

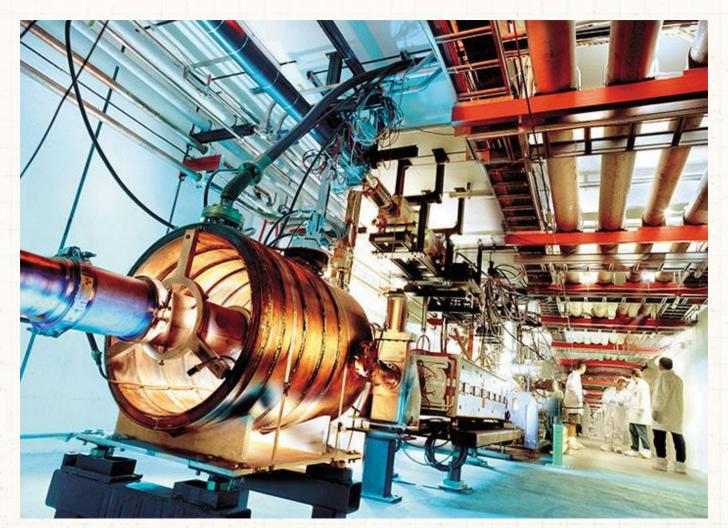


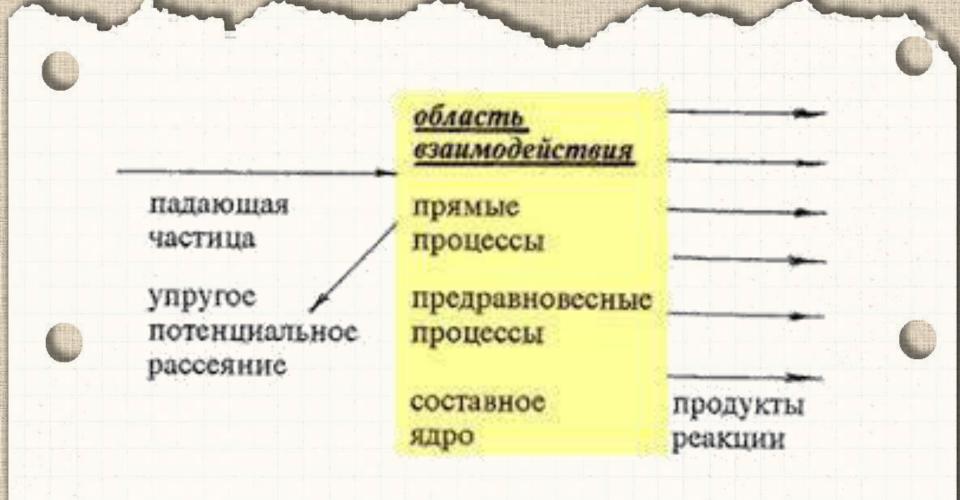


«Основы производства радиоактивных изотопов»

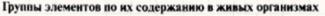
Лекция 6. Производство радионуклидов на циклотроне.

и.о. доцента кафедры теоретической и ядерной физики PhD Зарипова Ю.А. По данным МАГАТЭ в настоящее время более 200 ускорителей различных типов используется в мире для производства радионуклидов.





Ядерная медицина потребляет более 50% всей производимой изотопной продукции.



Группа элементов	Элементы	Суммарное содер- жание в клетке, %
Макроэлементы	O, C, H, N (основные, или органогены) Са, K, Si, Mg, P, S, Na, Cl, Fe	98-99 1-2
Микроэлементы	Mn, Co, Zn, Cu, B, I, F, Моидр.	0,1
Ультрамикроэлементы	Se, U, Hg, Ra, Au, Ag и др.	менее 0,01

43 Kr O

человек 70 кг

В состав живого организма, помимо 5 основных элементов (кислорода, водорода, углерода, азота и кальция) входят до 70 других элементов (йод, калий, железо, хлор, и др.).

