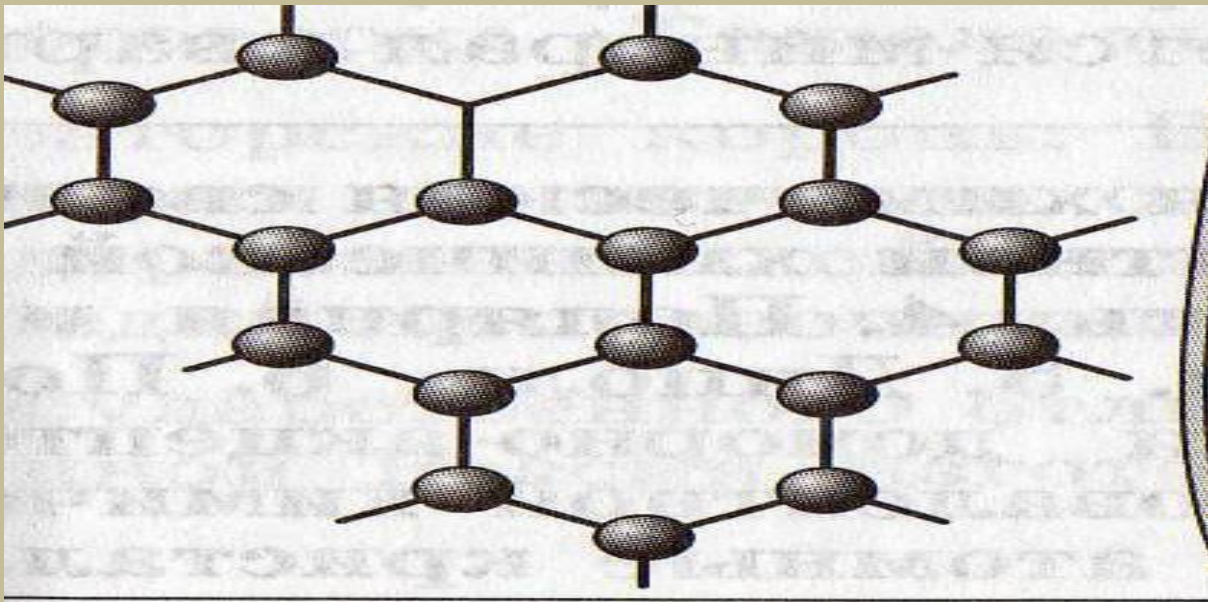


Кристаллические решетки.



Цель урока :

- Сформировать понятия о кристаллическом или аморфном состоянии твёрдых тел.
- Ознакомить с типами кристаллических решеток.
- Рассмотреть влияние химической связи на свойства твёрдых тел.
- Дать представление о законе постоянства состава веществ.

Актуализация полученных знаний

:

- Химический диктант по теме : « Соли».

Агрегатное состояние вещества :

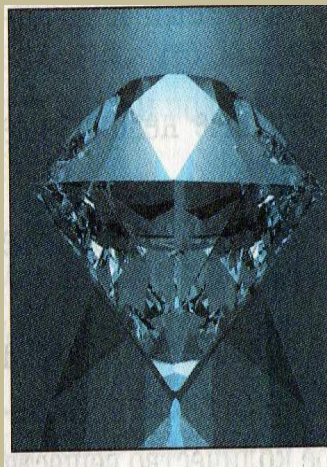
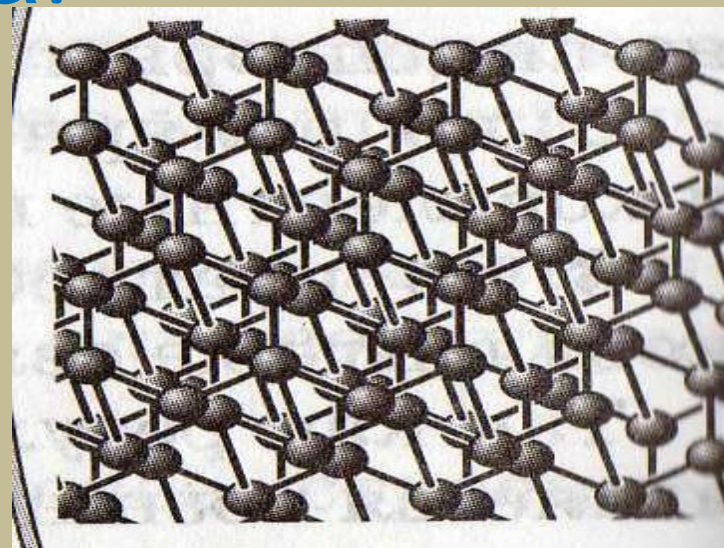
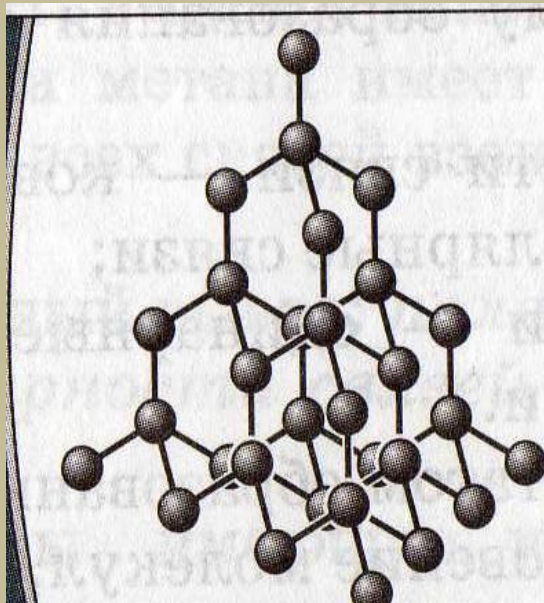
- Жидкое
- Твёрдое
- Газообразное

Твёрдые вещества :

- **Аморфное состояние** (нет определённой температуры плавления, они размягчаются постепенно и переходят в текучее состояние) Это пластмассы, смолы, пластилин, воск, шоколад, жевательная резинка.
- **Кристаллическое состояние** (имеют определённые температуры плавления, характерно правильное расположение частиц из которых они построены (атомов, ионов, молекул). Эти частицы находятся в определённых точках пространства.

