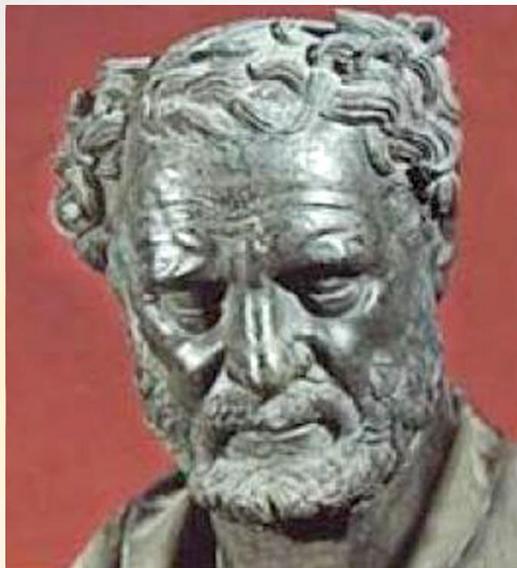




АТОМЫ И МОЛЕКУЛЫ. ИОНЫ.

История возникновения представлений об атомах и молекулах.



Демокрит

Все тела состоят из мельчайших, неделимых, вечно движущихся частиц – атомов.

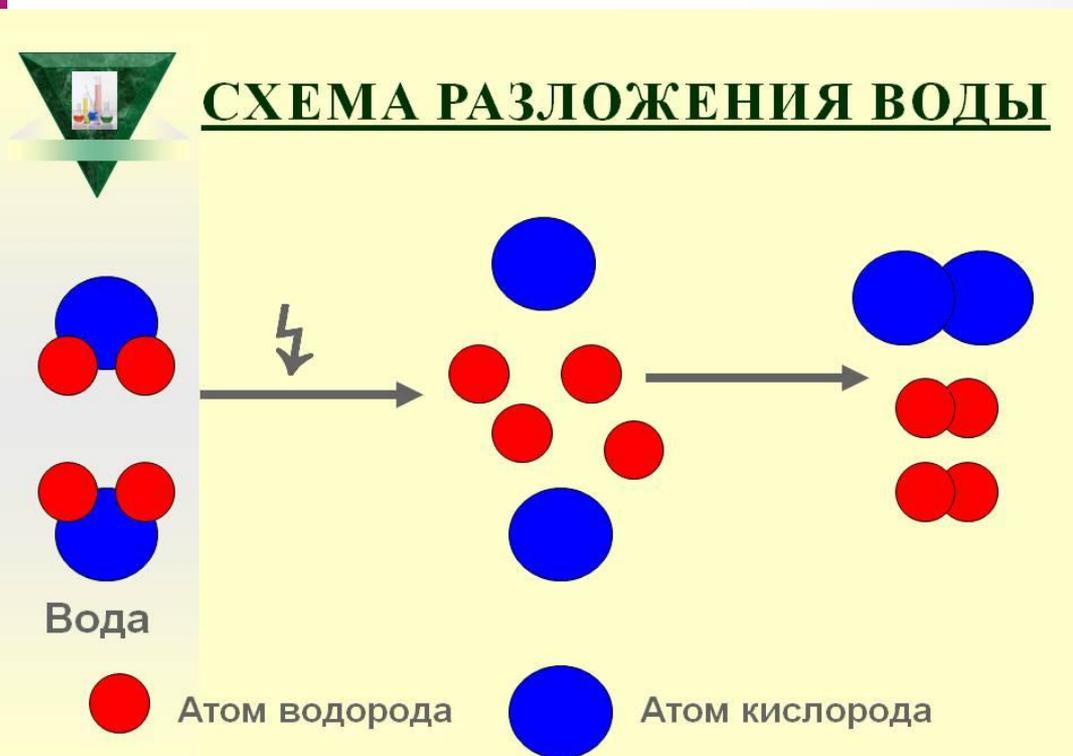
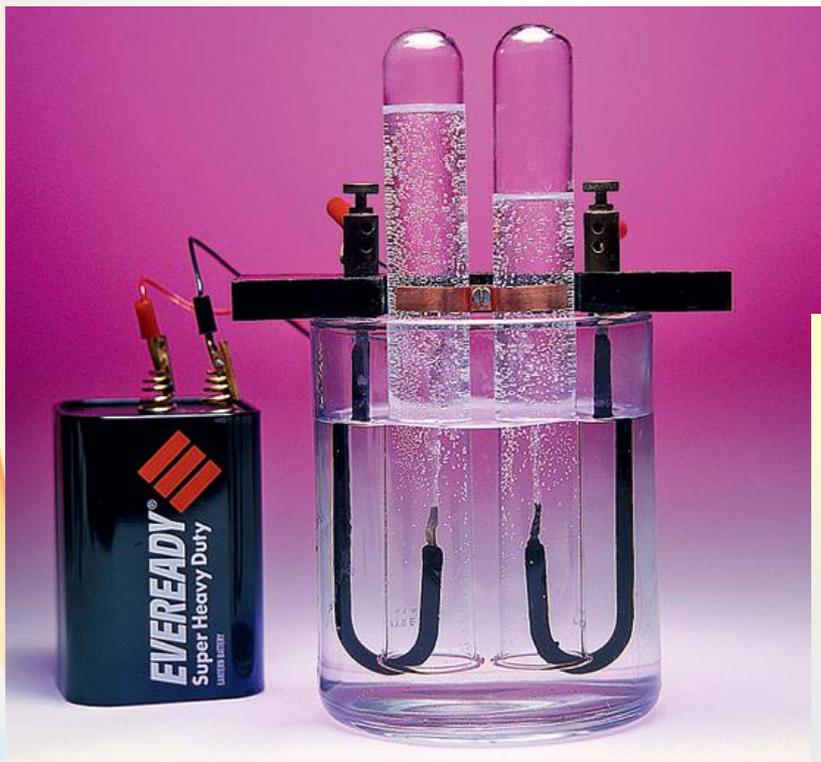
молекулах.

