

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

НОВЫЕ НЕЙТРОНОДЕФИЦИТНЫЕ ИЗОТОПЫ Та С МАССОВЫМИ ЧИСЛАМИ А = 167 ÷ 171.

СИСТЕМАТИКА ЗНАЧЕНИЙ ПЕРИОДОВ ПОЛУРАСПАДА ДЕФОРМИРОВАННЫХ НЕЙТРОНОДЕФИЦИТНЫХ ЯДЕР В ОБЛАСТИ 150 < A < 190

1968

AABODATOPNS SAEPNELX RPOBAEA

P6 - 4234

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

НОВЫЕ НЕЙТРОНОДЕФИЦИТНЫЕ ИЗОТОПЫ Та С МАССОВЫМИ ЧИСЛАМИ A = 167 ÷ 171.

СИСТЕМАТИКА ЗНАЧЕНИЙ ПЕРИОДОВ ПОЛУРАСПАДА ДЕФОРМИРОВАННЫХ НЕЙТРОНОДЕФИЦИТНЫХ ЯДЕР В ОБЛАСТИ 150 < A < 190

4694/2 np

Направлено в"Известия АН СССР"



1. В ведение

Взгляд на таблицу схем распада изотопов /1/ показывает, что в настоящее время сведения о свойствах короткоживущих нейтронодефицитных ядер тантала очень ограниченны. Для самого легкого из известных, ¹⁷² Та, не только мало изучена схема распада, но даже по одному из ос-

новных параметров, периоду полураспада, имеются весьма различные данные, укладывающиеся в пределах 24 мин $\leq T_{1/2} \leq 44$ мин /2,3,4/.

Целью настоящей работы является уточнение значения периода полураспада изотопа ¹⁷² Та и поиски изотопов тантала с массовым числом А < 172.

2. Экспериментальная методика

Нейтронодефицитные изотопы тантала были получены в реакции глубокого расщепления при облучении на внешнем пучке протонов синхроциклотрона ОИЯИ с энергией 660 Мэв двух различных мишеней – из окиси ртути (5 гр) и концентрированной рениевой кислоты (2 мл). Интенсивность пучка составляла ≈ 5.10¹¹ протонов/сек. Время облучения выбиралось в пределах от 3 до 30 минут. Для транспортировки мишеней в химическую лабораторию применялась пневматическая почта ^{/5/}.

Мишени из HgO и H ReO, растворялись при нагревании в концентрированной азотной кислоте. Танталовые продукты реакции глубокого расщепления сорбировались в течение одной минуты на поверхности стекла, как это было предложено Вдовенко при отделении ⁹⁵Zr от ⁹⁵Nb /6/ (для количественной сорбции тантала использовалась стеклянная вата).

Стекло промывалось концентрированной HNO₃ и водой, а тантал смывался с поверхности стекла смесью плавиковой и серной кислот (0,4 М HF, 6 М H₂ SO ₄). Полная очистка производилась путем экстрагирования метилбутилкетоном /7/. При таких условиях в органическую фазу переходит 99,5% тантала. Органическая фаза промывалась смесью плавиковой и серной кислот и использовалась непосредственно в качестве препарата для измерения у - спектров. Время, необходимое для получения препарата, считая с момента окончания облучения, составляло 4-6 минут. Для идентификации изотопов тантала по генетической связи с дочерними изобарами нами были проведены 4 сеанса облучения. Время облучения выбиралось от 3-х до 30 минут, время накопления дочерних изобаров во фракции тантала от 4-х до 20 минут. Дочерние изобары вымывались из органической фазы смесью HF и H_SO, . Число выделенных препаратов при этом составляло от 4-х до 7. В качестве посуды для радиоактивных жидких препаратов служили стандартизированные для нашего спектрометра тефлоновые капсулы объемом 3 см^{3 /8/}.