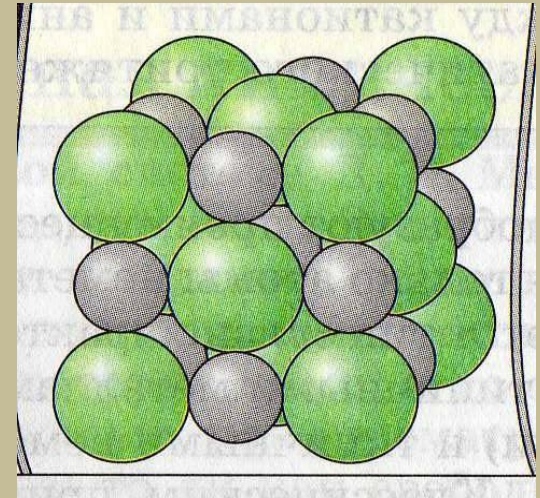
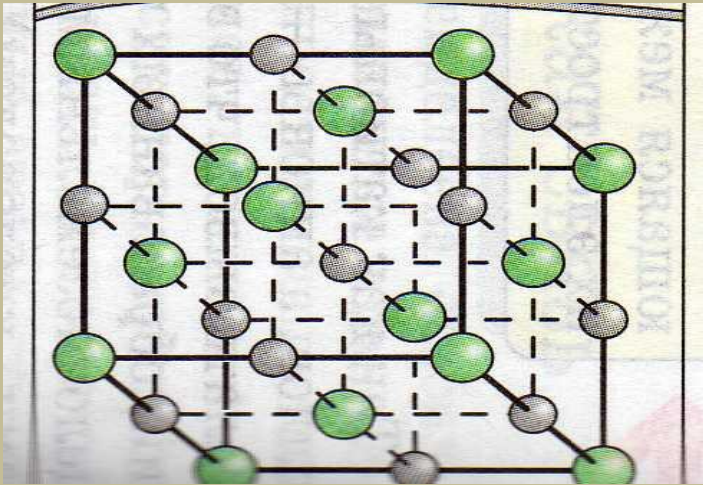
Типы кристаллических решеток.

Атомная кристаллическая решетка:

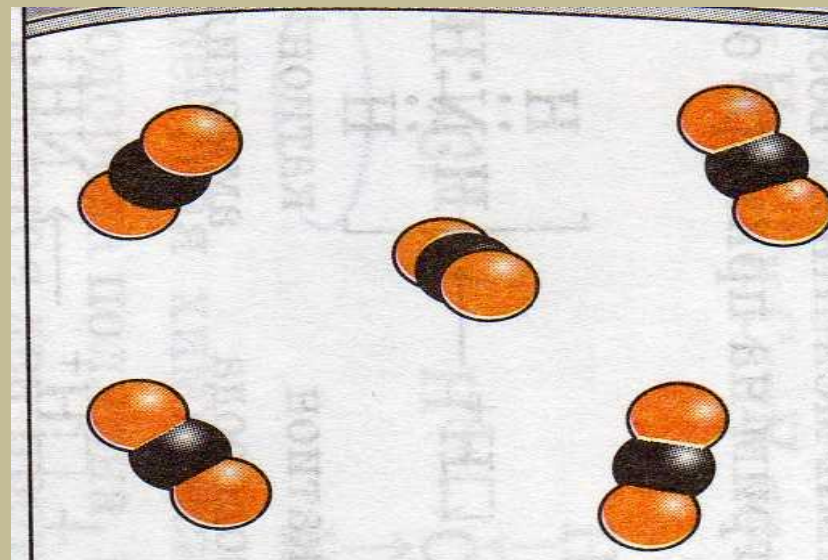
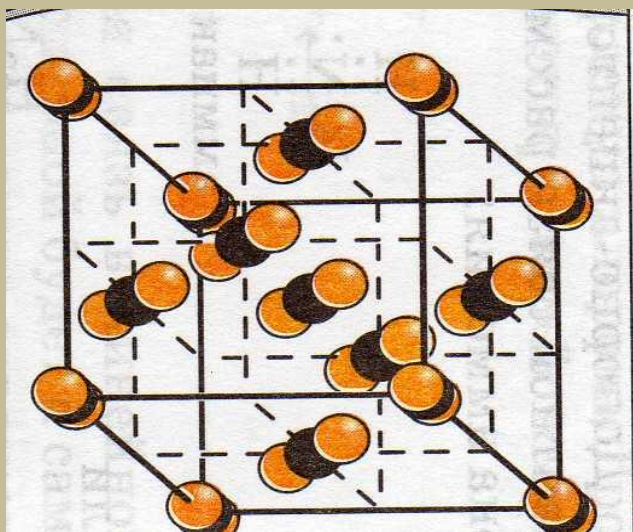


Ионная кристаллическая решетка

:



Молекулярная кристаллическая решетка:



Закон постоянства состава веществ :

- $\text{C} + \text{O}_2 = \text{CO}_2 \uparrow$
- $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$
- $\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$
- **Закон постоянства состава** – гласит , что каждому веществу соответствует только одна химическая формула.

Домашнее задание :

- § 22 стр. 114 – 120 прочитать, выучить соли. Упр. 1, 2. (устно)