





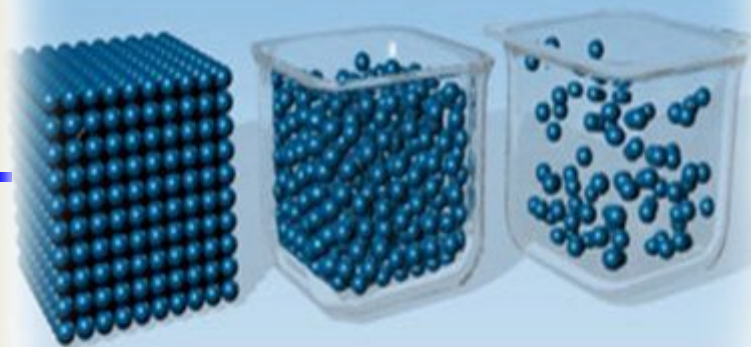


Три
состояния
вещества



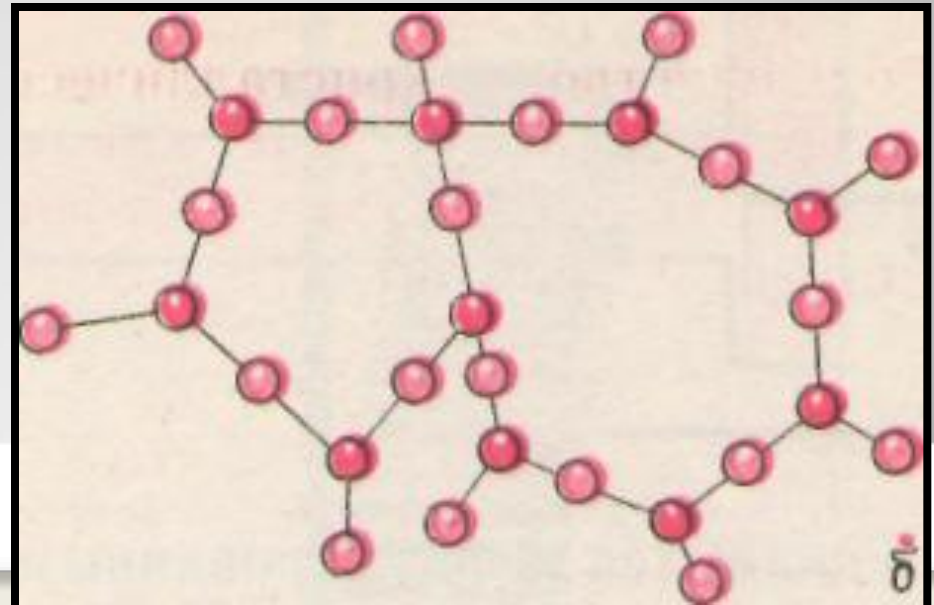
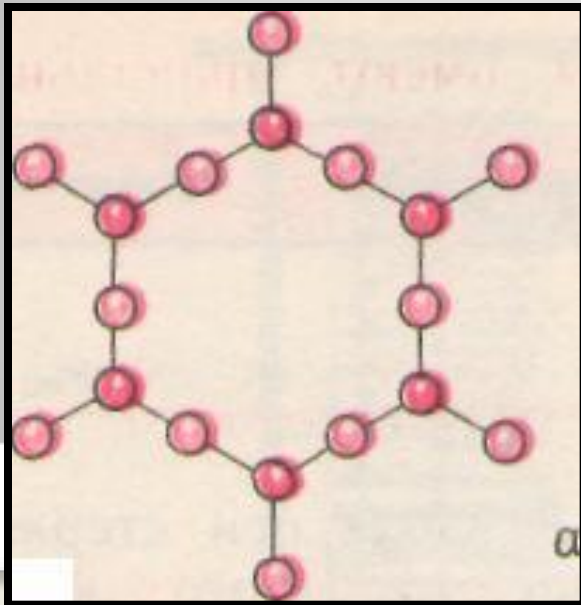
В природе вещества встречаются в 3-х состояниях:

- *Твёрдом;*
- *Жидком;*
- *Газообразном;*

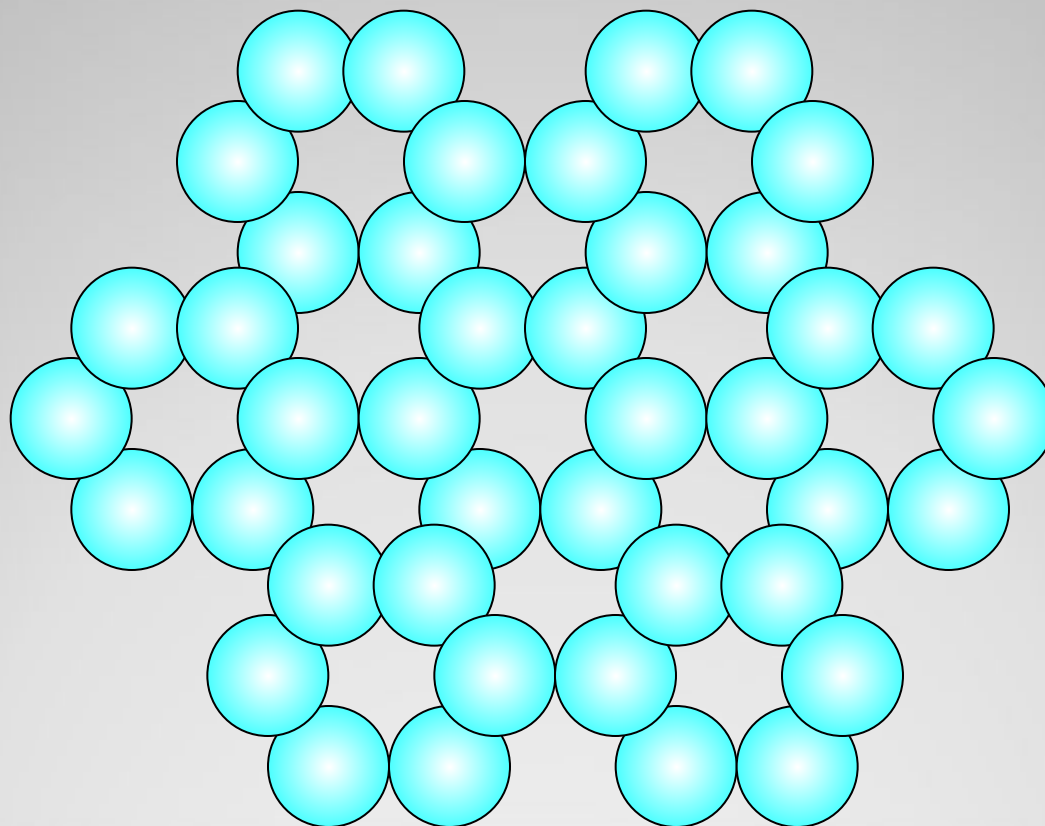


Три агрегатных состояния
вещества

- Твердые тела делятся на кристаллические и аморфные тела.
- В кристаллических телах молекулы расположены в определенном порядке
- Вещества, у которых кристаллическая решётка имеет большие нарушения называются аморфными телами