16 Kr C

7 кг Н 1.8 кг N 1 кг Ca 0.78 кг Р 0.42 кг всего остального

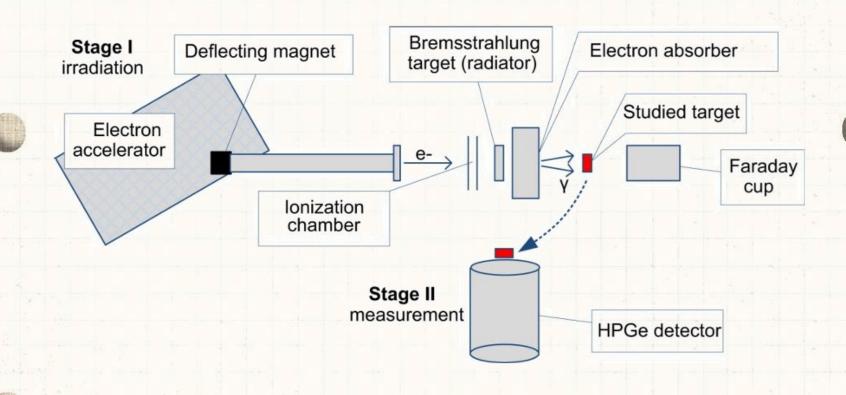
4

Диагностические радионуклиды, используемые для проведения исследований *in vivo*

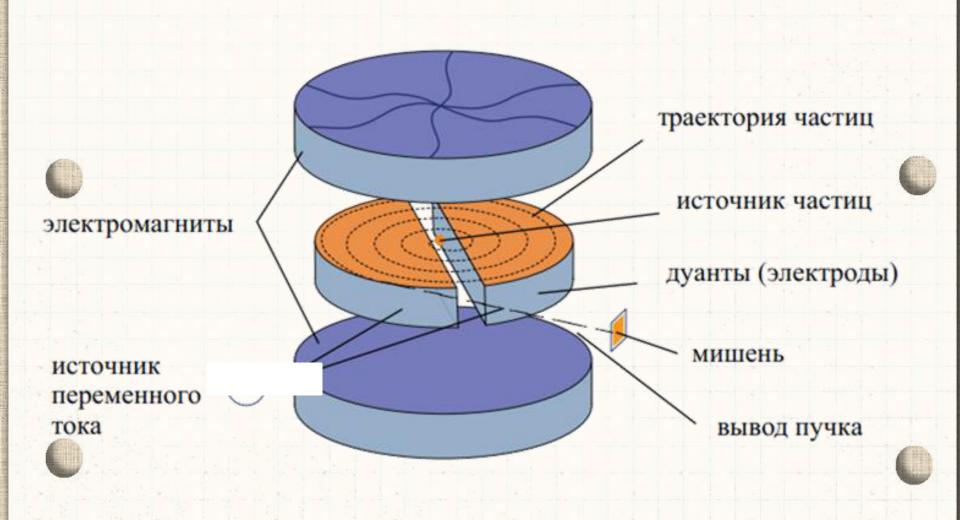
- обеспечивать минимальный уровень лучевой нагрузки на так называемые критические органы;
- органотропность (специфическая избирательность) РН или РФП по отношению к исследуемым органам (костные ткани, сердце, почки, головной мозг, лёгкие и проч.)

- радионуклиды должны отвечать следующим требованиям
- удобная для регистрации величина энергии g-излучения (70-200) кэВ;
- небольшой период полураспада (десятки минут, часы), близкий по продолжительности ко длительности выполнения измерений;
- распад ядра происходит путём изомерного перехода (ИП) либо путём захвата орбитального электрона (ЭЗ) с испусканием монохроматического излучения;
- отсутствие при распаде сопутствующих g, a, b -6 излучений.

Наработка радионуклидов на ускорителе



Наработка радионуклидов на циклотроне



Мишенью могут служить металлы, соли, порошкообразные вещества, газы.

