USB. FH CCCP cy tous we want ОБЪЕДИНЕННЫЙ ИНСТИТУТ ЯДЕРНЫХ ИССЛЕДОВАНИЙ

GAEPHDEX NP OXAEM

RABONNOBAS

Дубна.

P6 - 4235

19/17-69

Р.Арльт, З.Малек, Г.Музиоль, Г.Пфреппер, Х.Штрусный

НОВЫЕ НЕЙТРОНОДЕФИЦИТНЫЕ ИЗОТОПЫ ¹⁶⁹ Нf, ¹⁶⁷ Нf, ¹⁶⁶ Нf И ¹⁶⁶ Lu СХЕМА РАСПАДА ¹⁶⁹ Нf

P6 - 4235

Р.Арльт, З.Малек, Г.Музиоль, Г.Пфреппер, Х.Штрусный

4690/2 wp.

НОВЫЕ НЕЙТРОНОДЕФИЦИТНЫЕ ИЗОТОПЫ ¹⁶⁹ Hf, ¹⁶⁷ Hf, ¹⁶⁶ Hf и ¹⁶⁶ Lu

СХЕМА РАСПАДА 169 Hf

Направлено в Известия АН СССР



1. Введение

Нейтронодефицитные изотопы Hf с массовым числом A < 170 мало изучены. К моменту начала наших исследований были известны следующие цепочки распада этих изотопов:

¹⁶⁹ Hf $\frac{1.5}{\leq 8}$ мин ¹⁶⁹ L. $\frac{1.6}{2.6}$ дн ¹⁶⁹ Yb $\frac{30.3}{2.8}$ дн ¹⁶⁹ Tm ¹⁶⁸ Hf $\frac{22}{2.6}$ мин ¹⁶⁸ Lu $\frac{7}{2.6}$ мин ¹⁶⁸ Yb

¹⁶⁷ Hf <u>10 мин</u>, ¹⁶⁷ Lu <u>55 мин</u>, ¹⁶⁷ Yb <u>17,3 мин</u>, ¹⁶⁷ Tm <u>9,6 дн</u>, ¹⁶⁷ Er. В цепочках распада с A = 169 и A = 167 имеются противоречия в данных о таких основных параметрах, как периоды полураспада. Изотопу ¹⁶⁹ Hf в работе^{/1/} приписана активность, убывающая с периодом полураспада 1,5 час. Идентификация производилась по генетической связи с изотопами ¹⁶⁹ Yb и ¹⁶⁹ Lu. В работе ^{/2/}, где не обнаружена активность с периодом полураспада 1,5 час, высказывается предположение, что период полураспада изотопа ¹⁶⁹ Hf меньше 8 мин. В работе ^{/1/} также открыт распад изотопа ¹⁶⁸ Hf. Для идентификации была использована генетическая связь с распадом изотопа ¹⁶⁸ Lu, открытым в работе ^{/3/}.

Наблюдавшаяся в работе $^{/1/}$ активность с периодом полураспада 10 мин во фракции Hf приписана звторами изотопу 167 Hf. В быстро выделенных из этой фракции дочерних продуктах Lu наблюдались компоненты β^+ -излучения с периодом полураспада 4 мин, 20 мин и 2 дня. Активность, убывающая с периодом полураспада 20 мин, является дочерней по сравнению с активностью, убывающей с периодом полураспада 10 мин.

Уже тогда известная активность, убывающая с периодом полураспада 55 мин и относящаяся к распаду изотопа $167 \text{ Lu} \frac{4}{4}$, в работе $\frac{11}{14}$, однако, не наблюдалась.

Настоящая работа ставилась с целью проверки основных характеристик короткоживущих нейтронодефицитных изотопов Hf. При этом выяснилось, что изотопы ¹⁶⁹ Hf и ¹⁶⁷ Hf ранее были идентифицированы неправильно. Поэтому мы считаем их открытыми в нашей работе.

2. Экспериментальная методика

2.1. Приготовление источников

Изотопы Hf образовывались в реакции глубокого расшепления типа Ta(p; 2p, xn) Hf или были получены накоплением из материнского Ta, полученного по реакции Re(p; 3p, xn) Ta или. Hg(p; 8p, xn) Ta. В качестве мишеней использовались суспенсия Ta₂O₅, HReO₄ и HgO. Облучения проводились на внешнем пучке протонов с энергией 660 Мэв синхроциклотрона ОИЯИ. Время облучения колебалось от 2 до 20 минут. Для транспортировки мишени к месту химической обработки использовалась пневматическая почта^{/5/}.

