

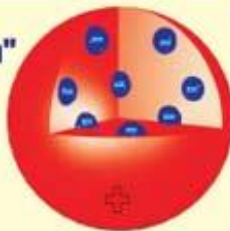
Материал к уроку по химии. 8 класс

Строение атома

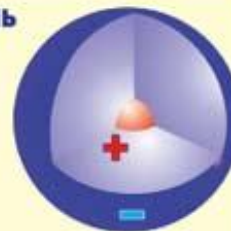
1. СТРОЕНИЕ АТОМА



ИСТОРИЧЕСКИЕ МОДЕЛИ СТРОЕНИЯ АТОМА

Модель
"Булка с изюмом"Дж. Дж. ТОМСОН
(1903)

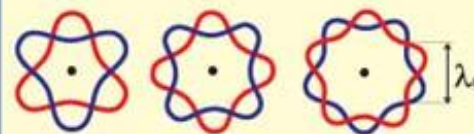
Ядерная модель

Э. РЕЗЕРФОРД
(1911)

Планетарная модель

Э. РЕЗЕРФОРД –
Н. БОР
(1913)

Волновая модель

Л. ДЕ БРОЙЛЬ
(1924)

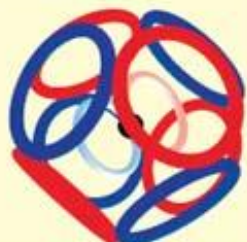
Квантово-механическая модель

Э. ШРЕДИНГЕР
(1926)

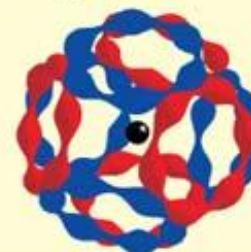
Орбитальная модель

Г. УАЙТ
(1931)

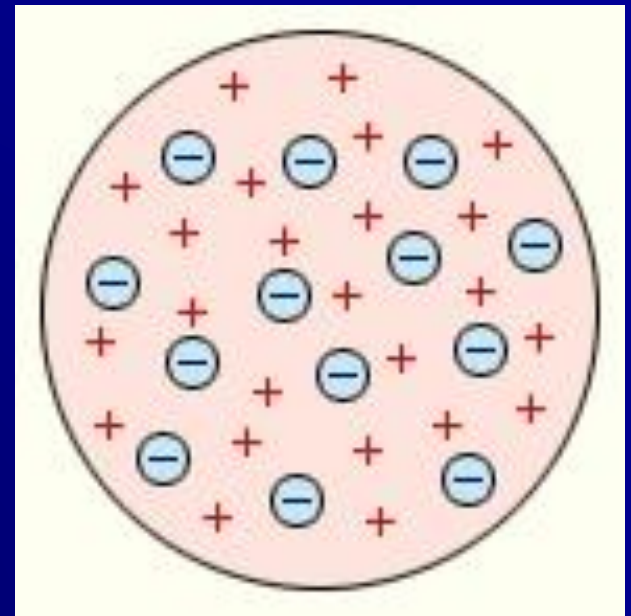
Кольцевая модель

К. СНЕЛЬСОН
(1963)

