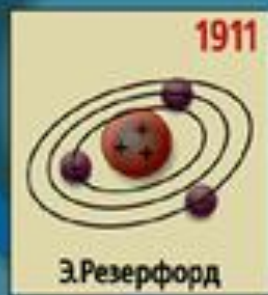


Материал к уроку по химии. 8 класс

Строение атома

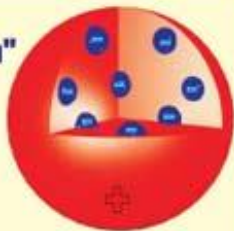
1. СТРОЕНИЕ АТОМА



1

ИСТОРИЧЕСКИЕ МОДЕЛИ СТРОЕНИЯ АТОМА

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



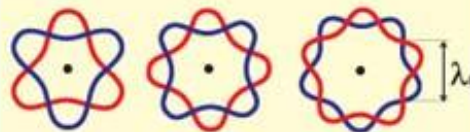
Ядерная модель
Э. РЕЗЕРФОРД
(1911)



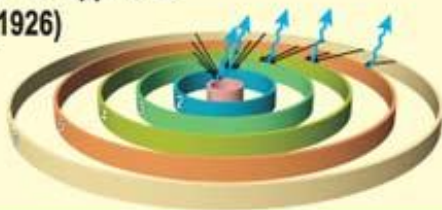
Планетарная модель
Э. РЕЗЕРФОРД –
Н. БОР
(1913)



Волновая модель
Л. ДЕ БРОЙЛЬ
(1924)



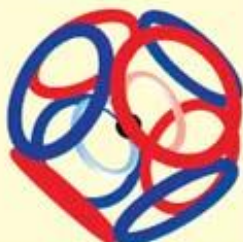
Квантово-механическая модель
Э. ШРЕДИНГЕР
(1926)



Орбитальная модель
Г. УАЙТ
(1931)



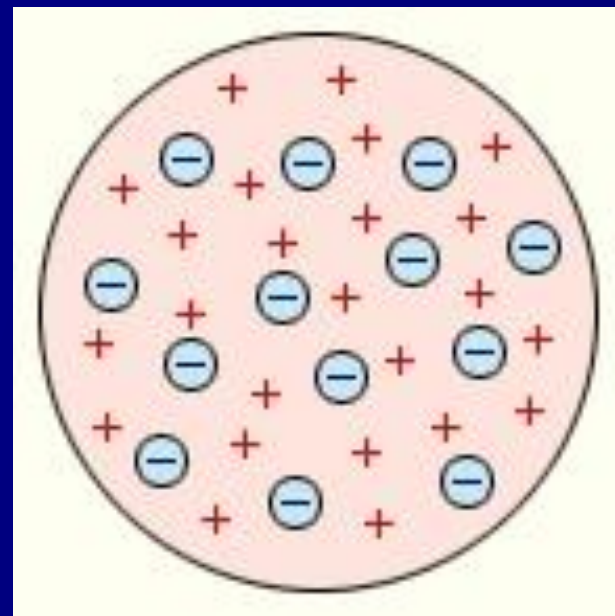
Кольцевая модель
К. СНЕЛЬСОН
(1963)



