

ВСЕРОССИЙСКАЯ ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ
ФИЗИКА. 2025–2026 УЧ. Г.
ПРИГЛАСИТЕЛЬНЫЙ ЭТАП. 5 КЛАСС

16 мая 1950 года Совет Министров СССР принял решение о строительстве атомной электростанции в Лаборатории «В» (г. Обнинск). Это стало первым практическим проектом по использованию ядерной энергии в мирных целях в нашей стране. В связи с 75-летием этого события мы решили посвятить нашу олимпиаду атомной и ядерной физике.

Задачи 1–3. Реакция альфа-распада

Всё в окружающем мире состоит из небольших частиц – атомов. Некоторые из атомов нестабильны и не могут долгое время оставаться в исходном состоянии. Такие атомы могут превращаться в другие атомы.

Каждый атом состоит из маленького ядра и летающих вокруг него электронов. Ядро атома обладает массой и электрическим зарядом. Массу ядра обозначают буквой M , а заряд – буквой Q . В реакциях превращения атомов суммарный заряд и суммарная масса ядер сохраняются. При записи схем ядерных реакций ядро обозначается как ${}^M_Q A$, где A – обозначение названия ядра атома.

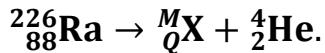
Так, например, ядро атома урана ${}^{238}_{92} \text{U}$, может разъединиться на две части: ядро атома тория ${}^{234}_{90} \text{Th}$ и ядро атома гелия ${}^4_2 \text{He}$, которое называется альфа-частицей. Такое преобразование ядра называется альфа-распадом, потому что в результате распада ядра на две части появляется альфа-частица. Схема этой ядерной реакции может быть записана так:



Заметим, что суммарная масса и суммарный заряд в таком процессе сохраняются, то есть

$$\left\{ \begin{array}{l} 238 = 234 + 4; \\ 92 = 90 + 2. \end{array} \right.$$

Рассмотрим еще одну известную ядерную реакцию, в которой альфа-распад претерпевает ядро атома радия:



1. Рассчитайте заряд Q атома X .
2. Рассчитайте массу M атома X .

Ядра с разными зарядами соответствуют атомам различных химических элементов. Поэтому все атомы (а значит, и химические элементы) можно расположить в порядке возрастания их заряда в таблице. Эту таблицу открыл великий русский химик Дмитрий Иванович Менделеев, и она носит его имя.