Волногранная модель

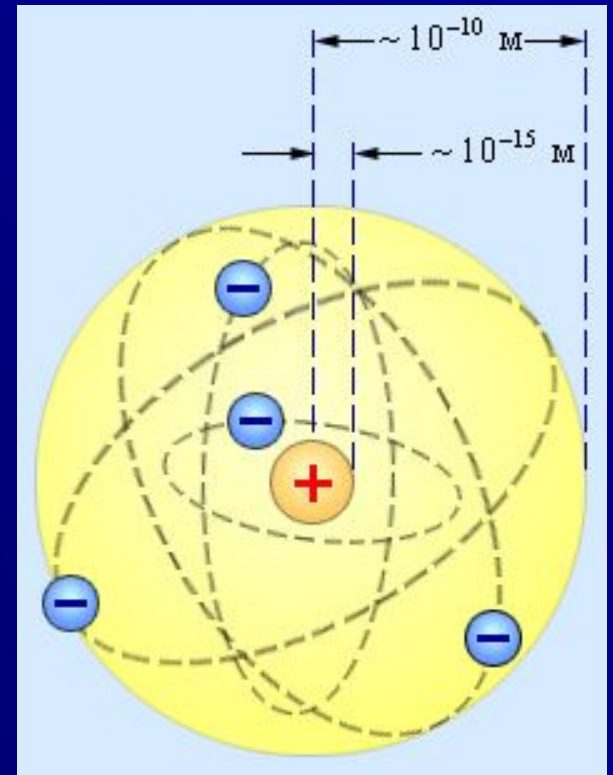
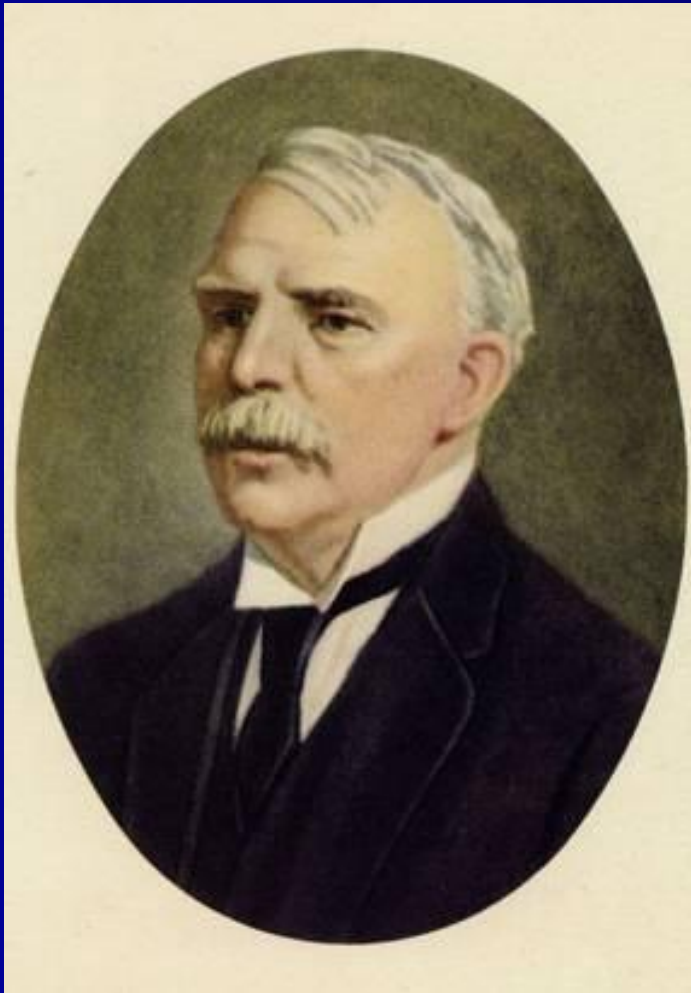


АНГЛИЙСКИЙ ФИЗИК Джозеф Джон Томсон (1856-1940)



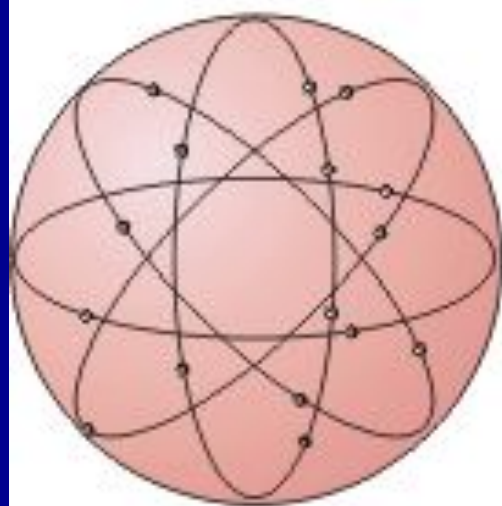
Лауреат
Нобелевской
Премии
1906 года

АНГЛИЙСКИЙ ФИЗИК Эрнст Резерфорд (1871 – 1937)