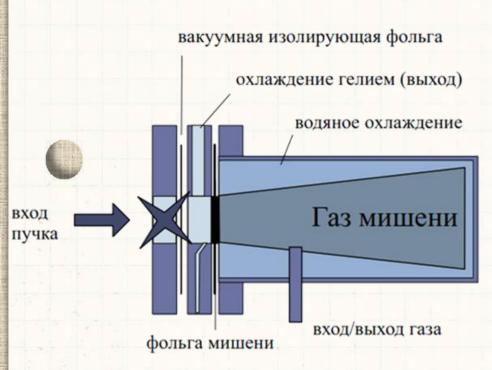


Рис. 3.10. Пример газовой мишени

В качестве твердотельных мишеней используют металлы, оксиды, соли. Среди жидкостных мишеней можно выделить жидкостную мишень тяжелой воды H₂¹⁸O для получения изотопа ¹⁸ F. Широко используются газообразные мишени: ¹²⁴Xe — для производства ¹²³I, Kr — для получения ⁸¹Rb. Мишени могут иметь природный изотопный состав или быть изотопнообогащенными. Обычно материал мишени, обогащенный необходимым стабильным изотопом, после отделения целевого РН и регенерации повторно используют В качестве мишени.

Циклотронные медицинские радиоизотопы

Азот-13

Актиний-225

Астат-211

Бериллий-7

Бром-75

Бром-77

Ванадий-48

Висмут-213

Вольфрам-178

Галлий-67

Галлий-68

Германий-68

Железо-52

Железо-55

Индий-110

Индий-111

Индий-114m

Иод-120g

Иод-121

Иод-123

Иод-124

Иттрий-86

Иттрий-88

Кадмий-109

Кислород-15

Кобальт-57

Криптон-81m

Ксенон-122

Ксенон-127

Медь-64

Медь-67

Мышьяк-73

Мышьяк-74

Натрий-22

Палладий-103

Ртуть-195m

Свинец-201

Свинец-203

Стронций-82

Таллий-201

Технеций-94

Углерод-11

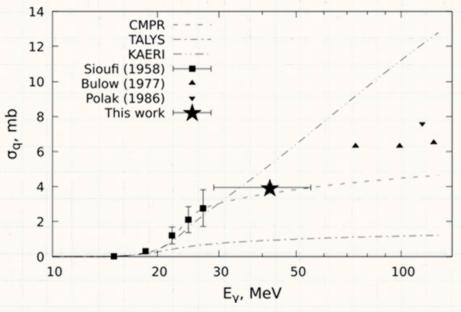
Фтор-18

Хлор-34т

Цинк-62

Цинк-63

Цирконий-89

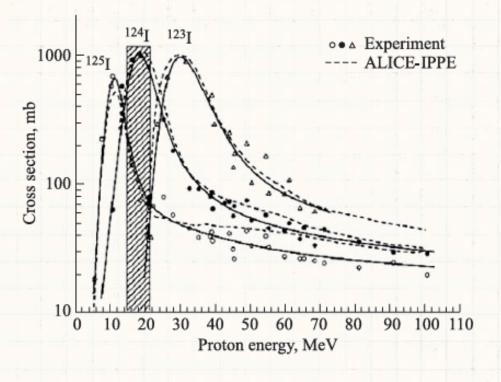


Сравнение экспериментальных выходов реакции 68 Zn(γ , p) 67 Cu на пучках тормозного излучения и выходов, рассчитанных на основе известных сечений

