

Практическое отсутствие в спектрах на рис. 3 пиков в диапазоне частот от 15 до 18 Гц вызвано тем, что в этой области частот перемещение органа регулирования почти на два порядка меньше длины волны акустического поля, созданного внешним излучателем в воде внутри канала. Это приводило к очень малой глубине модуляции амплитуды поля на частотах от 15 до 18 Гц.

Спектры, подобные представленным на рис. 3, были измерены с использованием гидрофона и акустических приемников, расположенных на внешней поверхности корпуса канала в различных точках по его высоте. Характерно, что вид этих спектров слабо зависел от типа акустического приемника и места его размещения. Это свидетельствовало о том, что каждый акустический приемник содержит в своем сигнале информацию о движении органа регулирования и его элементов конструкции во всех сечениях по высоте канала.

Как уже отмечалось, аналогичным свойством обладали сигналы с датчиками пульсаций давления. Вид их спектров также фактически не зависел от места расположения датчика. Учитывая эти обстоятельства, а также то, что сила, вызывающая перемещения органа регулирования,

определяется пульсациями давления в канале, можно было предположить, что при совместной обработке сигнала датчика пульсаций давления и огибающей амплитуды внешнего акустического поля четко выделяются все характеристические частоты динамических перемещений.

На рис. 4 представлены результаты измерения взаимных спектров пар сигналов для симметричного и несимметричного входов теплоносителя в канал. Из рисунков следует, что такой способ действительно дает возможность выделить все частоты вибрации органа регулирования, а также зарегистрировать относительное изменение амплитуд вибрации на различных частотах при изменении условия входа потока в канал.

Сравнение спектров (см. рис. 4, а и 2, а; 4, б и 2, б) показывает, что результаты измерения перемещений органа регулирования для различных условий входа теплоносителя в канал, полученные с применением активного акустического метода, хорошо согласуются с результатами, которые были получены с применением датчиков перемещения индукционного типа.

Поступило в Редакцию 15.04.80

УДК 541.135:546.799.516

Поглощение альфа-излучения в плоских слоях окиси урана

СУРИН В. М.

Для определения количества α -активных препаратов известного изотопного состава в плоских слоях в измеренную счетчиками с 2π -геометрией активность вводят поправки на обратное рассеяние α -частиц от подложки и на

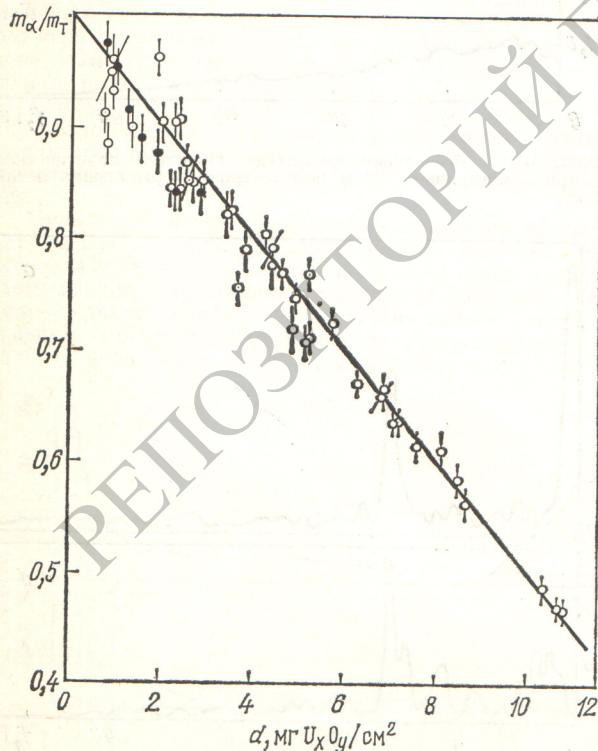
поглощение в веществе слоя. Для материалов подложки с небольшим Z , например для сплавов алюминия, часто применяемых в ядерно-физических экспериментах, поправкой на обратное рассеяние, не превышающей нескольких десятых процента, можно пренебречь и учитывать только поглощение в активном слое.

Поправка на поглощение зависит от энергии α -излучения, толщины, природы и структуры поглощающего слоя. По измерениям Вайта [1] она изменяется в пределах 5,2–9,5% / $\text{мг} \cdot \text{см}^{-2}$ для слоев $^{235}\text{U}_3\text{O}_8$, полученных различными способами. По данным Хатчинсона, Лукаса и Муллена [2], в слое $^{235}\text{UO}_2$ толщиной 1,1 $\text{мг}/\text{см}^2$, изготовленном испарением в вакууме, поглощается 5% α -частиц.

