

ОПРЕДЕЛЕНИЕ СОДЕРЖАНИЯ УРАНА И ТОРИЯ В ОБРАЗЦАХ ПУТЕМ ДВОЙНОГО ОБЛУЧЕНИЯ γ -КВАНТАМИ

Л.Энхжин*, В.П.Перельгин**

* - Монгольский государственный университет

** - Объединенный институт ядерных исследований

1. ВВЕДЕНИЕ

Существующий в природе изотоп элемента тория-232 наряду с изотопами урана-238 и урана-235 является продуктом нуклеосинтеза, начавшего место в Солнечной системе 4.7 млн. лет назад. Период полураспада ^{232}Th - 9.1 млрд. лет - сопоставим с периодом полураспада изотопов ^{238}U - 4.5 млрд. лет и ^{235}U - 0.72 млрд. лет. Концентрация (кларк) элемента тория составляет согласно имеющимся данным 4.5×10^{-8} г/г для литосферы Земли, в то время как концентрация урана примерно в 2.2 раза ниже - 2.03×10^{-8} г/г [1]. В связи с этим возникает проблема недеструктивного анализа элемента тория и элемента урана во всемозможных образцах с высокой чувствительностью до 10^{-8} - 10^{-9} г/г и пространственным разрешением микровключений этих элементов до 10 - 20 мкм.

При определении содержания и пространственного распределения элемента тория в образцах с помощью твердотельных ядерных детекторов обычно используют пучки легких быстрых частиц, индуцирующих деление ядер Th на осколки сравнимой массы. Однако такие частицы индуцируют также деление ядер изотопов урана, обычно содержащегося в тех же образцах в виде микропримесей. Для определения содержания и пространственного распределения урана используют реакцию деления ядер ^{235}U тепловыми нейтронами. Такое двухкратное облучение позволяет учесть фон от деления микропримесей урана и получить достоверные данные о содержании тория в образцах. Было нами предложен усовершенствованный метод определения тория в образцах с помощью γ -квантов с энергией (7 - 23 МэВ) и тепловых нейтронов [2].

В настоящей работе нами разработан метод одновременного определения содержания урана и тория путем двойного облучения γ -квантами. Эксперименты проводились на пучках тормозного излучения, получаемого на микротроне МТ-25 Лаборатории ядерных реакций Объединенного института ядерных исследований.

2. МЕТОДИКА

При определении содержания урана и тория в образцах с помощью γ -квантов наиболее трудноопределяемыми величинами являются сечения деления урана и тория γ -квантами. Поэтому вместе с отношениями сечений деления урана и тория $\sigma_U^\gamma/\sigma_{Th}^\gamma$ нами определялось отношение выходов реакций деления урана и тория γ -квантами - отношение плотностей треков осколков деления N_U/N_{Th} для металлических пластинок урана и тория (толстых источников осколков), допуская, что пробеги осколков деления урана и тория приблизительно одинаковы.

Поверхности пластинок урана и тория сперва очищались до металлического блеска для устранения покрывающей их окиси. Затем пластиинки, запакованные в лавсановые пакеты, облучались в течение (5^{*} - 60) с γ -квантами с максимальной энергией от 7 до 23.5 МэВ. Каждый раз облучение производилось в одной и той же геометрии: препараты размером (50 x 50) мм² располагались перпендикулярно оси пучка на расстоянии 100 мм от алюминиевого фильтра. После облучений детекторы протравливались в 6N NaOH при температуре 60°C.

На рис. 1 графически изображено отношение плотностей треков на детекторах, находившихся в контакте с металлическими пластинками урана и тория, при различных энергиях γ -квантов.

Как видно из рисунка, отношение N_U/N_{Th} менялось от 1.7 до 3.3, достигая максимума в области гигантского резонанса - (14 - 17) МэВ.

При максимальной энергии γ -квантов 20 МэВ облучались также соли - уранил нитрат $UO_2(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$ и углекислый торий $Th(CO_3)_2$. Проведенные авторами [3] детальные исследования зависимости эффективного рабочего слоя вещества $R_{\text{эфф}}$ от атомного номера Z исследуемого образца показали, что величина $R_{\text{эфф}}$ меняется в широких пределах от 0.9 мг/см² для углеводородов до (4.5 - 5) мг/см².

