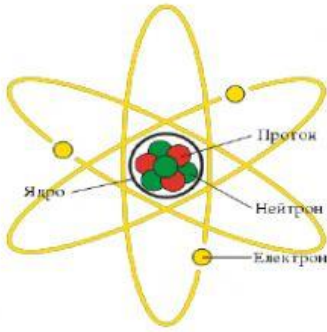




Фізика атома та атомного ядра

Відповідно до ядерної (планетарної) моделі атома в центрі атома знаходиться

- | | |
|---|---|
| ☐ Негативно заряджене ядро | ☐ Позитивно заряджене ядро |
| ☐ Електрон | |

Атом

- | | |
|---|---|
| ☐ Заряджений позитивно | ☐ Заряджений негативно |
| ☐ Електрично нейтральний | |

Ядро атома складається з

- | | |
|--|---|
| ☐ Протонів і нейтронів (тобто нуклонів) | ☐ α -частинок і нейтронів |
| ☐ Протонів і електронів | |

Число протонів в ядрі називається

- | | |
|---|---|
| ☐ Масовим числом і позначається буквою A | ☐ Зарядовим числом і позначається буквою N |
| ☐ Зарядовим числом і позначається буквою Z | |

Загальна кількість нуклонів в ядрі називається

- | | |
|--|--|
| ☐ Масовим числом, позначається буквою A | ☐ Масовим числом, позначається буквою N |
| ☐ Зарядовим числом, позначається буквою Z | |

Ядерну (планетарну) модель атома запропонував

- | | |
|--|---|
| ☐ Антуан Анрі Беккерель | ☐ Ернест Резерфорд |
| ☐ Джозеф Джон Томсон | |