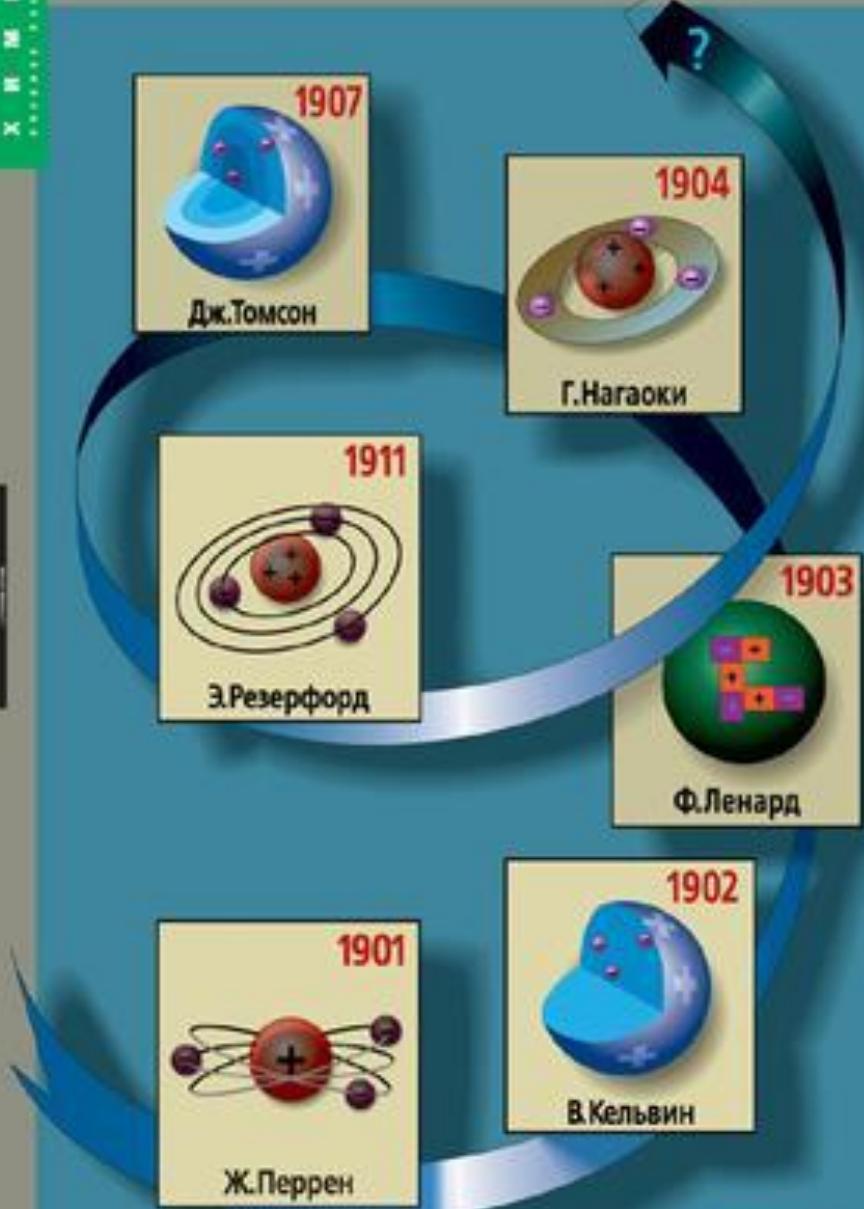


Материал к уроку по химии. 8 класс

# Строение атома

АКТИВНЫЕ ВЫКЛЮЧАТЕЛИ

## 1. СТРОЕНИЕ АТОМА

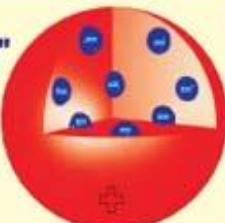


## 1

## ИСТОРИЧЕСКИЕ МОДЕЛИ СТРОЕНИЯ АТОМА

Модель  
"Булка с изюмом"  
Дж. Дж. ТОМСОН

(1903)



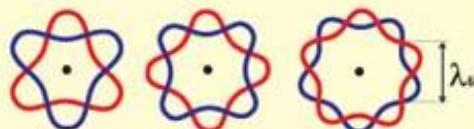
Планетарная модель

Э. РЕЗЕРФОРД –  
Н. БОР  
(1913)

Ядерная модель

Э. РЕЗЕРФОРД  
(1911)