Разработал учение о молекулах и атомах

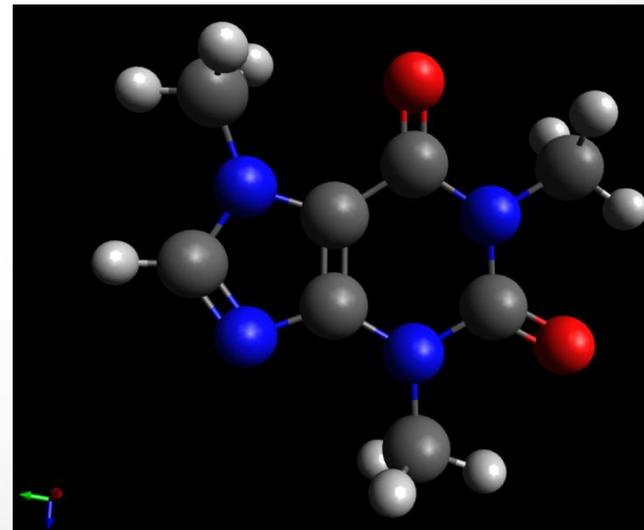
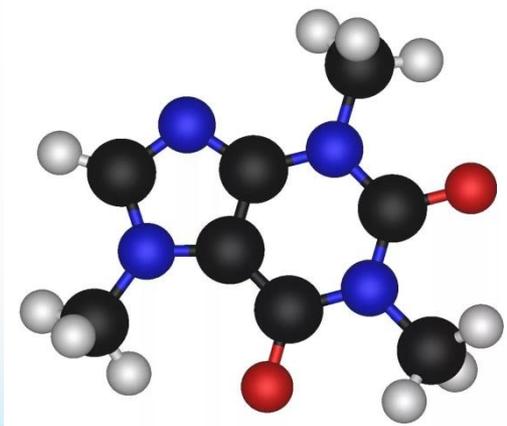
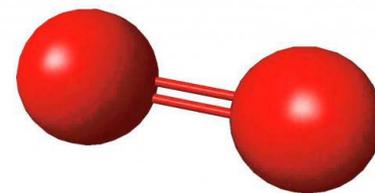
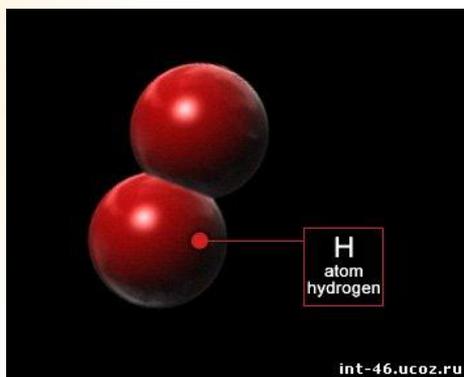