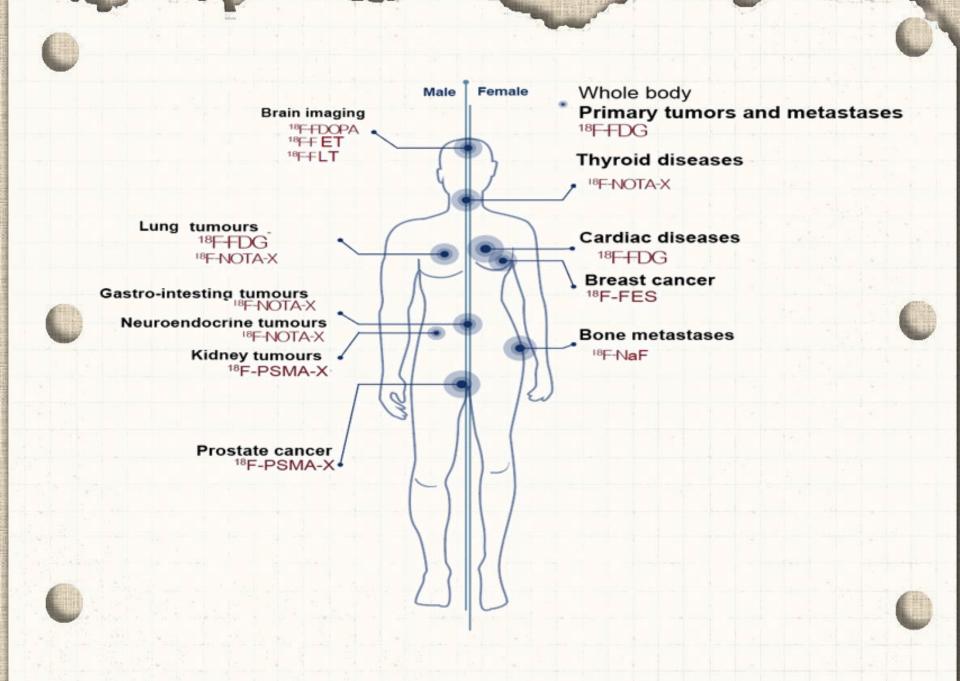
Реакция	Энергия, МэВ	оВ Выход	
⁶⁸ Zn(p,2p) ⁶⁷ Cu	128	~1.08 MBq/(µA·h·g)	
⁶⁴ Ni(α,p) ⁶⁷ Cu	24	544 kBq/(μA·h)	
⁷⁰ Zn(p,α) ⁶⁷ Cu	18→8	2.0 MBq/(μA·h)	
⁶⁸ Zn(γ,p) ⁶⁷ Cu	60	470 kBq/(μA·h·g)	
	55	0.234 MBq/(μA·h·g/cm²)	

⁶⁶ Zn 27.73%	⁶⁷ Zn 4.04% n,p	⁶⁸ Zn 18.45% p,2p; γ,p d,2pn; α,αp	⁶⁹ Zn 56.4 m	⁷⁰ Zn 0.61% p,α
⁶⁵ Cu 30.85%	⁶⁶ Cu 5.12 m	⁶⁷ Cu 61.8 h	⁶⁸ Cu 30.9 s	⁶⁹ Cu 2.85 m
α,p ⁶⁴ Ni 0.93%	⁶⁵ Ni 2.51 h	⁶⁶ Ni 54.6 h	⁶⁷ Ni 21 s	⁶⁸ Ni 29 s

ACCES.			
Циклотрон	Энергия протонов, МэВ	Ядерные реакции	Основные производимые радионуклиды
Уровень I	≤ 10	$(p,n), (p,\alpha)$	11 13 15 18 F
Уровень II	≤ 20	(p,n), (p,α)	11 13 15 18 67 103 109 Cd, C, N, O, F, Ga, Pd, Cd, 111 123 124 186 In, I, Re
Уровень III	≤ 45	(p,pn), (p,2n), (p,3n) и др.	22 38 57 67 Na, K, Co, Ga, 68Ge, 73 75-77 81 81 Se, Br, Rb (Kr), 111 123 201 225 In, I, Tl, Ac
Уровень IV	≤ 200	(p,4n), (p,5n) и др.	22 28 52 67 Na, Mg, Fe Cu, 72 72 81 81 Se (As), Rb (Kr),
			82 82 103 109 117m Sr (Rb), Pd, Cd, Sn, 12 123 149 201 I, Tb, Tl



Сечение образования изотопов йода в реакциях $^{125}{\rm Te}(p,\,xn)^{123-125}{
m I}$



Связь между массой радионуклида g [г] и его активностью С [Ки] выражается формулой:

$$g = 0.884 \cdot 10^{-13} CAT_{1/2}$$

где A - атомная масса радионуклида в относительных единицах; $T_{\frac{1}{2}}$ - период его полураспада в секундах. Отсюда, например, 1 мКи 18 F ($T_{\frac{1}{2}}$ = 112 мин) имеет массу всего 1·10- 11 г.