Измерения γ - спектров производились на γ - спектрометре с Ge(Li)детектором коаксиального типа с чувствительным объемом 6,4 см⁹ и энергетическим разрешением 4,5 кэв для γ - перехода ⁶⁰ Со с энергией 1332 кэв. Измерительная техника и методика обработки спектров подробно описаны в работе ^{/8/}.

3. Экспериментальные результаты

Для определения периода полураспада ¹⁷² Та измерялся спад интенсивности у - перехода с энергией 214 кэв, относящийся к ротационной полосе основного состояния ¹⁷² Нf. Результат измерения периода полураспада ¹⁷² Та равен: Т $\frac{1}{12}$ = (47 ± 4) мин. Это значение совпадает со значением, полученным в работе ^{/4/}.

Идентификация ¹⁷¹ Та производилась по генетической связи с дочерними изобарами Hf ^{/9/} и Lu ^{/1/}. Для этой цели мишень облучалась 15 и 30 минут, время накопления и последовательного выделения дочерних продуктов составляло 15 и 20 минут, соответственно. На рис.1

изображены кривые распада ¹⁷¹ Та , построенные по спаду интенсивности у -переходов с энергъей 662 кэв (¹⁷¹ Hf) и 741 кэв (¹⁷¹ Lu) в последовательно выделявшихся через каждые 20 минут препаратах Hf . Для периода полураспада ¹⁷¹ Та было получено значение (25 ± 2) мин. Это означает , что активность, убывающая с периодом полураспада 24 мин., которая была найдена авторами работ ^{/2,3/} и приписана ими распаду ¹⁷² Та была идентифицирована неправильно.

На рис. 1 показана также кривая распада¹⁷³ Та , построенная по убыванию интенсивности у - перехода с энергией 296 кэв¹⁷³Нf в последовательно выделенных из танталовой фракции препаратах Hf . Полученное значение периода полураспада¹⁷³ Та , равное 3,3 часа, хорошо совпадает с литературным значением ^{/1/}, что свидетельствует о правильности проведения химических операций.

Интересно заметить, что нам не удалось идентифицировать γ – переходы во фракции тантала, спад интенсивности которых происходил бы с периодом полураспада (25 ± 2) мин. Рассматриваемый при этом интервал энергий заключен в пределах от 70 до 800 кэв. Это говорит о том, что основная часть распадов ¹⁷¹Та происходит либо в основное состояние, либо на высокоэнергетические уровни. ¹⁷¹Нf

γ - спектры дочерних изобаров ¹⁷¹ Нf и ¹⁷¹ L_u изображены на рис. 26.

Для идентификации более легких изотопов тантала нами были проведены 4 опыта со временем облучения от 3 до 15 минут и временем накопления и последовательного выделения дочернего гафния от 4 до 6 минут.

По полученным в различных опытах результатам анализа γ - спектров последовательно выделенных препаратов Hf из танталовой фракции период полураспада ¹⁷⁰ Та определяется равным (7,0 ± 0,5) мин. Типичные кривые распада ¹⁷⁰ Та , построенные по спаду интенсивности γ - переходов распада ¹⁷⁰ Lu /1/ и ¹⁷⁰ Hf /10/ в последовательно через каждые 20 и 6 минут выделяемых препаратах, изображены на рис. 1 и 3, соответственно.

Наличие изотопа¹⁶⁹ ^{Та} доказано таким же образом по дочерним изобарам¹⁶⁹ ^{Lu} и¹⁶⁹ ^{Yb}. Период полураспада его составляет (5,0±0,5)мин.

Кривые распада ¹⁶⁹ Та , построенные по спаду интенсивности у - переходов ¹⁶⁹ Yb с энергиями 109, 178, 198 и **3**08 кэв в последовательно выделявшихся каждые 5 минут препаратах ^{Hf} , изображены на рис.4.

Идентификация ¹⁶⁸ Та тем же способом - по спаду интенвисности у - переходов ¹⁶⁸ Lu с энергиями 88 и 199 кэв - привела к результату (2,5 ± 1,2) мин для периода полураспада. Соответствующая кривая распада ¹⁶⁸ Та изображена на рис. 5.