Д. Дальтон (англ.)
Заложил основу атомной теории строения вещества

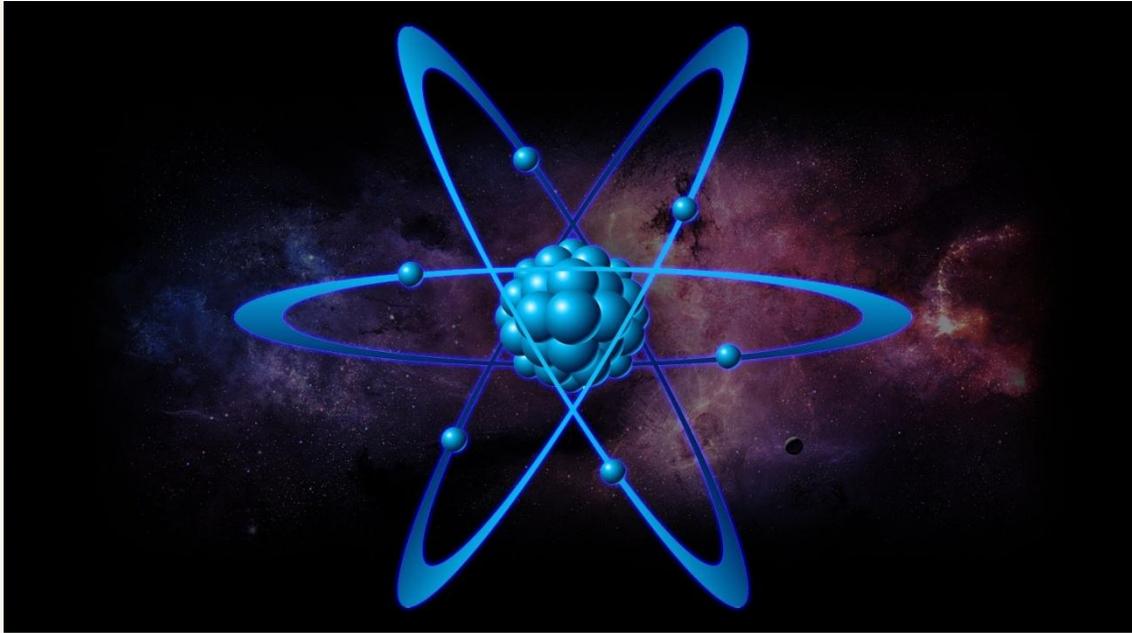
Как доказать, что молекулы состоят из атомов?



Молекулы – мельчайшие частицы многих веществ, состав и свойства которых такие же, как у данного вещества.



Атомы – мельчайшие химически неделимые частицы вещества.



Какое строение имеет атом?

Атом – сложная частица

В центре атома находится **ядро**, которое имеет положительный заряд.

Ядро атома состоит из **протонов** и **нейтронов**.

Вокруг ядра движутся **электроны**, которые имеют отрицательный заряд.

