

МЕТОДЫ АНАЛИЗА

ГОСТ 25702.0-83—ГОСТ 25702.18-83

Издание официальное

МОСКВА — 1994

**КОНЦЕНТРАТЫ РЕДКОМЕТАЛЛИЧЕСКИЕ**

Общие требования к методам анализа  
Raremetallic concentrates.  
General requirements to the methods of analysis

ГОСТ  
25702.0—83\*

ОКСТУ 1760

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 5 апреля 1983 г. № 1613 срок введения установлен

с 01.07.84

Постановлением Госстандарта СССР от 29.09.88 № 3359 срок действия продлен до 01.07.99

Настоящий стандарт распространяется на редкометаллические концентраты: бадделейтовый, ильменитовый, иттриосинхизитовый, лопаритовый, черновой ниобиевый (пироклоровый), ниобиевый (пироклоровый), рутиловый, танталитовый, черновой танталовой, целестинитовый, цирконовый, устанавливает общие требования к методам анализа и требования безопасности при проведении анализа по определению их химического состава.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

**1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ**

1.1. Общие требования к методам анализа — по ГОСТ 27329—87.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

1.2. Отбор и подготовка проб к анализу — по нормативно-технической документации.

1.3. Для анализа берут среднюю пробу, измельченную и гомогенизированную, с размером частиц не более 0,074 мм.

1.4. Определяемые компоненты и пределы определяемых массовых долей приведены в табл. 1.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

\* Переиздание (май 1994 г.) с Изменением № 1, утвержденным в сентябре 1988 г. (ИУС 1—89).

Определяемый компонент	Анализируемый концентрат	Метод анализа	Среднее значение массовой доли, %	Обозначение стандарта
1. Окись алюминия	Ильменитовый	Комплексонометрический	2—6	ГОСТ 25702.1—83
	Итросиликатитовый	Спектральный	0,5—6	ГОСТ 25702.18—83
2. Окись бария	Рутитовый	Комплексонометрический	2—3	ГОСТ 25702.1—83
	Целестинитовый	Спектральный	0,2—3	ГОСТ 25702.18—83
	Церковитовый	Спектральный	0,05—3	ГОСТ 25702.18—83
	Целестинитовый	Комплексонометрический	1,5—3	ГОСТ 25702.1—83
3. Железо (запис)	Ильменитовый	Спектральный	0,2—3	ГОСТ 25702.18—83
	Ильменитовый	Атомно-абсорбционный	0,4—12	ГОСТ 25702.2—83
4. Железо (общее)	Ильменитовый	Спектральный	0,02—12	ГОСТ 25702.18—83
	Лопаритовый	Титриметрический	30—35	ГОСТ 25702.3—83
5. Окись ванадия	Ильменитовый	Комплексонометрический	25—55	ГОСТ 25702.4—83
	Лопаритовый	Фотометрический	0,5—3	ГОСТ 25702.4—83
	Ильменитовый	Спектральный с индукционной плазмой	0,5—3	ГОСТ 25702.18—83
	Лопаритовый	Комплексонометрический	10—25	ГОСТ 25702.4—83
	Лопаритовый	Спектральный	0,5—4	ГОСТ 25702.18—83
5. Окись ванадия	Ильменитовый	Спектральный	0,05—3	ГОСТ 25702.18—83
	Ильменитовый	Рентгеноспектральный	по способу внутреннего стандарта	ГОСТ 25702.5—83

