

МИНИСТЕРСТВО ГЕОЛОГИИ СССР
ВСЕСОЮЗНЫЙ НАУЧНО-ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ ИНСТИТУТ
МИНЕРАЛЬНОГО СЫРЬЯ (ВИМС)



Научный совет по аналитическим методам

Ядерно-физические методы

Инструкция №216-Х/ЯФ

НЕЙТРОННО-АКТИВАЦИОННОЕ
ОПРЕДЕЛЕНИЕ РЕНИЯ В РУДАХ,
ГОРНЫХ ПОРОДАХ И МИНЕРАЛАХ

Методика III категории

Москва
1985

№ 216-Х/ЯФ

РАЗРАБОТАНА: Всесоюзным научно-исследовательским институтом
минерального сырья (ВИМС)

ИСПОЛНИТЕЛИ: М.Б.Ширяева, канд. г.-м. наук ; Л.Н.Любимова, канд.
хим. наук ; Ю.П.Салмин ; К.Н.Рюмина ; М.А.Татаркин ;
Н.А.Левина.

ПРЕДСТАВЛЕНА К УТВЕРЖДЕНИЮ: Научным советом по аналитическим
методам при ВИМСе (протокол № 43
от 14.XI.83)

Председатель НСАМ Г.В.Остроумов

Председатель секции А.Л.Якубович
ядерно-физических методов

Ученый секретарь НСАМ Р.С.Фридман

УТВЕРЖДЕНА: Всесоюзным научно-исследовательским институтом
минерального сырья "ДС" МД 1985 г.

Зам.директора Г.В.Остроумов

СОГЛАСОВАНО: Зам.начальника Техниче-
ского управления
Мин geo СССР

И.И.Малков

Инструкция составлена и аттестована в соответствии с
ОСТ 41-08-205-81 "Управление качеством аналитической работы.
Порядок и содержание работы по аттестации методик количествен-
ного анализа минерального сырья".

НЕЙТРОННО-АКТИВАЦИОННОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ РЕНИЯ В РУДАХ, ГОРНЫХ ПОРОДАХ И МИНЕРАЛАХ

Назначение и область применения методики

Методика предназначена для определения $2 \cdot 10^{-7}$ - $1 \cdot 10^{-2}\%$ рения в медных, медно-молибденовых, медно-магнетитовых рудах, силикатных горных породах, силикатных минералах и молибденитах. Определению рения мешает золото, если его содержание более чем в 1000 раз превышает содержание рения.

Сущность методики анализа

Нейтронно-активационный метод определения рения заключается в образовании под действием тепловых нейтронов ядерного реактора радионуклида ^{186}Re ($T_{1/2} = 90$ ч) из стабильного нуклида ^{185}Re , его радиохимическом выделении и измерении интенсивности гамма-излучения ^{186}Re с энергией гамма-квантов 137 кэВ.

Пробы и образцы сравнения, упакованные в алюминиевую фольгу, облучают в потоке тепловых нейтронов $1,2 \cdot 10^{13}$ н/($\text{см}^2 \cdot \text{с}$) в течение 22 час. Продолжительность "остывания" составляет не менее трех суток.

Определению рения мешают радионуклиды, энергия гамма-квантов которых близка к 137 кэВ, а именно: ^{75}Se (136 кэВ); $^{99}\text{Mo} + ^{99m}\text{Tc}$ (140 кэВ)*; ^{175}Yb (138 кэВ); ^{181}Hf (137 кэВ); ^{193}Os (139 кэВ).

Мешает также комптоновский фон от более жесткого гамма-излучения радионуклидов ^{46}Sc , ^{59}Fe , ^{74}As , ^{103}Ru , ^{140}La , ^{198}Au , ^{233}Ra .

Для устранения мешающего влияния указанных элементов выполняют радиохимическое выделение рения.

После разложения пробы на стадии отделения гидроксидов рений отделяется от Sc , Fe , La , Pa , Yb , Hf и части (25-30%) Ru и Os .

От As , Se , $\text{Mo} + \text{Tc}$, Ru , Os , Au рений отделяют экстракцией метилэтилкетоном из 5 М раствора NaOH . Для увеличения селективности отделения экстракт промывают два раза 5 М раствором NaOH . Только при очень больших содержаниях этих элемен-

* Радионуклид ^{99}Mo образуется из ^{98}Mo при радиационном захвате, а также при делении урана.