для элементов Au - U (внешний детектор осколков деления - лавсан, споди мусковит, поликарбонат). Теми же авторами получена

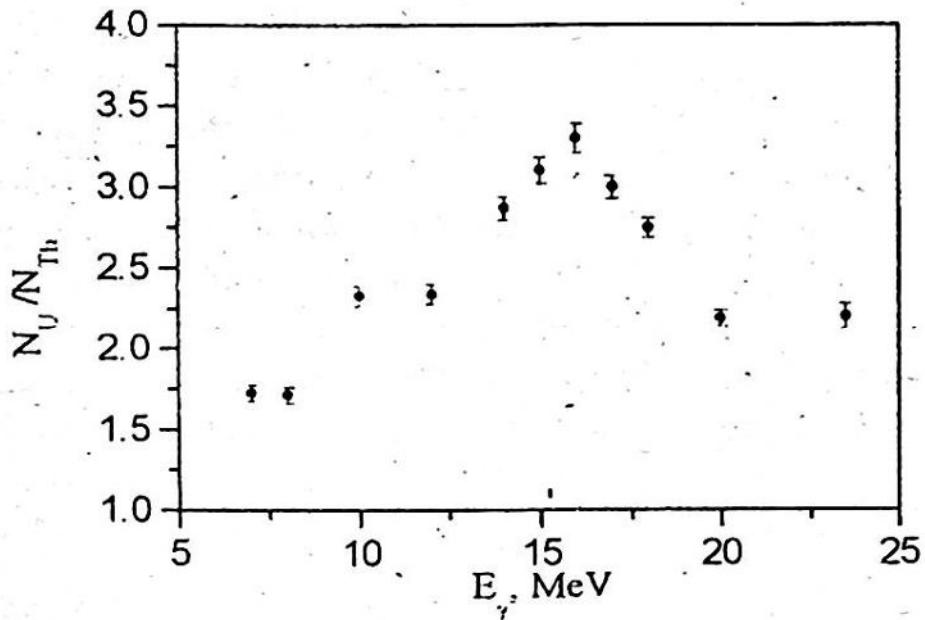


Рис. 1. Отношение выходов осколков деления от бесконечно толстых слоев металлического урана и тория в зависимости от энергии γ-квантов

полуэмпирическая формула для эффективного рабочего слоя вещества с известной концентрацией составляющих его компонентов :

$$R_{\text{эфф}} = (0.046 \sum_{i=1}^n \alpha_i Z_i + 0.78) \quad (1)$$

где Z_i - атомный номер i-ой компоненты, α_i - ее концентрация в процентах.

Учитывая эффективный рабочий слой для этих солей по формуле (1) - 1.1 мг/см² для UO₂(NO₃)₂·6H₂O и 1.55 мг/см для Th(CO₃)₂ - определили отношение N_U/N_{Tb} равным 2.19±0.27. Это значение точно совпадает в пределах ошибок со значением отношения, полученным с помощью металлических пластинок урана и тория, что подтверждает справедливость формулы (1).

Таким образом, содержание в образцах как тория, так и урана можно определить путем облучения их γ-квантами двух энергий: 15 ±

17) МэВ, где отношение выхода реакции $U(\gamma, f)$ и реакции $Th(\gamma, f)$ максимально и составляет ≈ 3.3 , и другой - в области энергии ($7 \div 8$ МэВ, при которой данное соотношение в два раза ниже. Однако при этой энергии выход осколков деления на 1 мкА·ч экспозиции в 10^{-12} раз ниже, чем при $E_\gamma = (15 \div 17)$ МэВ), поэтому мы предпочли использовать область энергии ($20 \div 23$) МэВ. Преимущество данного метода состоит в том, что при облучении образцов γ -квантами на микротроне при интенсивности пучка электронов ≈ 10 мкА требуется всего 1 ч экспозиции (при C_U и $C_{Th} \approx 10^{-6} \div 10^{-7}$ г/г) при каждой энергии, тогда как облучение образцов тепловыми нейтронами на микротроне в графитовом кубе требует минимум $10 \div 12$ ч.

Плотности треков на детекторах, облученных в контакте с урановым эталоном и образцом, будут соответственно равны (индексы 1 и 2 соответствуют областям энергий ($20 \div 23$) МэВ и ($15 \div 17$ МэВ)):

$$N^1_{\text{обр}} = \phi^1 \sigma_U^1 \varepsilon C_U R_{\text{эфф}} A/238 + \phi^1 \sigma_{Th}^1 \varepsilon C_{Th} R_{\text{эфф}} A/232 \quad (2)$$

$$N^2_{\text{обр}} = \phi^2 \sigma_U^2 \varepsilon C_U R_{\text{эфф}} A/238 + \phi^2 \sigma_{Th}^2 \varepsilon C_{Th} R_{\text{эфф}} A/232$$

$$N^1_{\text{эт}} = \phi^1 \sigma_U^1 \varepsilon C_{U\text{эт}} A/238 \quad (3)$$

$$N^2_{\text{эт}} = \phi^2 \sigma_U^2 \varepsilon C_{U\text{эт}} A/238$$

где $\phi^{1,2}$ - поток γ -квантов, $\sigma_U^{1,2}$ и $\sigma_{Th}^{1,2}$ - сечения деления ядер урана и тория γ -квантами соответствующих энергий, ε - эффективность регистрации детектора, $R_{\text{эфф}}$ - эффективный рабочий слой образца в $\text{мг}/\text{см}^2$, A - число Авогадро, C_U и C_{Th} - концентрации соответственно урана и тория в образце, $C_{U\text{эт}}$ - концентрация урана в эталоне в $\text{мг}/\text{см}^2$.