Продолжение табл. 1

Определяемый компонент	Анализируемый концентрат	Метод анализа	Определение макс. массовых долей, %	Обозначение стандарта
6. Окись кальция	Нитробензый (пирохлоровый) Целеститовый	по способу стандарта фова Спектральный Атомно-абсорбционный Атомно-абсорбционный	1—3	ГОСТ 25702.5—83
			1—3	ГОСТ 25702.5—83
7. Двуокись кремния	Царконовый Ильменитовый Итросинхазитовый Лопаритовый Нитробензый (пирохлоровый) Танталитовый Рутитовый Целеститовый Царконовый	Спектральный Спектральный Фотометрический Фотометрический Гравиметрический Фотометрический Спектральный Спектральный Гравиметрический и фотометрический Спектральный Фотометрический Нейтронно-активационный	0,7—0,5	ГОСТ 25702.6—83
			0,02—0,3	ГОСТ 25702.18—83
			0,5—6	ГОСТ 25702.18—83
			5—10	ГОСТ 25702.7—83
			1,5—3	ГОСТ 25702.7—83
			7—15	ГОСТ 25702.7—83
			5—15	ГОСТ 25702.7—83
8. Окись магния 9. Пятноокись ниобия	Царконовый Лопаритовый	Спектральный Спектральный Гравиметрический и фотометрический Спектральный Фотометрический Нейтронно-активационный	0,3—3	ГОСТ 25702.18—83
			0,05—3	ГОСТ 25702.18—83
			28—30	ГОСТ 25702.7—83
			0,02—0,3	ГОСТ 25702.18—83
			5—9	ГОСТ 25702.8—83
8. Окись магния 9. Пятноокись ниобия	Нитробензый (пирохлоровый)	Спектральный с индукционной плазмой Дифференциальный фотометрический Фотометрический Нейтронно-активационный	5—9	ГОСТ 25702.8—83
			5—9	ГОСТ 25702.18—83
			25—65	ГОСТ 25702.8—83
			25—55	ГОСТ 25702.8—83
			25—65	ГОСТ 25702.8—83

Определяемый компонент	Анализируемый концентрат	Метод анализа	Определение макс. массовой доли, %	Обозначение стандарта
10. Сумма пятиокисей ниобия и тантала	Ниобиевый (пирохлоровый)	Гравиметрический	25—45	ГОСТ 25702.9—83
11. Редкоземельные элементы (сумма)	Иттриксизинитовый Лопаритовый	Комплексонометрический Комплексонометрический	3—15 10—32	ГОСТ 25702.10—83 ГОСТ 25702.10—83
12. Сера	Ниобиевый (пирохлоровый) Рутитовый	Титриметрический (водометрический) Титриметрическая (водометрическая)	0,02—0,15 0,02—0,15	ГОСТ 25702.11—83 ГОСТ 25702.11—83
13. Серножелезные стружки	Целественный	Атомно-абсорбционный	70—95	ГОСТ 25702.12—83
14. Пятиокись тантала	Лопаритовый	Экстракционно-фотометрический Нейтронно-активационный	0,5—0,7 0,5—0,7	ГОСТ 25702.13—83 ГОСТ 25702.13—83
	Танталитовый	Спектральный с индукционной плазмой	0,5—0,7	ГОСТ 25702.18—83
	Танталовый	Экстракционно-гравиметрический Экстракционно-фотометрический	10—60 0,1—2	ГОСТ 25702.13—83 ГОСТ 25702.13—83
15. Двоокись титана	Ильменитовый	Дифференциальный фотометрический	35—65	ГОСТ 25702.14—83
	Лопаритовый	Оксидометрический Дифференциальный фотометрический	35—65 38—40	ГОСТ 25702.14—83 ГОСТ 25702.14—83

Продолжение табл. 1

Определяемый компонент	Анализируемый коццстрат	Метод анализа	Определяемая массовая доля, %	Обозначение стандарта	
16. Пятюкья фосфора (общего)	Нюбкельный (парохлорельный) Рутельный	Спектральный с индукционной плазмой	36—40	ГОСТ 25702.18—83 ГОСТ 25702.14—83	
		Фотометрический	4—15		
	Щеркельный Ильменитовый	Дифференциальный фотометрический	85—99	ГОСТ 25702.14—83 ГОСТ 25702.14—83	
		Оксидиметрический	85—99		
	Рутельный (по фосфорно-ванадий-молибденовому гетерополикмлексу)	Спектральный	0,1—1,5	ГОСТ 25702.18—83 ГОСТ 25702.15—83	
		Фотометрический	0,05—0,5		
		Фотометрический	0,05—0,3		
		(по фосфорно-ванадий-молибденовому гетерополикмлексу)	0,05—1		
	Щеркельный (парохлорельный)	Щеркельный	Фотометрический	0,03—0,3	ГОСТ 25702.15—83 ГОСТ 25702.15—83
			Фотометрический (по синей форме фосфорно-молибденового гетерополикмлекса)	0,05—0,5	
Щеркельный	Щеркельный	Фотометрический (по синей форме фосфорно-молибденового гетерополикмлекса)	0,05—0,3	ГОСТ 25702.15—83	
Щеркельный	Щеркельный	Фотометрический (по синей форме)			

