

ЕКСПЕРИМЕНТАЛЬНА РОБОТА № 8

Тема. Моделювання радіоактивного розпаду

Мета: змодельювавши альфа-розпад, перевірити на моделі основний закон радіоактивного розпаду.

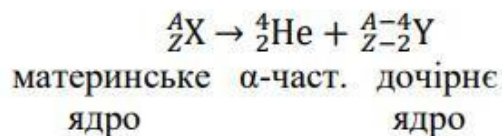
Обладнання: інтерактивна симуляція PhET.

Хід роботи

Теоретичний матеріал

Радіоактивність – здатність ядер радіонуклідів довільно перетворюватися на ядра інших елементів із випромінюванням мікрочастинок.

Під час ***α -розпаду*** кількість нуклонів у ядрі зменшується на 4, протонів – на 2, тому утворюється ядро елемента, порядковий номер якого на 2 одиниці менший від порядкового номера вихідного елемента. Під час α -розпаду материнське ядро спонтанно розпадається на дві частини: α -частинку і дочірнє (нове) ядро.



Закон радіоактивного розпаду описує розпад великої кількості ядер будь-якого радіоактивного ізотопу:

$$N = N_0 \cdot 2^{-\frac{t}{T_{1/2}}}$$

N – кількість ядер радіонукліда, що залишилися у зразку через час t ;

N_0 – початкова кількість ядер;

$T_{1/2}$ – період піврозпаду;

t – час розпаду.

Эксперимент

Результати вимірювань і обчислень відразу заносьте до таблиці

1. Перейдіть за посиланням або QR-кодом:

(симуляція завантажується близько хвилини)

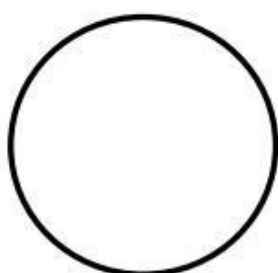
<https://phet.colorado.edu/sims/cheerpi/nuclear-physics/latest/nuclear-physics.html?simulation=alpha-decay&locale=uk>



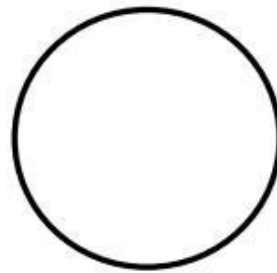
2. Натисніть на вкладку **Один атом**. Спостерігайте за розпадом Полонію-211. Щоб знову спостерігати за процесом, після кожного розпаду натискайте кнопку **Відновити ядра**. *Напишіть рівняння α -розпаду Po-211.*

 **LIVEWORKSHEETS**

5. Період напіврозпаду Po-211 становить 0,52 с. Зобразіть на кругових діаграмах нижче *кількість ядер, що не розпалися жовтим кольором і кількість ядер, що розпалися чорним кольором* після певного періоду піврозпаду *без використання симуляції PhET!* (можете використовувати інші кольори)

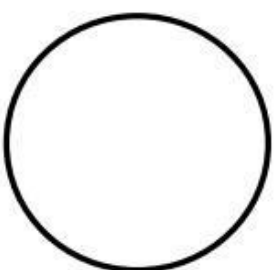


$$t = 1.04 \text{ s}$$

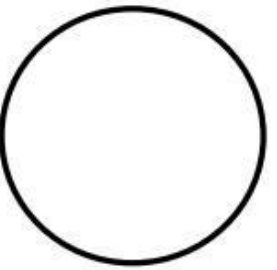


$$t = 2.08 \text{ s}$$

6. Тепер **використовуйте симуляцію PhET**, щоб перевірити наведений вище сценарій. Зобразіть на кругових діаграмах нижче **кількість ядер, що не розпалися жовтим кольором і кількість ядер, що розпалися чорним кольором** після певного періоду піврозпаду. **Початкова кількість ядер $N_0 = 100$** . (можете використовувати інші кольори)



$$t = 1.04 \text{ s}$$



$$t = 2.08 \text{ s}$$

7. **Порівняйте результати пунктів 5 і 6.** Чи співпали результати теоретичного передбачення з експериментальним моделюванням за допомогою симуляції?

[illegible]

