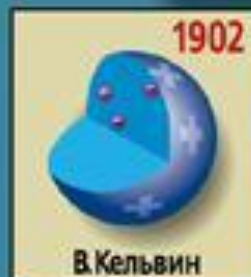


Материал к уроку по химии. 8 класс

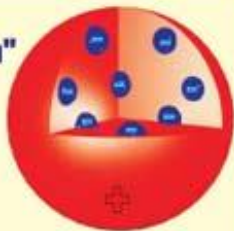
# Строение атома

1. СТРОЕНИЕ АТОМА

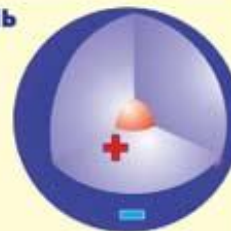


## ИСТОРИЧЕСКИЕ МОДЕЛИ СТРОЕНИЯ АТОМА

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



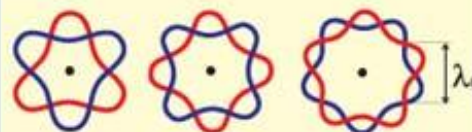
**Ядерная модель**  
Э. РЕЗЕРФОРД  
(1911)



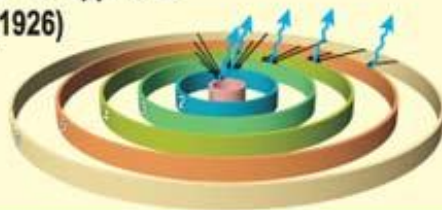
**Планетарная модель**  
Э. РЕЗЕРФОРД –  
Н. БОР  
(1913)



**Волновая модель**  
Л. ДЕ БРОЙЛЬ  
(1924)



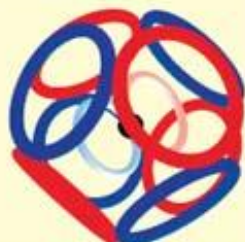
**Квантово-механическая модель**  
Э. ШРЕДИНГЕР  
(1926)



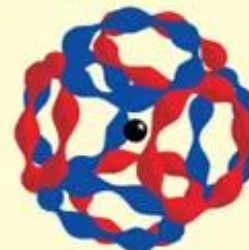
**Орбитальная модель**  
Г. УАЙТ  
(1931)



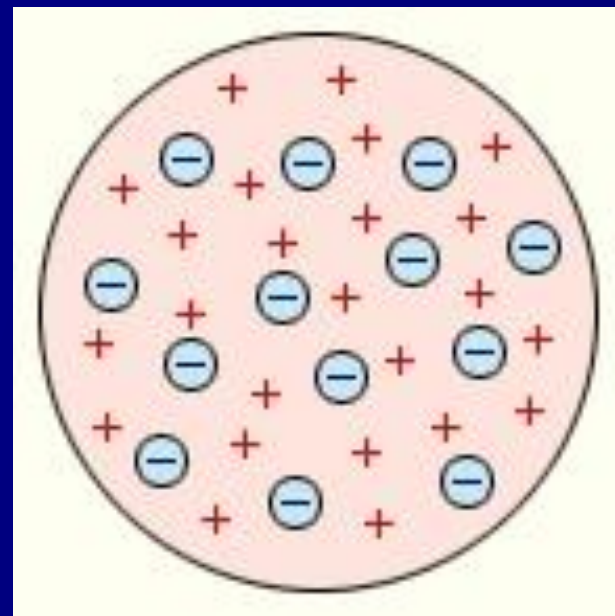
**Кольцевая модель**  
К. СНЕЛЬСОН  
(1963)