тов в пробе ($C_{\text{Re}}:C_{\text{Os}} = 1:10^2$; $C_{\text{Re}}:C_{\text{Au}} = 1:10^2$; $C_{\text{Re}}:C_{\text{Se}} = 1:6 \cdot 10^3$; $C_{\text{Re}}:C_{\text{As}} = 1:10^5$; $C_{\text{Re}}:C_{\text{Ru}} = 1:10^6$; $C_{\text{Re}}:C_{\text{Mo}} = 1:10^7$) счи мешают определению рения.

При анализе силикатных горных пород и силикатных минералов, а также медно-молибденовых руд мешающим влиянием мышьяка, селена, рутения и осмия можно пренебречь, так как их содержание, как правило, не превышает предельно допустимого.

Если содержание золота в пробе в 100 раз больше содержания рения, экстрагируют золото 30%-ным раствором трибутилфосфата в толуоле из 1 М раствора азотной кислоты. После дополнительной экстракции рений можно определять в пробе в присутствии даже 1000-кратного количества золота. При экстракции кроме золота отделяются также осмий, мышьяк, селен и рутений: их содержание во фракции рения уменьшается на 2-3 порядка.

При анализе молибденитов и молибденсодержащих руд соизмеримые с рением количества технеция (продукт распада ^{99}Mo) переходят в экстракт и мешают его определению. Поэтому после экстракции рения метилэтилкетоном реэкстракти выдерживают перед измерением в течение трех дней для распада ^{99m}Tc .

Пробы разлагают сплавлением с пероксидом натрия. Образцы сравнения анализируют аналогично пробам. Радиохимический "выход" рения составляет $90 \pm 2\%$ (при дополнительной экстракции $80 \pm 5\%$). Навеска пробы обычно составляет 100 мг.

Средства измерения

1. Гамма-спектрометр, собранный из следующих блоков:

а) полупроводниковый детектор ДГДК или другого типа с чувствительной поверхностью не менее 40 mm^2 и разрешением не хуже 3,2 кэВ по энергии 1332 кэВ ^{60}Co ;

б) многоканальный анализатор АИ-256, АИ-1024, АИ-4096, УНО-4096 или другого типа, имеющий не менее 256 каналов;

в) спектрометрический усилитель СЭС2-03, ВУС-2 или другого типа с аналогичными параметрами.

2. Весы аналитические с точностью взвешивания не хуже 0,1 мг.

Весы поверяют один раз в два года.

3. Стандартные образцы с установленным содержанием рения $10^{-8} - 10^{-5}\%$.

Аппаратура и принадлежности

1. Дозиметр ДРГ-3 или СРП.
2. Набор образцовых спектрометрических гамма-источников ОСГИ-б.
3. Контейнеры свинцовые КП-10 или КП-12,6.
4. Пеналы алюминиевые для проб. Пеналы изготавливают в соответствии с требованиями службы реактора.
5. Бокс разборный 6К-НЖ, 6К-СТ или другого типа.
6. Делительные воронки на 100 мл.
7. Фольга алюминиевая толщиной не менее 0,015 мм.

Реактивы

1. Азотная кислота $d = 1,40$ ч.д.а., ГОСТ 4461-77.
2. Натрия гидроксид, 5 М раствор. Навеску 200 г гидроксида натрия (ГОСТ 4328-66) х.ч. или ч.д.а. растворяют в 500 мл воды и после остывания разбавляют водой до 1 л.
3. Натрия пероксид х.ч. или ч.д.а., ТУ 6-09-2706-79.
4. Натрий хлористый, 1%-й раствор. Навеску 10 г хлористого натрия х.ч. или ч.д.а. (ГОСТ 4233-77) растворяют в 1 л воды.
5. Метилэтилкетон х.ч. или ч.д.а., ТУ 6-09-782-75.
6. Спирт этиловый.
7. Углерод четыреххлористый ч.д.а., ГОСТ 20288-77.
8. Смесь трибутилфосфата (ТБФ) с толуолом в отношении 1:2. Смешивают 250 мл ТБФ х.ч. или ч.д.а. (ТУ 6-09-06-121-77) с 500 мл толуола (ГОСТ 5789-76).

Подготовка и выполнение анализа

I. Подготовка и облучение проб
Навеску пробы или стандартного образца 0,1 г запечатывают в пакетик из алюминиевой фольги (предварительно протертой спиртом), нумеруют и помещают в контейнер. В один контейнер обычно закладывают 20-25 проб и три навески стандартного образца.