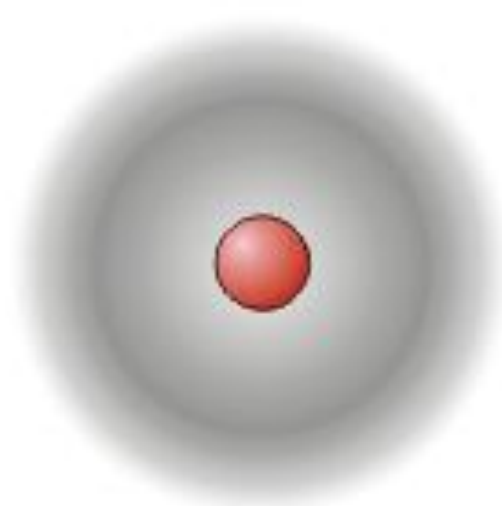


Лауреат
Нобелевской
премии
1908 года

Устаревшие модели атома



Модель Томсона

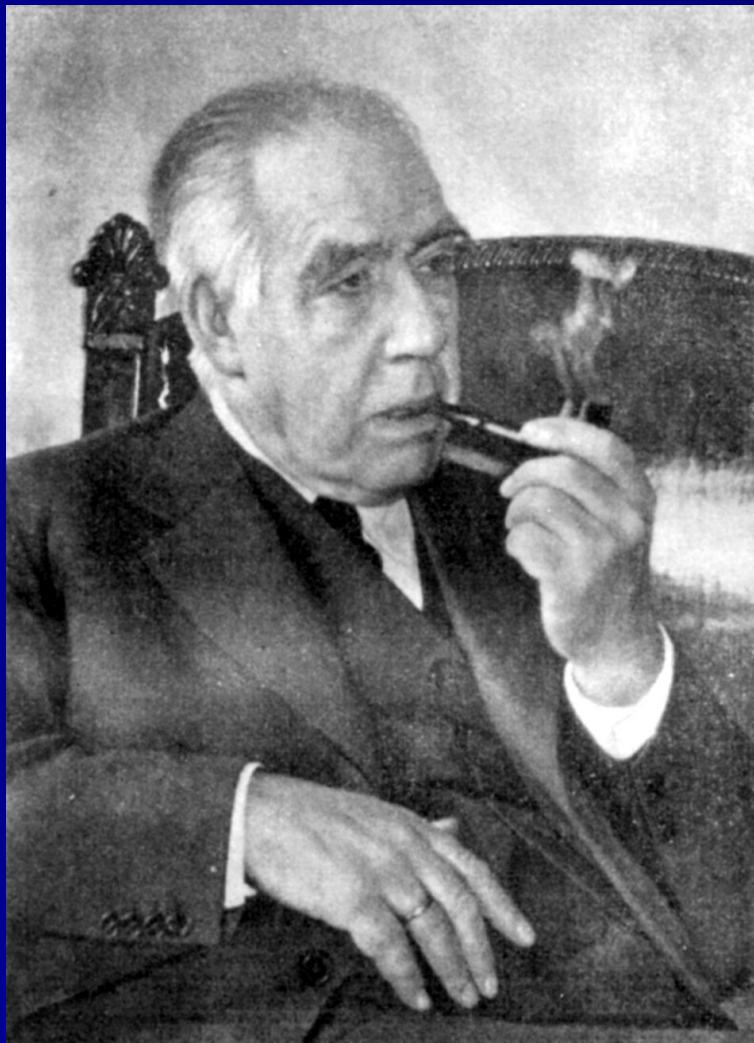