Волногранная модель

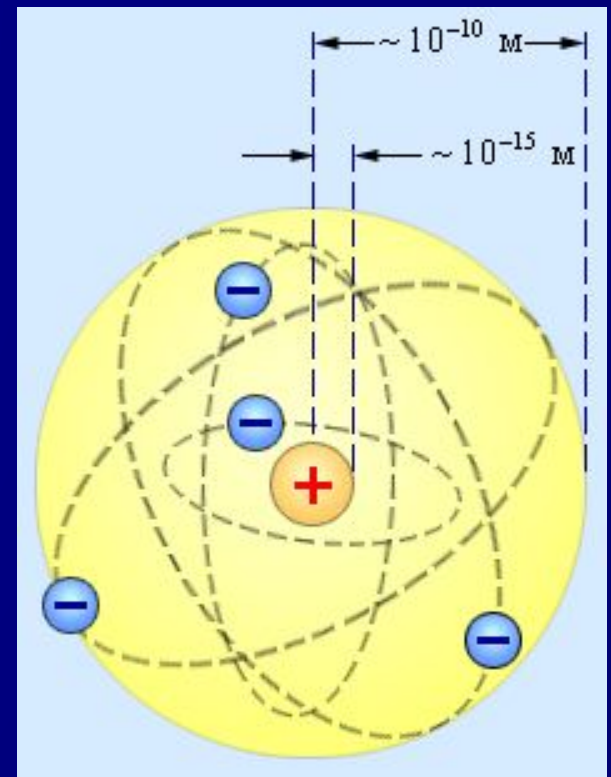
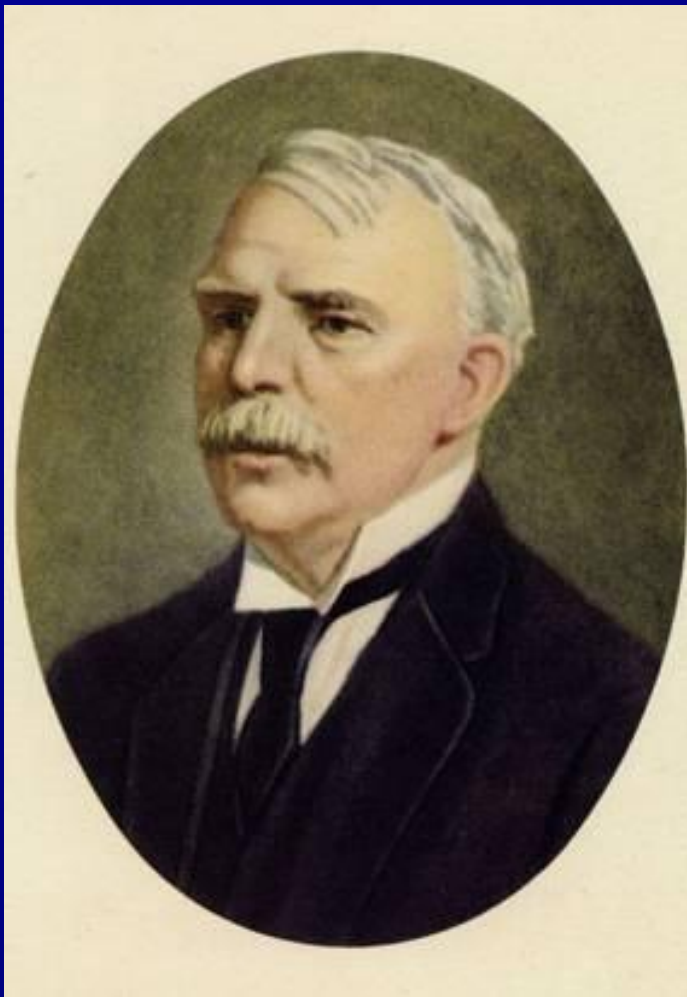


Английский физик Джозеф Джон Томсон (1856-1940)



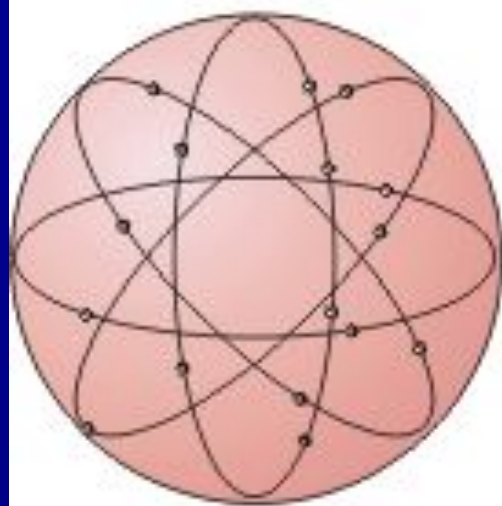
Лауреат
Нобелевской
Премии
1906 года

Английский физик Эрнст Резерфорд (1871 – 1937)