Контейнер с пробами облучают в ядерном реакторе в потоке нейтронов $1,2 \cdot 10^{13}$ н/($\text{см}^2 \cdot \text{с}$) в течение 22 ч. Продолжительность остывания облученных проб составляет от трех до пяти суток.

Радиохимическое выделение рения

Пробу количественно переносят из алюминиевой фольги в железный тигель, прибавляют 5 г Na_2O_2 и сплавляют при 650–700°C до получения однородного расплава (приблизительно 2 мин.). Остывший сплав выщелачивают водой (70 мл), переносят в стакан на 400 мл, добавляют 5–6 капель спирта, кипятят 3–5 мин и фильтруют через фильтр с белой лентой диаметром 11 см. Стакан и осадок на фильтре промывают 3–4 раза 1%-ным горячим раствором хлористого натрия. Осадок гидроксидов отбрасывают. Фильтрат упаривают до 15 мл (метка на стакане) и переносят в делительную воронку. Стакан обмывают водой (10 мл) и присоединяют к фильтрату в делительной воронке. Приливают цилиндром 12 мл метилэтилкетона и экстрагируют рений в течение 2 мин. После расслоения фаз водный слой отбрасывают, а органический промывают два раза по 5 мл 5 М раствора NaOH . Промывные воды отбрасывают. К органическому слою в делительной воронке прибавляют 12 мл четыреххлористого углерода, перемешивают, приливают 12 мл воды и реэкстрагируют рений в течение 2 мин. После расслоения фаз органический слой отбрасывают, а реэкстракт сливают в стакан на 250 мл*. Если в пробе содержится технеций, то для распада ^{99m}Tc реэкстракт перед измерением выдерживают в течение 3 суток.

3. Дополнительное отделение рения от золота

Если в реэкстракте содержится золото в количестве, мешающем определению рения, то для отделения золота реэкстракт вновь переносят в делительную воронку, в стакан, в котором был реэкстракт, наливают 1,5 мл азотной кислоты с 1,40, обмывают стенки стакана водой (2–3 мл) и присоединяют к реэкстракту в делительной воронке. Объем раствора не должен превышать 15 мл. В делительную воронку приливают равное количество смеси ТБФ с толуолом и экстрагируют золото в течение 2 мин. После расслоения фаз водный слой сливают в стакан на 250 мл.

4. Подготовка измерительной аппаратуры

Для уменьшения натурального фона и для безопасной работы блок детектирования помещают в свинцовую защиту толщиной не менее 5 см. Для предотвращения радиоактивного

* Все стаканы для реэкстрактов одной партии должны быть одинакового размера.

загрязнения детектор закрывают лавсановой или полиэтиленовой пленкой.

После подачи питающих напряжений и проверки работоспособности в соответствии с инструкцией по эксплуатации гамма-спектрометр настраивают на измерение аналитического пика ^{186}Re (137 кэВ) таким образом, чтобы на полный пик приходилось 5-7 каналов*.

Проверяют чистоту блока детектирования по интенсивности и спектральному составу натурального фона, который измеряют в течение не менее 2000 с. При необходимости блок детектирования очищают от радиоактивных загрязнений, протирая его спиртом или заменяя защитную пленку.

5. Измерение на гамма-спектрометре

Перед началом измерений определяют интенсивность натурального фона и его спектр.

Интенсивность гамма-излучения проб и стандартных образцов измеряют в одинаковых геометрических условиях, то есть, при одинаковых расстояниях от детектора до стакана, размерах и форме стаканов, количестве раствора в стакане и пр. Предварительно устанавливают такое расстояние от детектора, чтобы была исключена перегрузка спектрометра. По интесиметру загрузка не должна превышать 3000 имп/с. По индикатору "мертвого" времени его доля не должна превышать 15%.

Серию измерений начинают и заканчивают измерением гамма-излучения стандартного образца (три навески).

Продолжительность измерения для проб с минимальными содержаниями рения составляет 2000 с. Для проб с большими содержаниями она может быть уменьшена, но при этом в пике должно быть не менее 10^3 импульсов (для уменьшения статистической погрешности).

Пример. Если при измерениях используется детектор с чувствительной поверхностью 50 mm^2 (ДГДК-50), то через неделю после облучения пробы, содержащие не более $5 \cdot 10^{-3}\%$ рения, измеряют непосредственно на поверхности детектора, а пробы с большими содержаниями устанавливают на некотором расстоянии над поверхностью детектора. Продолжительность измерений для проб, содержащих $n \cdot 10^{-6}\%$ рения, составляет

* При этом используют реперы из набора ОСГИ-6.