Модель Нагаоки



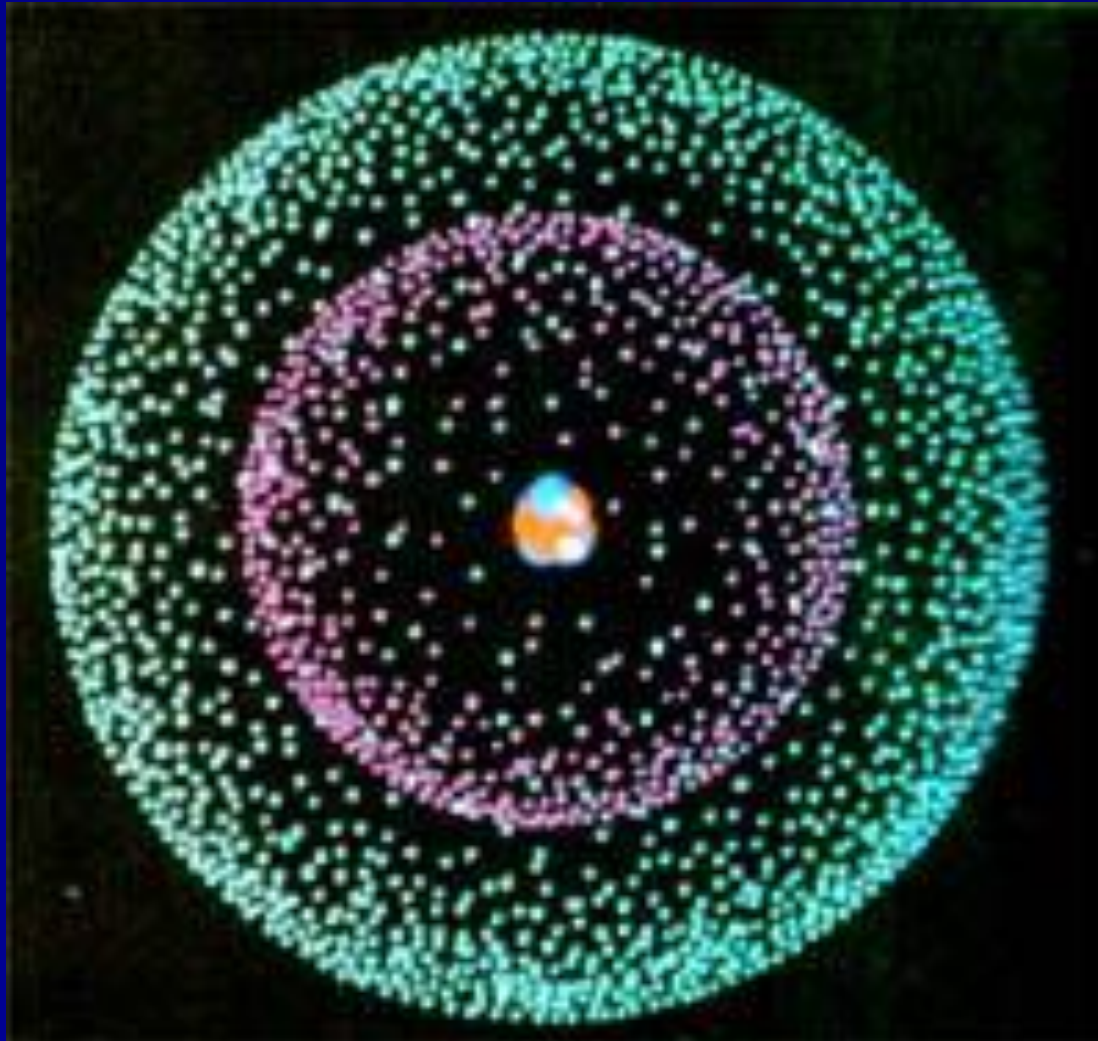
Модель Резерфорда

Датский физик
Нильс Хенрик Давид Бор
(1885 – 1962)