**Волногранная модель**

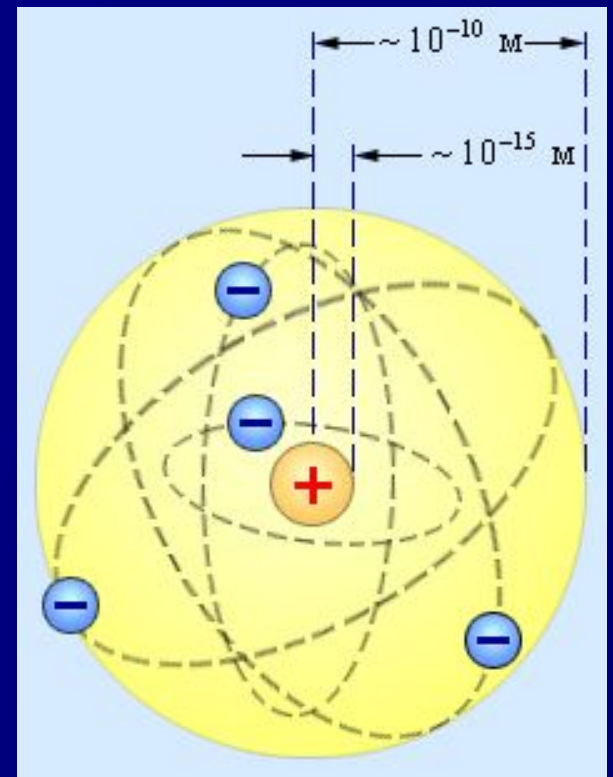
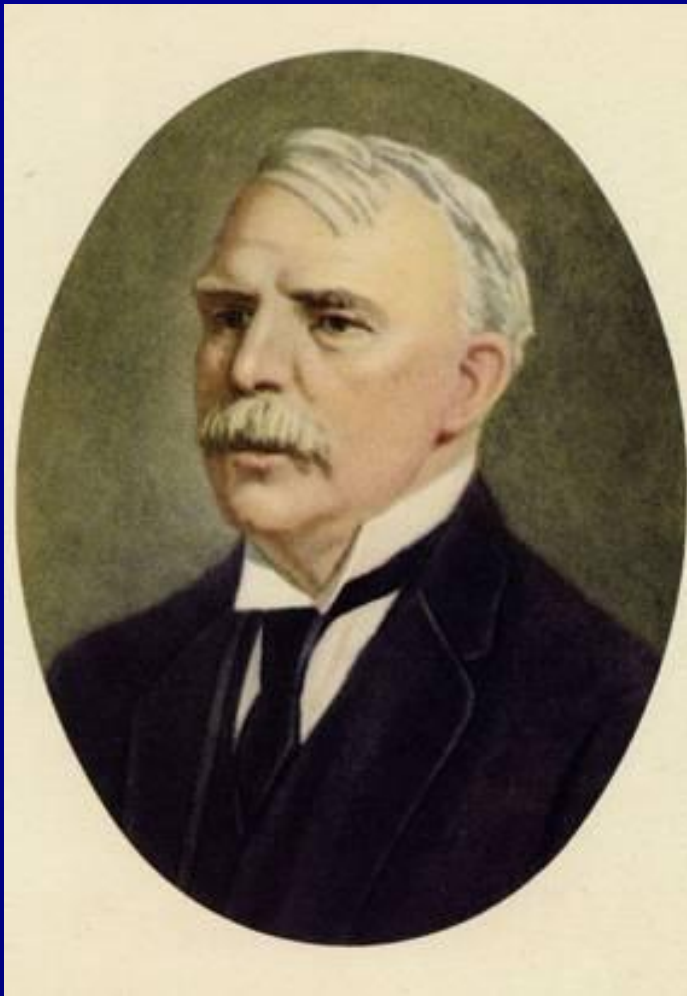


# Английский физик Джозеф Джон Томсон (1856-1940)



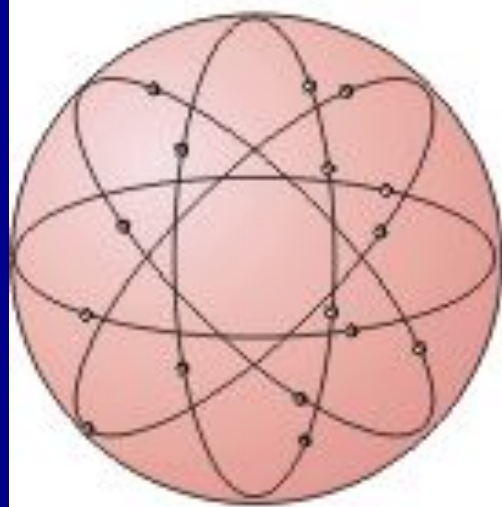
Лауреат  
Нобелевской  
Премии  
**1906** года