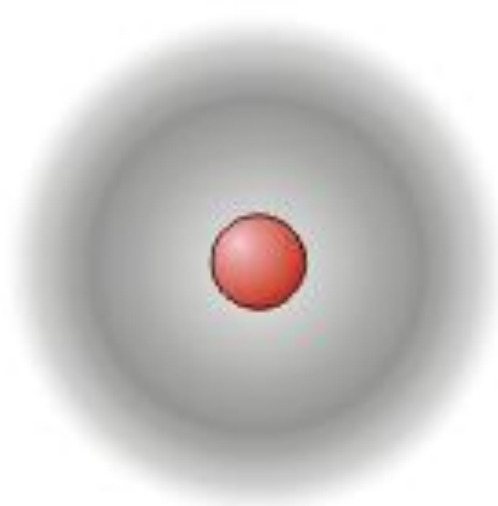


Лауреат
Нобелевской
премии
1908 года

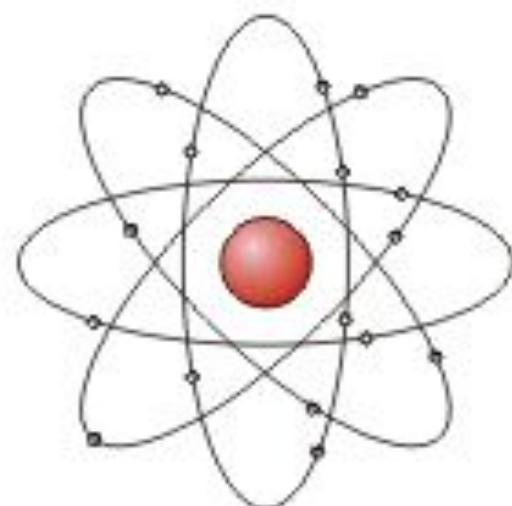
Устаревшие модели атома



Модель Томсона