Окись тантала облучалась в виде суспенсии (2.2) в растворе щавелевой кислоты (0,5 моль/л)^{/6/}. Материал мишени отделялся простой фильтрацией. Благодаря энергии отдачи 30-40% образовавшейся в мишени активности переходит в водную фазу.

Гафний из смеси продуктов ядерных реакций выделялся экстракцией 0,1 моль/л раствором три-н-октиламина из смеси соляной и щавелевой кислот ((СООН)₂ 0,1 моль/л; НСІ 0,2 моль/л). Было определено, что при таких условиях экстрагируется больше 99,8% гафния и меньше 0,5% редкоземельных элементов. Для полной очистки гафния от редкоземельных элементов органическая фаза 2-3 раза промывалась раствором кислот. После накопления дочернего Lu последний вымывался из органической фазы через заданные промежутки времени (2-12 минут). Радиоактивные растворы собирались в тефлоновые сосуды, стандарти-

зированные для нашего спектрометра. Эта методика, позволяющая начать измерения спектров спустя 5 мин после конца облучения, очень удобна для получения дочерних изотопов Lu, однако, она не позволяет полностью очистить Hf фракцию от Ta, образующегося по реакции Ta(p;p,xn) Ta. Поэтому для получения Hf в основном использовалась методика с применением HgO и HReO₄ мишеней,

Облученные окись ртути (5 г) или $HReO_4$ (4г) растворялись в концентрированной азотной кислоте и тантал сорбировался в течение 1 минуты на поверхности стекла⁷⁷. После промывки азотной кислотой и водой тантал десорбировался смесью плавиковой и серной кислот и экстрагировался метилбутилкетоном⁸. Установлено, что при таких условиях (метилбутилкетон 0,4 МН F - 6 М H₂SO₄) переходит в органическую фазу 99,5% металла. После промывки органической фазы вышеуказанной смесью кислот в органической фазе накоплялся дочерний гафний, который периодически (интервал 4-20 минут) вымывался водной фазой (0,4 М HF – -6 M H₂SO₄) и переносился в тефлоновые сосуды для измерений

2.2. Измерительная аппаратура

Для измерения у -спектров были применены:

 γ -спектрометр с кристаллом Na J(Tl) размером 70 x x 50 мм и энергетическим разрешением 10,7% для линии ¹⁸⁷ Cs и с 256-канальным амплитудным анализатором.

2) у -спектрометр с коаксиальным Ge(Li)-детектором с чувствительным объемом 4,6 см⁸ и энергетическим разрешением 6 кв для линии ⁶⁰ Со с энергией 1332 кэв и 4096-канальным амплитудным анализатором.

3) γ -спектрометр с коаксиальными Ge (Li) - детекторами с чувствительным объемом 10 и 6,4 см³ и энергетическим разрешением соответственно 6 и 4,5 кэв для линий изотопа ⁶⁰ Co с энергией 1332 кэв.

Градуировка у -спектрометра по энергиям и интенсивностям производилась с помощью калибровочных препаратов ¹⁶⁹ Yb, ¹³³ Ba, ¹⁸² Ta и²²⁶ Ra.

 для измерения β⁺-спектра ¹⁶⁹ Нf был применен антраценовый кристалл с энергетическим разрешением 14% для конверсионной линки

изотопа ¹³⁷ Cs с энергией 624 кэв. Градуировка β -спектрометра производилась с использованием калибровочных препаратов с изотопами ¹³⁷ Cs, ²⁰⁷ Bi, ¹⁴⁴ Pr и ⁹⁰ Y.

Измерения у- у -совпадений проводились с помощью кристалла NaJ(Tl) размером 80 x 80 мм и Ce(Li) -детектора с чувствительным объемом 6,3 см³ и стандартной схемой быстро-медленных совпадений с разрешающим временем 27 = 150 нсек. Измерительная техника, а также методика обработки спектров подробно описаны в работе /9/.

3. Экспериментальные результаты

3.1. Цепочка распада с A = 169

Для разрешения противоречий в данных о цепочке распада с A = 169нами изучалось накопление изотопа ¹⁶⁹ Lu в Нf -фракции, выделенной из танталовой мишени спустя 4 мин после конца облучения. Время облучения составляло 20 мин, время накопления – 6 мин. На рис. 1 изображена кривая распада материнского изотопа ¹⁶⁹ Hf, построенная по убыванию интенсивности у -переходов распада ¹⁶⁹ Lu /4/ и ¹⁶⁹ Yb /10/ с энергиями 191, 962 и 198 кэв, соответственно. По данным трех опытов период полураспада материнского изобара составляет (5,0±0,5) мин. Принимая во внимание, что в Hf. -фракции не содержатся примеси других элементов, в работе /11/ это период полураспада приписали изотопу ¹⁶⁹ Hf.