Заменив отношения сечений деления ядер урана и тория σ_{Th}^1/σ_U^1 и σ_{Th}^2/σ_U^2 на отношения выходов реакций $U(\gamma, f)$ и $Th(\gamma, f)$ - плотностей треков от "бесконечно толстых" слоев урана и тория, из

этих двух систем выражений можно вывести формулы для содержания тория и урана в образцах C_{Th} и C_U :

$$C_{Th} = \frac{C_U; \frac{N^1_{\text{обр}}/N^1_{\text{эт}} - N^2_{\text{обр}}/N^2_{\text{эт}}}{R_{\text{эфф}} \frac{N^1_{Th}/N^1_U - N^2_{Th}/N^2_U}}}{(4)}$$

$$C_U = \frac{C_U \text{ эт} \frac{N^2_{\text{обр}} \left\{ \frac{N^1_{\text{обр}}/N^1_{\text{эт}} \times N^2_{\text{эт}}/N^2_{\text{обр}} - 1}{1 - \frac{N^1_{Th}/N^1_U \times N^2_U/N^2_{Th} - 1}{N^2_{\text{эт}}} \right\}}{R_{\text{эфф}}}}{(5)}$$

3. ИССЛЕДОВАНИЕ ОБРАЗЦОВ

При определении содержания тория в образцах в качестве эталонов использовались нанесенные на алюминиевую фольгу равномерные слои естественного урана 0.13 мкг/см².

Образцы измельчались в тонкий порошок в агатовой ступке и запаковывались в лавсановые пакетики со стороной ≈ 1 - 1.5 см или изготавливались в виде твердых слоев: несколько десятков миллиграммов вещества каждого образца взвешивались в ацетоне с добавкой 0.1 % по весу клея БФ-6, взвесь помещали в алюминиевые кюветы размером 15x15x10⁻³ мм³, ацетон испарялся и осадок высущивался при температуре 70°C, а затем на слой накладывались лавсановые детекторы.

При облучении образцы и эталоны располагались перпендикулярно оси пучка, причем так, чтобы ближний к пучку образец находился на расстоянии 100 мм от алюминиевого фильтра (так же, как и при облучении металлических пластинок урана и тория для определения отношения N_U/N_{Th}). Использовались 3 эталонных препарата, один из которых располагался впереди исследуемых образцов, другой - в середине, а третий - в конце. Затем значения плотностей треков осколков деления от трех эталонов экстраполировались для каждого образца.

Исследовались образцы золы угля из Монголии, пепла сигарет, а также почвенные образцы из Красноярска. Содержание урана во всех образцах определялось также методом облучения тепловыми нейтронами (n -метод), содержание тория - тепловыми нейтронами и γ -квантами с энергией 20 МэВ (n/γ - метод). Результаты измерений представлены в таблице 1.

Таблица 1. Результаты измерений содержания U и Th в образцах, полученные двумя методами

Образец	$C_U, \times 10^{-6} \text{ г/г}$		$C_{Th}, \times 10^{-6} \text{ г/г}$	
	n -метод	γ_{20}/γ_{16} -метод	n/γ_{20} -метод	γ_{20}/γ_{16} -метод
Зола угля				
1	115.4 ± 13.8	117.8 ± 14.1	64.4 ± 7.7	73.3 ± 8.8
2	114.5 ± 13.7	109.3 ± 13.1	78.9 ± 9.4	86.8 ± 10.4
3	71.1 ± 8.5	65.5 ± 7.9	18.3 ± 2.2	18.4 ± 2.2
Пепел сигарет				
1	0.32 ± 0.05	0.39 ± 0.06	0.15 ± 0.02	0.17 ± 0.03
2	0.20 ± 0.03	0.24 ± 0.04	0.42 ± 0.06	0.39 ± 0.06
3	0.11 ± 0.01	0.15 ± 0.02	0.24 ± 0.04	0.24 ± 0.04
Почвенные образцы				
1	2.4 ± 0.4	2.1 ± 0.3	2.4 ± 0.4	2.8 ± 0.5
2	1.6 ± 0.2	1.8 ± 0.3	3.9 ± 0.6	4.4 ± 0.6
3	2.2 ± 0.3	2.0 ± 0.3	6.6 ± 1.0	7.2 ± 1.1

4. ВЫВОДЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

Как видно из таблицы, результаты измерений, полученные двумя способами, в пределах ошибок совпадают друг с другом.