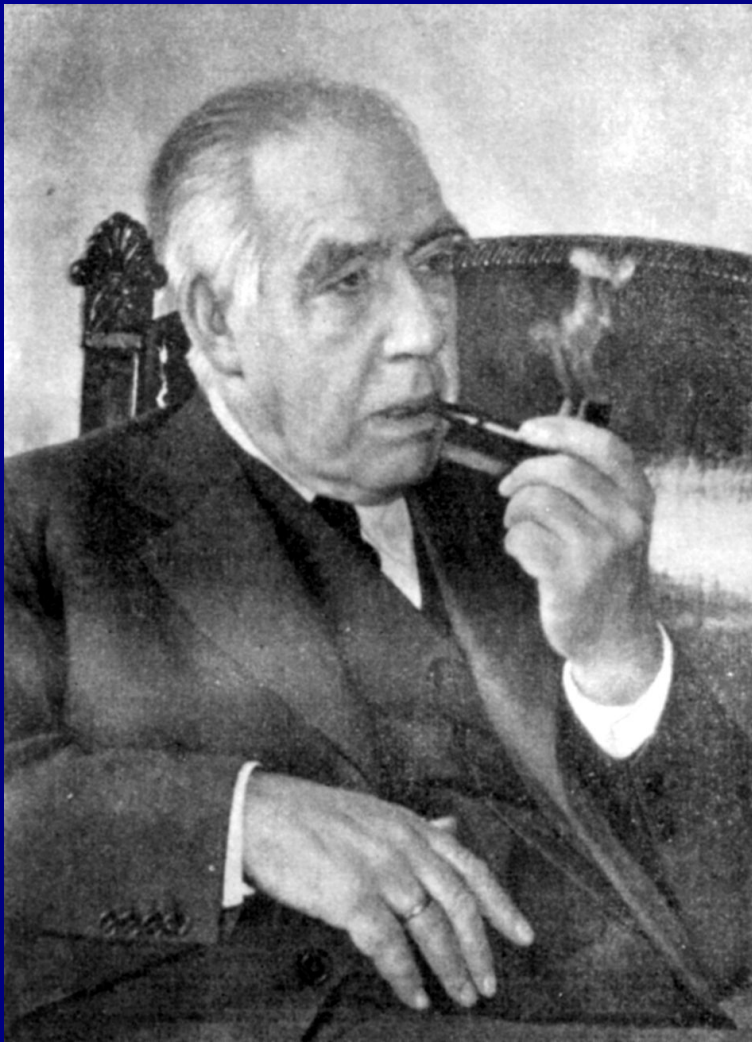


Модель Нагаоки



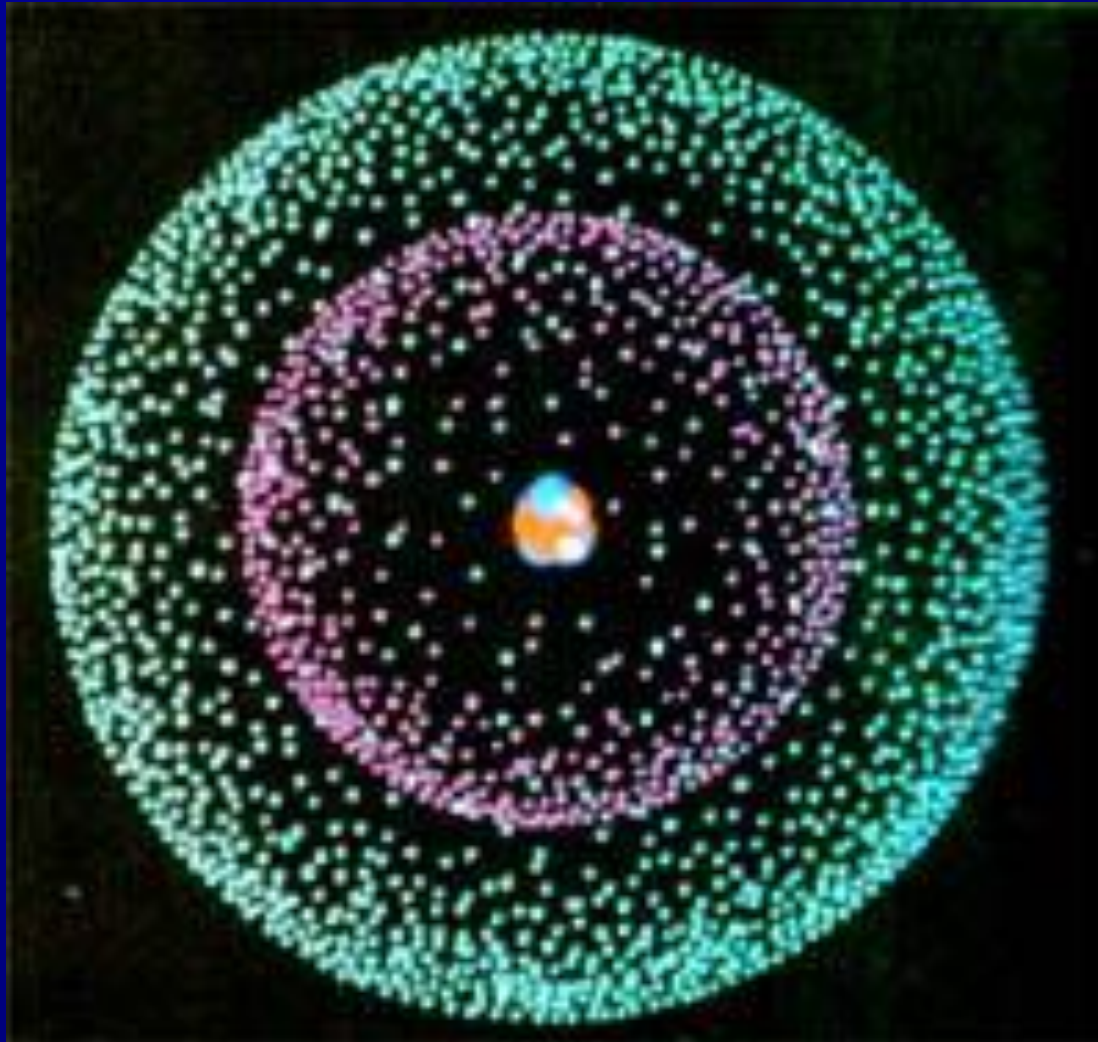
Модель Резерфорда

Датский физик
Нильс Хенрик Давид Бор
(1885 – 1962)