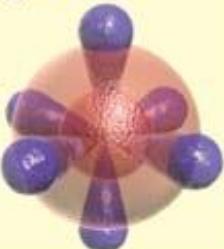
Волновая модель

Л. ДЕ БРОЙЛЬ  
(1924)

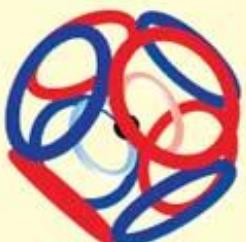
Квантово-механическая модель

Э. ШРЕДИНГЕР  
(1926)

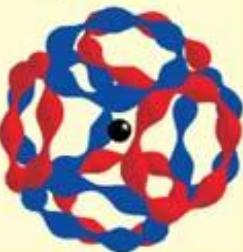
Орбитальная модель

Г. УАЙТ  
(1931)

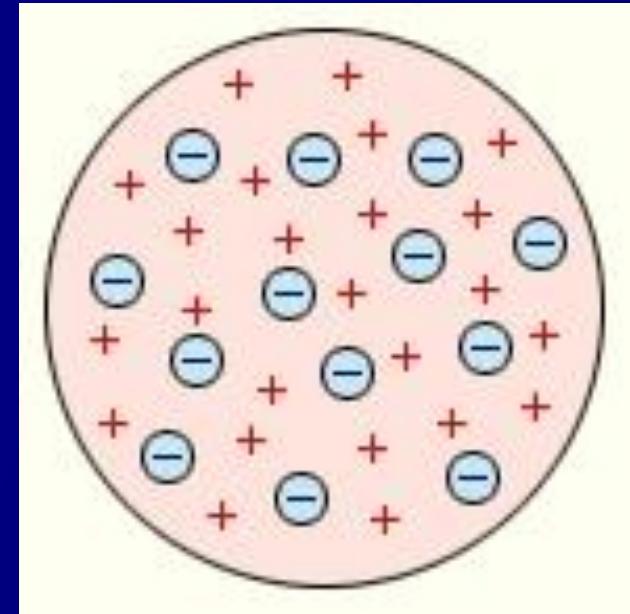
Кольцегранная модель

К. СНЕЛЬСОН  
(1963)

Волногранная модель

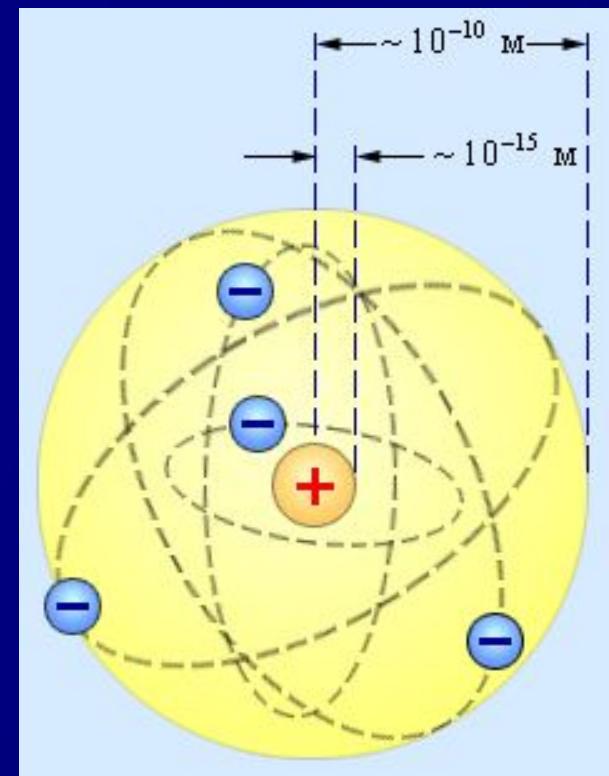
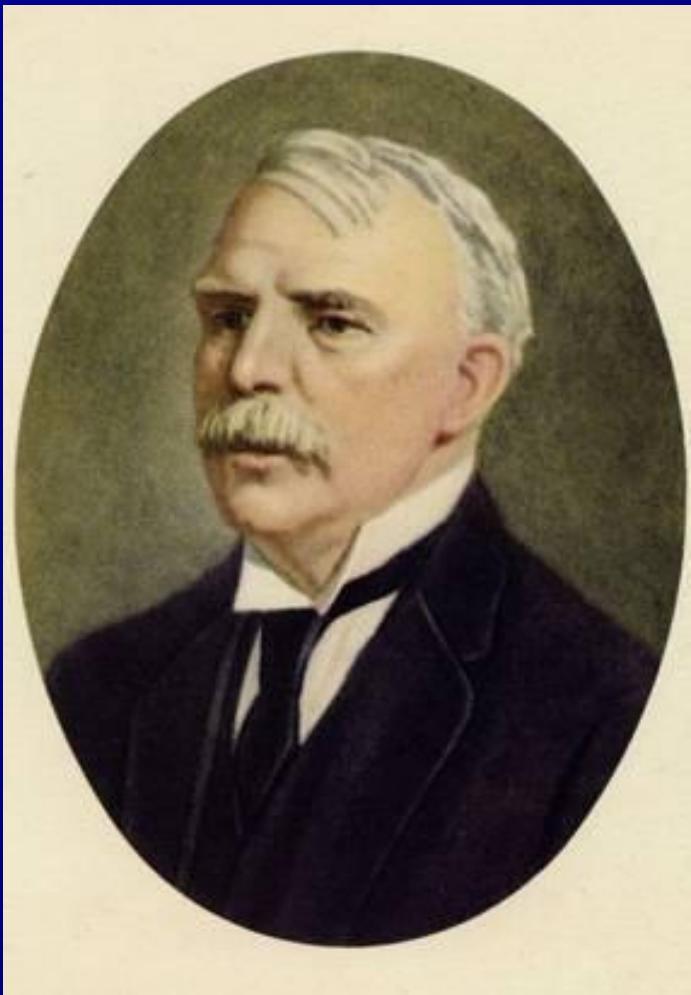