Определяемый компонент	Анализируемая концентрат	Метод анализа	Определяемая масса-часть, %	Обозначение стандарта
17. Пятиокись фосфора, связанного в виде апатита	Допаритовый Нюбевый (пироксеновый) (черной)	Фосфорно-цирконий-молибденового гетерополиксидного фотометрический (по желтой форме фосфорно-ванадий-молибденового гетерополиксидного фотометрический; с дифенилкарба-зидом в виде хромата натрия Спектральный Комплексометрический Комплексометрический Спектральный	0,05—0,3  0,05—0,5 2—20  0,01—0,3 0,3—2,6 0,1—3 75—98 60—67 0,3—2,5	ГОСТ 25702.15—83  ГОСТ 25702.15—83 ГОСТ 25702.15—83  ГОСТ 25702.16—83 ГОСТ 25702.18—83 ГОСТ 25702.17—83 ГОСТ 25702.18—83
18. Окись хрома	Ильменитовый			
19. Двухокись циркония	Бадделитовый Цирконитовый Рутитовый			

(Измененная редакция, Изм. № 1).

1.5. При определении массовых долей компонентов в концентратах методами, указанными в ГОСТ 25702.1-83—ГОСТ 25702.17-83, одновременно определяют массовую долю гигроскопической влаги по ГОСТ 22939.2—78 и вычисляют коэффициент пересчета ( $K$ ) по формуле

$$K = \frac{100}{100 - m}$$

где  $m$  — массовая доля гигроскопической влаги в анализируемом концентрате, %.

1.6. При определении массовых долей компонентов концентратов спектральным методом анализу подвергают пробу, высушенную при температуре  $(105 \pm 5)^\circ\text{C}$  до постоянной массы, если не указана другая температура.

1.7. Для взятия навесок используют аналитические лабораторные весы ВЛР-200Г, технические весы ВПТ-1, торсионные весы ВТ-500 по ГОСТ 13718—68 или аналогичных типов.

1.8. Массу навесок анализируемых концентратов при определении основного компонента и материала, используемого для приготовления образцов сравнения и основных растворов, взвешивают с погрешностью не более  $\pm 0,0002$  г.

Массу навесок анализируемых концентратов при определении примесных элементов, индикаторов для приготовления растворов или индикаторных смесей взвешивают с погрешностью не более  $\pm 0,001$  г, массу навески реактивов для приготовления титрованных и вспомогательных растворов — с погрешностью не более  $\pm 0,01$  г, плавней — с погрешностью не более  $\pm 0,1$  г.

1.9. Для проведения операций прокаливания и сплавления веществ с плавнями применяют муфельные лабораторные электропечи МП-2УМ или печи аналогичных типов.

Для проведения работ, связанных с сушкой, определением влажности материалов, применяют сушильные шкафы ШС-150 или шкафы аналогичных типов.

1.10. Для нагревания растворов применяют электрическую плитку с закрытой спиралью по ГОСТ 14919—83.

1.7—1.10. (Измененная редакция, Изм. № 1).

1.11. Выражение «растворение при сильном нагревании» означает, что электрическая плитка обеспечивает температуру нагрева  $500^\circ\text{C}$ , «при умеренном нагревании» —  $350\text{—}400^\circ\text{C}$ , «при слабом нагревании» —  $200^\circ\text{C}$ .

