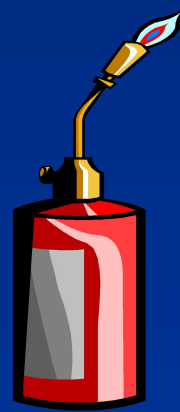
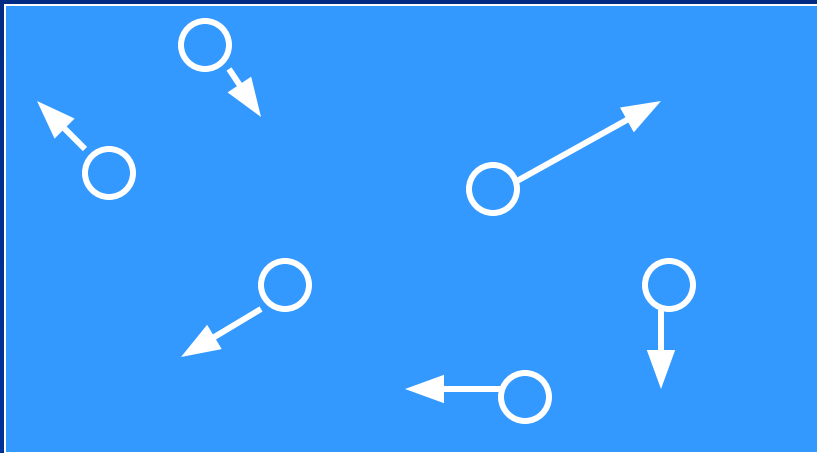


Три агрегатных состояния

лёд, вода, пар

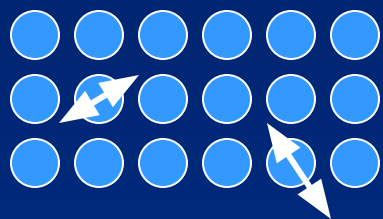
Газы – не имеют своей формы и V , они принимают форму и V того сосуда, в котором они находятся.



молекул очень много
беспорядочно движутся
сталкиваются
далеко друг от друга
не притягиваются
легко разлетаются
баллон - комната

Модель хаотического движения молекул газа

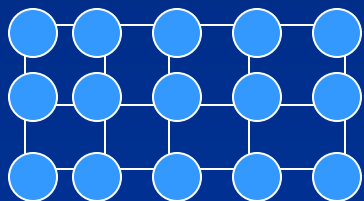
Жидкости – не имеют своей формы, но сохраняют свой V.



Стакан – графин. 200 мл → 200мл
Молекулы почти вплотную → притягиваются
«Кочевой образ жизни» → поэтому текут.
Не сжимаются

Вещество может переходить из газа в жидкость.

Твёрдые тела – имеют свою форму и V.



Молекулы сильно взаимодействуют
Колеблются около одного положения
Кристаллическая решётка разная
(алмаз(алмаз, графит)
Вода в трёх состояниях.

Кристаллические
и аморфные
тела

Фазовые
переходы

- 1. Все вещества состоят из молекул и атомов.**
- 2. Молекулы беспорядочно и хаотично движутся.**
- 3. Молекулы взаимодействуют друг с другом.**

Основные положения МКТ вещества.