# Английский физик Эрнст Резерфорд (1871 – 1937)

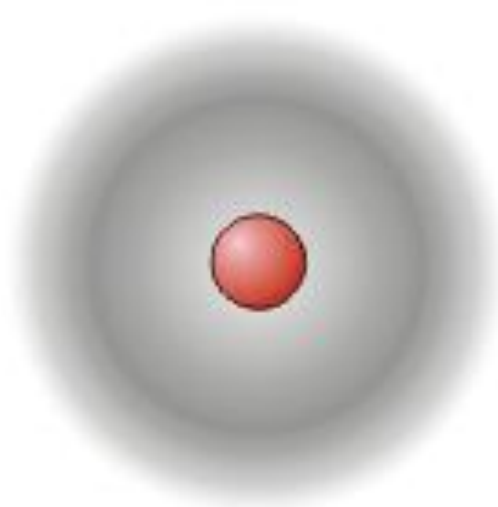


Лауреат  
Нобелевской  
премии  
**1908** года

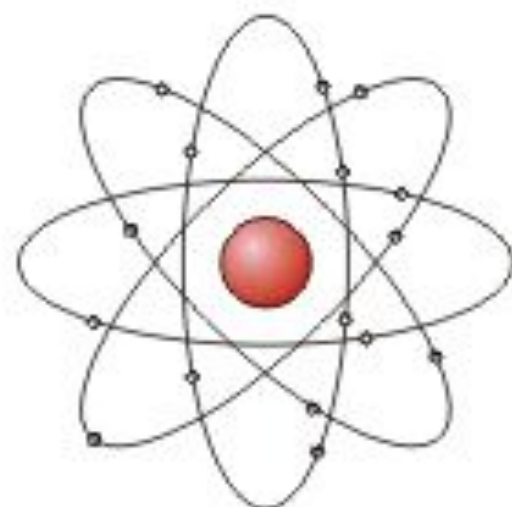