При исследовании генетической связи нейтронодефицитных изотопов тантала с дочерними изобарами йериод полураспада изотопа ¹⁶⁹ Та определялся также равным (5,0 ± 0,5) мин $^{/12/}$, и поэтому мы решили проверить правильность приписания периода полураспада (5,0 ± 0,5) мин изотопу ¹⁶⁹ Нf в иссериотисти пла стей него и него правилы полураснада (5,0 ± 0,5) мин изотопу

¹⁰⁹ Нf в независимом опыте. Для этой цели мы провели два дополнительных опыта. В первом облучался Re, из мишени выделялась танталовая фракция и только из нее была выделена после 6-минутного накопления фракция гафния. Таким образом была обеспечена высокая степень чистоты фракции гафния от примесей тантала. *у* – спектры, измеренные после выделения гафния из танталовой фракции, изображены на рис. 2.



Рис. 1. Кривая распада изотопа ¹⁶⁹ Нf, построенная по убыванию интенсивности гамма-переходов распада ¹⁶⁹ Lu и ¹⁶⁹ Yb с энергиями 191, 962 и 193 кэв, соответственно.





Определение периода полураспада по интенсивности наиболее интенсивных γ -переходов с энергией 123, 369 и 493 кэв дало значение (3,2±0,1) мин (рис.3а)^{X/}, а γ -перехода с энергией 316 кэв - значение (1,8±0,7) мин. Для γ -переходов с энергией 158 и 182 кэв получается значение (25±2) мин, что означает их принадлежность к распаду ¹⁶⁸ Hf ^{/2/}. Переходы с энергией 88 и 198 кэв относятся к/распаду ¹⁶⁸ Lu, который находится в радиоактивном равновесии с изобаром ¹⁶⁸ Hf (рис. 36).

Во втором дополнительном опыте была изучена генетическая связь лочерних изобаров Ні с изотопами функции тантала, полученной только что описанным способом. Для этой цели из фракции тантала выделялись через каждые 6 мин 8 препаратов гафния, которые были сразу же измерены на у -спектрометре. По убыванию интенсивности у - переходов с энергией 369 и 493 кэв 3,2-минутной активности гафния мы определили период полураспада материнского изобара. Он составляет (5,0<u>+</u>0,5)мин.

Оба опыта показывают, таким образом, что период полураспада ¹⁶⁹ Нf равен $(3, 2\pm 0, 1)$ мин. Это вывод подтверждается и тем фактом, замеченным при изучении генетической связи ¹⁶⁹ Ta со своими дочерними изобарарами ^{/12/}, что интенсивность γ -переходов с энергией 369 и 493 кэв сначала нарастает и только потом убывает с периодом полураспада $(5, 0 \pm 0, 5)$ мин. Отношение интенсивностей этих γ -переходов такое же, как и во фракции гафния.

Полученные нами данные о γ -переходах, возникающих при распаде ¹⁶⁹ Нf, приведены в таблице 1. Данные о наиболее интенсивных γ -переходах распада ¹⁶⁹ Lu и ¹⁶⁹ Yb, впервые измеренных на Ge(Li) -детекторе, приведены в таблицах 2 и 3.

В этой связи представляет интерес у -переход с энергией 1451 кэв и периодом полураспада интенсивности, равным ~ 30 час, который в работе^{/13/}был отнесен частично к распаду¹⁶⁹ Lu, частично - к распаду¹⁷⁰ Lu. Мы подтверждаем принадлежность этого у - перехода к распаду¹⁶⁹ Lu, учитывая при этом результаты работ^{/13,14/} о у -переходах при распаде¹⁷⁰ Lu и¹⁶⁵ Tm, соответственно.

х/ Кривые спада интенсивности у -переходов с энергией 123 и 511 кэв были получены после вычитания фона долгоживущих изотопов.



Рис. 3. а) Кривые спада интенсивности гамма-переходов распада изотопа ¹⁶⁹Нf с энергиями 123 , 369, 493 и 511 ков. б) Кривые распада интенсивности гамма-переходов распада и 182 ков и ¹⁶⁶Lu с энергиями 88 и 199 ков, находящихся в радиоактивном равновесии.