Наконец, мы смогли идентифицировать наличие изотопа ¹⁶⁷Та во фракции тантала.

В последовательно через каждые 4 минуты выделяемых из танталовой фракции препаратах гафния мы наблюдали γ - переходы ¹⁶⁷ Lu с энергией 239 кэв и ¹⁶⁷ Yb с энергиями 106, 113 и 176 кэв. По убыванию интенсивности этих переходов мы определили период полураспада ¹⁶⁷ Ta равным (2,9 ± 1,5) мин (рис. 5).

Для наглядности мы приводим на рис. 2 а,б у - спектры первого из дочерних препаратов, выделенных из танталовой фракции и измеренных спустя 2 мин, 51 мин, 6,3 часа, 3,6 дня и 20,4 дня после выделения из танталовой фракции. На рис. 2а изображены также у - спектры второго дочернего препарата, измеренные спустя 2 и 72 мин после выделения.

у - спектр танталовой фракции, выделенной из рениевой мишени после 10-минутного облучения, измерен через 7 минут после конца облучения и изображен на рис. 6. Предварительные данные о у - спектре приведены в табл. 1.

Для ¹⁷² Та идентификация γ - переходов по периоду распада убывания интенсивности довольно проста. В случае ¹⁷⁰ Та можно при идентификации использовать тот факт, что γ - переходы с энергиями 101 и 221 кэв известны /11/ из реакции ¹⁶⁵ Но (¹¹ В, бв) ¹⁷⁰ Нf как переходы ротационной полосы основного состояния ¹⁷⁰ Hf . На рис. З изображены кривые спада интенсивности этих переходов во фракции тантала.

Для идентификации у – переходов с энергиями 369 и 493 кэв мы построили кривые убывания их интенсивности в танталовой фракции и в гафииевой фракции (рис. 7). В танталовой фракции интенсивность обоих

x) Hi-1 и Hi-2 выделялись из танталовой фракции последовательно один за другим через 6 мин.

 γ - переходов сначала возрастает, а потом спадает с периодом полураспада (5,0 ± 0,5) мин, в то время как в гафниевой фракции наблюдается только спад интенсивности, причем с периодом полураспада 3,2 мин. Отсюда можно заключить, что данные γ - переходы возникают при распаде ¹⁶⁹ Нf . Это подтверждается и тем фактом, что отношение интенсивности этих переходов одинаковое в танталовой и гафниевой фракциях.

С учетом наших результатов цепочки распада короткоживущих нейтронодефицитных изотопов Та имеют следующий вид:

¹⁷² Та 47 мин ¹⁷²
$$_{\rm Hf}$$
 5 лет, ¹⁷² $_{\rm Lu}$ 6,5дн, ¹⁷² $_{\rm Yb}$
¹⁷¹ $_{\rm Ta}$ 25мин, ¹⁷¹ $_{\rm Hf}$ 12 ч, ¹⁷¹ $_{\rm Lu}$ 8 дн, ¹⁷¹ $_{\rm Yb}$
¹⁷⁰ $_{\rm Ta}$ 7,0мин, ¹⁷⁰ $_{\rm Hf}$ 16 ч, ¹⁷⁰ $_{\rm Lu}$ 2 дн, ¹⁷⁰ $_{\rm Yb}$
¹⁶⁹ $_{\rm Ta}$ 5,0мин, ¹⁶⁹ $_{\rm Hf}$ 3,2мин, ¹⁶⁹ $_{\rm Lu}$ 1,5дн, ¹⁶⁹ $_{\rm Yb}$ 30 дн, ¹⁶⁹ $_{\rm Tm}$
¹⁶⁸ $_{\rm Ta}$ ~2,5мин, ¹⁶⁸ $_{\rm Hf}$ 25мин, ¹⁶⁸ $_{\rm Lu}$ 7мин, ¹⁶⁸ $_{\rm Yb}$
¹⁶⁷ $_{\rm Ta}$ ~2,9мин, ¹⁶⁷ $_{\rm Hf}$ 1,9мин ¹⁶⁸ $_{\rm Lu}$ 7мин, ¹⁶⁷ $_{\rm Yb}$ ^{17,3мин} ¹⁶⁷ $_{\rm Tm}$ 9дн, ¹⁶⁷ $_{\rm Er}$

Полученные нами результаты о периодах полураспада изотопов Ta хорошо вписываются в систематику значений периодов полураспада, обсуждаемую в следующей главе.

