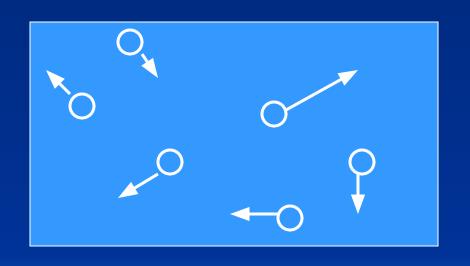
## Три агрегатных состояния

лёд, вода, пар

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

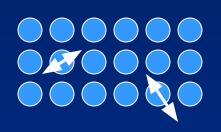




молекул очень много беспорядочно движутся сталкиваются далеко друг от друга не притягиваются легко разлетаются баллон - комната

Модель хаотического движения молекул газа

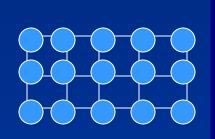
## **Жидкости** – не имеют своей формы, но сохраняют свой V.



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

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 (алмаз состояниях).

Кристаллические и аморфные тела

<u>Фазовые</u> 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.