2000 с ; содержащих от $n \cdot 10^{-5}$ до $n \cdot 10^{-4}\%$ - 500-1000 с ;
содержащих большие количества - 200-500 с .

При измерениях следует контролировать уровень помех , выводя на осциллограф участок спектра вблизи аналитического пика . Основные возможные помехи - ^{99m}Tc и ^{198}Au , а также ^{191}Os .

При анализе молибденовых и урановых руд трехдневная выдержка проб после радиохимического выделения рения может оказаться недостаточной . Дополнительное время выдержки , необходимое для распада ^{99m}Tc ($T_{1/2} = 6$ час) , устанавливают из расчета , что активность ^{99m}Tc ежесуточно уменьшается в 16 раз . Присутствие ^{99m}Tc контролируют по его фотопику 140 кэВ , который в зависимости от соотношения ^{186}Re и ^{99m}Tc , разрешения и загрузки спектрометра может не разделяться с аналитическим пиком . Наличие ^{198}Au контролируют по фотопику 412 кэВ , увеличивающему фон в области аналитического пика ^{186}Re , а ^{191}Os - по фотопику 129 кэВ . Если ^{198}Au и ^{191}Os мешают определению рения , их отделяют экстракцией ТБФ .

6. Вычисление результатов анализа.

В каждом полученном спектре после идентификации пиков находят границы аналитического пика . Используя от двух до пяти каналов слева и справа от границ пика , находят среднее значение фона в расчете на один канал . Умножая эту величину на число каналов , приходящихся на аналитический пик , находят значение фона под пиком №п . Число импульсов (N) , зарегистрированных на участке спектра , соответствующем фотопику ^{186}Re , находят как сумму отсчетов в каналах пика за вычетом №п . Значение N для трех навесок стандартного образца (измеренных по два раза) усредняют .

Содержание рения в пробе Сп вычисляют по формуле :

$$C_p = \frac{N_p \cdot t_{co} \cdot m_{co}}{N_{co} \cdot t_p \cdot m_p} \cdot C_{co} ,$$

где N_p и N_{co} - число импульсов , зарегистрированных на участке спектра , соответствующем фотопику ^{186}Re , для анализируемой пробы и для стандартного образца ;

t_p и t_{co} - продолжительность измерения для пробы и для стандартного образца ;

m_p и m_{co} - навески пробы и стандартного образца ;

C_{co} - содержание рения в стандартном образце , % .

Содержание рения в анализируемых образцах и в образцах сравнения не должно различаться более чем в 10^3 раз.

Если в какой-либо пробе выделить пик на фоне невозможno или если $3\sqrt{N_{\varphi}} > N_p$, оценивают наибольшее содержание рения (\mathcal{L}), которое в данной пробе определить невозможно, по формуле:

$$\mathcal{L} = \frac{3\sqrt{N_{\varphi}} \cdot t_{co} \cdot m_{co}}{N_{co} \cdot t_n \cdot m_p} \cdot C_0$$

В результатах анализа в этом случае указывают, что $C_p \leq \mathcal{L}$.

Численные значения показателя точности результатов анализа и категория анализа

В табл. I приведены допустимые относительные среднеквадратические отклонения⁴ ($\sigma_{\varphi, \gamma}$), относительные среднеквадратические отклонения, полученные авторами инструкции ($\sigma_{\Sigma, \gamma}$), запас точности ($\mathcal{L} = \sigma_{\varphi, \gamma} / \sigma_{\Sigma, \gamma}$) и категория анализа⁴.

Таблица I

Допустимые и фактические среднеквадратические отклонения, запас точности и категория анализа

Интервал содержаний, %	Относительное среднеквадратическое отклонение, %	Запас точности		Категория анализа
		допустимое	фактическое	
	$\sigma_{\varphi, \gamma}$	$\sigma_{\Sigma, \gamma}$		
0,0050-0,0099	(16)	12	1,3	III
0,0020-0,0049	16	14	1,1	III
0,0010-0,0019	18	15	1,2	III
0,00050-0,00099	20	16	1,25	III
0,00020-0,00049	22	17,5	1,3	III
0,000050-0,00019	25	20	1,25	III
0,000020-0,000049	30	22	1,4	III
0,000005-0,000019	(30)	25	1,2	III
0,000002-0,0000049	(30)	28	1,1	III
0,0000005-0,0000019	(30)	30	1,0	III
0,0000002-0,00000049	(30)	30	1,0	III

Общие требования для обеспечения точности результатов анализа

Для получения точных результатов необходимо тщательно соблюдать условия анализа, изложенные в инструкции.