4. Систематика значений периода полураспада деформированных нейтронодефицитных ядер в области

150 < A < 190

Большой интерес при изучении структуры атомного ядра представляет экспериментальное исследование все более короткоживущих ядер, находящихся все дальше от полосы стабильности. Этим и объясняется появление большого числа научных работ, и, в частности, настоящего исследования, по получению и идентификации пока неизвестных ядер различными методами. В этой связи представляет интерес систематика одного из основных параметров ядер – периода полураспада, – она может служить как для выявления общих и частных закономерностей, так и для предсказания периода полураспада пока неизвестных ядер. Таким образом, систематика может стать важным критерием для планировки экспериментов и понимания полученных результатов.

В этой работе мы приведем часть нашей систематики эначений периода полураспада ядер, касающейся только нейтронодефицитных деформированных ядер в диапазоне 150 < A < 190. На рис. 8 представлены известные в настоящее время значения периода полураспада ядер в Зависимости от массового числа А для нечетных ядер. Здесь соединены между собой кривыми значения периода полураспада четырех групп нечетных ядер: нечетные и четные изотопы (Z = coost) и нечетные и четные изотопы (N = const) . Следуя за периодом полураспада нечетных изотопов и нечетных изотонов, мы замечаем в районе массового числа А ≈165 следующую особенность: ядра с массовыми числами А=157, 159 и 161; находящиеся на кривой изотопов с Z = 67, распадаются с более коротким периодом полураспада, чем можно было ожидать, судя по ходу кривых Z = 65, 69 и 71. То же самое наблюдается для соседних изотопов с изотонов с N = 95 и А=163, 165 и 167 и изотонов с N = 97 и А=165, 167 и 169. Разница между действительным и ожидаемым по ходу соседних кривых значениями периода полураспада достигает одного порядка. Это объясняется тем, что вероятность распада указанных изотопов и изотонов определяется главным образом ядерными переходами незадержанного разрешенного типа (4,4 < log ft ≤ 4,8) между состояниями с нильс-

соновскими характеристиками 7/2-[523] и 5/2-[523]. Описанное поведение кривых повторяется также для других ядер, между которыми возможны указанные переходы (табл. 2). Ускоренный распад ядер незадержанными разрешенными переходами ведет к образованию некой "долины" значений периода полураспада в зависимости от массового числа A, как видно по кривым в верхней половине рис. 8.

Подобный эффект снижения значения периода полураспада до величины ниже ожидаемой по ходу соседних кривых наблюдается при распаде ядер, для которых возможны незадержанные разрешенные переходы между нильссоновскими характеристиками 7/2^{-[514]} и 9/2^{-[514]}. Однако здесь снижение не столь существенно, как в случае переходов между состояниями 7/2^{-[523]} и 5/2^{-[523]}. Примеры приведены также в табл.2.

На рис. 9 представлены известные в настоящее время значения периода полураспада четно-четных и нечетно-нечетных ядер в зависимости от массового числа А. Здесь также соединены между собой кривыми значения периода полураспада четных и почетных изотопов и изотонов. Незадержанные разрешенные β - переходы между состояниями с нильссо-новскими характеристиками 7/2⁻ [523] и 5/2⁻ [523] здесь также определяют скорость распада. Образование "долины" в районе А ≈ 164 можно объяснить ими же. Соответствующие ядра перечислены в табл. 3. В районе массовых чисел А=178 и 180 для изотонов с N = 105 определяющими скорость β - распада становятся незадержанные разрешенные переходы между состояниями с нильссоновскими характеристиками 7/2-[514] и 9/2⁻ [514].