В настоящей работе экспериментально изучено поглощение α -излучения в слоях окиси ^{238}U нестрогой стехиометрии $[\text{U}]/[\text{U}_{x\text{O}}_y] = 0,82 \pm 0,02$ при толщине поглощающего слоя $\leq 11 \text{ мг}/\text{см}^2$, нанесенного на алюминиевый катод электрохимическим осаждением из раствора нитрата уранила в изопропиловом спирте (ИПС) [3]. Поглощение α -частиц количественно выражали сравнением результатов определения массы элементарного урана в слое двумя независимыми методами: радиометрическим измерением α -активности в геометрии $2\pi (m_\alpha)$ и химическим титретическим анализом (m_T).

Использовали препараты тексагидрата нитрата уранила, хорошо растворимого в ИПС, в которых уран имел естественный изотопный состав или был обеднен по ^{235}U . Для первого удельная α -активность 1 мг смеси изотопов $A_{\text{уд}}$, рассчитанная по известным периодам полураспада и экспериментальным данным изотопного состава, была равна $(25,31 \pm 0,22)$ расп./с, для второго — $(20,54 \pm 0,25)$ расп./с. Парциальная активность ^{238}U ($F_\alpha = 4,20 \text{ МэВ}$) и ^{234}U ($E_\alpha = 4,77 \text{ МэВ}$) в естественном уране была одинакова (49%). В обедненном уране она составляла 60 и 37% соответственно.

Электроосаждение урана проводили в течение 30 мин в одинаковых условиях с использованием фторопластовой ячейки с охлаждаемым катодом и платиновым плоско-параллельным неподвижным анодом при напряжении постоянного тока на электродах 450 В. Для улучшения адгезионных свойств по отношению к слою урана поверх-



Экспериментальная зависимость m_α/m_T от d : ●, ○ — естественный и обедненный ^{238}U соответственно

ность алюминиевого катода обрабатывали мелкозернистой наждачной бумагой. Электродный промежуток составлял 10 мм, площадь катодного осадка — 2 см², объем ИПС (квалификация х. ч.) в ячейке — 5 мл, концентрация элементарного урана в ИПС — 0,8 мг/мл. При этих условиях сила тока уменьшалась от 5—7 мА в начале до 0,5—1 мА в конце осаждения. Полученный катодный осадок, отличающийся высокой степенью равномерности, подвергали термообработке на воздухе при 450° С в течение 30 мин. Увеличение толщины слоя окиси урана >1 мг/см² достигали последовательным электроосаждением урана на отожженный слой.

Радиометрические измерения α -активности проводили с помощью аргоновой ионизационной камеры в 2л-геометрии. Скорость счета регистрировали семиканальным амплитудным анализатором, позволявшим находить полное число α -частиц, эмиттируемых в чувствительный объем камеры, в единицу времени ($A_{2\pi}$). Каждый образец измеряли не менее 5 раз при статистической погрешности счета $\leq 1\%$. По измеренным значениям $A_{2\pi}$ рассчитывали кажущееся количество элементарного урана в слое:

$$m_\alpha = 2A_{2\pi}/A_{\text{уд}}.$$

После радиометрических измерений определяли содержание урана во всех образцах химическим методом — окислительно-восстановительным титрованием раствором бихромата калия после растворения слоя окиси урана в горячей концентрированной HNO₃, восстановления U (VI) до U (IV) в висмутовом редукторе в среде 5 н. H₂SO₄ и переокислении U (IV) до U (VI) избыtkом Fe (III). Точку перехода Fe (II)/Fe (III) устанавливали по редокс-индикатору дифениламиносульфонату бария [4]. Нормальную концентрацию раствора бихромата устанавливали по BaCrO₄ весовым методом и определяли с погрешностью 0,7%. Из результатов титрования рассчитывали истинное количество урана в слое m_t . Погрешность анализа составляла 0,9—1,2% для образцов с содержанием урана до 3 мг и 0,7—0,9% при $m_t > 3$ мг.

Полученные результаты представлены на рисунке в виде зависимости отношений m_α/m_t от толщины слоя окиси урана d . Значение d находили по результатам изменения массы инертного катода. Результирующая погрешность $\Delta(m_\alpha/m_t)$, включающая все источники погрешностей, во всем диапазоне d находилась в интервале 1,4—3,2%.

