

11 клас

Будова атома

Прізвище ім'я, клас

1. Укажіть, який з вчених запропонував ядерну модель атома

Укажіть літеру, яка відповідає правильному варіанту відповіді



А. Архімед



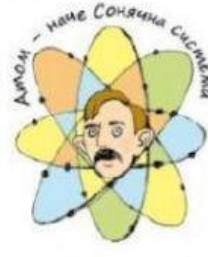
Б. Ньютон



В. Галілей

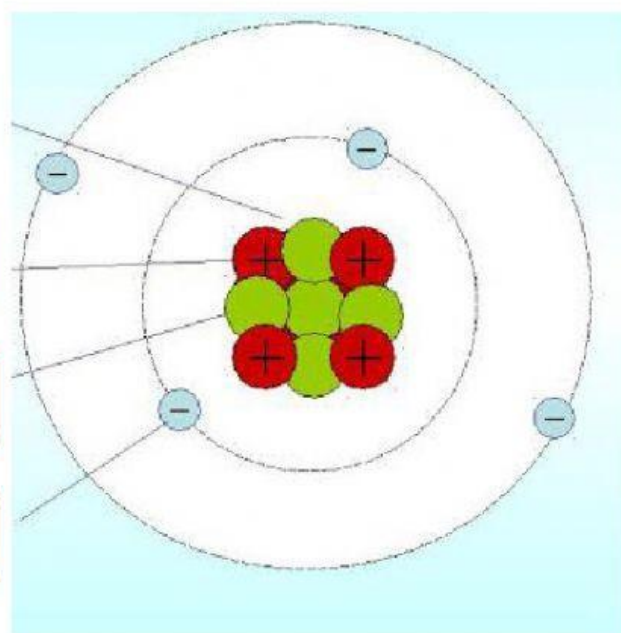


В. Ейнштейн



Г. Резерфорд

2. Перетягніть слова, щоб отримати правильні підписи складових частин атома



ЯДРО

ЕЛЕКТРОН

ПРОТОН

НЕЙТРОН

3. З'єднайте лініями, вказуючи що означають відповідні цифри і підписи щодо певного елемента в Періодичній системі хімічних елементів Менделєєва

Порядковий
номер

Символ

Назва
елемента

Електронна
конфігурація

Атомна
маса

Fe **26**
55,847
[Ar]3d⁶4s²
Ферум

4. Укажіть кількість протонів та нейтронів у ядрах даних хімічних елементів

Хімічний елемент	Кількість протонів	Кількість нейтронів	Хімічний елемент	Кількість протонів	Кількість нейтронів
49 In Індій 114,82			78 Pt Платина 195,08		
40 Zr Цирконій 91,224			53 I Йод 126,90		
15 P Фосфор 30,974			79 Au Золото 196,97		