## Устаревшие модели атома



Модель Томсона

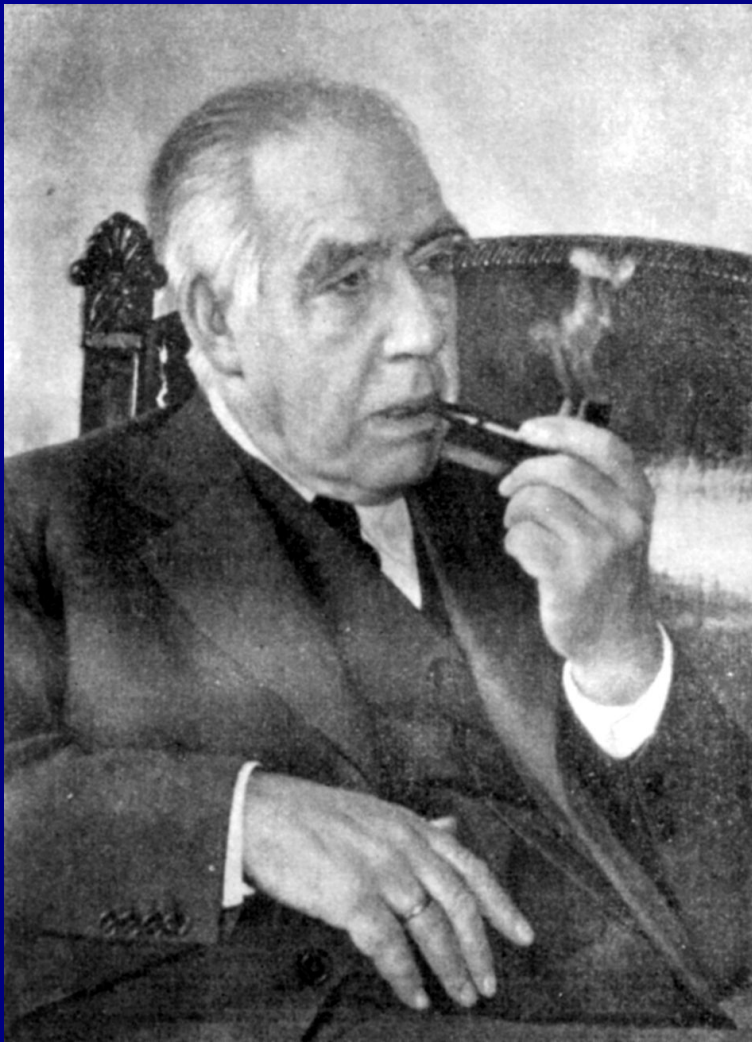


Модель Нагаоки



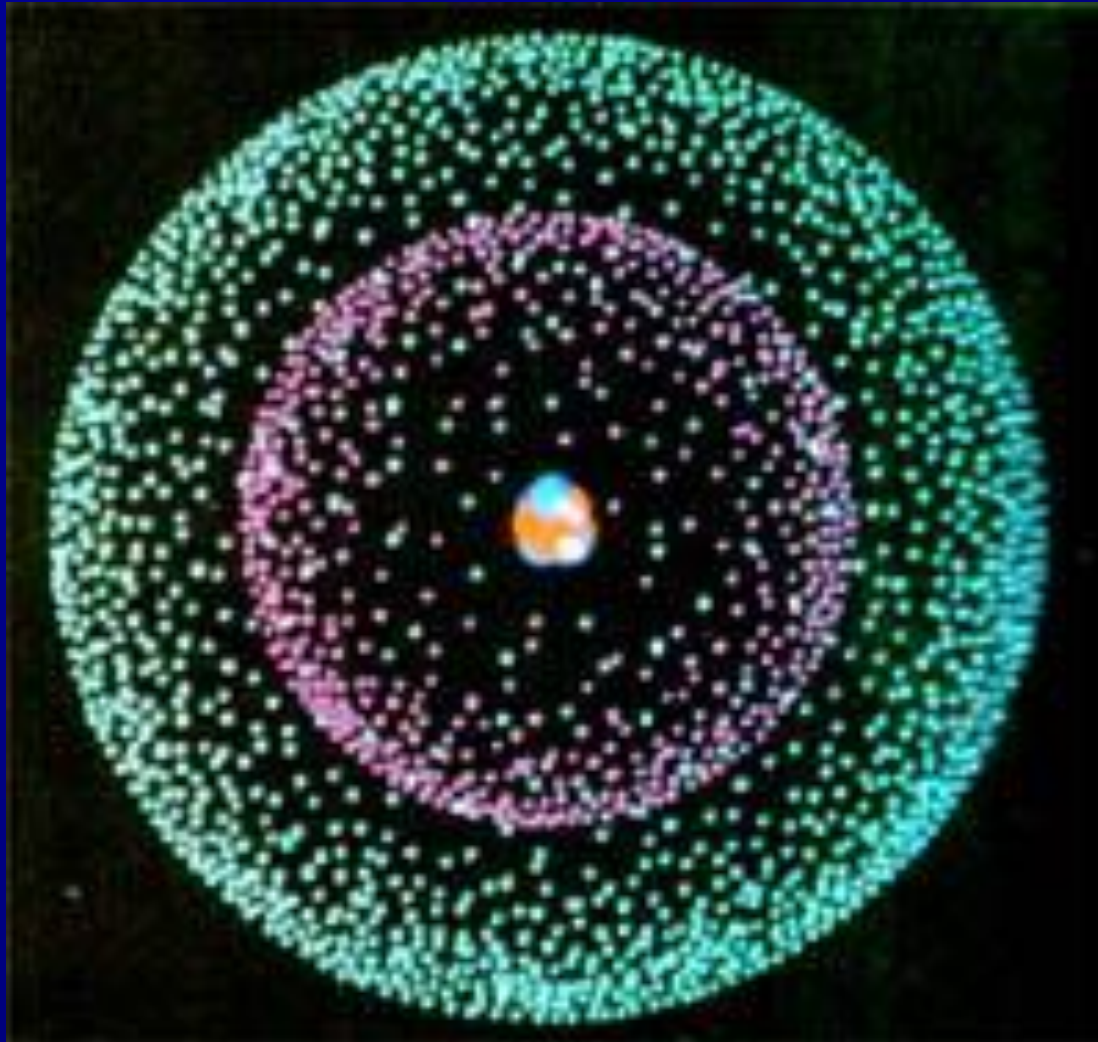
Модель Резерфорда

Датский физик  
Нильс Хенрик Давид Бор  
(1885 – 1962)



