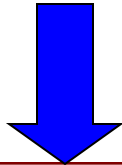
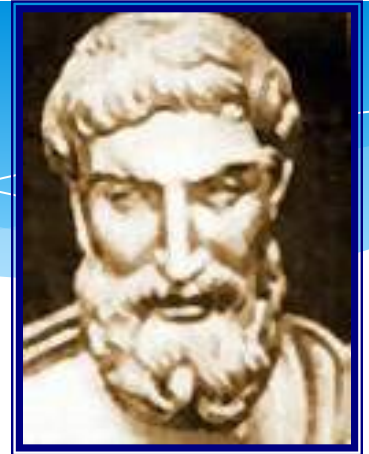
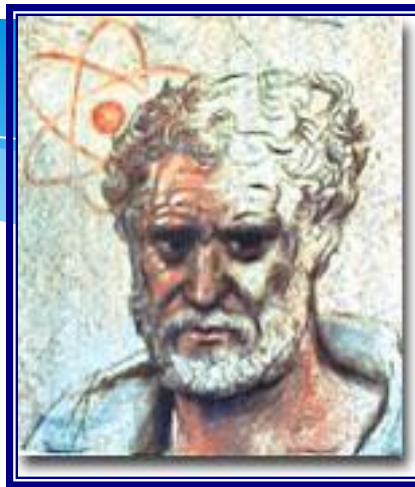


АТОМЫ, МОЛЕКУЛЫ И ИОНЫ.

Атомистические представления

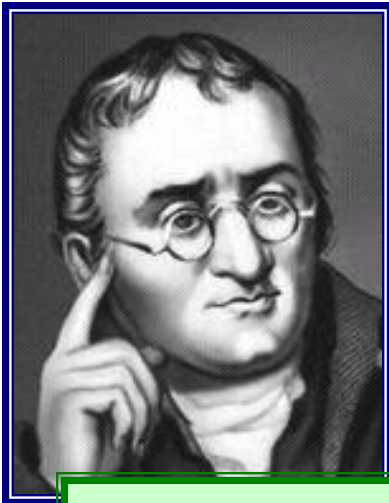


Атом (atomos – неделимый)



**Демокрит , Эпикур
2500 лет назад**

**начало 19
века**



**Джон
Дальтон**

- Все вещества состоят из атомов
- Атомы отличаются друг от друга массой и размерами
- Атомы соединяются в молекулы

М.В. Ломоносов

«Атомно-
молекулярное
учение»





Тело



Вещество

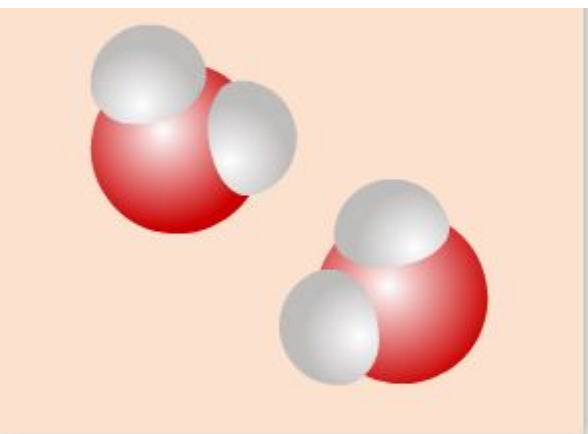


Молекула

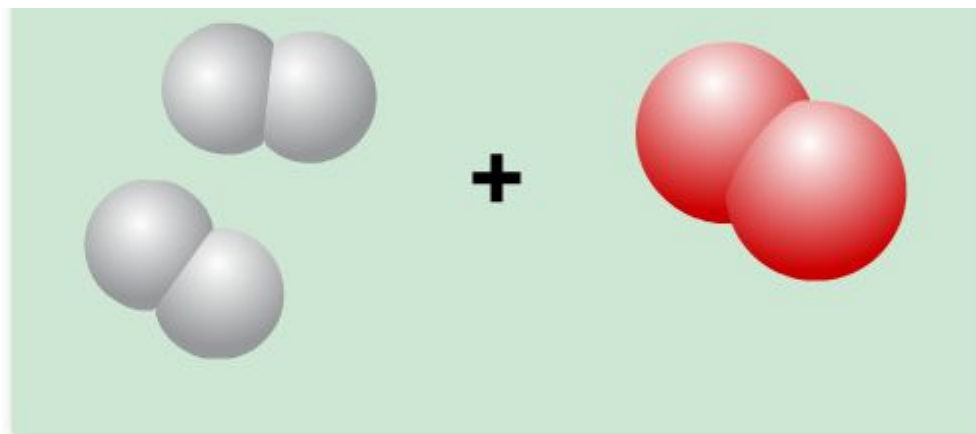


АТОМ

Доказательство состава молекул



Молекулы воды



Молекулы
водорода

Молекулы
кислорода

Молекулы-

□ Это мельчайшие частицы многих веществ, состав и химические свойства которых такие же, как у данного вещества.

АТОМЫ-

□ Это мельчайшие химически неделимые частицы вещества.

