

# Роль М.В Ломоносова и Дж. Дальтона в создании атомно-молекулярного учения.



Подготовил:  
ученик 8 класса «А»  
ООШ №34 г.  
Севастополя  
**Самойлов Иван**

# Ломоносов Михаил Васильевич (1711–1765)



Русский ученый, с 1745 г. академик Петербургской АН. Изложил в 1741–1750 гг. основы атомно-корпускулярного учения; выдвинул в 1744–1748 гг. кинетическую теорию теплоты; обосновал в 1747–1752 гг. необходимость привлечения физики для объяснения химических явлений

# Дальтон Джон (1766–1844)



Английский химик и физик, с 1822 г. член Лондонского королевского общества. Родился в Иглсфилде (Кумберленд). Образование получил самостоятельно. В период с 1781 по 1793 гг. учитель математики в школе в Кендале, с 1793 г. преподавал физику и математику в Новом колледже в Манчестере.

# Открытие Ломоносова в создании атомно-молекулярного учения

- Михаил Васильевич Ломоносов в XVIII в. разработал учение о молекулах и атомах:
  - утверждал что тела в природе состоят из корпускул (молекул) , в состав которых входят неделимые элементы (атомы) .
  - Многообразие веществ объяснял соединением разных атомов в молекулах и различным расположением атомов в них.
  - Предполагал, что некоторые молекулы могут состоять из одинаковых атомов.

# Открытие Дальтона в создании атомно-молекулярного учения

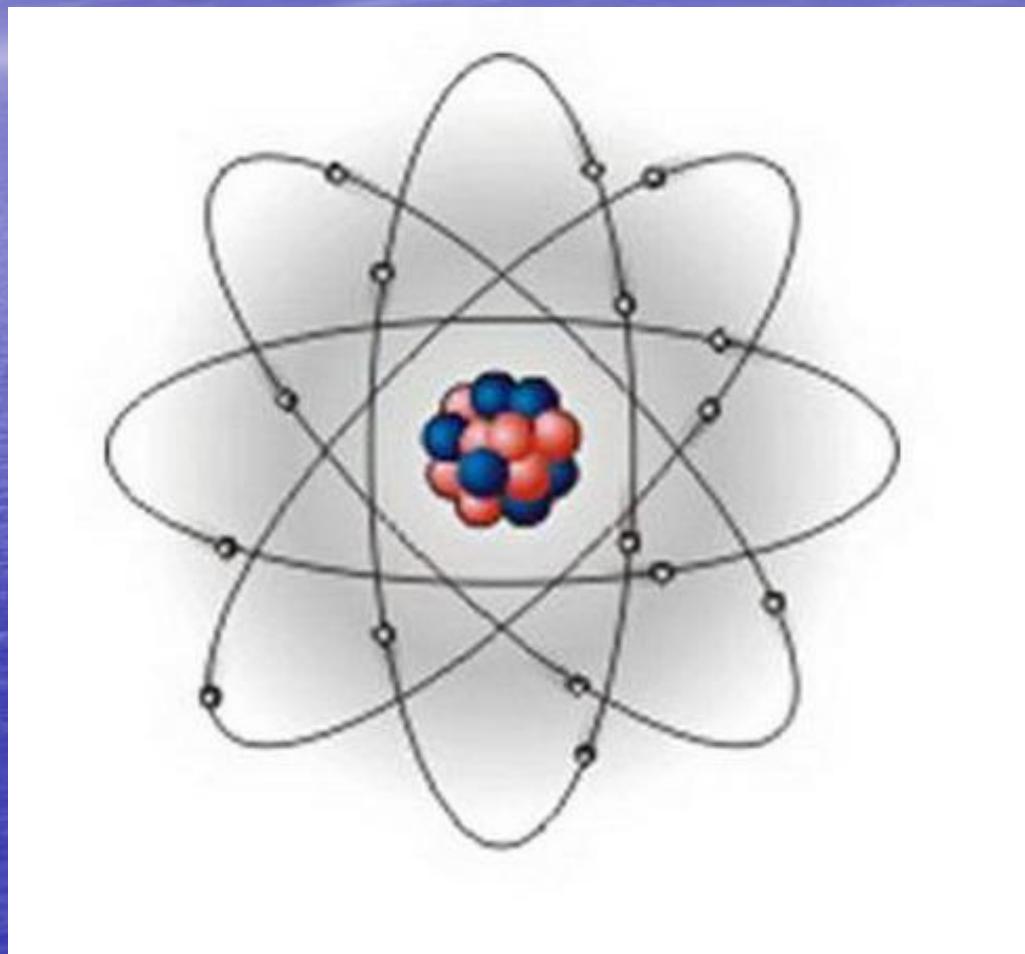
- Дальнейшее развитие эта теория получила в трудах Д. Дальтона. В 1808 году английский химик Дальтон сформулировал атомистическую теорию.
  - Утверждал, что все вещества состоят из атомов, мельчайших неделимых частиц, которые не могут быть ни созданы, ни уничтожены. Ввёл понятие атомного веса.
  - Дальтон считал, что все атомы одного итого же элемента совершенно идентичны, например, имеют одинаковые массы.
  - На основе химических законов (закон кратных отношений, закон эквивалентов и закон постоянства состава) создал атомистическую теорию, основанную на количественных соотношениях, возникающих при взаимодействии между химическими элементами. Основы используются до сих пор.

Открытие в XX веке изотопов и ядерных реакций внесло изменения в атомистическую теорию Дальтона.

# Таблица атомов Дальтона

ELEMENTS			
Hydrogen	1	Stronbian	46
Azote	5	Barytes	68
Carbon	6	Iron	50
Oxygen	7	Zinc	56
Phosphorus	9	Copper	56
Sulphur	13	Lead	90
Magnesia	20	Silver	190
Lime	24	Gold	190
Soda	28	Platina	190
Potash	42	Mercury	167

# Модель Атома



# Спасибо за Внимание!!!