# Английский физик Джозеф Джон Томсон (1856-1940)



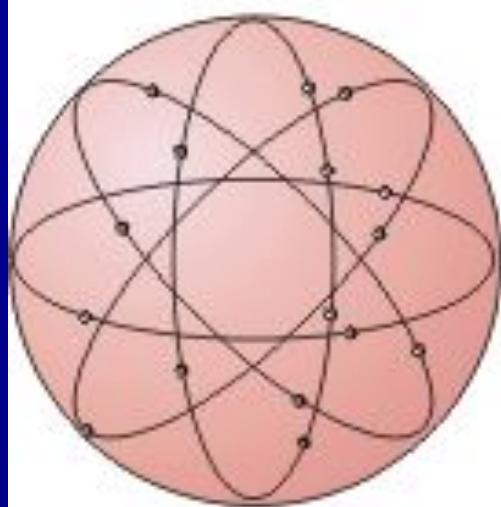
Лауреат  
Нобелевской  
Премии  
**1906** года

# Английский физик Эрнст Резерфорд (1871 – 1937)

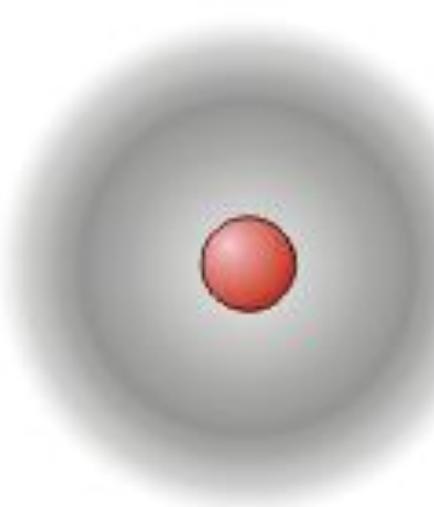


Лауреат  
Нобелевской  
премии  