Таблица 1

Еγ /кэв/	Ιγ	Т _{1/2} /мин/	Идентификация
123	7	3,2	¹⁶⁹ Hf
369	13	3,2	169 Hf
493	100	3,2	169 Hf
511	27	3,2	169 _{Hf}
158	100	25	¹⁶⁸ Hf
182	130	25	168 Hf
316		1,8	¹⁶⁷ Hf

Энергии и относительные интенсивности γ -переходов распада изотопов ¹⁶⁹ Hf, ¹⁶⁸ Hf и ¹⁶⁷ Hf

Таблица 2

Энергии и относительные интенсивности у -переходов

распада ¹⁶⁹Lu

Е _у /кэв/ ^{/4} ,13/	Ι _γ (наша работа)		
.166	6		
191	62		
380	11		
891	17		
962	100		
1376	<18		
1451	36		

Наконец, нами был измерен β^+ -спектр Нf -фракции, выделенный из Та -фракции. В β^+ -спектре содержатся две компоненты, короткоживущая из которых относится, судя по периоду полураспада, составляющем (3,2±0,1)мин, к распаду ¹⁶⁹ Нf. Граничная энергия этой компоненты β^+ -спектра равна (1850±200) кэв (рис. 4).

Таблица З

Е _γ ∕кэв∕	I _γ (наша работа)	Ι _γ /10/
130	39	32
177	62	58
198	100	100
308	30	28

Энергии и относительные интенсивности у -переходов распада ¹⁶⁹Yb

3.2. Цепочка распада с А = 168

Примененный метод установления генетической связи изобар позволяет контролировать химический выход, когда период полураспада одного изотопа материнской фракции известен. В нашем случае можно контролировать химический выход лютеция по известному периоду полураспада ¹⁶⁸Hf ($\approx 25 \text{ мин}^{/1,2}$), изучая спад интенсивности γ -переходов распада ¹⁶⁸ Lu ^{/15/} с энергией 88 и 199 кэв в последовательно выделенных препаратах (рис. 5). Определенный нами период полураспада ¹⁶⁸ Hf непосредственно по спаду интенсивности γ -переходов ¹⁶⁸ Hf совпадает с полученным и приведенным в литературе значением (рис. 36).

Первые экспериментальные данные о _γ -переходах распада ¹⁶⁸Нf приведены в таблице 1.

3.3. Цепочка распада с А = 167

В двух опытах с трехминутным временем облучения танталовой мишени выделялась фракция ^Нf через 4 минуты после конца облучения и измерялся ее γ -спектр на сцинтилляционном γ-спектрометре. При этом наблюдался γ -переход с энергией 310 кэв, интенсивность которого убывает с периодом полураспада ≈ 2 мин. Для более точной



Рис. 4. β⁺ -спектр фракции гафния; время измерения 4 мин, интервал между измерениями 4,5 мин; график Ферми-Кюри β⁺-спектра ¹⁶⁹ Hf.

оценки периода полураспада был применен метод экстраполяции кривых распада дочерних изотопов на момент химического выделения, находящихся в выделенных через равные промежутки накопления источников. Наиболее оптимальными параметрами опыта являлись: время облучения мишени - 3 мин, время накопления 2 мин и выделение 4-х источников Lu. Полученный период полураспада изотопа ¹⁶⁷ Иf составляет (1,9±0,2) мин (рис. 6а).

Правильность приписания периода полураспада (1,9±0,2) мин распаду ¹⁶⁷ Нf проверялась так же, как в случае цепочки распада с A = 169, с использованием препаратов гафния, выделенных из танталовой фракции. Спад интенсивности у -перехода с энергией 316 кэв во фракции Hf происходит по этим измерениям с периодом полураспада ≈ 1,8 мин (рис. 66). Материнским по отношению к этой активности является распад с периодом ~ 3 мин, т.е. распад

Данные о γ -переходах, возникающих при распаде 167 Lu и 167 Yb, приведены в таблицах 4 и 5.

Таблица 4

Энергии и относительные интенсивности γ -переходов распада 167 Lu

E_{γ} (K9B) ^{4/}			^Ι γ (наша работа)		
		213	30		
		239	100		
		278	35		
		318	13		
		401	24		



Рис. 5. а) Кривые распада изотопов ¹⁶⁸ Hf и ¹⁶⁶ Hf, построенные по убыванию интенсивности гамма-переходов 199 кэв изотопа ¹⁶⁸ Lu и 102 и 338 кэв изотопа ¹⁶⁶ Lu. б) Кривые распада изотопа ¹⁶⁶ Hf, построенные по убыванию интенсивности гамма-переходов распада изотопа ¹⁶⁶ Tm с энергией 184, 706 и 780 + 786 кэв.