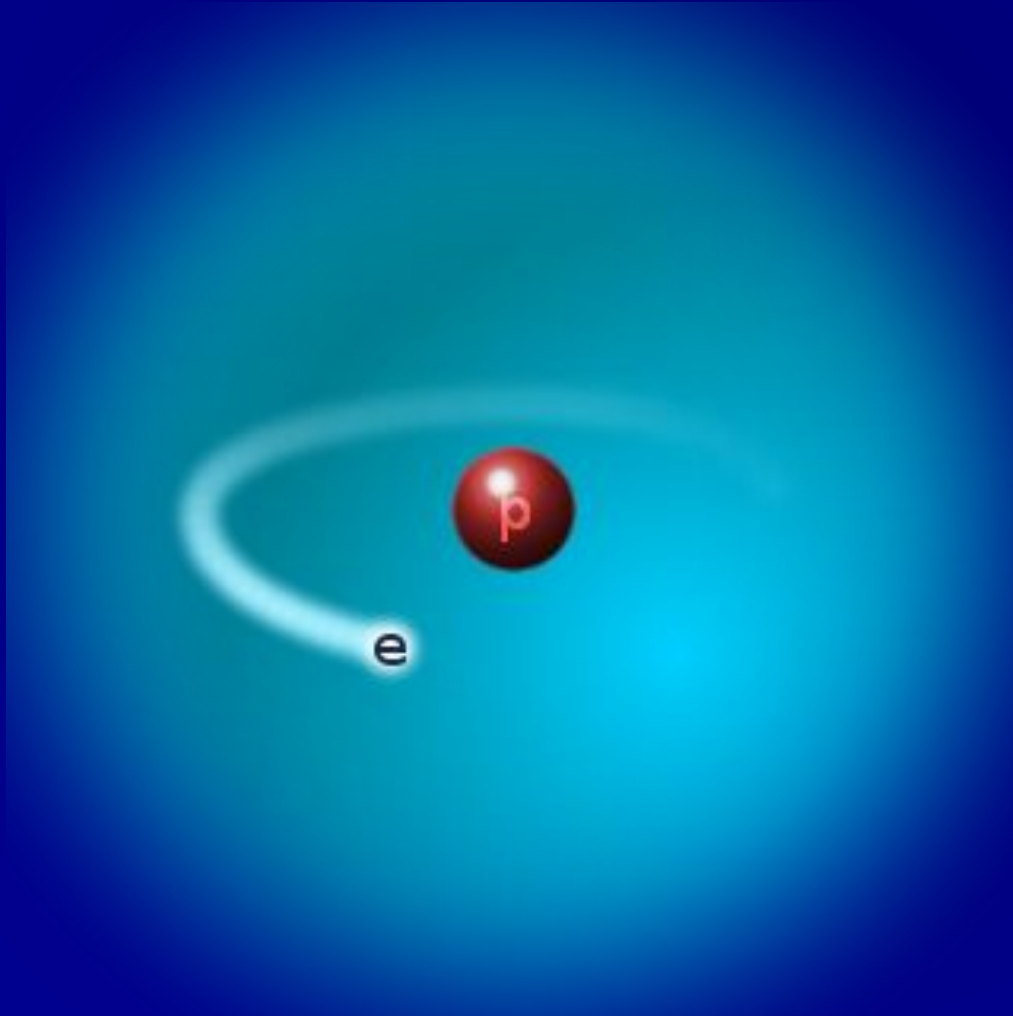


Лауреат
Нобелевской
Премии
1922 года

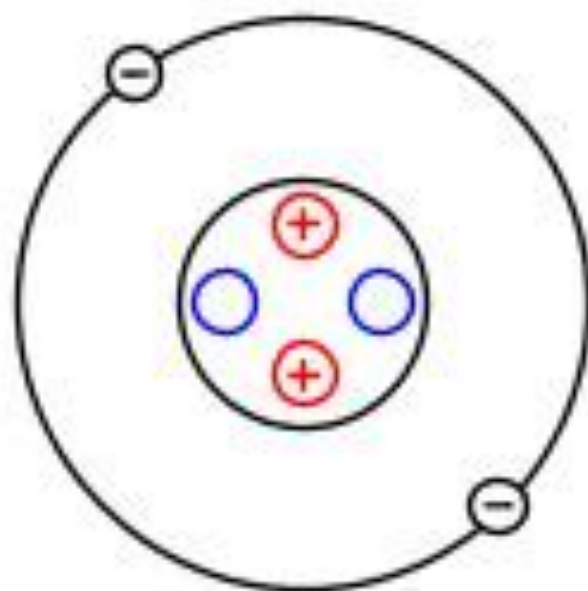
Планетарная модель атома