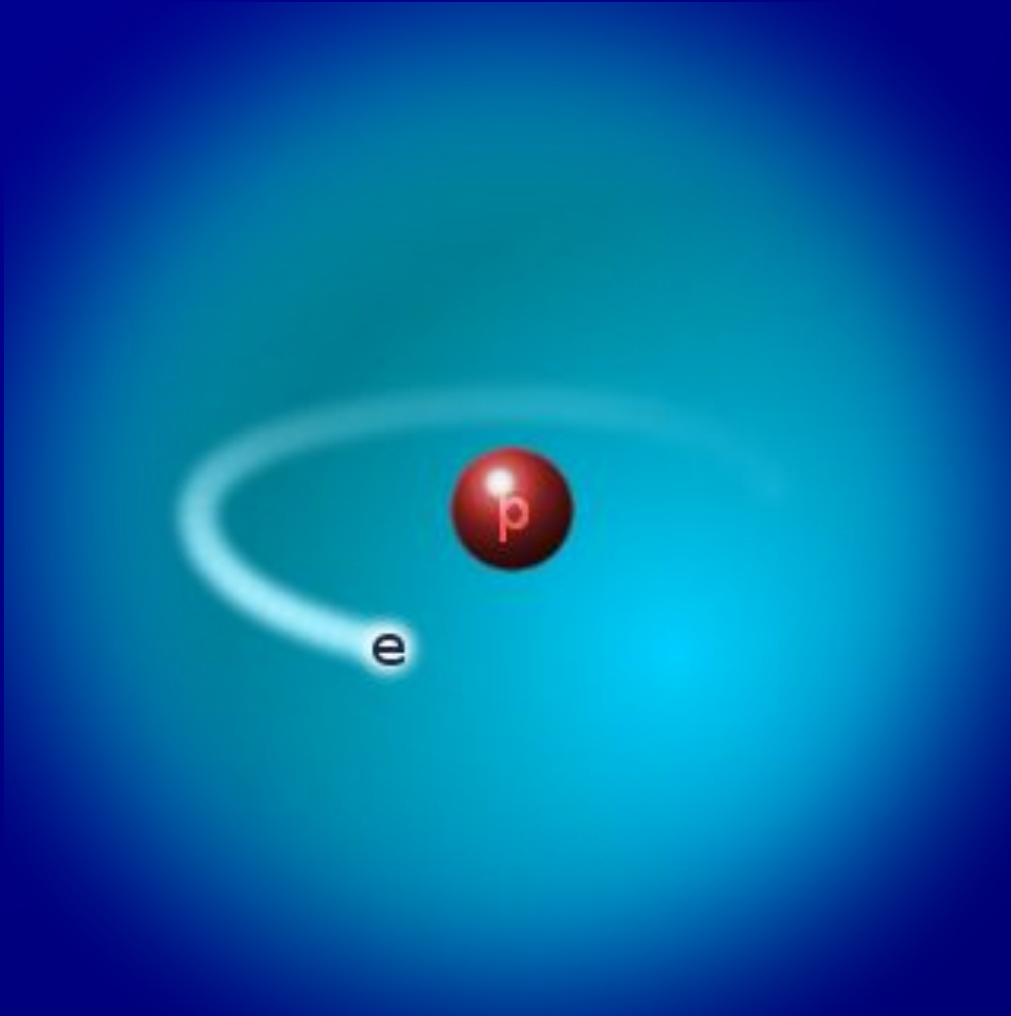


Лауреат
Нобелевской
Премии
1922 года

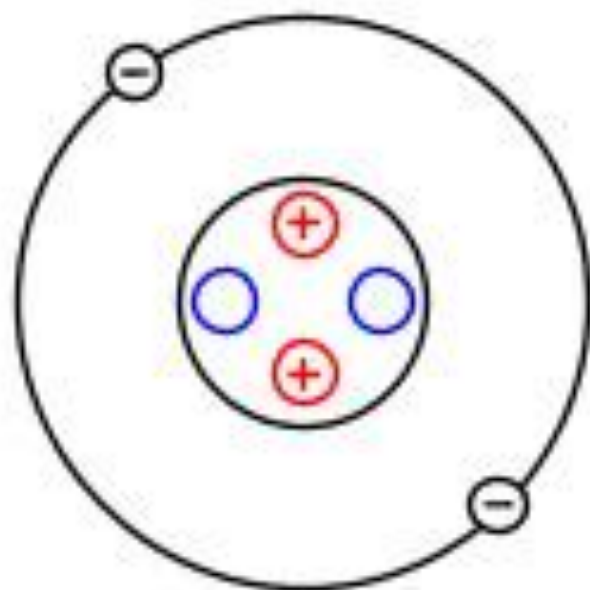