**1908** года

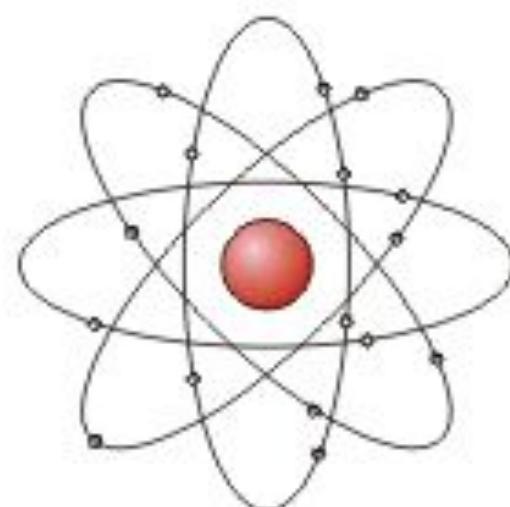
## Устаревшие модели атома



Модель Томсона

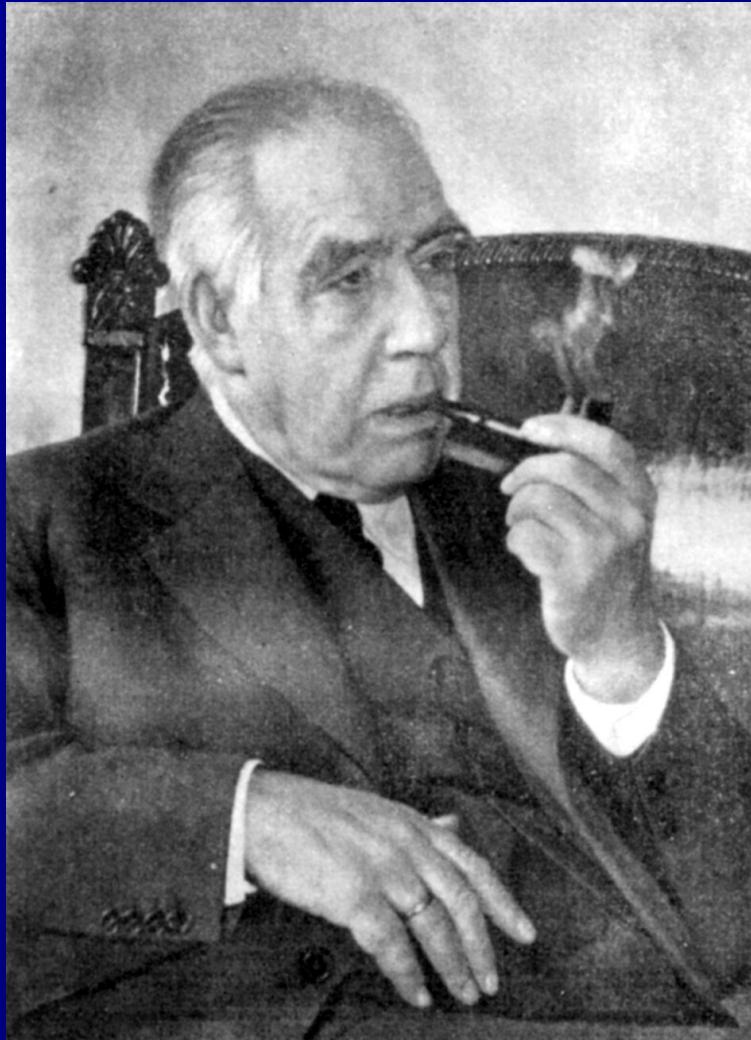


Модель Нагаоки



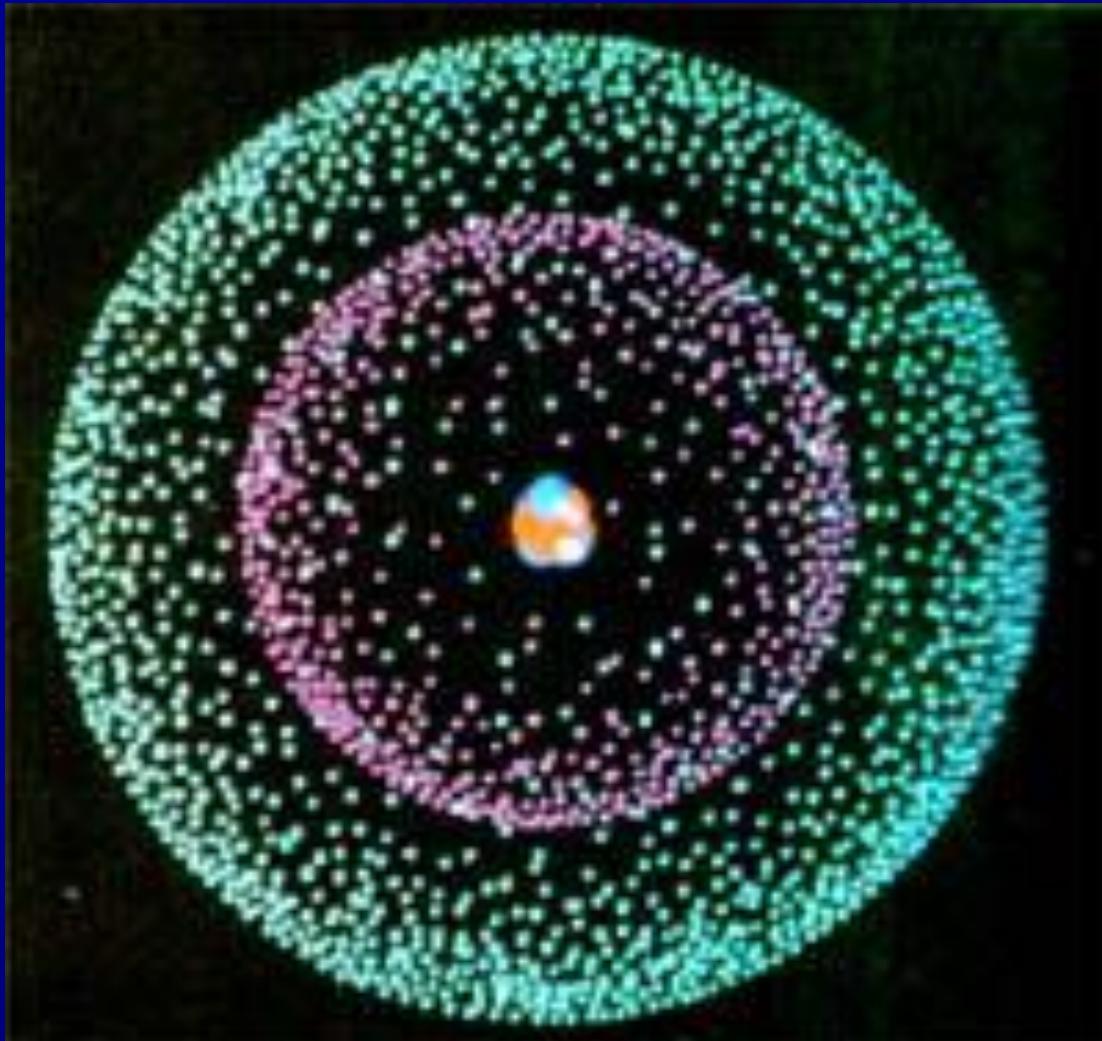
Модель Резерфорда

Датский физик  
Нильс Хенрик Давид Бор  
(1885 – 1962)