1.12. Для приготовления растворов и проведения анализов применяют дистиллированную воду по ГОСТ 6709—72 и реактивы квалификации не ниже ч. д. а., если не указана иная квалификация.



1.12а. В стандартах на методы анализа использованы массовая (грамм на дециметр кубический) и молярная (моль на дециметр кубический) концентрации растворов.

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.

1.12б. Массовую концентрацию основных растворов (при ее определении гравиметрическим методом), а также массовую концентрацию титранта по определяемому элементу и соотношение объемов растворов (в титриметрических методах) принимают и вычисляют как усредненный результат не менее трех параллельных определений. Вычисление проводят до четвертой значащей цифры.

1.12а; 1.12б. (Введены дополнительно, Изм. № 1).

1.13. Для проведения анализа применяют мерную лабораторную посуду не ниже 2-го класса точности по ГОСТ 20292—74 (бюретки, пипетки) и по ГОСТ 1770—74 (цилиндры, мензурки, колбы), а также стеклянную посуду (стаканы, колбы конические, воронки конические, эксикаторы и др.) по ГОСТ 25336—82, фарфоровую посуду и оборудование (тигли, лодочки, вставки для эксикаторов и др.) по ГОСТ 9147—80, посуду из прозрачного кварцевого стекла (тигли, колбы, пробирки и др.) по ГОСТ 19908—90, а также тигли и чашки из платины по ГОСТ 6563—75, посуду из стеклоуглерода марки СУ-2000.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

1.14. Допускается применять другую аппаратуру, материалы и реактивы при условии получения метрологических характеристик, не уступающих указанным в соответствующих стандартах на методы анализа.

1.15. При фотометрических определениях строят градуировочные графики, на оси абсцисс которых откладывают массу определяемого компонента в миллиграммах в общем объеме фотометрируемого раствора, а на оси ординат — усредненные значения оптических плотностей соответствующих им растворов, которые находят, проводя процедуру приготовления растворов для построения градуировочного графика и измерение их оптических плотностей не менее трех раз.

При построении градуировочного графика и проведении анализа используют одни и те же реактивы и растворы.

При атомно-абсорбционных определениях строят градуировочные графики, на оси абсцисс которых откладывают концентрацию определяемого компонента в  $\text{мкг/см}^3$ , а на оси ординат — ус-

редненные значения оптических плотностей (или высоты пиков) соответствующих им растворов.

Условия нахождения градуировочных характеристик для нейтронно-активационного, рентгеноспектрального и спектрального методов указаны в ГОСТ 25702.5—83, ГОСТ 25702.8—83, ГОСТ 25702.13—83 и ГОСТ 25702.18—83.

1.16. При дифференциальных фотометрических методах результаты анализа вычисляют с использованием градуировочных графиков. Для расчетов результатов анализа допускается пользоваться градуировочными факторами, если предварительно установлено, что для данных конкретных условий анализа (данном методом, в данном интервале массовых долей и с данной аппаратурой) градуировочный график прямолинеен во всем рабочем интервале концентраций и измеренная оптическая плотность раствора с концентрацией определяемого компонента, равной его концентрации в растворе сравнения («нулевом» растворе), равна нулю.

Градуировочный фактор ( $F$ ) для каждой концентрации стандартного раствора определяемого компонента вычисляют по формуле

$$F_i = \frac{m_i - m_1}{A_i} ,$$

где  $m_i$  — масса определяемого компонента во втором, третьем и т. д. растворах, мг;

$m_1$  — масса определяемого компонента в первом растворе (растворе сравнения), мг;

$A_i$  — оптическая плотность раствора с массой определяемого компонента  $m_i$  относительно раствора сравнения.