Планетарная модель атома



Модель атома водорода



Атом гелия



⊕ Протон

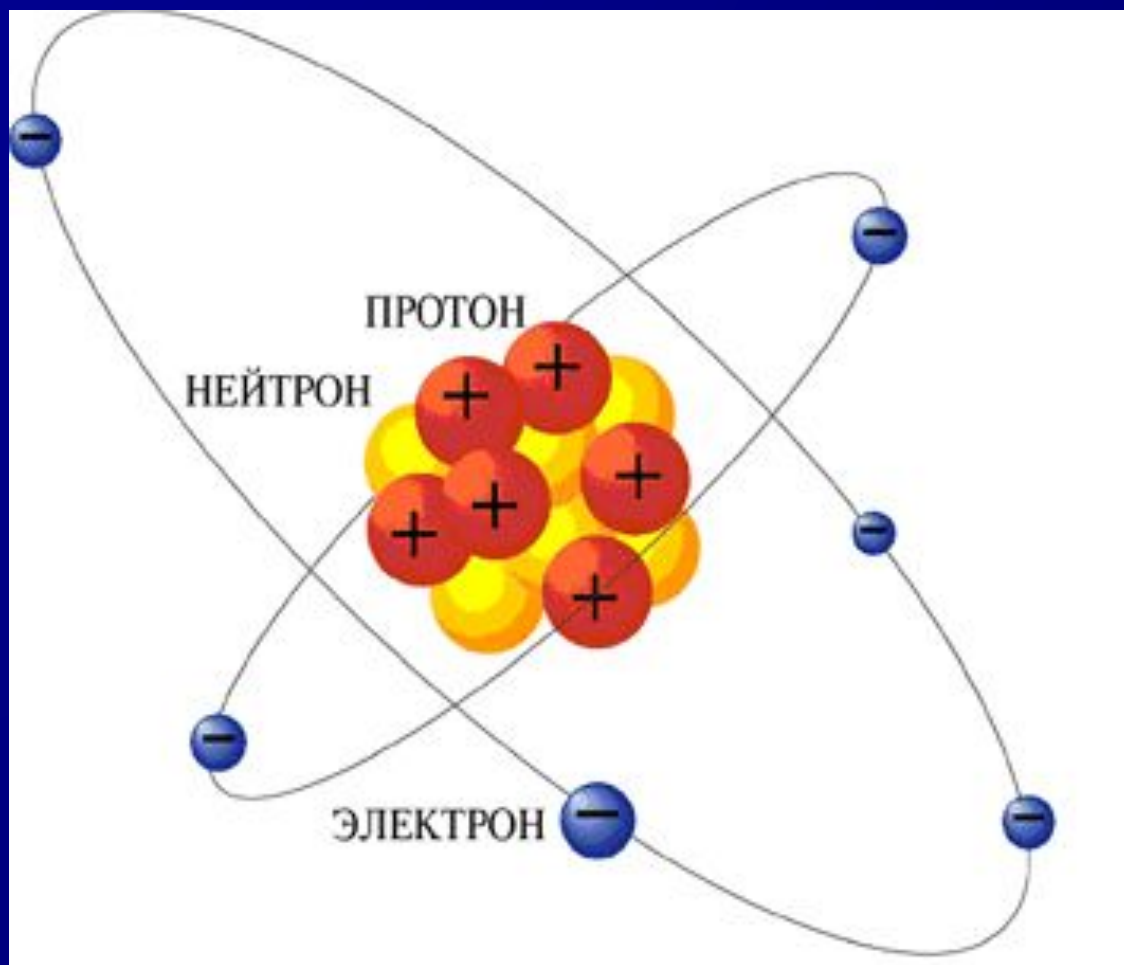
○ Нейтрон

⊖ Электрон