Как следует из рисунка, поглощение α -излучения в пределах погрешностей определения отношения m_α/m_t можно представить линейной зависимостью:

$$m_\alpha/m_t = -K_n d + 1,$$

где K_n — коэффициент поглощения.

Экспериментальные данные $m_\alpha/m_t = f(d)$ обрабатывали на ЭВМ «Мир-1» по методу наименьших квадратов. Расчетное значение K_n составило 0,0502 1/мг·см⁻².

Для идеально равномерного слоя толщиной d доля поглощенных α -частиц с пробегом R_α выражается отношением:

$$\Theta = d/2R_\alpha,$$

а при $d = 1 \text{ мг/см}^2$ $\Theta = K_n = 1/2 R_\alpha$. Для слоя ²³⁸⁺²³⁴U₃O₈ $R_\alpha \approx 11 \text{ мг/см}^2$ [5]. Тогда $K_n \approx 0,05 \text{ 1/мг·см}^{-2}$.

Из приведенных значений видно, что найденное в настоящей работе K_n хорошо согласуется с расчетом и результатами работы [2].

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- White P. «Nucl. Instrum. Methods», 1970, v. 79, № 1, p. 1.
- Hutchinson J., Lucas L., Mullen P. Ibid., 1976, v. 27, № 4, p. 43.
- Parker W., Bildstein H., Getoff N. Ibid., 1964, v. 26, № 1, p. 55.
- Аналитическая химия урана. Под ред. Д. И. Рябчикова, М. М. Сенявина. М., Изд-во АН СССР, 1962, с. 82, 91.
- Немец О. Ф. Гофман Ю. В. Справочник по ядерной физике. Киев, «Наукова думка», 1975, с. 82.

Поступило в Редакцию 05.05.80

УДК 539.4.074.88

Термолюминесцентные детекторы гамма-, бета-нейтронного дозиметра

СОКОЛОВ А. Д.

В конце шестидесятых годов наметилась тенденция использовать в приборах вместо свободного поликристаллического люминофора монолитные детекторы. Это обстоятельство и необходимость получения тонкостенного детектора для регистрации β -излучения определили круг исследований возможных конструктивно-технологических решений детекторов [1]. Из большого разнообразия вариантов [2] были исключены конструкции типа «лампочки», «иглы» и т. п.

В детекторе β , γ -излучения решено использовать фотостабильный литий. Для определения основного параметра детектора дозиметра быстрых нейтронов — относительной чувствительности к тяжелым и легким заряженным частицам — была разработана специальная методика [3], включающая некоторые принципиальные положения:

для дисперской системы, работающей по протонам отдачи, отношение значений конверсионной эффективности люминофора к протону и β -частице должно быть больше на коэффициент качества отношения концентрации водорода в мягкой ткани и в основе дисперской системы [4];

относительно сложное определение чувствительности люминофора к протону или дозиметра к нейтрону практически удобно смоделировать измерением значения K (α/γ -отношения люминофора);

чтобы исключить влияние различных условий приготовления образцов и определить их параметры, значение K

следует измерять в относительных единицах по отношению к базовому люминофору, в качестве которого был выбран сернокислый кальций.

Измерение параметров различных люминофоров, продвигаемое по разработанной методике, показало, что у известных люминофоров $K \sim 1$. Для специальных люминофоров, созданных на основе сернистого цинка и кальция [5, 6], $K \sim 100$ и более [3, 7]. Для двух вариантов построения дозиметра — дисперского [4] и плоского [7] — экспериментально было уточнено значение K для люминофора (170 и 380 соответственно).

При разработке технологии получения таблетированных и слоистых детекторов использовались некоторые материалы: лак КО-08, каучук СКТ, смола КМ9К и т. п. Каждую технологическую цепочку оценивали по результатам испытания готового детектора. Эти испытания, как и в партиях изготовленных детекторов, проводили последовательно в три этапа (см. таблицу). Если на первом (или втором) этапе получали отрицательные результаты, дальнейшую проработку цепочки прекращали. Так, отказалась от использования смолы КМЭК, лака ПАК-1, пленки ПМ для слоистых детекторов и операции приклеивания и герметизации для таблетированных детекторов, сварка давала отрицательный результат на втором этапе.

Таким образом, были разработаны три самостоятельные технологические схемы для таблетированного детектора