По всем полученным значениям находят среднее арифметическое значение  $\bar{F}_1$ . Затем готовят новые растворы того же состава, определяют для них значение фактора  $F_i$  и вычисляют среднее арифметическое значение  $\bar{F}_2$ . Градуировочный фактор ( $F$ ) вычисляют по формуле

$$F = \frac{\bar{F}_1 + \bar{F}_2}{2} .$$

1.17. При дифференциальных фотометрических методах анализа, в случае использования нейтральных светофильтров вместо растворов сравнения, предварительно три раза измеряют оптическую плотность нейтрального светофильтра относительно раствора сравнения при выбранной длине волны. Вычисляют среднее арифметическое значение оптической плотности нейтрального све-

тофильтра  $\bar{A}_c$  и находят эквивалентное значение массы определяемого компонента ( $m_c$ ) в миллиграммах по формуле

$$m_c = m_1 + \bar{A}_c \cdot F,$$

где  $m_1$  — масса определяемого компонента в первом растворе (растворе сравнения), мг.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

1.18. При спектральном анализе почернения аналитических линий определяемых элементов и линий сравнения (или фона) должны находиться на линейной части характеристической кривой фотопластины.

1.19. За окончательный результат анализа концентратов с помощью нейтронно-активационного метода при определении пятиокси ниобия, регламентируемом ГОСТ 25702.8—83, принимают среднее арифметическое результатов трех параллельных определений, а при комплексонометрическом определении двуокси циркония, регламентируемом ГОСТ 25702.17—83, — четырех параллельных определений, каждое из которых выполнено на отдельной навеске.

При всех других анализах, регламентируемых ГОСТ 25702.1-83 — ГОСТ 25702.18-83, за окончательный результат анализа принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, каждое из которых выполнено на отдельной навеске.

Числовое значение результата анализа должно оканчиваться цифрой того же разряда, что и соответствующее значение допускаемого расхождения результатов параллельных определений.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

1.20. Разность (расхождение) между результатами двух параллельных определений или разность (расхождение) между наибольшим и наименьшим результатами трех или четырех параллельных определений с доверительной вероятностью  $P=0,95$  не должна превышать значения допускаемых расхождений результатов параллельных определений, указанных в каждом стандарте на метод определения соответствующего элемента.

1.21. Допускаемые расхождения для промежуточных значений массовой доли определяемого компонента вычисляют методом линейной интерполяции.

График строят по приведенным в стандарте данным, по оси абсцисс которого откладывают массовую долю определяемого компонента в процентах, а по оси ординат — соответствующее значение допускаемого расхождения, в процентах.

1.22. Если расхождение между результатами параллельных определений превышает указанное значение, то анализ повторяют. Если и в этом случае расхождение между результатами параллельных определений превышает указанное значение, то проведение анализа данным методом прекращают до выявления и устранения причин, вызвавших наблюдаемые расхождения.

1.21; 1.22. (Измененная редакция, Изм. № 1).

1.23. Правильность результатов анализа контролируют способами, указанными в пп. 1.23.1—1.23.4.

1.23.1. Правильность результатов анализа контролируют, используя стандартные образцы состава, близкие по химическому составу к анализируемым образцам. Результаты анализа считают правильными, если разность между полученной массовой долей определяемого компонента и соответствующим аттестованным значением, обозначенным в свидетельстве на стандартный образец, не превышает  $\frac{1}{2}$  допускаемых расхождений между результатами двух параллельных определений,  $\frac{1}{2,8}$  допускаемых расхождений между результатами трех параллельных определений и  $\frac{1}{4}$  допускаемых расхождений между результатами четырех параллельных определений, установленных соответствующими стандартами.

В табл. 2 приведены стандартные образцы состава, рекомендуемые для проверки правильности результатов анализа.