Лауреат  
Нобелевской  
Премии  
**1922** года

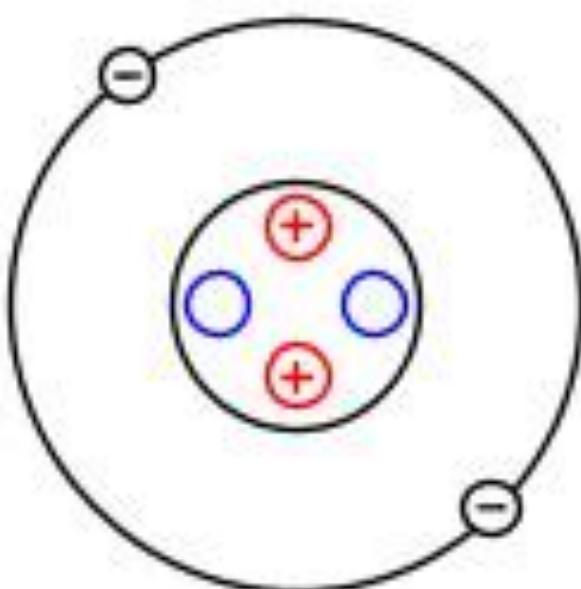
# Планетарная модель атома



# Модель атома водорода

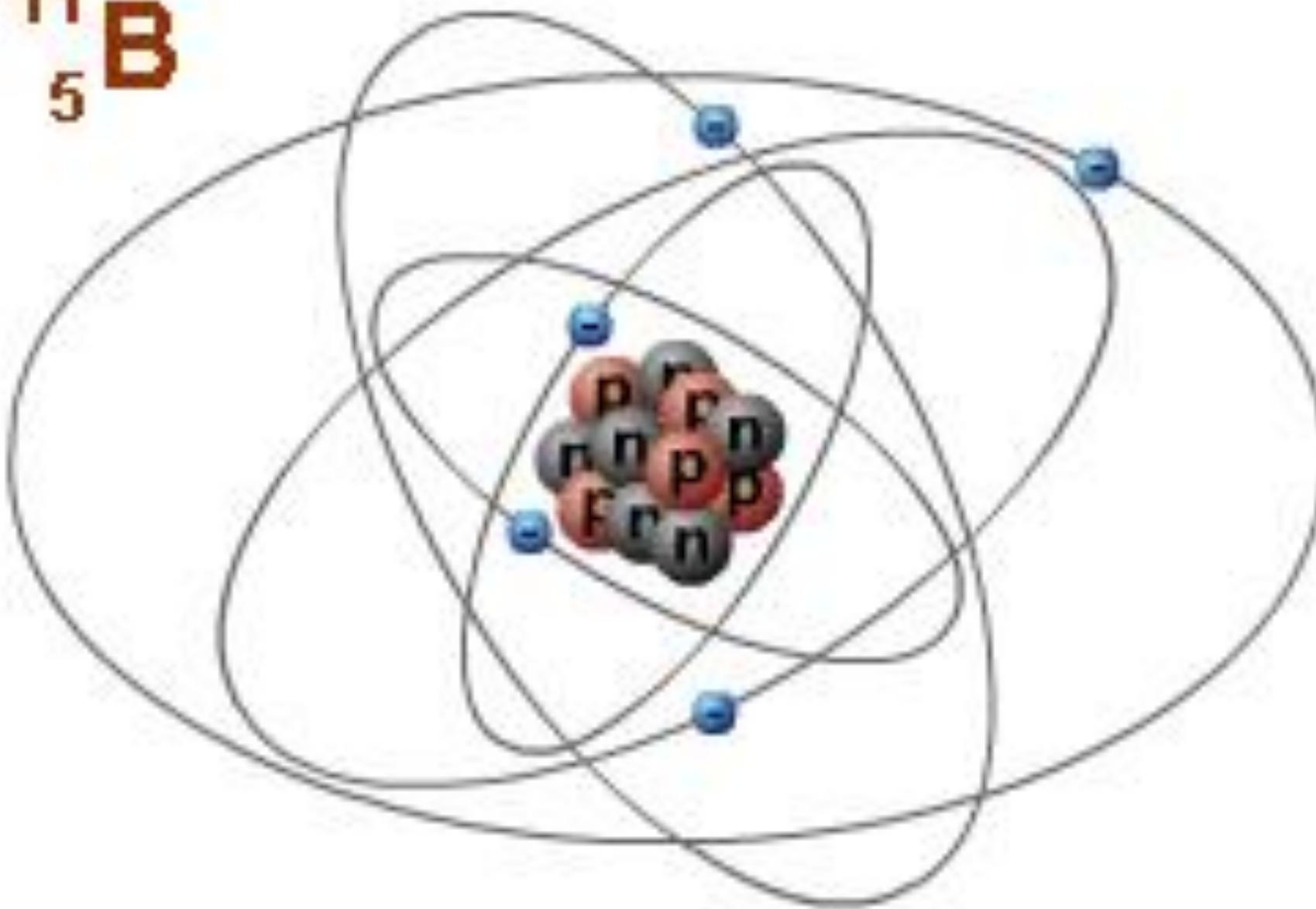