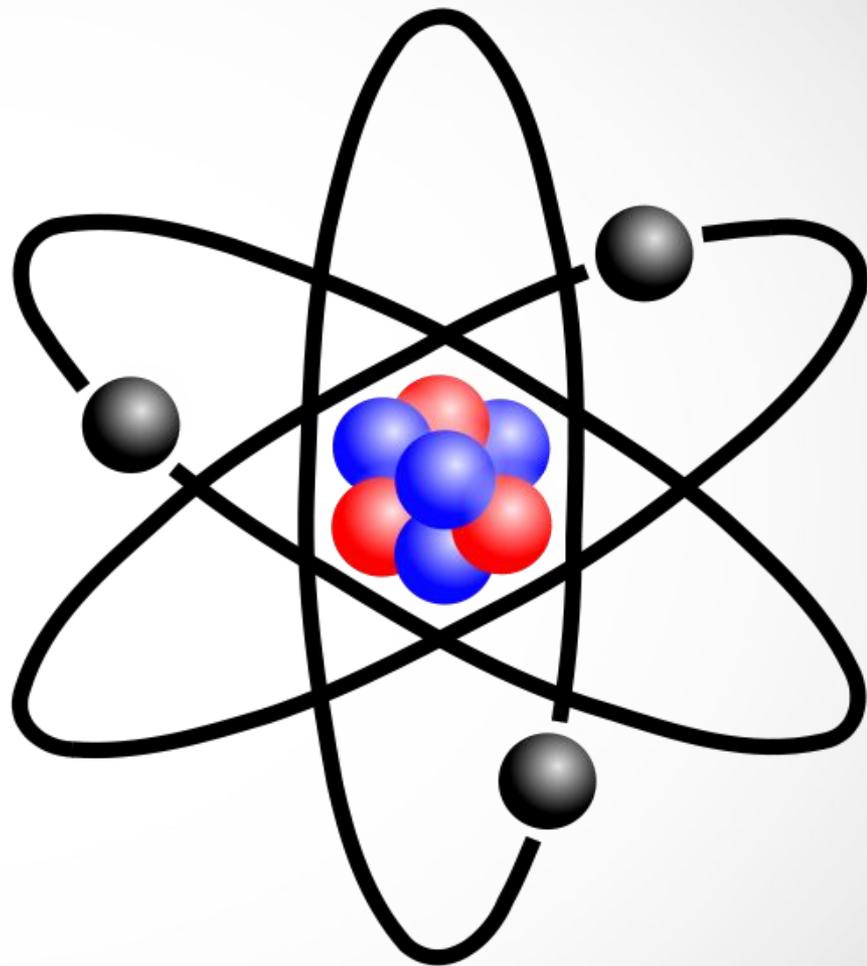
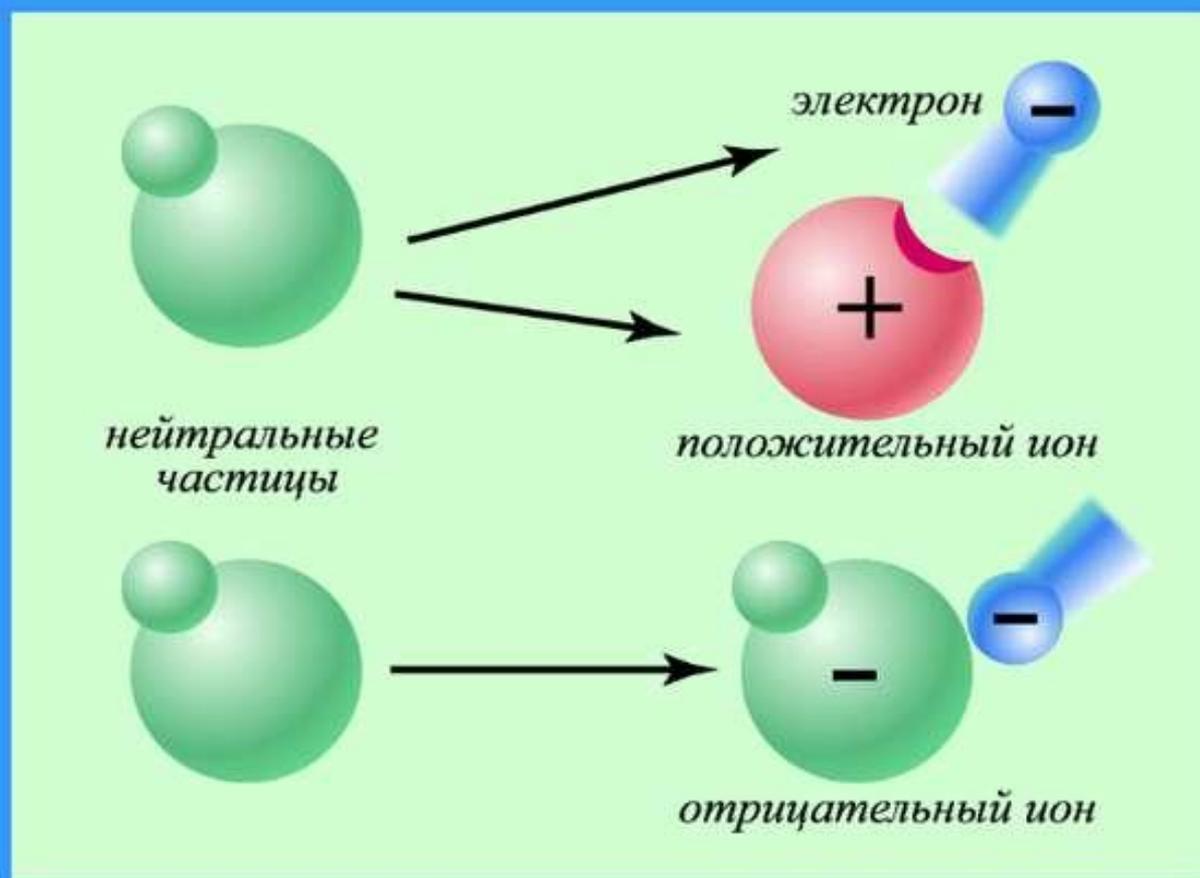


Схема образования ионов



Какой состав имеют вещества?

- Чем отличаются понятия «атом» и «молекула»?
- Как учение о молекулах объясняет физические явления?
- Почему для объяснения химических превращений следует использовать понятие не только о молекулах, но и об атомах?

Домашнее задание.

- П.7 стр.28 упр.2 – 8 (устно)
- * Приготовить презентацию «М.В. Ломоносов – один из основоположников атомно-молекулярного учения»
- «Учение об атомах Джона Дальтона»