Таблица 5

		pa	распада го					
	Е _у (кэв) /4,16/	Ϊγ	(наша работа) .	Ι _γ /16/	Iγ	/17/	
÷	106	5 - 6 - 6 - 6 - 6 - 6 - 6 - 6 - 6 - 6 -	150		230		200	
	113		358		630		290	
	132		14		18,5	۲.,	15	
	142		13		-		11	
	176		100		100	· .	100	

Энергии и относительные интенсивности у -переходов распада ¹⁶⁷ Yb

3.4. Цепочка распада с А = 166

Наличие изотопа ¹⁶⁶Нf во фракции Hf было показано по генетической связи с изотопом ¹⁶⁶Тm. Для идентификации был измерен у -спектр четырех препаратов с дочерними продуктами Lu, выделенными из

Ні -фракции 4 раза подряд в одном опыте через каждые 4 мин после конца облучения, которое составляло в первом случае 10 минут, во втором - 20 минут. Измерения начались спустя 30 часов после конца облучения, т.е. измерялся у -спектр изотопа ¹⁶⁶ Tm /18,19,20/. Измерения

у -спектров проводились на детекторах типа Ge(Li) с чувствительным объемом 4,6 см³ в случае препаратов от 10-минутных облучений и 10 см³от 20-минутных облучений.

Результаты измерений γ -спектров даны в таблице 6. Все найденные нами в этих измерениях γ -переходы известны $^{18,19,20'}$. По убыванию интенсивности γ -переходов 166 Tm с энергией 184, 215, 672 - 674, 691, 706, 780 + 786 и 2052 кэв мы определили период полураспада изотопа 166 Hf, экстраполируя эти кривые убывания на момент выделения продуктов распада Lu (рис. 56). Он составляет (6,0+0,5) мин.

Для идентификации изотопа ¹⁶⁶ Lu по генетической связи с материнским изотопом ¹⁶⁶ Нf были измерены *у*-спектры (рис. 7) сразу же после быстрого выделения четырех препаратов Lu, полученных из очи-

Таблица 6

•	^Е _γ (кэв)	^Ι γ(наша работа)	۱8/ ۲ _γ	ι /19/ γ	ι /20/ Ιγ
	184	58	<u>-</u>	-	58
	215	18	eme		19
	460	20	_	- 1	10
	595] 599]	16	13	. <u>.</u> .	-
•	$\left. \begin{array}{c} 672 \\ 674 \end{array} \right\}$	31	12	43	30
	691	27	24	-	25
	706	39	· 37	48	39.
	⁷⁰⁸ 787	100	100	100	100
	876	24	15		12
	1178	< 37	29	31	28
	1275	56 _	58	52	46
	1376	17	19	19	20
	1867	23	14	`11	11
	2054	63	63	47	47
	2081	16	22	-	17

Энергии и относительные интенсивности у -переходов

распада ¹⁶⁶ Тт

щенной Нf -фракции после 6-минутных интервалов накопления. Определенный по интенсивности γ -переходов с энергией 102,228 и 338 кэв в этих препаратах период полураспада материнского изотопа Нf составляет (5,8±0,2) мин (рис. 5а). Это значение совпадает в пределах погрешностей со значением периода полураспада изотопа ¹⁶⁶ Hf. Спад интенсивностей гамма-переходов с энергией 102, 228, и 338 кэв равен (3,3±0,2)мин (рис. 8).



измеренный сразу же после выделения из на (накопление о ми с помощью детектора типа Ge(Li) с чувствительным объемом 10 см³. Активность, убывающая с $T_{\frac{1}{2}} = (3,3\pm0,2)$ мин, является дочерней по отношению к активности с $T_{\frac{1}{2}} = (5,8\pm0,2)$ мин, т.е. к распаду изотопа ¹⁶⁶ Hf. Поэтому можно предполагать, что она принадлежит к расладу изотопа ¹⁶⁶ Lu. Это предположение подтверждается также тем фактом, что гамма-переходы с энергией 102, 228, 338 и 428 кэв, наблюдавшиеся нами (табл. 7), разряжают ротационные уровни изотопа ¹⁶⁶Yb при 102 кэв (2⁺), 330 кэв (4⁺), 669 кэв (6⁺) и 1096 кэв, возбуждаемые в реакции ¹⁵⁹ Tb(¹¹ B, 4 п) ¹⁶⁶ Yb ^{/ 21/}. Для решения вопроса о заселенности

Габлица 7	7
аблица и	1

Энергия и интенсивности гамма-переходов, возникающих

and the second		", ",		· · ·
	Еγ (кэв)		Ι _{γ.} «	
	102 <u>+</u> 1	• • • • • • • •	60	
	228 <u>+</u> 1		100	
	276 + 1		25	
	338 <u>+</u> 1		60	
	369 <u>+</u> 1		41	
	(429)	٠	5	
	511		≈ 230	
· · ·	(629)		11	
	(812)		18	and and a second se
	(831)		17	
•	(958)		15	
	(1028)		15	
	(1293)		E 2	

при распаде ¹⁶⁶ Lu

этих уровней при бета-распаде ¹⁶⁶ Lu нами были измерены гамма-гаммасовпадения перехода с энергией 102 кэв с остальным гамма-спектром. При этом наблюдаются совпадения с гамма-переходом 228 кэв и с аннигиляционным излучением((I ; ; I)) ≈ 1:0,9).Совпадения с гаммапереходами с энергиями 338 и 428 кэв мы не могли измерить из-за условий опыта.



