

# **Молекулы и атомы (часть 2)**

*7 класс*

*Пропедевтический курс*

**Молекулы** – мельчайшие частицы многих веществ, состав и химические свойства которых такие же, как и у данного вещества

**Атомы** – мельчайшие химически неделимые частицы вещества

# Вещества

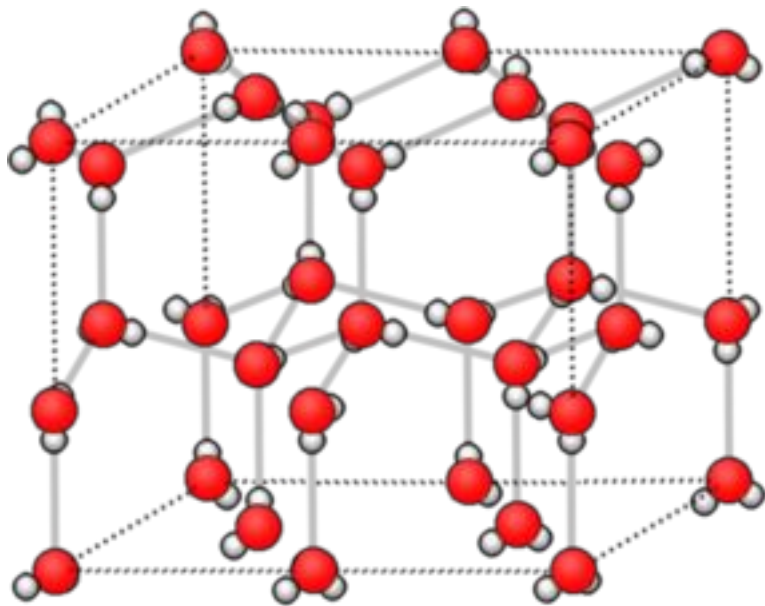
```
graph TD; A[Вещества] --- B[Молекулярного строения]; A --- C[Немолекулярного строения];
```

## Молекулярного строения

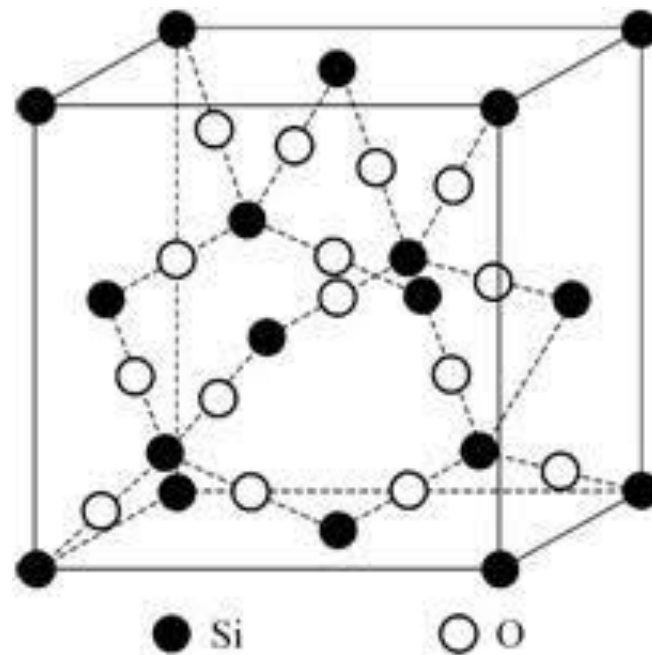
Во всех агрегатных состояниях состоят из молекул  
*Вода*

## Немолекулярного строения

Состоят из атомов или других частиц  
*Оксид кремния (песок)*



**Кристаллическая  
решетка льда**



**Кристаллическая  
решетка оксида  
кремния (один из  
вариантов строения)**

# ***Закрепим изученное!***

- Молекула – это ...
- Атом – это ...
- Как с позиции атомно-молекулярного учения объяснить процессы замерзания льда и испарения воды?
- Углекислый газ переходит в твердое состояние при  $-78^{\circ}\text{C}$ , а графит плавится при  $3800^{\circ}\text{C}$ . Какие выводы о строении этих веществ в твердом состоянии можно сделать?

# ***Домашнее задание***

- Записи в тетради
- Индивидуальное задание: используя учебник физики, подготовить сообщение на тему **«Броуновское движение»**

*План сообщения:*

1. суть явления (что происходит?);
2. краткая история открытия (когда и кем);
3. объяснение явления с позиций атомно-молекулярного учения

*Объем не более 1 листа А4*

*Регламент – 1-1,5 мин.*