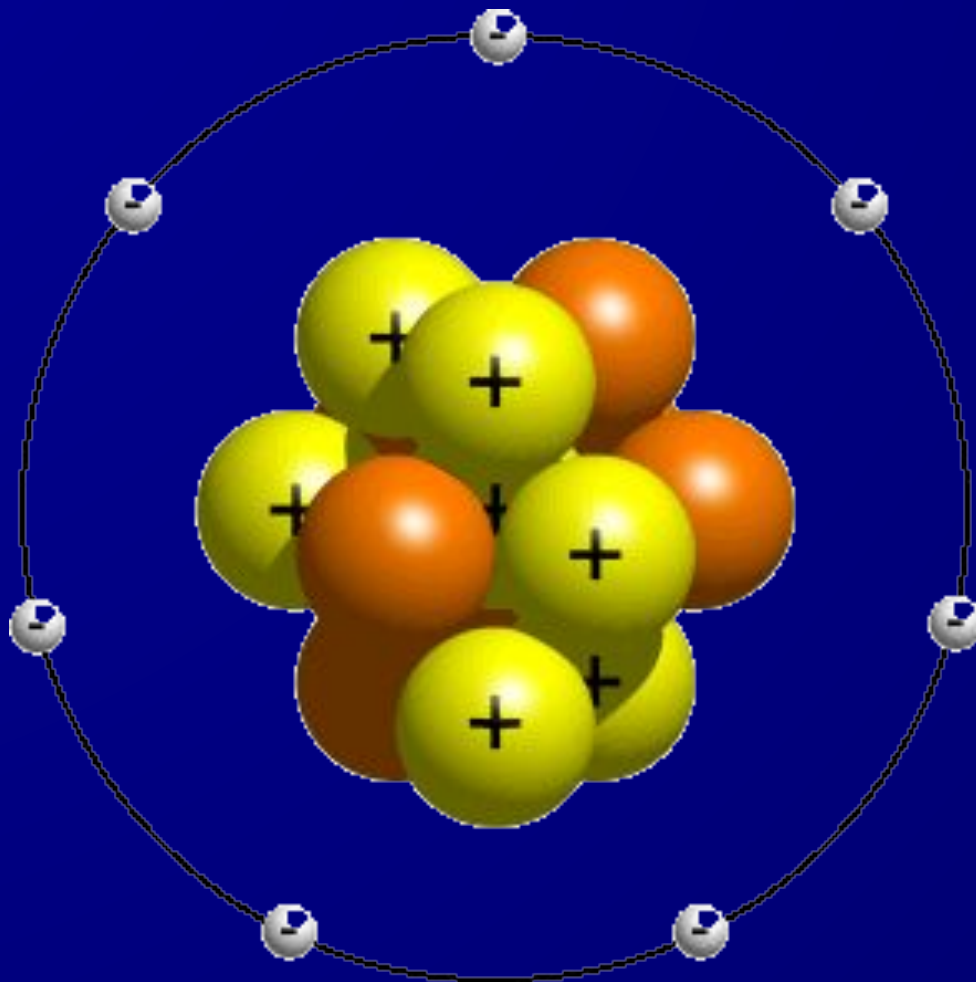
$^{11}_5\text{B}$



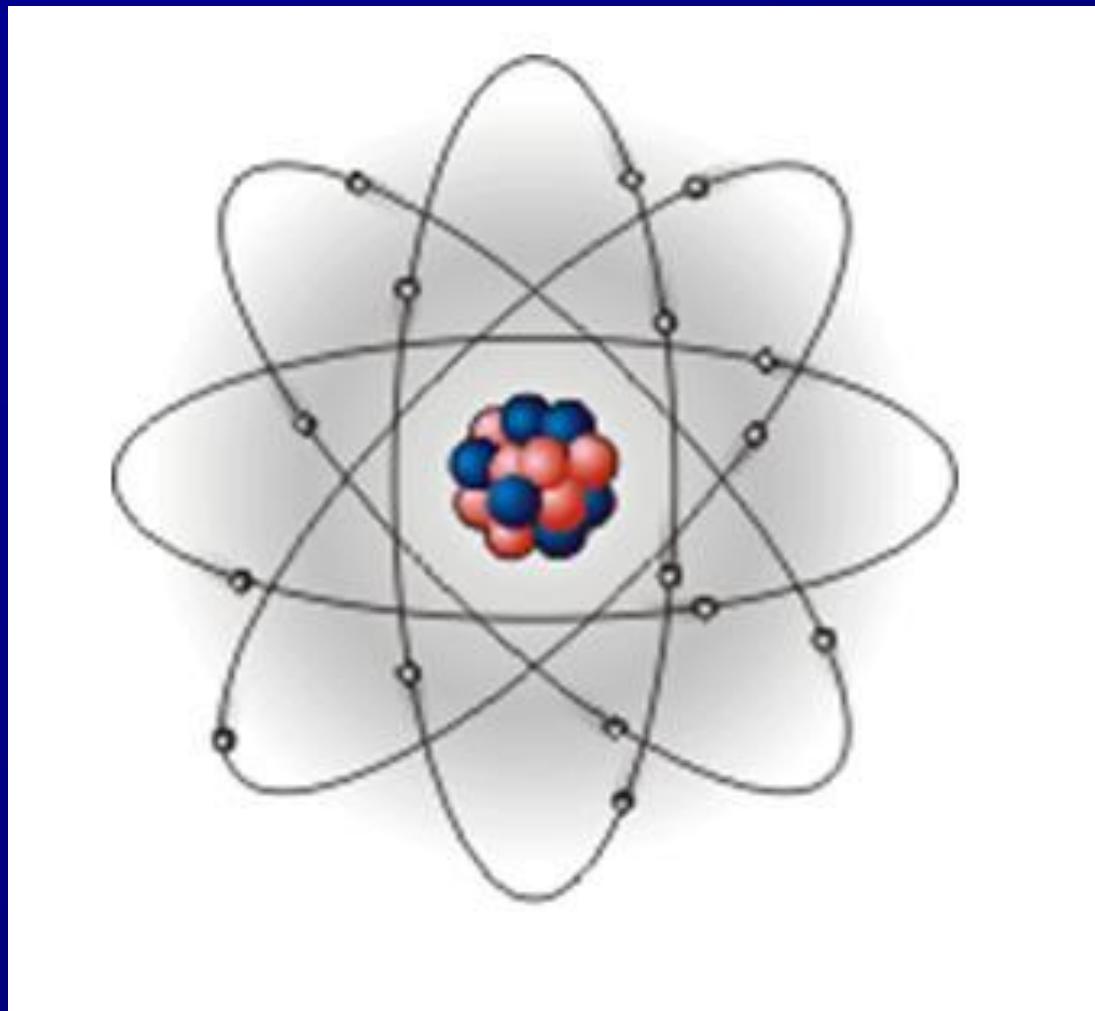
Модель атома углерода



Модель атома азота



Модель атома серы



Атомиум. Бельгия. 1958 год



2 СТРОЕНИЕ АТОМА

A Э
Z
A=Z+N

1 H
1

2 D
1

3 T
1

