



Молекулы воды в трех состояниях

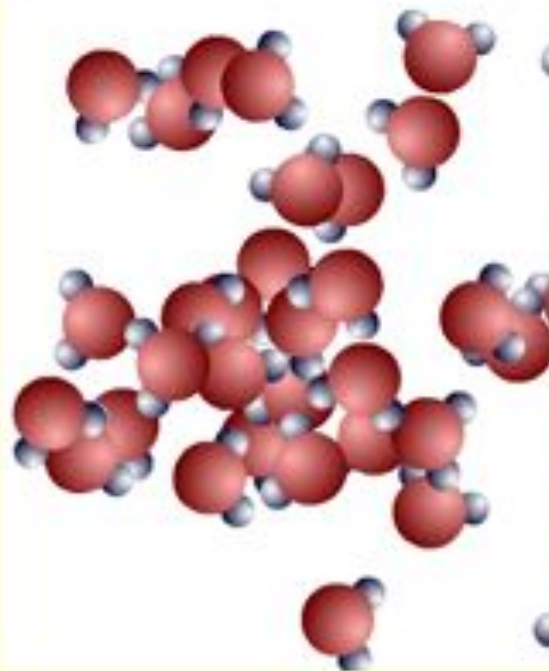
Выполнила ученица 7 класса А
Средней школы № 56
Баркова Елена

Вода

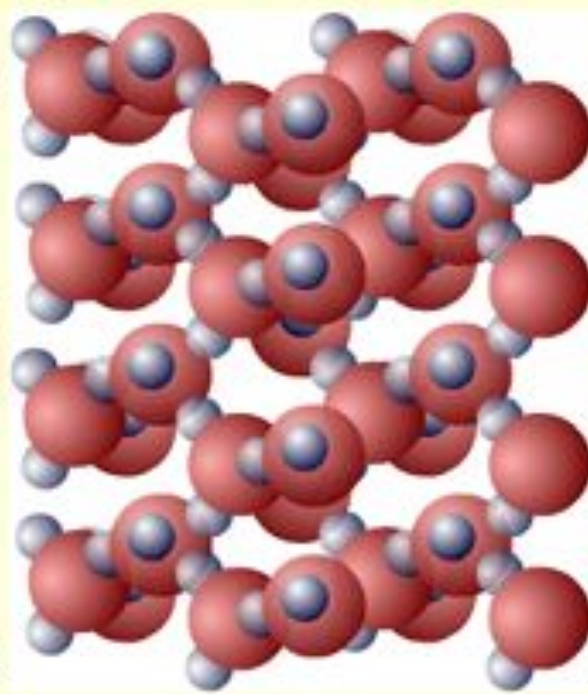
- Вода – одно из самых распространенных на Земле химических соединений. Она окружает нас повсеместно, даже природные явления, ежедневно наблюдаемые нами – облачность, туман, дождь, снег – всего лишь различные состояния воды жидкое, газообразное и твердое.



Газообразное



Жидкое



Твёрдое

Газообразное состояние вещества

- Молекулы расположены далеко друг от друга, не сохраняет ни форму ни объем, легко сжимаем.
- молекулы пара хаотически движутся по всему объему.
- Примеры газообразного состояния:
- Газообразное состояние воды принято называть паром. В природе понятие влажности воздуха подразумевает содержание количества водяных паров в воздухе (большое содержание паров – повышенная влажность воздуха).

Рассмотрим пример



Жидкое состояние

- Молекулы жидкости не имеют определённого положения, но в тоже время им недоступна полная свобода перемещений. Между ними существует притяжение, достаточно сильное, чтобы удерживать их на близком расстоянии. Сохраняет только объем, несжимаемо, течет.

Рассмотрим примеры



Твердое состояние воды

- Молекулы льда расположены в строгом порядке, находятся в определенных положениях, образуя кристаллическую решетку. Расстояние между молекулами льда меньше, чем между молекулами пара. Молекулы льда колеблются около определенных положений. Сохраняет форму и объем, сжимаемо.

Примеры





Спасибо за внимание!