

ФИЗИКА

УРОК 2

СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА

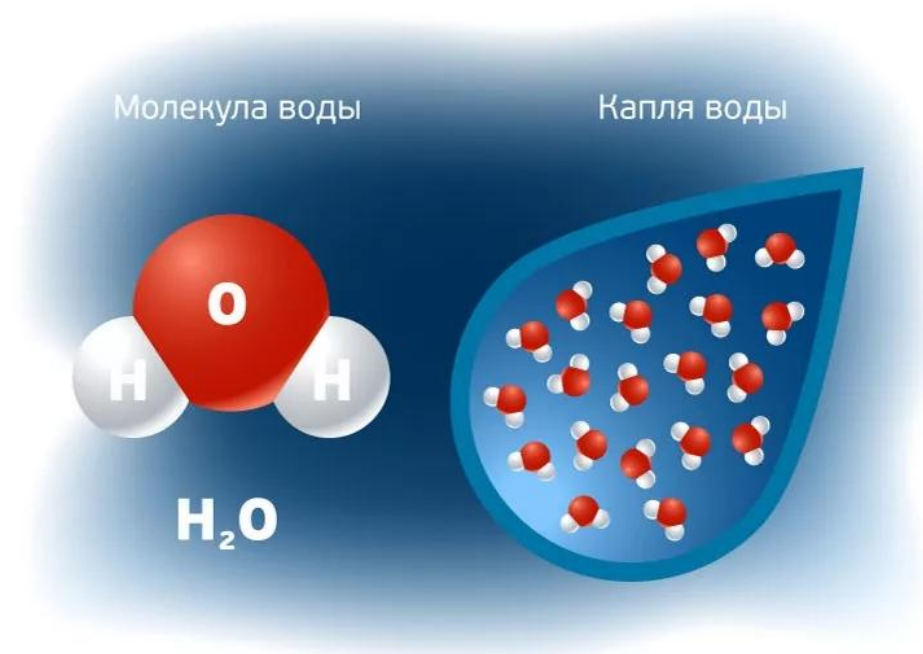
МОЛЕКУЛЫ

[дополнительные материалы]

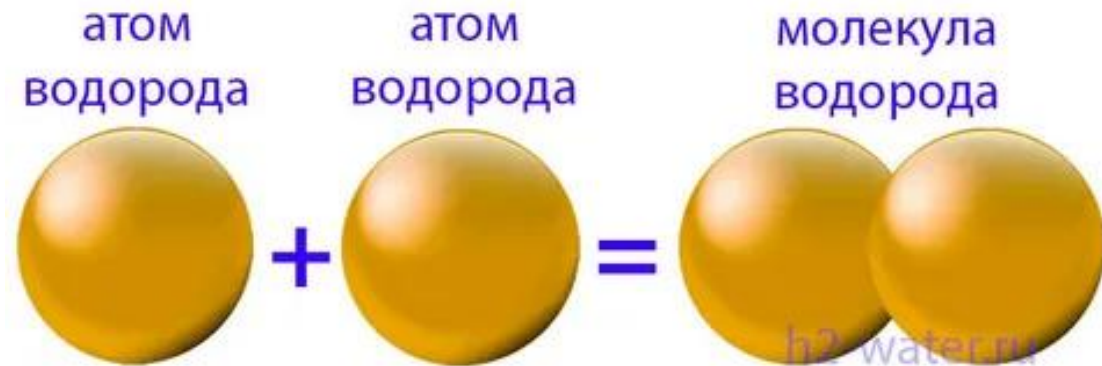
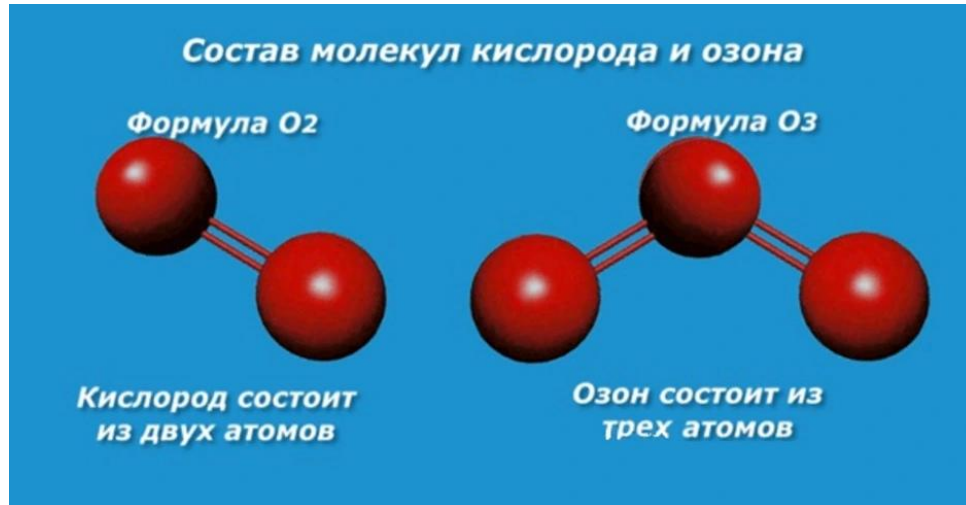
МОЛЕКУЛЯРНОЕ СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА

Все вещества состоят из
мельчайших частиц — молекул.

Молекула вещества — это
наименьшая частица данного
вещества



Молекулы состоят из ещё более мелких частиц – атомов



ДВИЖЕНИЕ МОЛЕКУЛ. ТЕМПЕРАТУРА ТЕЛА. ДИФФУЗИЯ. БРОУНОВСКОЕ ДВИЖЕНИЕ

Все молекулы находятся в непрерывном движении, и чем быстрее движутся молекулы, тем выше температура тела.

Температура тела это есть мера движения молекул

ДИФФУЗИЯ

Диффузия (от латинского слова *diffusio* – распространение) явление перемешивания веществ.

Явление диффузии можно объяснить тем, что молекулы вещества все время движутся.



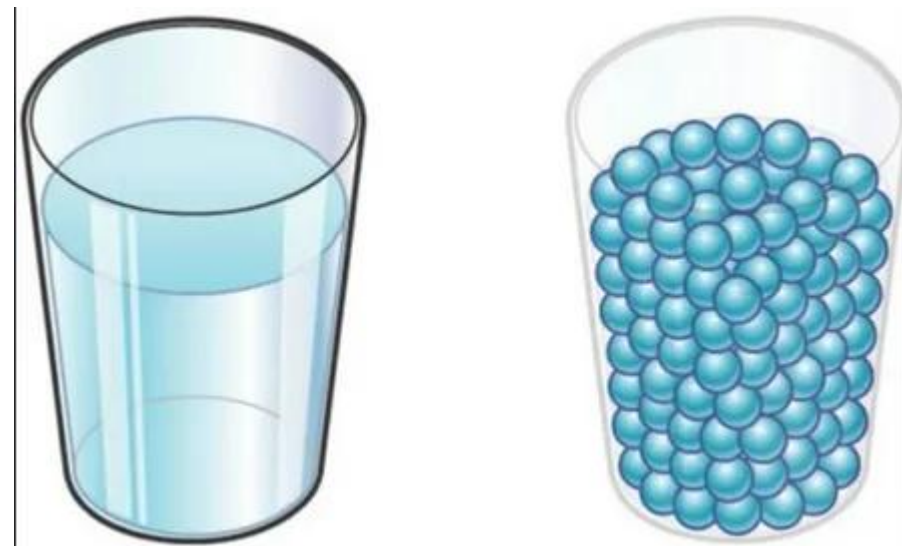
Много ли в стакане с водой молекул воды?

Всего в 18 г воды (это примерно
десятая часть стакана)

содержится $6,02 \cdot 10^{23}$ молекул
воды.

Это число называется числом

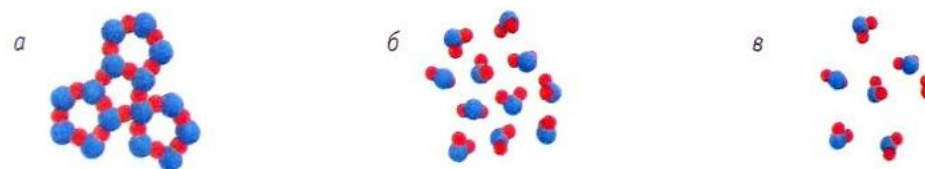
Авогадро.



ВЗАИМНОЕ ПРИТЯГИВАНИЕ И ОТТАЛКИВАНИЕ МОЛЕКУЛ



Три состояния вещества



Три состояния вещества: а) твердое, б) жидкое, в) газообразное.

Твёрдое тело сохраняет свою форму и свой объём

Жидкость не сохраняет своей формы, но сохраняет свой объём

Газы не сохраняют ни своей формы, ни своего объёма

Строение атома