## Атом гелия

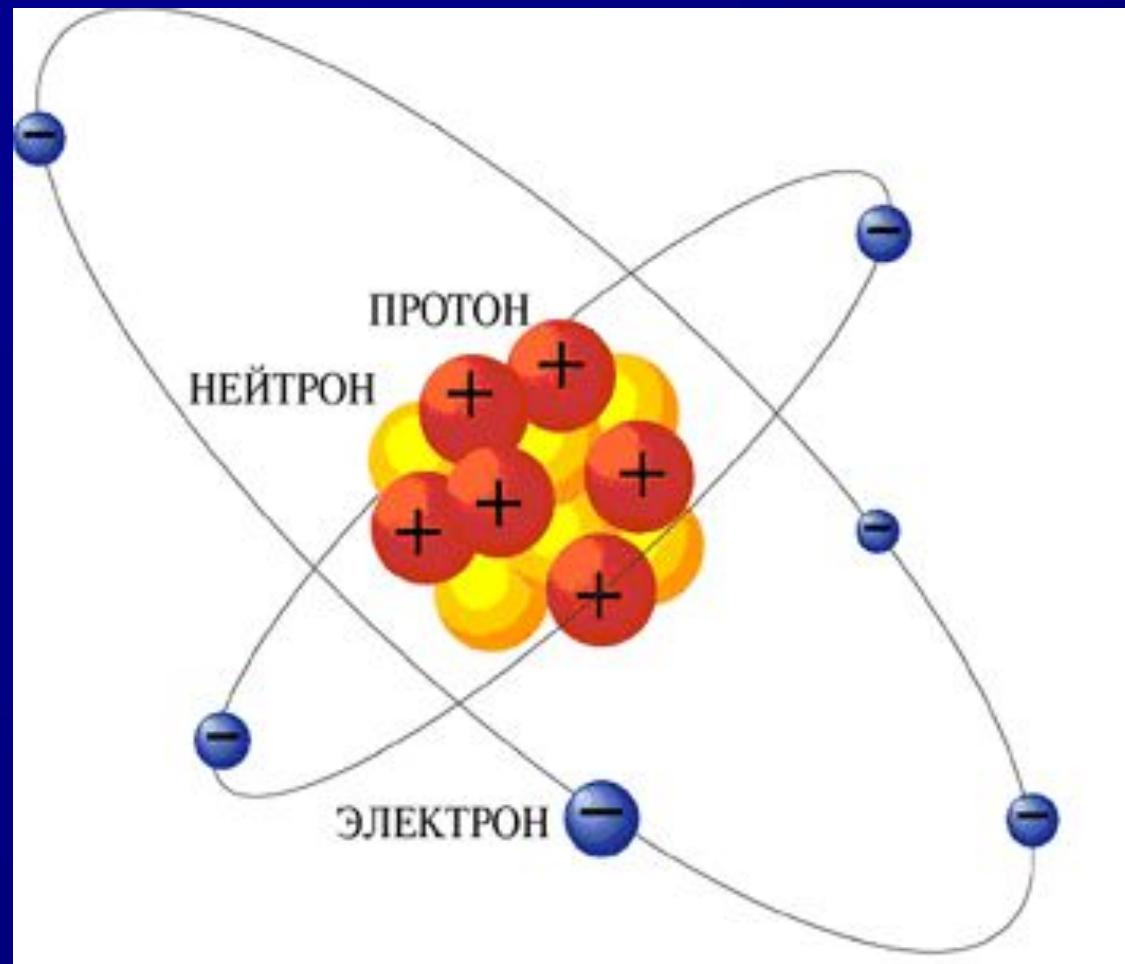


- ⊕ Протон
- Нейтрон
- ⊖ Электрон

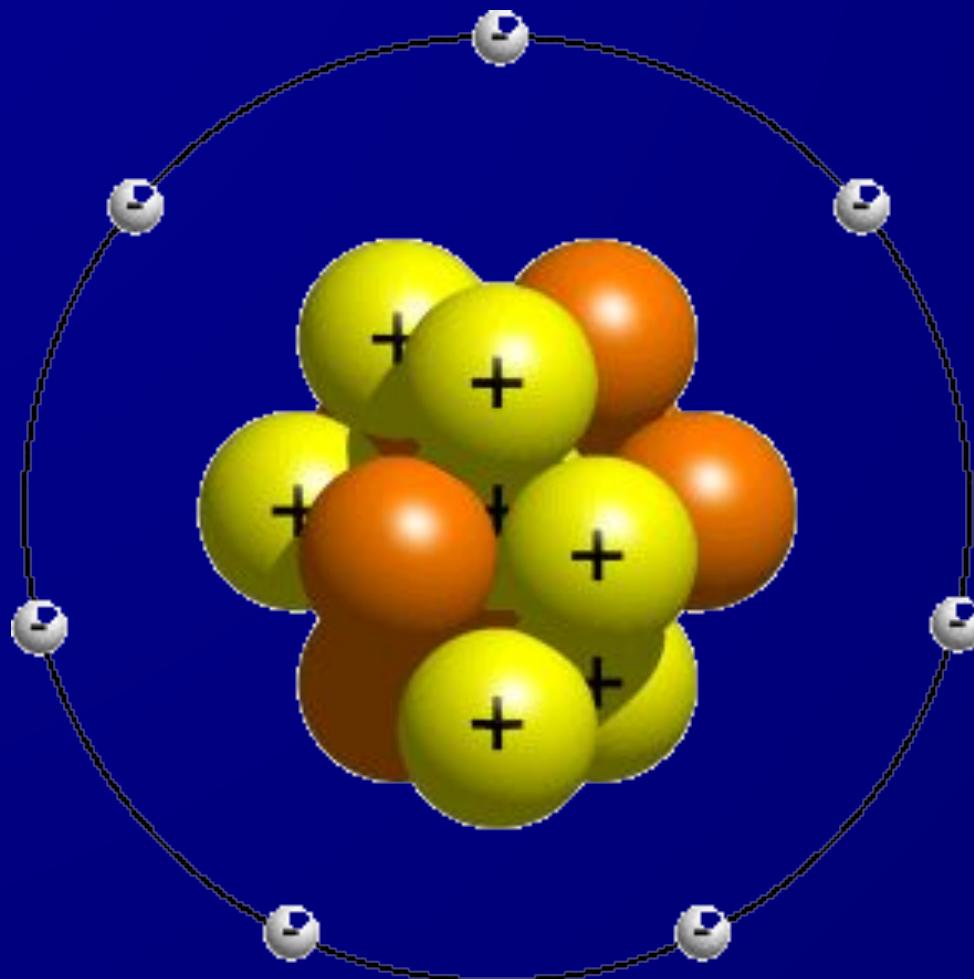
<sup>11</sup><sub>5</sub>B