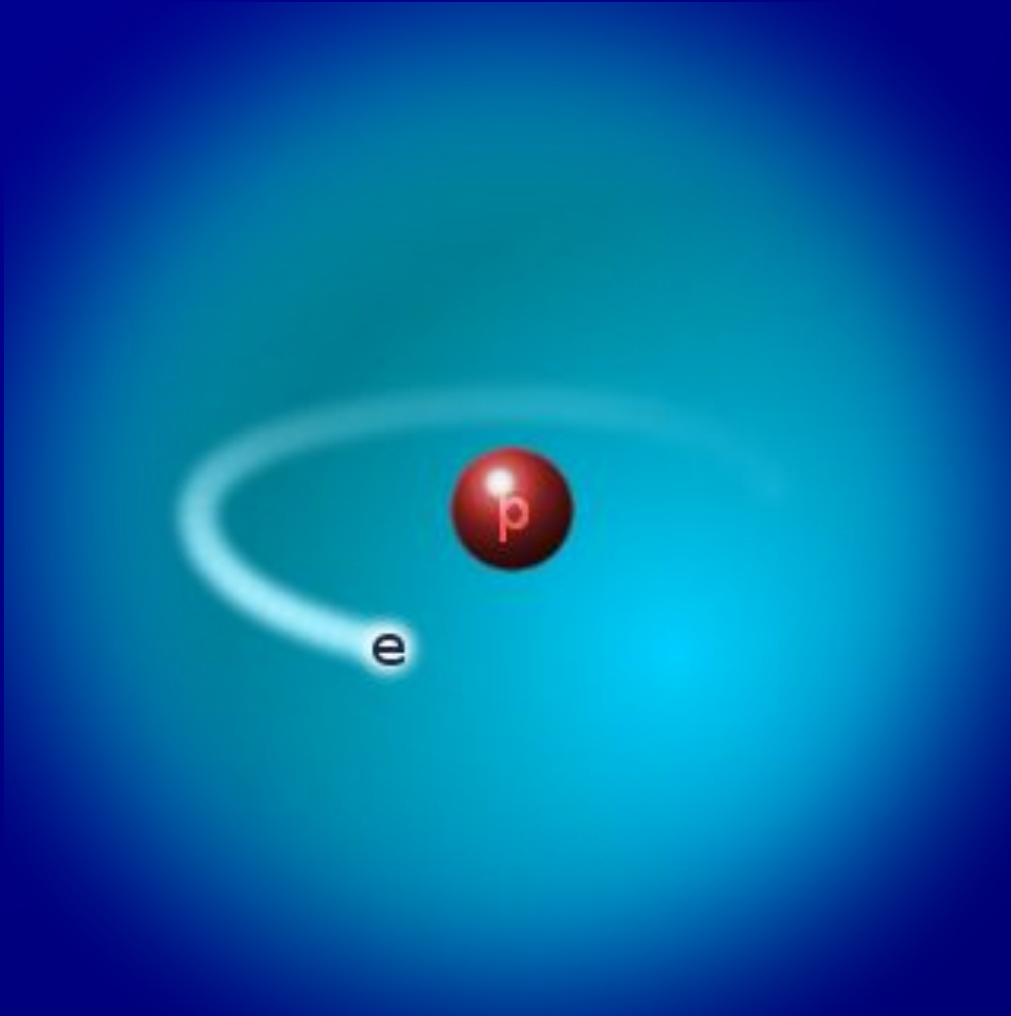
Лауреат  
Нобелевской  
Премии  
**1922** года