Современное строение атома

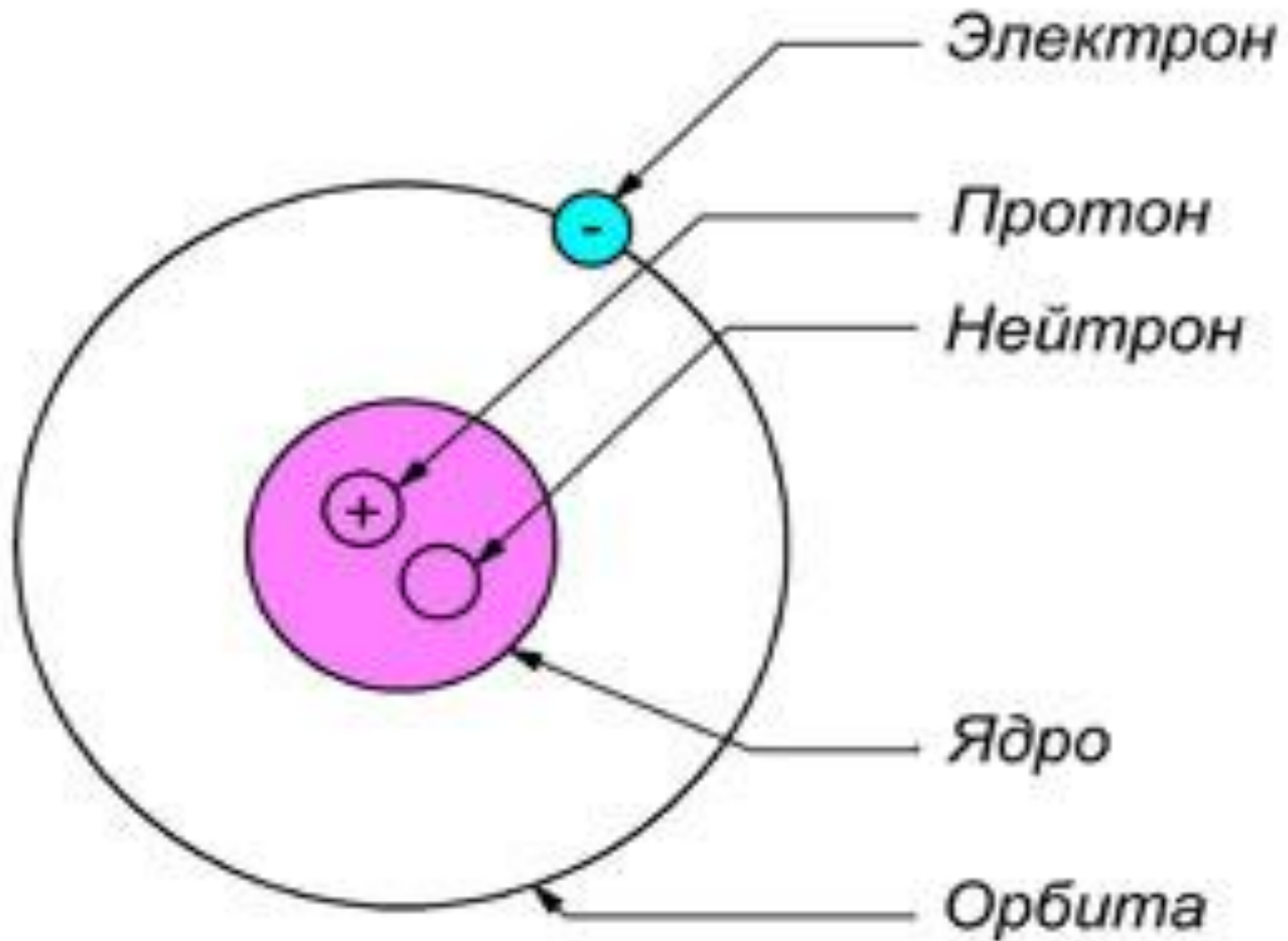


Рисунок 1.1. Строение атома.

Ионы-

□ *заряженные частицы.*

ПОЛОЖИТЕЛЬНЫЕ (+)

ОТРИЦАТЕЛЬНЫЕ (-)

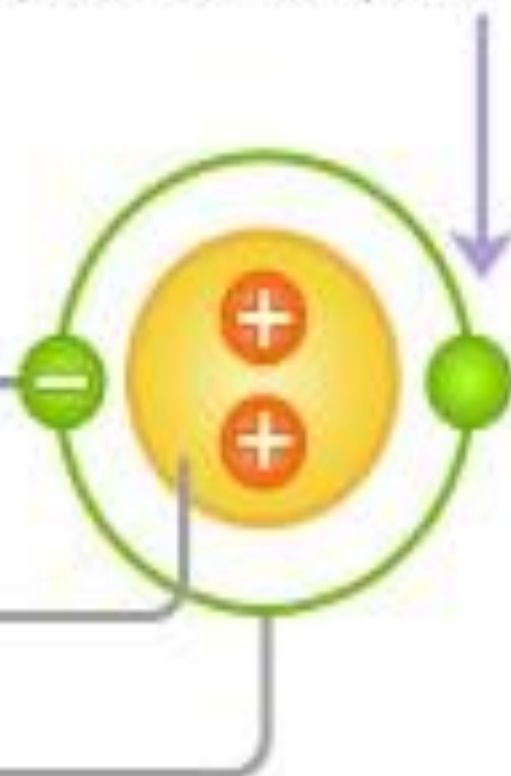
Отрицательный ион

Приобретает электрон



Положительный ион

Теряет электрон



Модели некоторых веществ