Коммерческие циклотроны протонов и легких ионов с выводом пучка

Циклотрон	Компания (страна)	Энергия (ток) протонов, МэВ (мкА)	Энергия (ток) дейтронов, МэВ (мкА)	Энергия (ток) α -частиц, МэВ (мкА)	Энергия (ток) ³ He ²⁺ , МэВ (мкА)
У-120	НИИЭФА	5-11 (50)	9-14 (50)	18-28 (50)	14-30 (20)
	(Россия)				
У-120M	ляп оияи	12-40	8-20 (30)	17-41 (20)	17-54 (20)
	(Россия)	(50-20)			
МГЦ-20	НИИЭФА	18 (50)	10 (50)	20 (25)	27 (25)
	(Россия)				
BC1710	Steel Works	17 (70)	10 (70)		
04.2	(кинопК)				
BC3015	Steel Works	30 (70)	15 (70)		
	(кинопК)				
480AVF	Sumitomo HI	30 (80)			
	(кинопК)				
750AVF	Sumito HI	70 (55)			
	(кинопК)	1000 W. 1000 C. 200			
930AVF	Sumito HI	90 (10)	35 (40)		
	(кинопК)				
MC30	Scanditronix	$30 \ (< 50)$			
	(Швеция)	40.750		40 (40)	F2 2700
MC40	Scanditronix	40 (70)	20 (70)	40 (60)	53 (60)
1.650	(Швеция)			50.20	< (20)
MC50	Scanditronix	50 (50)	25 (50)	50 (30)	66 (30)
TGG GG 15	(Швеция)	15 (60)	0.7100	16 (40)	20.750
TCC CS-15		15 (60)	8 (100)	16 (40)	20 (60)
TCC CC 22	(США)	22 (50)	12 (50)	24 (50)	22 (50)
TCC CS-22		22 (50)	12 (50)	24 (50)	32 (50)
TCC CV 20	(США) CTI-Siemens	24 (60)	14 (100)	28 (40)	26 (50)
1CC CV-28	(США)	24 (60)	14 (100)	28 (40)	36 (50)
TCC CS 30	CTI-Siemens	26 (60)	15 (40)	30 (40)	38 (60)
100 03-30	(США)	20 (00)	15 (40)	30 (40)	36 (00)
	(США)				

Некоторые изотопы, получаемые путем бомбардировки мишеней протонами низких и средних энергий, а также в реакциях распада