# Планетарная модель атома

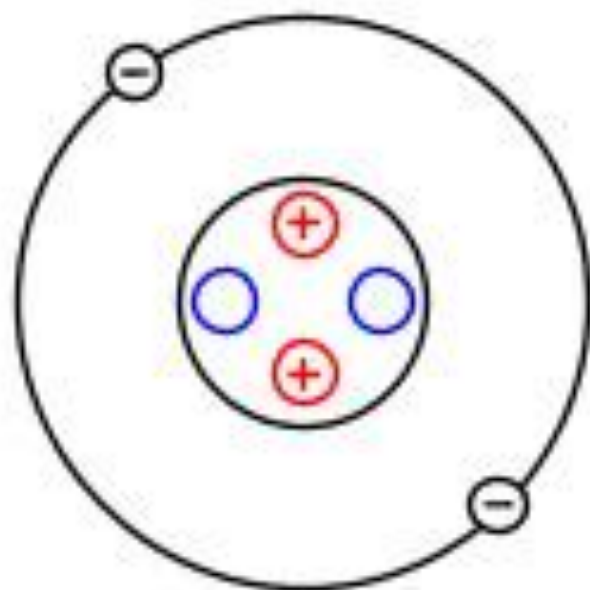




# Модель атома водорода

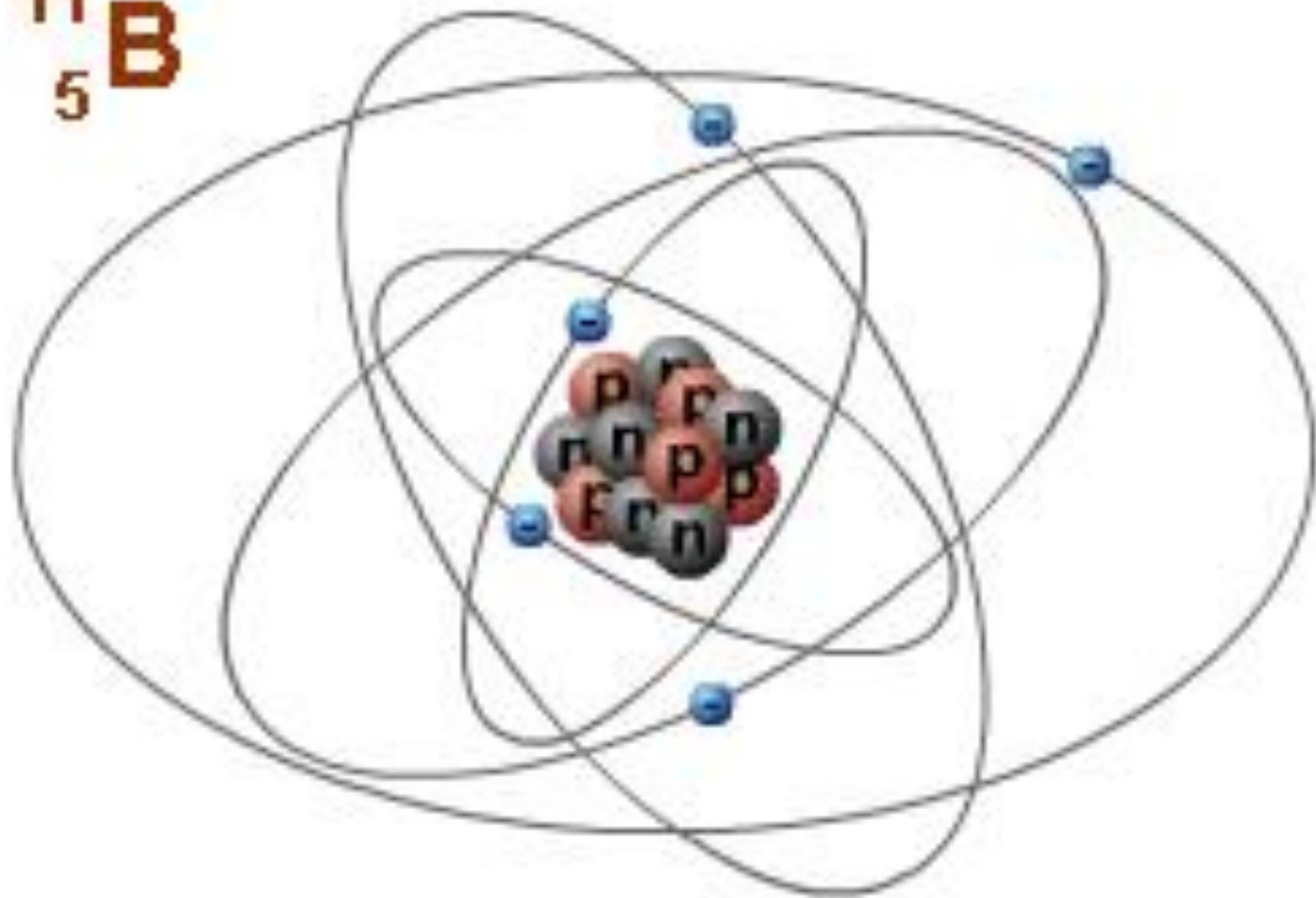