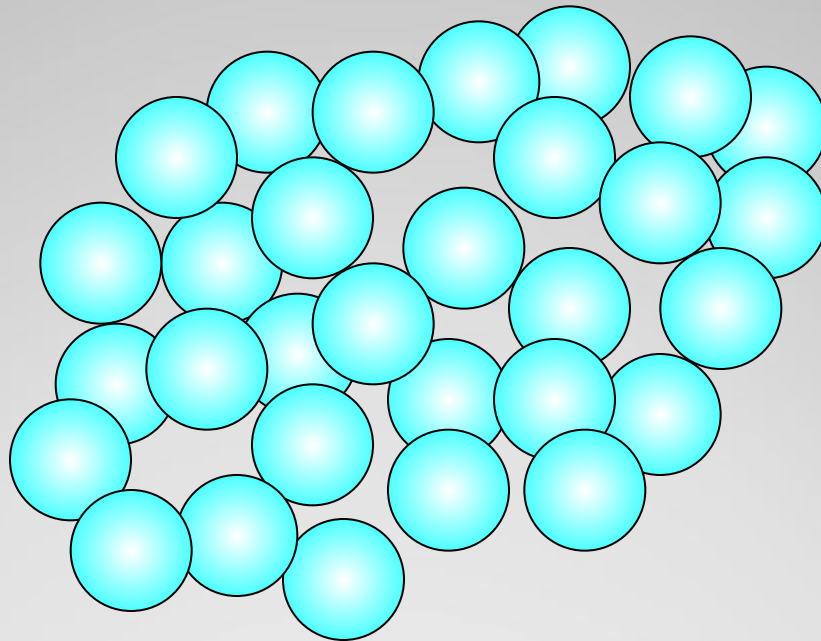
Твердые тела



Свойства твердых тел

- В обычных условиях твердые тела сохраняют свою форму и объем

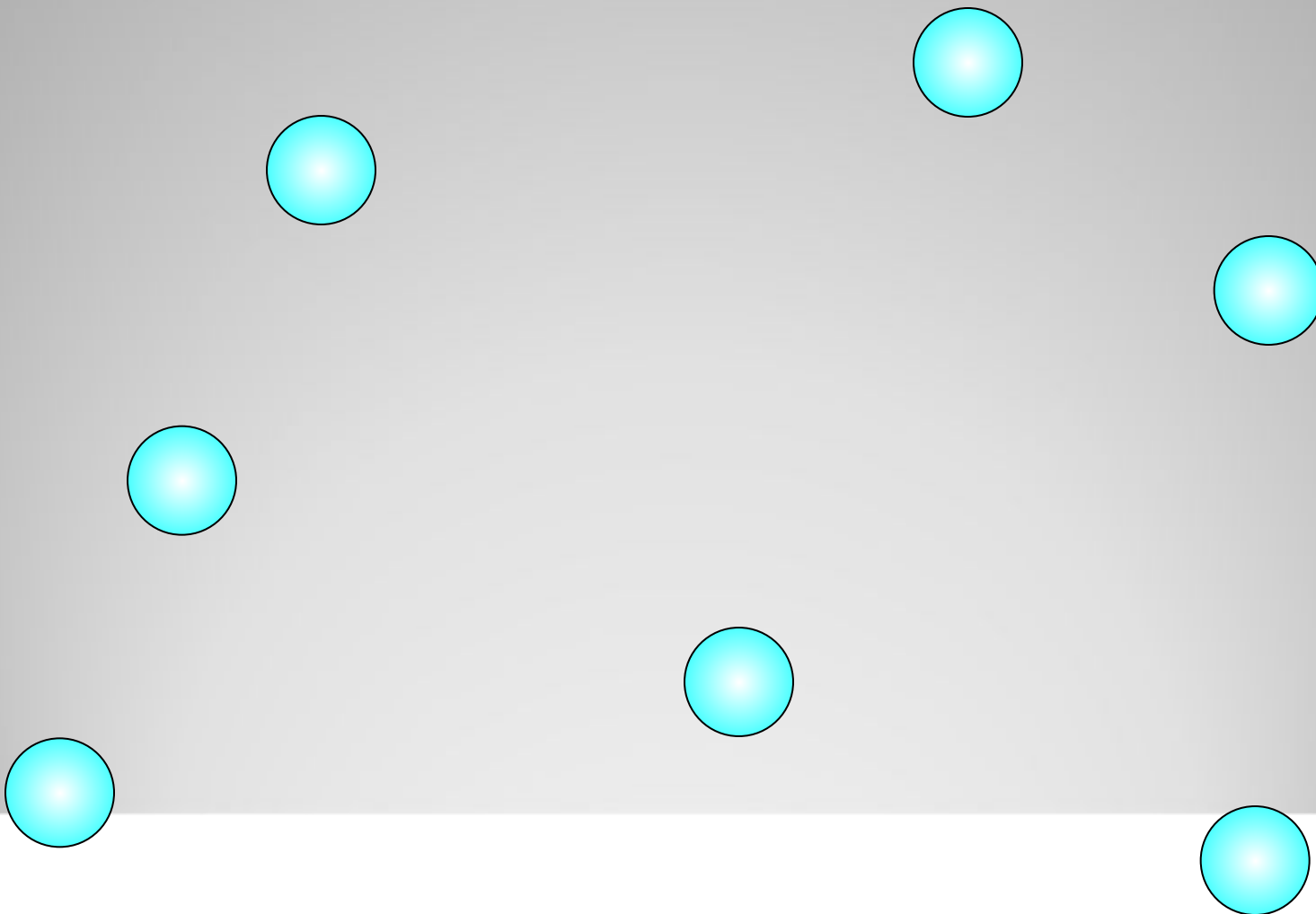
Жидкости



Свойства жидкостей

- Молекулы жидкости не расходятся на большие расстояния, и жидкость в обычных условиях сохраняет свой объем, но не сохраняет форму.

Газы



Свойства газов

- Молекулы газа, двигаясь во всех направлениях, почти не притягиваются друг к другу и заполняют весь сосуд.
- Газы не имеют собственной формы и постоянного объема



Плавление- таяние снега



Кристаллизация- замерзание ВОДЫ



**Парообразование- Испарение
воды, выбрасываемой гейзером**



**Конденсация- образование
облаков**

Домашнее задание: заполнить таблицу, прочитав параграфы 11,12.

| Агрегатные состояния | Свойства | Расположение молекул | Расстояние между молекулами | Движение молекулы |
|----------------------|----------|----------------------|-----------------------------|-------------------|
| Твердое | | | | |
| Жидкое | | | | |
| Газы | | | | |