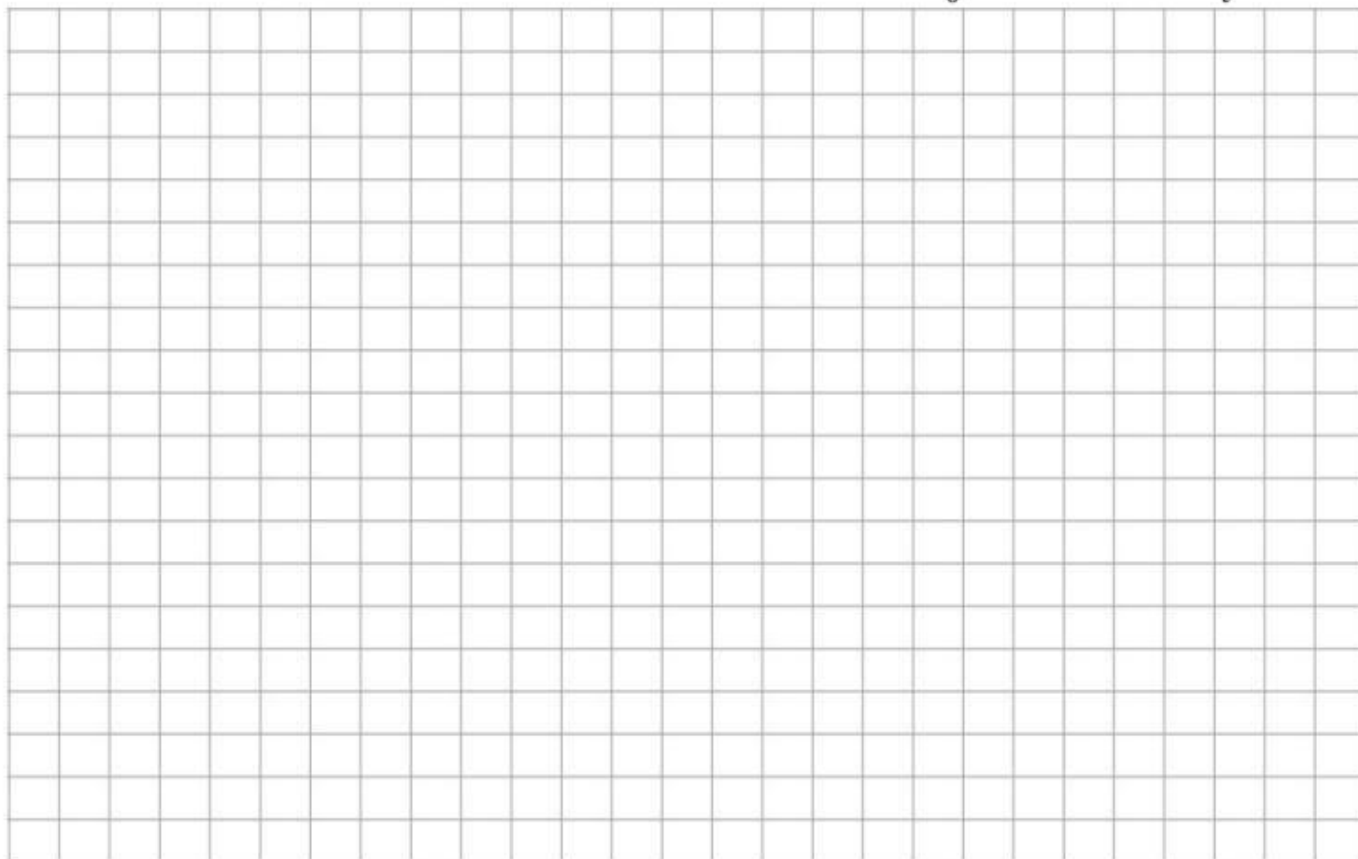
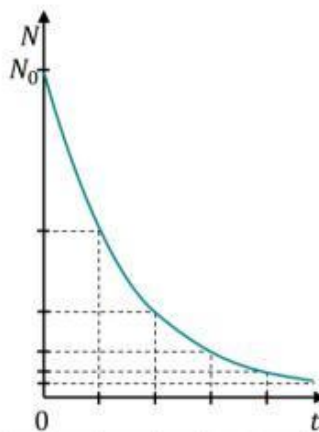
8. Виконайте *дослід тричі* та заповніть таблицю нижче. *Початкова кількість ядер $N_0 = 100$.*

Час t , с	Число «ядер», що не розпалися, N (жовтий колір)			
	Дослід 1	Дослід 2	Дослід 3	Середнє
0,00	100	100	100	100
0,52				
1.04				
1.56				
2.08				

9. Визначте *середнє значення числа «ядер»*, що не розпалися N і запишіть це значення у таблицю.

LIVEWORKSHEET

A graph showing the quantity N on the vertical axis versus time t on the horizontal axis. The curve starts at N_0 on the vertical axis and decays exponentially towards the horizontal axis. Dashed lines indicate several points on the curve, showing that the rate of decay is highest initially and decreases over time.

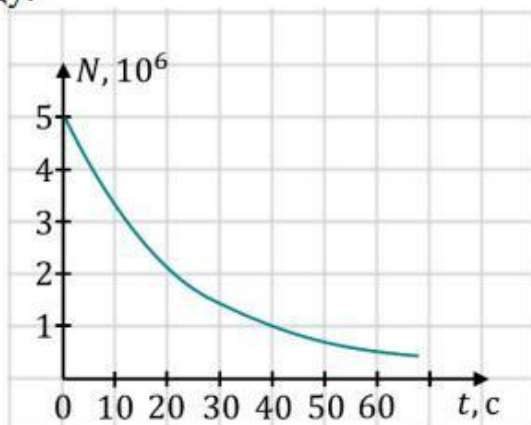


Порівняйте результати теоретичного передбачення закону радіоактивного розпаду із результатами моделювання за допомогою симуляції. Поясніть, чому присутні розбіжності і чи можливо їх уникнути?

[illegible]

Контрольні запитання

1. В результаті якого розпаду торій ${}^{230}_{90}\text{Th}$ може перетворюватися у радій ${}^{226}_{88}\text{Ra}$. Напишіть рівняння відповідної реакції.
2. За графіком залежності кількості ядер ізоотопу радію, що не розпались, від часу визначте період піврозпаду.



3. Період піврозпаду ізоотопу Цезію ${}^{137}_{55}\text{Cs}$ дорівнює 30 років. Визначте, скільки відсотків атомів цього ізоотопу розпадеться за 150 років?



Творче завдання

Проведіть аналогічні досліди для β -розпаду використовуючи симуляцію.

<https://phet.colorado.edu/sims/cheerpj/nuclear-physics/latest/nuclear-physics.html?simulation=beta-decay&locale=uk>