Интересно заметить, что в препаратах, выделенных из танталовой фракции, гамма-переходы из цепочки с А = 166 не наблюдались, что позволяет оценить верхний предел периода полураспада ¹⁶⁶ Та: Т_{1/2} ≤ 1 мин.

4. Обсуждение результатов и выводы

Относительно цепочки распада с массовым числом A>169 результаты наших опытов доказывают, что период полураспада изотопа ¹⁶⁹ Иf не 1,5 часа (такой активности мы вообще не наблюдали), а меньше 8 минут: $T_{\frac{1}{12}} = (3,2\pm0,1)$ мин, т.е. соответствует оценке, сделанной в работе ^{/2/}. Значение периода полураспада изотопа ¹⁶⁸ Иf, полученное в работах ^{/1,2/}, также подтверждается нашими измерениями:

$T_{\frac{1}{2}} = (25 \pm 2)$ MUH.

Наши результаты по изучению цепочки распада с A=167 показывают, что авторы работы^{/1/} не наблюдали указанные ими изотопы¹⁶⁷ Hf и¹⁶⁷ Lu. Иначе они должны были наблюдать активность, убывающую с периодом полураспада 55 мин, т.е. распад¹⁶⁷ Lu^{/4/}.Из сравнения наших данных и данных работы^{/1/} можно сделать вывод, что авторы работы^{/1/} наблюдали распад изобар с A = 166 вместо предполагаемого ими распада изобар с A = 167. Тогда найденная ими активность, убывающая с периодом полураспада 20 мин, возможно, относится к распаду изомерного состояния¹⁶⁶ m Yb (-Т $\frac{18}{4}$ = 18 мин)^{/22/}.

На основании анализа генетической связи с изобарами ¹⁶⁶ Нf и ¹⁶⁶ Yb мы предполагаем, что активность в Lu -фракции, убывающая с периодом полураспада (3,3±0,2) мин, относится в изотопу ¹⁶⁶Lu. Такой вывод оправдывается анализом γ -спектра, ибо возникающие γ -переходы с энергией 102, 228, 338, и 428 кэв были найдены также при разрядке ротационных уровней изотопа ¹⁶⁶ Yb, полученного в реакции ¹⁵⁹ Tm (¹¹ B, 4n) ¹⁶⁶ Yb /^{21/}.

Цепочки распада короткоживущих изотопов гафния имеют (с учётом наших результатов) следующий вид:

169 Нf 3,2 мин 169 Lu 1,6 дн 169 Ув 30,6 дн 169 Тт

. ¹⁶⁸ Hf	25 мин	168 Lu	7 мин	168 Y	b	
¹⁶⁷ Hf	1.9 мин	¹⁶⁷ Lu	55 мин	167 Yb	<u>17,3 мин</u> 167 _{Тт}	<u>9,6дн</u> 167 _{Ег}
¹⁶⁶ Hf	6.0 мин	¹⁶⁶ Lu	3,3 мин	¹⁶⁶ Yb	<u>58 час</u> 166 _{Тт}	7.7 час 166 Er

На основании полученных экспериментальных данных можно предложить схему распада¹⁶⁹ Hf (рис. 8). При построении этой схемы нами учитывались балансы энергий и интенсивностей. Значение отношения K/β^+ , взятое из теоретических расчётов для разрешенных переходов /10/, составляет ~ 3,5, что в пределах ошибок совпадает с отношением интенсивностей между у -переходами с E_{γ} =369-493 кэв и у -переходом с E_{γ} =511 кэв. Поэтому можно предполагать, что почти весь бета-распад ¹⁶⁹ Hf направлен на уровень с энергией 493 кэв. Это предположение хорошо совпадает с теоретическим значением полной энергии β^+ -распада

 $Q_{\beta+} = 3556 \text{ кэв}^{/23/}$. Как известно $^{/24/}$, основное состояние ¹⁶⁹ Lu имеет квантовые характеристики 7/2⁺ /404/. Уровень с энергией 123 кэв можно интерпретировать как первое ротационное состояние основной полосы. Этот вывод подтверждается полученным для параметра $h^{2/2}J$ значением, равным 13,7 кэв (таблица 8). Значение величины log ft для распада

