

АТОМЫ И МОЛЕКУЛЫ

Возникновение представлений об атомах и молекулах



Демокрит - 2500 лет назад предположил, что все тела в природе состоят из атомов.

Атом - в переводе означает «неделимый»

- Разработал учение об атомах и молекулах в середине 18 века.

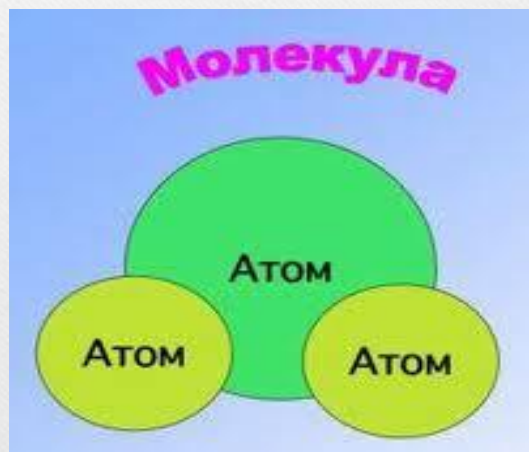


**Михаил Васильевич
Ломоносов – великий
русский ученый**

Все тела состоят из атомов

Молекулы окружают нас повсюду. Самое распространенное вещество на планете – это вода.

□ Молекула воды состоит из двух атомов водорода



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



**Атомы – это
мельчайшие
химически
неделимые
частицы вещества**

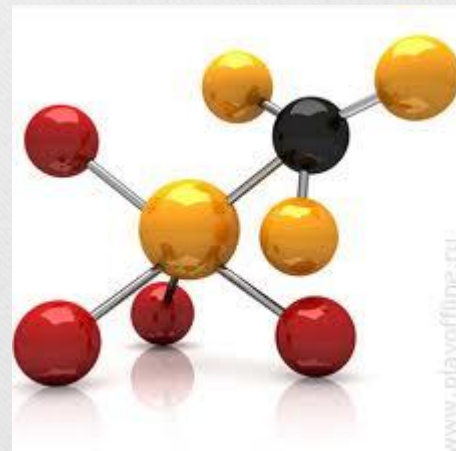


Атомы неделимы только химически.

При ядерных процессах в физике атомы
распадаются и при этом выделяется атомная
энергия

Вещества бывают молекулярного и немолекулярного строения.

Это зависит от пространственного расположения атомов в них



Вещества молекулярного строения

- Имеют низкую температуру плавления.
- При обычных условиях — это газы, жидкости или легкоплавкие твердые вещества (сера, белый фосфор)

Вещества немолекулярного строения

- Имеют высокую температуру плавления (тугоплавкие).
- При обычных условиях — это твердые вещества (алмаз).