**Периодический закон открыт
Д.И.МЕНДЕЛЕЕВЫМ в 1869 году**

I		ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА										VII		VIII	
1	H ВОДОРОД 1.00794	II		III		IV		V		VI		(H) ГЕЛИЙ 2 4.00260	He НЕОН 10 20,17, НЕОН		
2	Li ЛИТИЙ 6,94,	Be БЕРИЛЛИЙ 9,01218	4 5 10,81	B БОР 12,011	C УГЛЕРОД 14,0067	N АЗОТ 15,999	O НИКСЛОРОД 16,998403	F ФТОР 18,998403	10 20,17, НЕОН	S СЕРА 32,06	Cl ХЛОР 35,453	Ar АРГОН 39,944	27 58,9332	Ni НИКЕЛЬ 56,70	
3	Na НАТРИЙ 22,98977	Mg МАГНИЙ 24,305	11 12 26,98154	Al АЛЮМИНИЙ 28,085,	Si КРЕМНИЙ 30,97376	P ФОСФОР 31,97376	S СЕРА 32,06	Cl ХЛОР 35,453	18 39,944	Ar АРГОН 39,944	27 58,9332	Ni НИКЕЛЬ 56,70			
4	K КАЛИЙ 39,098,	Ca КАЛЬЦИЙ 40,08	Sc СКАНДИЙ 44,9559	Ti ТИТАН 47,90	V ВАНДИЙ 50,9415	Cr ХРОМ 51,996	Mn МАРГАНЕЦ 54,9380	Fe ЖЕЛЕЗО 55,84,	26 55,84,	Co КОБАЛЬТ 58,9332	27 58,9332	Ni НИКЕЛЬ 56,70			
5	Rb РУБИДИЙ 85,467,	Sr СТРОНЦИЙ 87,62	Y ЦИРКОНИЙ 88,9059	Zr ЦИРКОНИЙ 91,22	Nb НИОБИЙ 92,9064	Mo МОЛИБДЕН 95,94	Tc ТЕХНЕЦИЙ 98,9062	Ru РУТЕНИЙ 101,0,	43 101,0,	Rh РОДИЙ 102,9055	45 102,9055	Pd ПАЛЛАДИЙ 106,4			
6	Ag СЕРЕБРО 107,8682	Cd КАДМИЙ 112,41	In ИНДИЙ 114,82	Sn ОЛОВО 118,6,	Sb СУРЬМА 121,7,	Te ТЕЛЛУР 127,6,	I ИОД 131,30	Xe КСЕНОН 131,30	75 190,2	Ir ИРИДИЙ 192,2,	77 192,2,	Pt ПЛАТИНА 195,0,			
7	Cs ЦЕЗИЙ 132,9054	Ba БАРИЙ 137,33	La ГАФНИЙ 157,1	Hf ТАНТАЛ 178,4,	Ta ВОЛЬФРАМ 180,947,	W РЕНИЙ 183,8,	Re ОСМИЙ 186,207	Os ОСМИЙ 190,2	76 190,2	Li ЛИТИЙ 6,94,	3 6,94,	Атомная масса			
* лантаноиды															
** актиниды															
La ЛАНТАН 138,905,	Ce ЦЕРИЙ 140,12	Pr ПРАЗЕОДИЙ 140,9277	Nd НЕОДИМ 144,2,	Pm ПРОМЕТИЙ 145	Sm САМАРИЙ 150,4	Eu ЕВРОПИЙ 151,96	Gd ГАДОЛИНИЙ 152,1	Tb ТЕРБИЙ 158,9254	Dy ДИСПРОЗИЙ 162,5,	Ho ГОЛЬМИЙ 164,9304	Er ЭРБИЙ 167,2,	Tm ТУЛИЙ 168,9342	Yb ИТТЕРБИЙ 172,0,	Lu ЛЮТЕЦИЙ 174,957	
Ac АКТИНИЙ [227]	Th ТОРИЙ [232,0381]	Pa ПРОТАКТИНИЙ [231,0359]	U УРАН [238,07]	Np НЕПУТОНИЙ [237,0482]	Pu ПЛУТОНИЙ [244]	Am АМЕРИЦИЙ [243]	Cm КЮРИЙ [247]	Bk БЕРКЛИЙ [247]	Cf КАЛИФОРНИЙ [251]	Es ЭИНШТЕЙНИЙ [254]	Fm ФЕРМИК [257]	Md МЕНДЕЛЕЕВИЙ [258]	(No) (НОБЕЛИЙ) [255]	(Lr) (ЛОУРЕНСИЙ) [256]	

Обозначение элемента Атомный номер
Литерой Атомная
масса

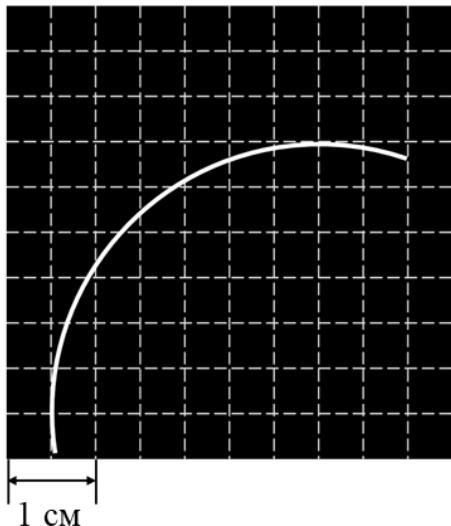
Атомные массы приведены по Международной таблице 1981 года.
Точность последней значащей цифры ±1 или ±3, если она выражена мелким шрифтом.
В квадратных скобках приведены массовые числа наименее устойчивых изотопов.