Техника безопасности

При работе с радиоактивными веществами следует руководствоваться общепринятыми правилами³.

Перевозить облученные пробы от реактора в лабораторию следует в свинцовых контейнерах в соответствии с требованиями Ш транспортной категории⁵. Разбирать контейнеры с пробами следует в лаборатории П класса, пользуясь при этом боксами^{*}.

Радиохимическое выделение рения можно выполнять в лаборатории Ш класса. Измерять гамма-излучение выделенных фракций можно в лаборатории Ш класса. Собирать, утилизировать и передавать на захоронение радиоактивные вещества следует в лаборатории П или Ш класса.

При использовании аппаратуры, находящейся под высоким напряжением, следует соблюдать соответствующие правила техники безопасности⁶. Все приборы должны быть надежно заземлены.

Литература

1. Борисова Л.В., Ермаков А.Н. Аналитическая химия рения. М., Наука, 1974.
2. Джелепов В.С., Кокшарова С.Ф. Гамма-кванты изотопов, применяемых в нейтронно-активационном анализе. М., Атомиздат, 1974.
3. Нормы радиационной безопасности НРБ-76 и основные санитарные правила ОСП-72/80. М., Энергоиздат, 1981.
4. ОСТ 41-08-212-82 Управление качеством аналитической работы. Классификация методов анализа минерального сырья по точности результатов".
5. Правила безопасности при транспортировке радиоактивных веществ. М., Атомиздат, 1973.
6. Правила технической эксплуатации электроустановок потребителей и правила техники безопасности при эксплуатации электроустановок потребителей. М., Атомиздат, 1975.

* Активность ориентировочно определяют радиометром.

Инструкция № 216-Х/АФ

Заказ № 96. Л-72323. Подписано к печати 04.06.85г.
Объем 0,6 уч.-изд.л. Тираж 650

Ротапринт ОСП ВМСа

Классификация методов анализа минерального сырья по
точности результатов (ОСТ 41-08-212-82)

Вид анализа	Категория точности анализа	Характеристика категории	Коэффициент Θ к допустимому среднеквадратическому отклонению	Запас точности метода анализа Z
Количественный анализ	I	Анализ, среднеквадратическое отклонение результатов которого должно быть в три раза меньше допустимого для методов III категории	0,33	$Z \geq 3$
	II	Анализ, среднеквадратическое отклонение результатов которого должно быть в два раза меньше допустимого для методов III категории	0,5	$2 \leq Z < 3$
	III	Анализ, среднеквадратическое отклонение результатов которого не должно превышать допустимых среднеквадратических отклонений	I	$I \leq Z < 2$
	IV	Анализ, относительное среднеквадратическое отклонение результатов которого может превышать допустимое для методов III категории в два раза, но составлять не более 30%	2	$0,5 \leq Z < I$
Полуколичественный анализ	У	Анализ, относительное среднеквадратическое отклонение результатов которого больше 30%. Воспроизводимость определения не менее четырех цифр (интервалов) на один порядок содержаний с доверительной вероятностью 68%	-	-

ТРЕБОВАНИЯ, ПРЕДЪЯВЛЯЕМЫЕ К ТОЧНОСТИ ПОЛНОГО АНАЛИЗА ГОРНЫХ ПОРОД И МИНЕРАЛОВ (ОСТ 41-08-212-82)

1. Требования, предъявляемые к точности полного анализа горных пород и минералов при определении отдельных компонентов методами III категории:

сумма компонентов должна составлять $99,5 \pm 1,5\%$, если определены все компоненты при содержании каждого выше $0,1\%$;

сумма компонентов должна составлять $99,9 \pm 1,5\%$, если определены все компоненты при содержании каждого выше $0,01\%$.

2. Требования, предъявляемые к точности полного анализа горных пород и минералов с повышенной точностью при определении главных (более 5%) компонентов методами I и II категории, остальных компонентов – методами III категории:

сумма компонентов должна составлять $99,5 \pm 0,8\%$, если определены все компоненты при содержании каждого выше $0,1\%$;

сумма компонентов должна составлять $99,9 \pm 0,8\%$, если определены все компоненты при содержании каждого выше $0,01\%$.