	Время	Тип ядерной	Энергия	Выход,	
Изотоп	жизни		протонов,	2000 1000 1000	Применение
F1301011	MANAGEMENT OF THE	реакции	протонов, МэВ	мки/мка-ч	Применение
	изотопа		Mad		
¹¹ C	20 мин	$^{14}\text{N}(p,\alpha)^{11}\text{C}$	10	20	ТЭТ
¹³ N	10 мин	$^{16}\mathrm{O}(p,\alpha)^{13}\mathrm{N}$	11		ТЭТ
¹⁵ O	2 мин	$^{15}\text{N}(p,n)^{15}\text{O}/^{14}\text{N}(d,n)^{15}\text{O}$	10	21	ПЭТ
¹⁸ F	1,8 ч	$^{18}\text{O}(p,n)^{18}\text{F}$	10	30	ПЭТ
⁴⁴ Sc	60 мин	45 Sc $(p,n)^{44}$ Ti (48 лет) \rightarrow \rightarrow 44 Sc	30		ПЭТ-генератор
⁵² Fe	8,3 ч	$^{55}{\rm Mn}(p,4n)^{52}{\rm Fe}$	$80 \rightarrow 50$		Гематология
		$^{52}\text{Cr}(^{3}\text{He}, 3n)^{52}\text{Fe}$	$36 \rightarrow 25$		Section Control Section (Section Control Section Control Secti
⁶⁴ Cu	12,7 ч	64 Ni (p,n) ⁶⁴ Cu	$14 \rightarrow 9$	6,5	Молекул. ПЭТ
⁶⁷ Ga	78,3 ч	66 Zn (p,n) 66 Ga \rightarrow 67 Ga	$15 \rightarrow 10$		Диагностика
.,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,					опухолей
⁶⁸ Ga	68 мин	$^{69}{ m Ga}(p,2n)^{68}{ m Ge}$	35		***************************************
Cuetaress	115000000000000000000000000000000000000	(генератор 270 сут)→ ⁶⁸ Ga	600000		
⁷³ Se	7,1 ч	75 As $(p, 3n)^{73}$ Se	$40 \rightarrow 30$		Селенофарм.
$^{76}\mathrm{Br}$	16 ч	75 As(3 He, $2n$) 76 Br	$25 \rightarrow 15$		Бромофарм.
		76 Se $(p, n)^{76}$ Br	$16 \rightarrow 8$		ТЭТ
⁷⁷ Br	2,8 сут	$^{78}\mathrm{Kr}(p,2n)^{77}\mathrm{Rb}{ ightarrow}$	30		SPECT-
	0 (5)	\rightarrow^{77} Kr \rightarrow^{77} Br			диагностика
⁷³ Se	7,1 ч	75 As $(p, 3n)^{73}$ Se	$40 \rightarrow 30$	38	
⁸¹ Rb	4,6 ч	82 Kr $(p, 2n)^{81}$ Rb	30	1	SPECT
⁸² Rb	1,3 мин	82 Sr (генер. 25,5 сут) \rightarrow \rightarrow 82 Rb	0.0000		ПЭТ коронарные
86Y	14,7 ч	$^{86}{ m Sr}(p,n)^{86}{ m Y}$	$14 \rightarrow 10$	54	ТЭТ
¹⁰³ Pd	17 сут	$^{103}\text{Rh}(p,n)^{103}\text{Pd}$	$14 \rightarrow 7$	0,18	Брахитерапия
¹¹¹ In	2,8 сут	$^{112}\text{Cd}(p,2n)^{111}\text{In}$	22	0,10	Диагност. метка
¹²³ I	13,2 ч	124 Xe $(p, 2n)^{123}$ Cs \rightarrow	30	0,19	SPECT-тироид
		\rightarrow^{123} Xe \rightarrow^{123} I	50	0,12	or zer inpong
^{124}I	4,18 сут	$^{124}\text{Te}(d,2n)^{124}\text{I}$	$14 \rightarrow 10$	0,47	Дозиметрия
	030/01 (0.3)	$^{124}{\rm TeO}_2(p,n)^{124}{ m I}$	$13 \rightarrow 9$	0,45	Эндотерапия
		$^{125}\text{Te}(p,2n)^{124}\text{I}$	$21 \rightarrow 15$	2,19	ПЭТ
¹⁴⁰ Nd	3,4 сут	140 Pr $(p, 2n)^{140}$ Nd	$10 \rightarrow 30$	1	Радиотерапия
195m Pt	4 сут	$^{192}\mathrm{Os}(\alpha,n)^{195m}\mathrm{Pt}$	$10 \rightarrow 25$		Радиотерапия
²⁰¹ Tl	3,06 сут	$^{203}\text{Tl}(p,3n)^{201}\text{Pb}{\to}^{201}\text{Tl}$	29	1	Диагн. кардиолог.
²²⁵ Ac	10 сут	226 Ra $(p, 2n)^{225}$ Ac	15	~ 0.19	Радиотерапия

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!