Этот метод может иметь практическое применение для анализа образцов (почв, живых организмов, растений и т. д.), сильно загрязненных техногенным плутонием. Суть в том, что содержание ^{239}Pu в образцах может быть определен с помощью деления его яде-

тепловыми нейтронами ($\sigma_f = 754$ бн). Однако определению ^{239}Pu таким способом мешает присутствующий в естественном уране изотоп ^{235}U , имеющий $\sigma_f = 582$ бн. Мешающий элемент U может быть учтен с помощью деления γ -квантами ядер изотопа ^{238}U ($^{235}\text{U}/^{238}\text{U} = 0.0072$). [4, 5]. И в этих работах использовался "тонкий" эталон из естественного урана, содержащий 3.29×10^{14} атомов на см^2 . В качестве детекторов осколков деления также служили лавсановые детекторы. Однако при облучении γ -квантами образцов делятся также присутствующие в них ядра ^{232}Th . Элемент торий может быть учтен при помощи предложенного метода.

Каким бы сильным ни было загрязнение плутонием, его содержание в образцах меньше содержания урана и тория в них (их содержание в природе по порядку величины равно $10^{-7} - 10^{-8}$ г/г) на несколько порядков, поэтому такие эксперименты могут быть проведены для образцов, химическим путем "очищенных" от урана и тория до порядка величины $10^{-11} - 10^{-14}$ г/г [4, 5]. В таких экспериментах требуется длительное облучение как нейtronами, так и γ -квантами двух областей энергии. В работе [5] отмечено, что за 10 ч работы микротрона МТ-25 от используемого в опытах эталона естественного урана регистрировали порядка 10^5 треков осколков деления, откуда сделан вывод, что поток электронов на МТ-25 обеспечивает необходимую чувствительность контроля за присутствием ^{235}U в плутониевой фракции на уровне 10^{-13} г/ см^2 . Время облучения нейtronами на реакторе ИБР-30 (кадмиевое отпложение около 100) выбирали с таким расчетом, чтобы число треков от уранового эталона составляло $(1 - 2) \times 10^6$, что соответствовало 10^2 трекам для 10^{-13} г ^{239}Pu .

Метод определения содержания урана с помощью двойного γ -облучения в комбинации с методом его определения с помощью тепловых нейтронов дает возможность зафиксировать случаи обеднения или обогащения урана в образцах. Несоответствие измерений содержания урана двумя способами давало бы степень обеднения урана, так как какое-либо отклонение в соотношении $^{235}\text{U}/^{238}\text{U}$ не оказало бы влияния на результаты, получаемые с помощью деления ядер ^{238}U γ -квантами, будучи включенным в пределы ошибок измерений. Если обозначить концентрацию урана в образце, измеренной с помощью

деления ядер ^{238}U через ^{238}C , а ^{235}U - через ^{235}C , то отношение $\frac{^{235}\text{U}}{^{238}\text{U}} = \Gamma$ в данном образце с обогащенным (обогащенным) ураном будет выражаться как

$$\Gamma = C^{235}/C^{238} \times 0.0072.$$

АННОТАЦИЯ

Описан новый метод одновременного определения содержания урана и тория в образцах путем двухкратного облучения γ -квантами. Измерено отношение выходов реакций деления урана и тория для "бесконечно толстых" слоев в области энергии γ -квантов от 7 до 23 МэВ - металлические пластиинки урана и тория в контакте с лавсановыми детекторами облучались на микротроне МТ-25. Метод основан на том, что отношение $N_{\text{U}}/N_{\text{Th}}$ различается весьма существенно в зависимости от энергии γ -квантов - от 1.7 до 3. Облучив образцы и эталон γ -квантами с энергией (20 - 23) МэВ и (15 - 17) МэВ, можно определить содержание как тория, так и урана.

Представлено сравнение результатов измерений содержания урана и тория с помощью предложенного и другого методов.

Литература:

1. Cameron A.G.W. *Space Sci. Rev.*, Vol. 15, p. 121-141, 1973
2. Olgonsuren O., et. al. *Radiation Measurements*, Vol. 24, No. 1, p. 83-86, 1995
3. Абдуллаев Х и др. Препринт ОИЯИ Р13-3243, Дубна, 1967
4. Perelygin V.P., Chuburkov Yu. T. *Nucl. Tracks Radiat. Meas.*, Vol. 22, Nos. 1-4, p. 869-872, 1993
5. Чубурков Ю.Т. и др. Препринт ОИЯИ Р6-94-373, Дубна, 1994