## Атом гелия

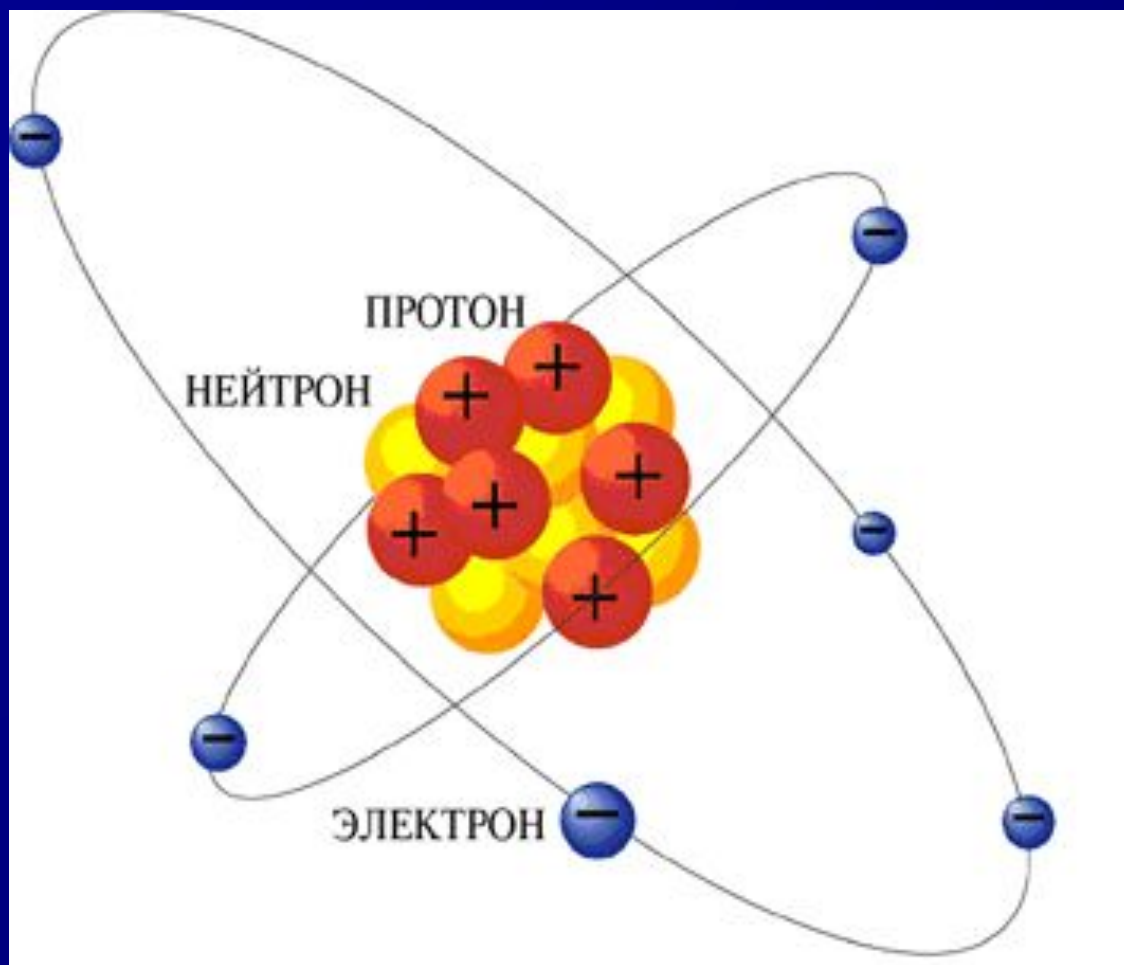


- $\oplus$  Протон
- $\circ$  Нейтрон
- $\ominus$  Электрон

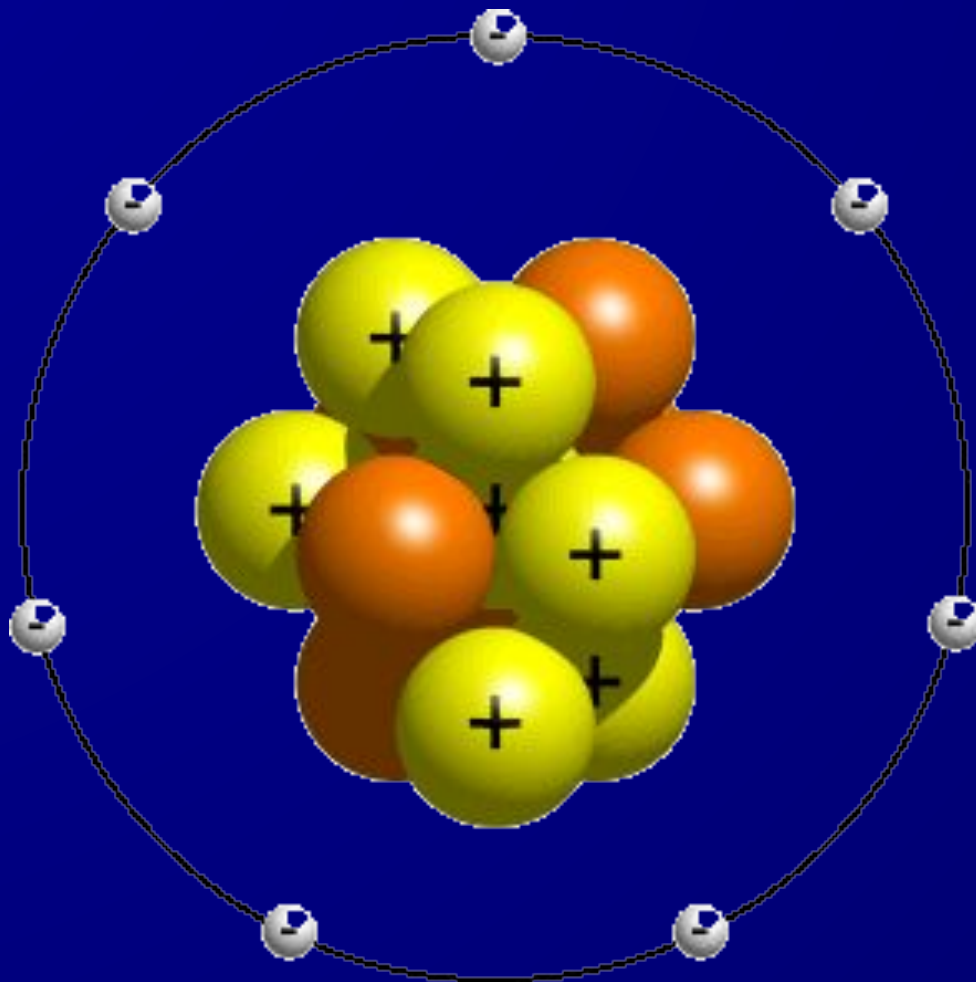