Таблица 8

Значение параметра h²/2J нечётны

нечётных изотопов в Lu

· .	1			
Ядро			7/2 ⁺ /404/	
169 Lu	•		13,7 кэв	
^{17 1} Lu			13,6 кэв	
173 Lu			<u>-</u>	:
¹⁷⁵ Lu			12,6 кэв	
177 Lu			13,5 кэв	

на уровень при 493 кэв составляет 4,5, что свидетельствует о незадержанном разрешенном переходе. В районе деформированных ядер с № =97 возможен такой переход только между нильссоновскими состояниями 5/2 [523] → 7/2 [523]. Уровень с энергией 493 кэв имеет, таким образом, квантовые характеристики 7/2⁻ [523], и гамма-переходы с энергиями 493 и 369 кэв должны быть типа Е1 с $\Delta K = 0$. Для проверки квантовых характеристик уровня с энергией 493 кэв мы сопоставили экспериментальные отношения приведенных интенсивностей гамма-переходов $\eta = B(E1, I_i K_i \rightarrow I_F + 1, K_F)/B(E1, I_i K_i \rightarrow I_F K_F)$ с отношениями, полученными по правилам Алага (см. табл. 9). Хорошее согласие теоретических и экспериментальных значений η подтверждает сделанный вывод о квантовых характеристиках уровня при 493 кэв (7/2⁻ [523]) и, таким образом, основного состояния ^{16 9}Нf (5/2⁻ [523]). Кроме того, это хорошее согласие означает, что влияние гзаимодействий между вращательными и частичными движениями на отночение приведенных вероятностей достаточно мало.

Таблица 9

Экспериментальные и теоретические отношения приведенных

интенсивностей гамма-переходов типа E1, $\Delta K = 0$ $\eta \frac{B(E1, I_i K_i \rightarrow I_F + 1 K_F)}{B(E1, I_i K_i \rightarrow I_F K_F)}$

Ядро	I	$\eta_{ m ə \kappa c \pi_{ullet}}$	η _{reop} ,
¹⁶³ Ho	7/2	0,17	0,29
165 Ho	7/2	0,27	0,29
¹⁶⁹ Lu	7/2	0,32	0,29

между нильссоновскими состояниями 7/2 [523] → 5/2 [523]

Сделанный вывод хорошо вписывается в систематику этих нильссоновских состояний для распада нечётных изотопов с N = 97 (рис.9).



Рис. 9. Фрагменты схем распада изотопов с ~N = 97 и N = 95 для Hf, Yb и $~\rm Er$.

Из систематики нильссоновских состояний в нечётных изотопах с N = 95 (рис. 9) можно сделать заключение о квантовых характеристиках основного состояния ¹⁶⁷ Hf и возбужденного состояния ¹⁶⁷ Lu, на которое направлена основная часть β⁺ -распадов ¹⁶⁷ Hf. Гамма-переход с энергией 316 кэв-единственный и причём очень интенсивный переход, относящийся к распаду ¹⁶⁷ Hf. Он может разряжать возбужденный уровень ¹⁶⁷ Lu с такой энергией. Значение величины log ft для бетараспада на такой уровень ≤ 5, что указывает на незадержанный разрешенный переход.

В согласии с характеристиками состояний в соседних изотопах можно ожидать для основного состояния ¹⁶⁷ Нf характеристики 5/2⁻[523] и для возбужденного состояния при 316 кэв - 7/2⁻[523].

Некоторые выводы можно также сделать о найденном в этой работе распаде ¹⁶⁶ Lu, при котором заселяются состояния основной рота-166 Yb иионной полосы вплоть до значения спина 6 или 8. Отсюда следует, что спин состояния, распадающегося с периодом полураспада (3,3+0,2) мин, должен быть ≥ 4, Судя по балансу интенсивностей гаммапереходов и результатам измерения гамма-гамма-совпадений, нельзя. однако, исключить возможность того, что часть β^+ -распада 166 L.n направлена на уровни при 102 ков (2) или 330 ков (4). Для заселения этих уровней спин исходного состояния должен иметь достаточно низкое значение. При высоком значении спина распад запрещается также по квантовому числу к на эти состояния с К = 0. Поэтому можно предполагать / 11/, что активность 166 Lu, распадающаяся с периодом полураспада (3,3±0,2) мин, относится к изомерному состоянию этого ядра. Для решения этого вопроса необходимо проведение дополнительных измерений.