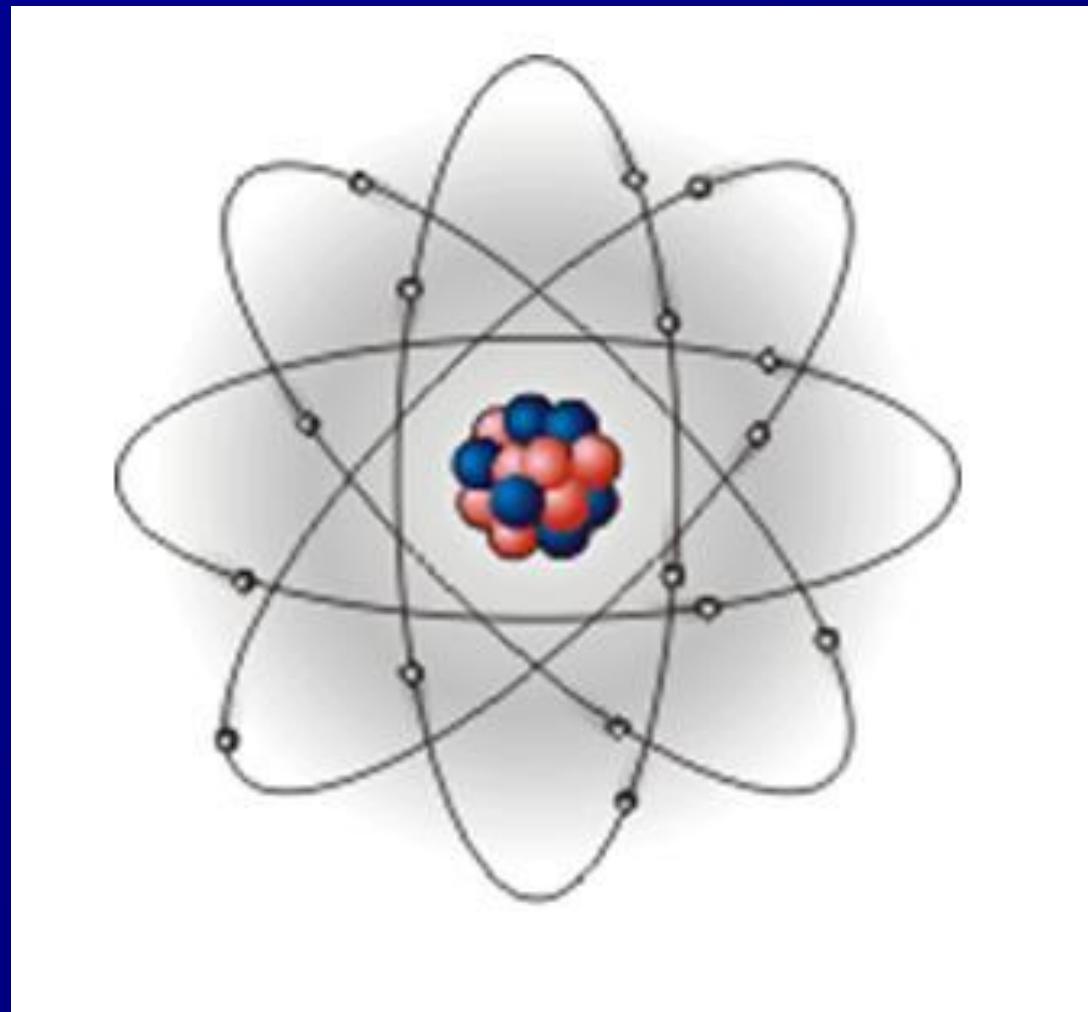
# Модель атома углерода



# Модель атома азота



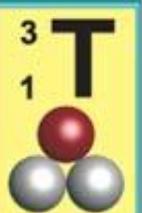
# Модель атома серы



# Атомиум. Бельгия. 1958 год



СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА. ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ  
2 СТРОЕНИЕ АТОМА



p<sup>+</sup>

n<sup>0</sup>