Таблица 2

Определяемый компонент	Обозначение стандарта	Стандартный образец
Двуокись кремния	ГОСТ 25702.7—83, п. 2.2.3	Тантало-ниобиевый концентрат СВТ-17 (№ 651—75 по Госреестру)
Пятиокись ниобия	ГОСТ 25702.8—83, пп. 4; 5 п. 5	Лопаритовый концентрат СВТ-46А (№ 350—73 по Госреестру) Колумбитовый концентрат СВТ-15 (№ 349—73 по Госреестру)
Пятиокись тантала	ГОСТ 25702.13—83, пп. 2; 3 п. 4 п. 2	Лопаритовый концентрат СВТ-16А (№ 350—73 по Госреестру) Танталитовый концентрат СВТ-14 (№ 348—73 по Госреестру) Тантало-ниобиевый концентрат СВТ-6 (№ 104—74 по Госреестру)
Двуокись титана	ГОСТ 25702.14—83, п. 2	Лопаритовый концентрат СВТ-16А (№ 350—73 по Госреестру)

Допускается контролировать правильность результатов анализа по отраслевым стандартным образцам состава редкометалли-

ческих концентратов и стандартным образцам состава предприятий, аттестованным по ГОСТ 8.315—78.

1.23.2. Если для одних и тех же массовых долей определяемого компонента имеется два метода, контроль правильности результатов анализа одного из них проводится сопоставлением с результатами анализа одной и той же «контрольной» пробы вторым методом. Результаты анализа серии проб считают правильными, если для одной из них (контрольной) удовлетворяется неравенство  $d \leq 0,5 \sqrt{d_1^2 + d_2^2}$  (если анализы обоими методами выполняют на двух параллельных определениях);

$$d \leq 1,96 \sqrt{\frac{d_1^2}{2,77^2} + \frac{d_2^2}{3,31^2}}$$

(если анализ проверяемым методом выполняют на двух параллельных определениях), а анализ вторым методом выполняют на трех параллельных определениях, где  $d$  — разность результатов анализа «контрольной» пробы, полученных проверяемым и вторым методами,  $d_1$  и  $d_2$  — допускаемые расхождения между параллельными определениями проверяемым и вторым методами соответственно.

1.23.1; 1.23.2. (Измененная редакция, Изм. № 1).

1.23.3. Правильность результатов анализа при использовании фотометрических, гравиметрических, титриметрических, атомно-абсорбционных и рентгенофлуоресцентных методов проверяют способом варьирования навесок. При этом берут предусмотренное методикой анализа число навесок  $n$  одной «контрольной» пробы из серии анализируемых проб массой в два раза меньше указанной в соответствующем стандарте и проводят все операции анализа, указанные в этой методике. Результаты анализа серии проб считают правильными, если разность ( $d$ ) обоих результатов анализа «контрольной» пробы не превышает значения  $d = 0,7d_1$  при  $n = 2$  и  $d = 0,4d_1$  при  $n = 4$ , где  $d_1$  — допускаемое расхождение между результатами параллельных определений для определяемой массовой доли в соответствующем стандарте.

1.23.4. Правильность результатов анализа при использовании спектральных методов контролируют для каждого определяемого компонента при переходе к новому комплексу образцов сравнения. С этой целью для одной и той же пробы, содержащей определяемый компонент в контролируемом интервале значений массовой доли с использованием старого (ст) и нового (н) комплексов образцов сравнения, получают по четыре результата анализа и вычисляют среднее арифметическое значение  $C_{ст}$  и  $C_{н}$ . Затем

находят разность большего и меньшего из полученных значений  $C_{ст}$  и  $C_{н}$ . Результаты анализа считают правильными, если величина этой разности не превышает  $1/2$  допускаемого расхождения между результатами двух параллельных определений, приведенного в соответствующем стандарте для содержания, равного  $C_{ст}$ . Контроль правильности проводят для каждого интервала между ближайшими по содержанию образцами сравнения по мере поступления на анализ соответствующих проб.

1.23.5. Проверку правильности результатов анализа концентрата данного типа проводят не реже одного раза в месяц и не менее  $\frac{N}{20}$  раз в месяц, где  $N$  — число проб, проанализированных за месяц, с использованием тех же реактивов, растворов, аппаратуры, материалов и фотопластинок.

## 2. ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ

2.1. Требования безопасности при проведении химического анализа редкометаллических концентратов — по нормативно-технической документации, утвержденной в установленном порядке.