Модель атома водорода



Атом гелия



⊕ Протон

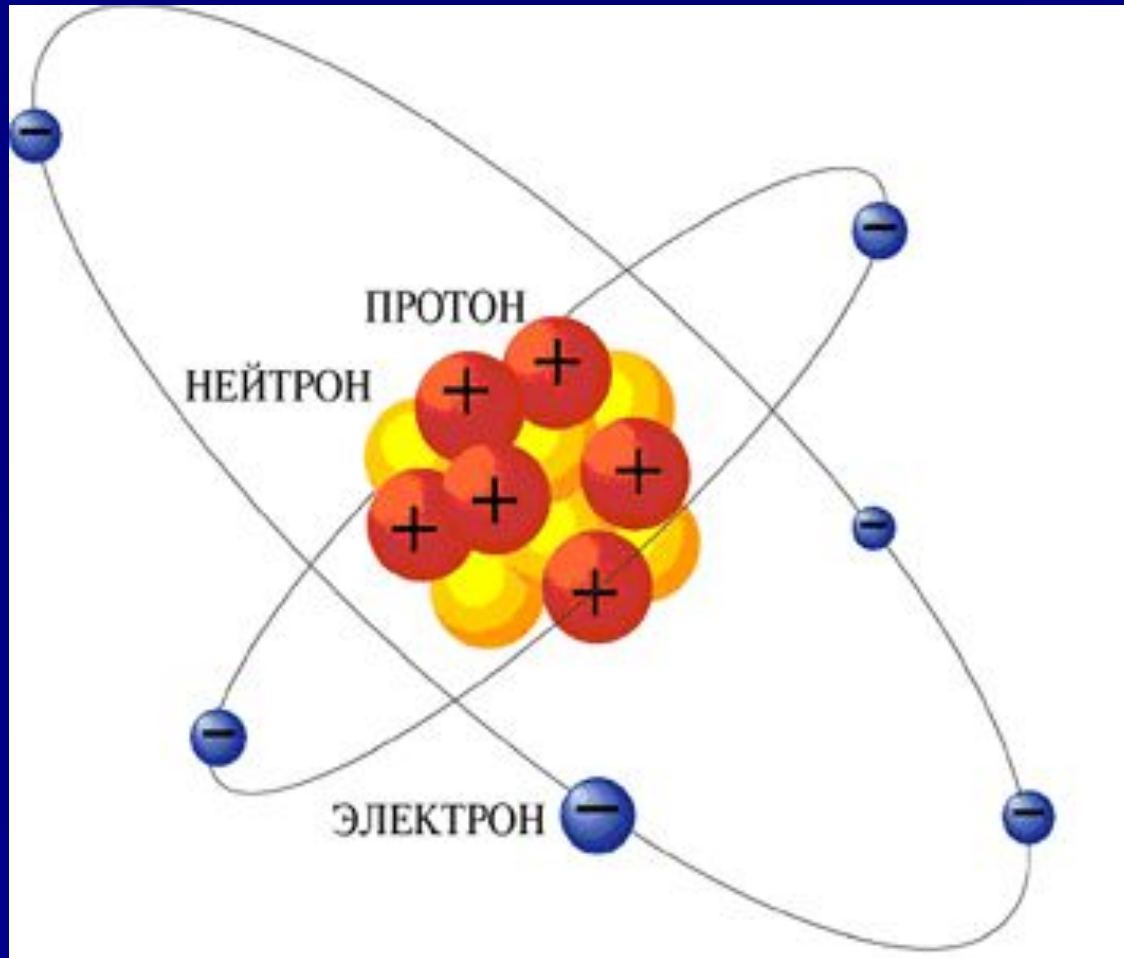
○ Нейтрон

⊖ Электрон

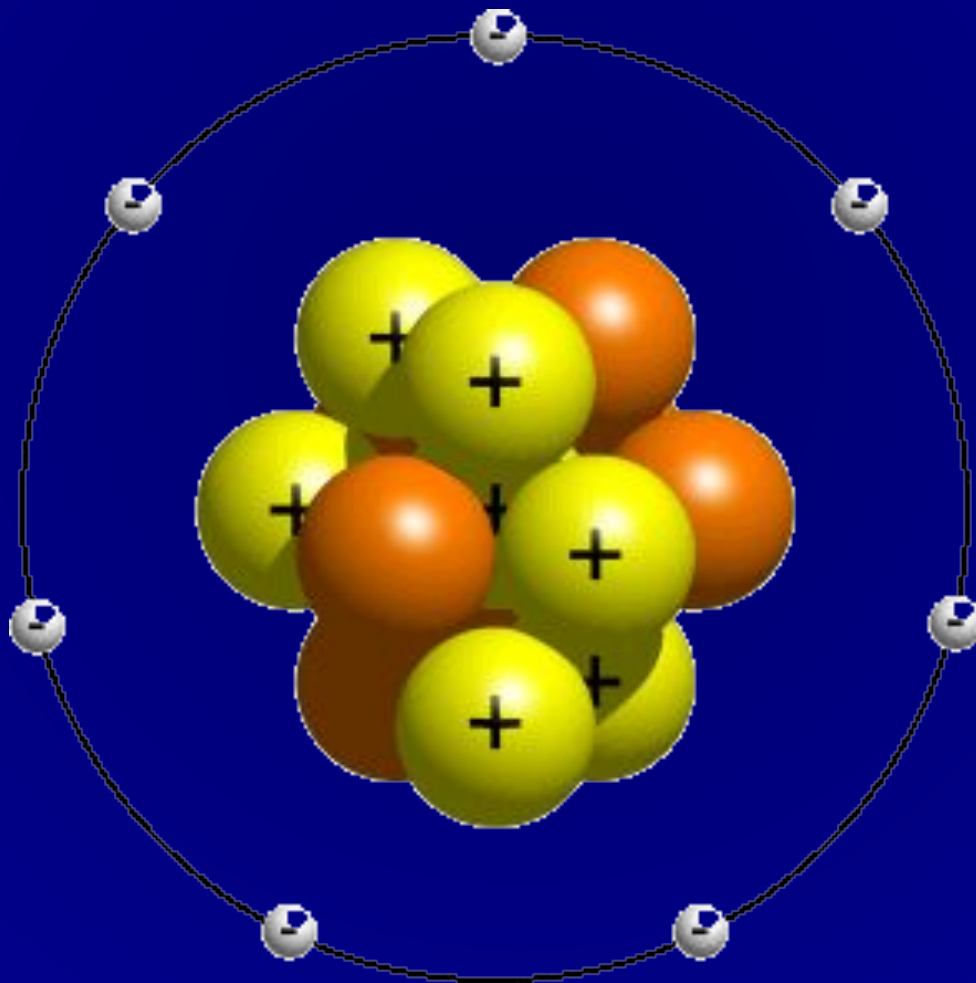
$^{11}_5\text{B}$