Так, например, уран имеет в этой таблице номер 92, и этот номер соответствует заряду атома ядра урана.

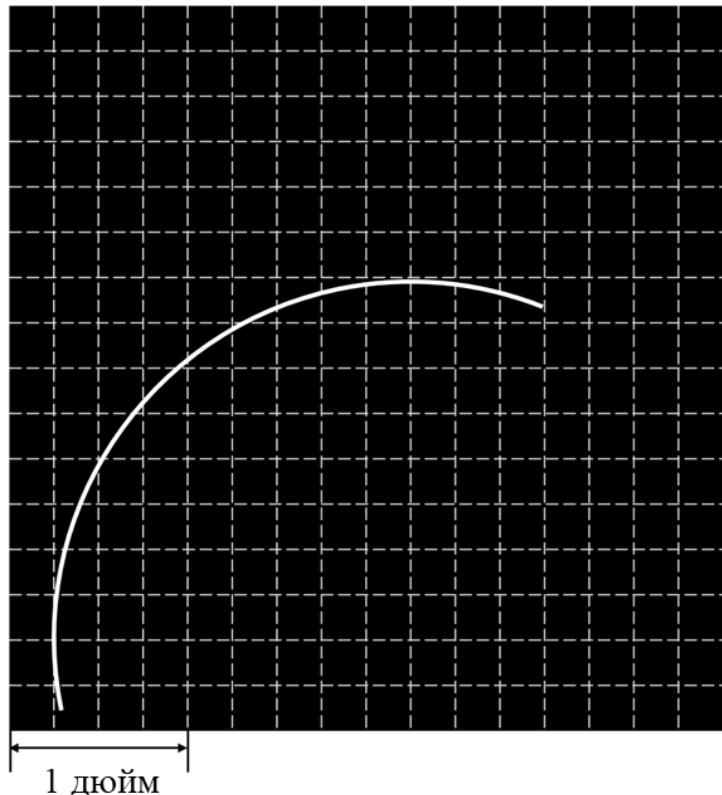
3. Как называется атом X в соответствии с таблицей Менделеева?
Впишите название с маленькой буквы, не вставляйте пробелы перед названием или после названия.

Задачи 4-7. Треки в магнитном поле

В двух крупных лабораториях в Дубне и в Чикаго проводили эксперименты по исследованию движения альфа-частиц в магнитном поле. Светлыми линиями на рисунках изображены следы, оставленные частицами в специальных исследовательских приборах. Эти следы называются треками.



Дубна, 12.05.2025, 00:05
(2 клетки = 1 см)



Чикаго, 05.05.2025, 00:25
(4 клетки = 1 дюйм)

4. Пользуясь рисунком, определите радиус траектории частицы, наблюдавшейся в Дубне. Ответ дайте в сантиметрах с округлением до целого числа.

5. Пользуясь рисунком, определите радиус движения частицы, наблюдавшейся в Чикаго. Ответ дайте в сантиметрах с округлением до целого числа. 1 дюйм = 2,54 см.

Радиус движения заряженной частицы в магнитном поле зависит от различных величин. Во-первых, он зависит от того, какая это частица (от её массы m и заряда q). Радиус также зависит от параметров установки: от характеристики магнитного поля B , называемой индукцией, и от скорости движения частицы v . Формула, по которой можно рассчитать радиус траектории движения: $R = \frac{m \cdot v}{q \cdot B}$.

6. Пользуясь рисунком из предыдущего задания, определите, в какой установке больше индукция магнитного поля. Считайте, что частицы одинаковые и двигаются с равными скоростями. Впишите название города с большой буквы, не вставляйте пробелы перед названием или после названия.

7. Рассчитайте, во сколько раз индукция магнитного поля в одной лаборатории больше, чем индукция в другой. Дайте ответ в виде десятичной дроби большей единицы с округлением до десятых долей.

Максимальный балл за работу – 20.