Систематику значений периодов полураспада, приведенную на рис. 8 и 9, можно использовать для ориентировочных предсказаний о периодах полураспада ближайших к известным неизвестных ядер, экстраполируя кривые по аналогии с соседними. В табл. 4 перечислены наши оценки периода полураспада ряда неизвестных активностей. Для оценки достоверности значений периодов полураспада, полученных при экстраполяции кривых, которые показаны на рис. 8 и 9, мы сопоставляем в табл. 5 измеренные нами периоды полураспада короткоживущих изотопов тантала с оцененными. Расхождения во всех случаях находятся в пределах

+ 300%. После окончания нашей работы мы получили сведения о периодах полураспада изотопов ¹⁸⁴Hg и ¹⁸⁴Au , составляющими 32 сек и 1,0 мин, соответственно ^{/19/}. Эти значения хорошо совпадают с нашей оценкой в табл. 4.

В заключение авторы благодарят профессора К.Ф. Александера за критические замечания при чтении рукописи.

Литература

- 1. C.M.Lederer., J.M.Hollander, I.Perlman. Table of Isotopes, New York, 1967.
- 2. F.D.S.Butement and G.B.Briscoe, J.Inorg, Nucl. Chem., <u>20</u>, 171 (1961).
- 3. K.T.Faler, I.O. Rasmussen. Phys. Lett., 4, 207 (1960) .
- 4. Hussein Abou-Leila. C.R.Acad. Sc. Paris, <u>257</u>, 303 (1964).
- 5. Р. Арльт, В. Быстров, Г. Музиоль, П. Паатеро, Х. Штрусный. Препринт ОИЯИ, 13-3922, Дубна, 1968.
- 6. В. М. Вдовенко, Л.Н. Лазарев, Я.С. Хворостин. Радиохимия, 1,364 (1959).
- 7. А.И. Бусев, В.Г. Типцова, В.П. Иванов. Практическое руководство по аналитической химии редких элементов. Москва, 1966, стр. 393.
- 8. Р. Арльт, С. Кадыкова, А. Калинин, В. Монсеева, Г. Музиоль, М. Омельяненко, Ю. Прокофьев, Б. Семенов, А. Синаев, Н. Чистов, Х. Штрусный, Г. Эльснер. Препринт ОИЯИ, Р6-3773, Дубна, 1968.
- 9, J.Gizon, A.Jourdan, M.Peyrard et I.Valentin, Journal de Physique, <u>28</u>, 249 (1967).
- 10.I.P.Husson, Journal de Physique, 28, 271 (1967).
- 11. F.S.Stephens, N.L.Lark and R.M.Diamond. Nucl. Phys., 63,82(1965).
- 12. J.Zylicz, P.G.Hansen, H.L. Nielson and K. Wilsky. Arkiv för Fysik., 36 Nr. 72, 643 (1967).
- 13. T.Tamura. Nucl. Phys., A115, 193 (1968).
- 14. P.Paris, Journal de Physique, 28, 388 (1967).
- P.I.Daly and K.I.Hofstetter. Contributions: International Conference on Nuclear Structure 7-13 Sept. 1967, Tokio, Japan.

- 16. Р. Арльт, З. Малек, Г. Музиоль, Г. Пфреппер, Х. Штрусный. Препринт ОИЯИ, Р6-4235, Дубна, 1968.
- 17. Р. Арльт, Н.Г. Зайцева, Ли Чун Хи, Г. Музиоль, Х. Штрусный. Программа и тезисы докладов IXX ежегодного совещания по ядерной спектроскопии и структуре атомного ядра, Ереван, 1969.
- P.F.A.Goudsmit, J.Kouijn and F.W.N. de Boev. Contributions International Conference on Nuclear Structure, 7-13 Sept. 1967. Tokio, Japan.
- 19. Private communication A. Kjelberg, CERN.