$^{11}_5\text{B}$



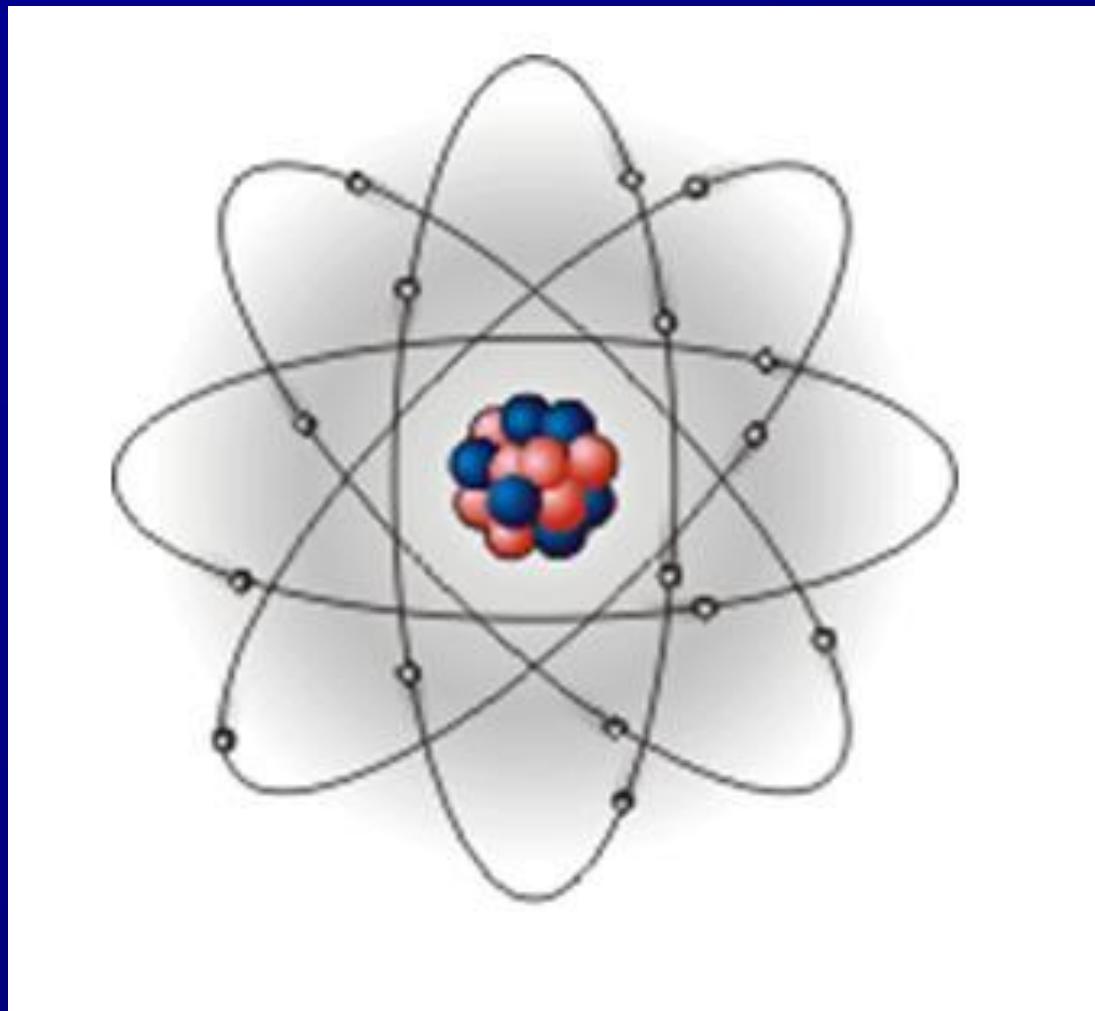
# Модель атома углерода



# 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