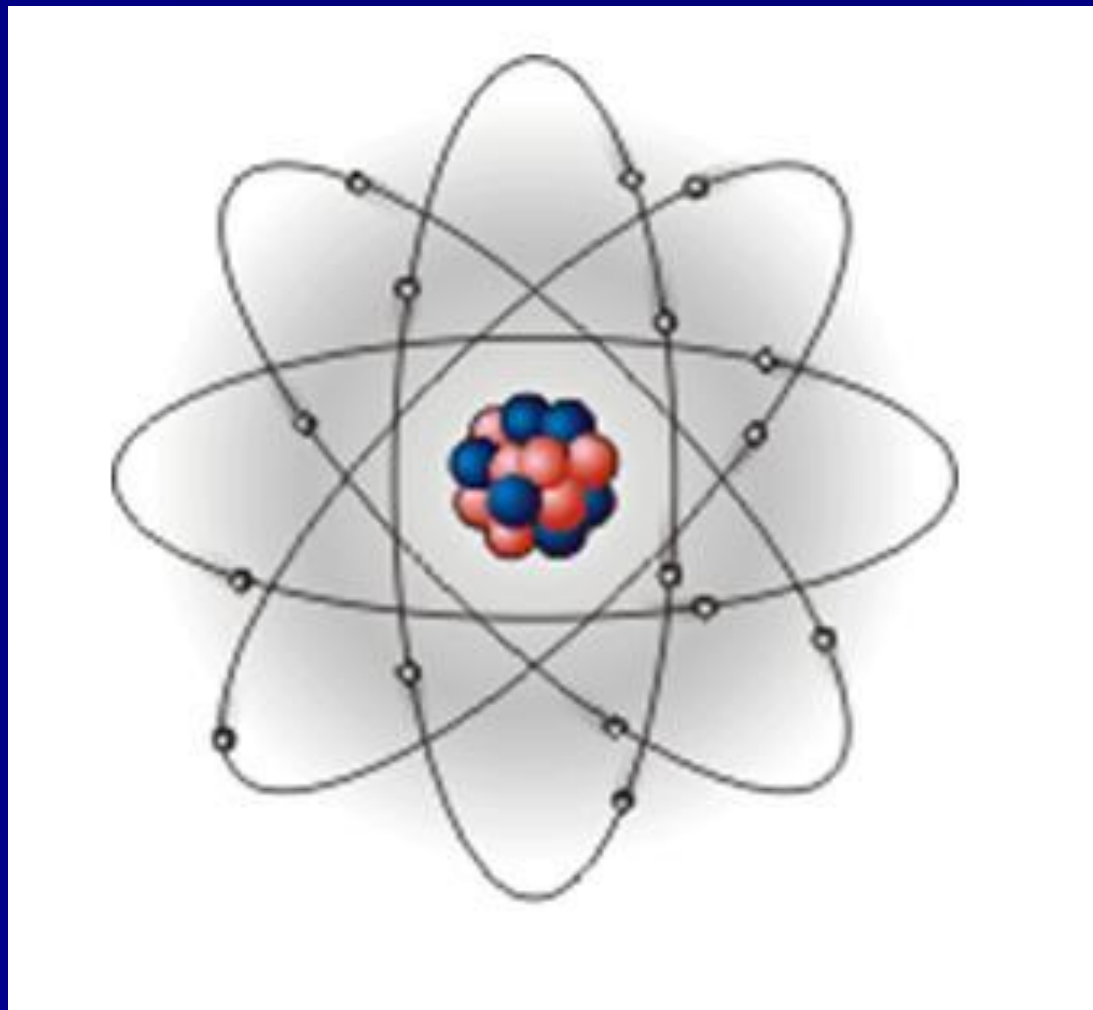
Модель атома углерода



Модель атома азота



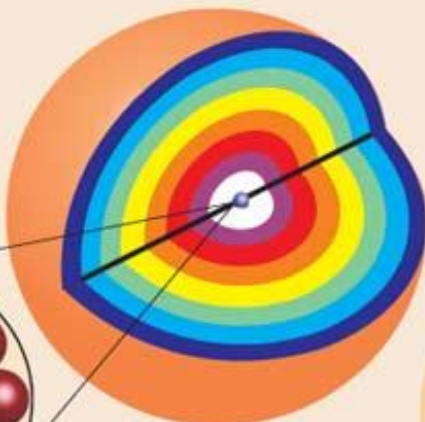
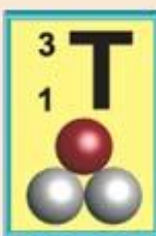
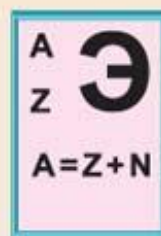
Модель атома серы



Атомиум. Бельгия. 1958 год



СТРОЕНИЕ АТОМА



2 e^-



8 e^-



18 e^-



32 e^-