Рукопись поступила в издательский отдел 29 декабря 1968 года.

Ε _γ	(кэв)	Ιγ	Т ₃ (мин)	Идентяфикация
	76		< 5	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
	I24		· _ 5	
	1 54		< 5	
	1 92		≤ 3	
	95		47	172 _{Ta}
	214		47	172 _{Te}
	101	I	7	I 70 _{Ta}
	22 I	I,1 5	7	I 70 _{Ta}
	370	13	5	I 69 _н
	494	100	5	169 _{.11f}
	986	-	~ 8	(^{I70} _{Ta})

Таблица 1

Данные о у - переходах короткоживущих изотопов Та

Таблица 2

Нечетные ядра рассматриваемой области, между которыми происходит незадержанный разрешенный

β -распад

	Нильссон	Литература	
Ядерный переход	качальное	конечное	, and a second sec
$159_{Ho} \longrightarrow 159_{Dy}$ $161_{Ho} \longrightarrow 161_{Dy}$ $163_{Ho} \longrightarrow 163_{Dy}$	7/2 [523]	5 /2 [523]	12 12 12
$ \begin{array}{c} 163_{\rm Er} & \longrightarrow & 169_{\rm Ho} \\ 165_{\rm Er} & \longrightarrow & 165_{\rm Ho} \\ 165_{\rm Yb} & \longrightarrow & 165_{\rm Tm} \\ 165_{\rm Yb} & \longrightarrow & 167_{\rm Tm} \\ 167_{\rm Yb} & \longrightarrow & 167_{\rm Tm} \\ 169_{\rm Hf} & \longrightarrow & 169_{\rm Lu} \end{array} $	5/2 - [523]	7/2 [523]	12 12 13, 14 12 I6
$ \begin{array}{ccc} 179_{W} & \longrightarrow & 169_{Ta} \\ (181_{Os} & \longrightarrow & 181_{Re}) \end{array} $	7/2 [514]	9/2 [514]	12 17,18
$ \begin{array}{ccc} {}^{165}\mathbf{Tm} & \longrightarrow {}^{165}\mathbf{Er} \\ \\ {}^{163}\mathbf{Tm} & \longrightarrow {}^{163}\mathbf{Er} \end{array} $	1/2 ⁺ [411]	1/2 ⁺ [411] 3/2 ⁺ 7/2 ⁻ [523] 5/2 ⁻ [523]	12 12

Таблица З

Четно-четные и нечетно-нечетные ядра рассматриваемой области, между которыми происходит незадержанный разрешенный бета-распад

	Нильссон		
идерный переход	Начальное	конечное	Литература .
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	o⁺	1 ⁺ 7/2 [523] 5/2 [523]	12 12
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	1 ⁺ 7/2 ⁻ [523] 5/2 ⁻ [523]	o*	12 12 12
¹⁶² Ho - ¹⁶² Dy	6 ⁻ 7/2- [523] 5/2 ⁺ [642]	5 ⁻ 5/2 ⁻ [523] 5/2 ⁺ [642]	12
160 _{Ho} → 160 _{Dy}	5 ⁺ 7/2 ⁻ [523] 3/2 ⁻ [521]	4 ⁺ 5/2 [523] 3/2 [521]	12
166 _{Tm} 166 _{Er}	2 ⁺ 1/2 ⁺ [411] 5/2 ⁺ [642]	3^{+} $\frac{1/2^{+}}{7/2^{-}}$ [411] 7/2^{-} [523] 5/2^{-} [523] 5/2^{-} [642]	12
178 _{Ta} ¹⁷⁸ Hf	1 ⁺ 9/2 ⁻ [514] 7/2 ⁻ [514]	o +	12
178 _{Ta} - 178 _{Hf}	7 ⁻ 7/2 ⁺ [404] 7/2 ⁻ [514]	$8^{-} \frac{7/2^{+}}{9/2^{-}} \frac{[404]}{[514]}$ $8^{-} \frac{7/2^{-}}{9/2^{-}} \frac{[514]}{[624]}$	12
¹⁸⁰ ‰→ ¹⁸⁰ ₩	$1^{-7/2}_{5/2}^{-514]}$	2 ⁻ 9/2 [514] 5/2 [402]	15