В заключение авторы считают приятным долгом поблагодарить И.Звольского за предоставление гамма-спектрометра с Ge(Li)-детектором с чувствительным объемом 4,6 см³, А.Н.Синаева – за техническую помощь на различных этапах экспериментов, а также К.Ф.Александера и К.Я. Громова за интерес к работе.

Литература

1. E.R.Merz, A.A.Caretto. Phys. Rev., <u>122</u>, 1558 (1961).

2. B.Harmatz, T.H.Handley, Nucl. Phys., <u>81</u>, 481 (1966).

3. R.G. Wilson, M.L.Pool. Phys. Rev., 118, 227 (1960).

- 4. Б.С.Джелепов, Л.К.Пекер, В.О.Сергеев. Схемы распада радиоактивных ядер A > 100. Москва, 1963.
- 5. Р.Арльт, Б.Быстров, Г.Музиоль, П.Пфреппер, Х.Штрусный. Препринт ОИЯИ, 13-3922, Дубна 1968.
- 6. З.Малек, Г.Пфреппер. Препринт ОИЯИ 12-4013, Дубна 1968.
- 7. В.М.Вдовенко, Л.К.Лазарев, Я.С.Хворостин. Радиохимия 1, 364 (1959).
- 8. А.И.Бусев, В.Г.Типцова, В.М.Иванов. "Практическое руководство по аналитической химии редких элементов" Москва 1966, стр. 393.
- Р.Арльт, С.Кадыкова, А.Калинин, В.Моисеева, Г.Музиоль, М.Омельяненко, Ю. Прокофьев, Б.Семенов, А.Синаев, Н.Чистов, Х.Штрусный. Г.Эльснер. Препринт ОИЯИ Р6-3773, Дубна 1968.
- 10.C.M.Lederer, J.M.Hollander, I.Perlman. Table of Isotopes, New York 1967.
- R.Arlt, Z.Malek, G.Musiol, G.Pfrepper, H.Strusny, International Symposium on Nuclear Structure Contributions, Dubna 1968, D-3893 p.41.
- Р. Арльт, З.Малек, Г.Музиоль, Х.Штрусный. Препринт ОИЯИ, Р6-4234, Дубна 1968.
- Н.А.Бонч-Осмоловская, Я.Врзал, Е.П.Григорьев, Н.Г.Зайцева, Я.Липтак, В.Г.Тишин, Я.Урбанец. Препринт ОИЯИ Р6-3452, Дубна, 1967.
- 14. Т.Кущарова, В.Звольска, М.Вейс. Материалы 8-го совещания по ядерной спектроскопии нейтронодефицитных изотопов, изомерии ядер и теории ядра. Дубна, 6 июля 1965.
- R.Arlt, Z.Malek, G.Musiol, G.Pfrepper, H.Strusny. International Symposium on Nuclear Structure - Constributions, Dubna 1968, D-3893 p.40.
- К.Я.Громов, А.С.Динагулян, А.Т.Стригачев, В.С.Шпинель. Ядерная физика, т. 1, вып. 3, 384 (1965).

- 17. P.Paris, Journal de Physique 28 (1967) 388.
- 18. П.Бедросян, Я.Врзал, Я.Липтак, Ф.Молнар, В.А.Морозов, Я.Урбанец. Программа и тезисы докладов XVI ежегодного совещения по эдерной спектроскопии и структуре атомного ядра. Москва, 26 января – 3 февраля 1966 г.
- 19. Н.А.Бонч-Осмоловская, Б.С.Джелепов, Программа и тезисы докладов
 XVI ежегодного совщания по ядерной спектроскопии и структуре ядра. Москва, 26 января 3 февраля 1966 г.
- 20. J.Żylicz , M.H.Jorgensen, O.B.Nielsen, O.Skilbreid. Nucl. Phys., <u>81</u>, 88 (1966).
- 21. F.S.Stephens, N.L.Lark, R.M.Diamond, Nucl. Phys., 63, 82 (1965).
- 22. Р.Арльт, Ж.Желев, В.Г.Калинников, З.Малек, Г.Музиоль, Н.Ненов, Г.Пфреппер, З.Усманова, Х.Штрусный. Программа и тезисы докладов XVIII ежегодного совещания по ядерной спектроскопии и структуре атомного ядра. Рига, 25 января – 2 февраля 1968 г.
- 23. N.Zeldes, A.Grill, A.Simievic. Mat. Fys. Skr. Dan. Vid. Selsk. 3 no 5, (1967).
- 24. B.Harmatz, T.H.Handley and J.W. Mihelich Phys. Rev., 1<u>19</u>, 1345 (1960).

Рукопись поступила в издательский отдел 29 декабря 1968 года.