Периоды полураспада некоторых ядер, полученные методом экстраполяции кривых образующих сеток (рис. 9 и 10)

Таблица 4

Ядро	Т 1/2 ^(мин)
¹⁴⁵ тъ	~ 0.4
¹⁵¹ Er	~0,08
155 _{Er}	~ 4
157 _{Tm}	~1,5
155 _{Tm}	~0,15
¹⁶¹ Yb	~4
15 9 YD	~0, 8
163 _{Lu}	~2
161 _{Lu}	~0,3
171 _W	~0,9
175 _{0s}	~I
173 _{0s}	~0,12
171 _{Re}	~0,8
¹⁷⁹ Ir	~ 2
¹⁸¹ Ir	~ 4
160 _{Yb}	~3,5
164 _{Hf}	~2
170 _W	~2
¹⁷⁴ 0s	~1
184 _{Au}	~2,5
184 _{Hg}	~0,5
190 _{T1}	~2,5

Таблица 5

Сравнение экспериментального значения периодов полураспада короткоживущих изотопов тантала с оцененными

Ядро	^Т 1/2 ^{эксп. (мин)}	^Т I/2 ^{оцен.} (мин)
Ta ¹⁷²	47 <u>+</u> 4	~ 30
Ta ¹⁷¹	25 <u>+</u> 2	~ 40
Ta^{170}	7,0 ± 0,5	~ 7
Ta ¹⁶⁹	5 ,0 ± 0,5	~ 6
$_{\mathrm{Ta}}^{168}$	2,5 ± 1,2	~2,5
Ta^{167}	2,9 ± 1,5	~1



Рис.1. Кривые распада изотопов ¹⁷⁰ Та , ¹⁷¹ Та и ¹⁷³ Та , построенные по убыванию интенсивности у - переходов распада изобаров ¹⁷⁰ Нf (572 кэв), ¹⁷¹ Hf (662 кэв), ¹⁷¹ Lu (741 кэв) и ¹⁷³ Hf (296кэв).



Рис.2а.1 и 2 - у-спектры Hf-l и Hf-2, измеренные через 2 мия пос ле выделения из танталовой фракции; 3 и 4 - у -спектры Hf-1 и Hf-2, измеренные соответственно через 51 и 72 мин после выделения.



Рис.26. 5 - у - спектр Hf - 1, измеренный спустя 6,3 часа после выделения; 6 - у - спектр Hf - 1, измеренный спустя 3,6 дня после выделения; 7 - у - спектр Hf - 1, измеренный через 20,4 дня после выделения.







Рис.5. Кривые распада ¹⁶⁸ Та и ¹⁶⁷Та, построенные по убыванию интенсивностей у - переходов распада ¹⁶⁸ Lu (199 кэв) и ¹⁶⁷ Yb (113 кэв).



Рис.6. у - спектр танталовой фракции, измеренный через 7 мин после конца облучения. Продолжительность измерения 10 мин, интервал времени между измерениями 11,5 мин.





Рис.8. Систематика значений периода полураспада нейтронодефицитных ядер с нечетным A в области 150 < A <190.

Кривая	Z	N	Ядро
1 const	, нечетное	четное	нечетно-четное
2 cons	st.,четное	нечетное	четно-нечетное
3	четное	const., нечетное	четно-нечетное
4	нечетное	const., четное	нечетно-четное



Рис.9. Систематика значений периода полураспада нейтронодефицитных ядер с четным А в области 150 < A <190.

Кривая		Z	N	Ядро
1	const.	четное	четное	четно-четное
2		THOP	const., четное	четно-четное
3	const.,	нечетное	нечетное	нечетно-нечетное
4		нечетное	const., нечетное	нечетно-нечетное