

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

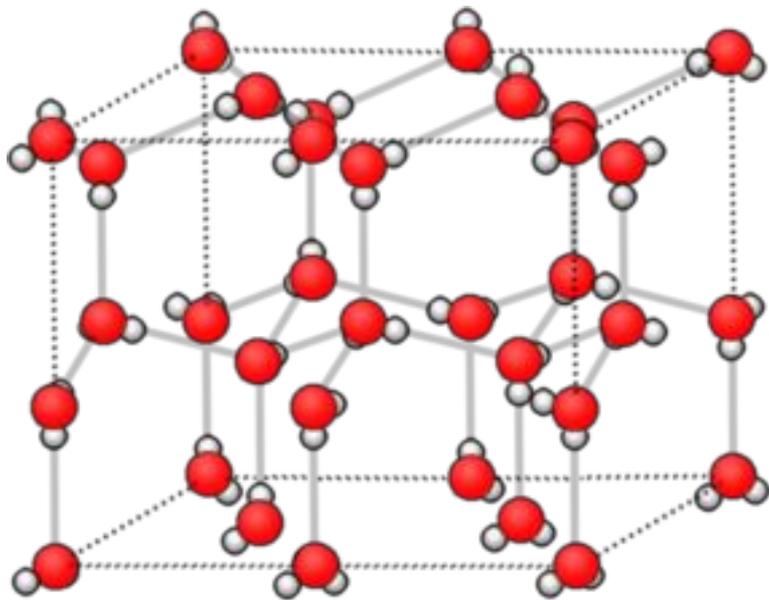
```
graph TD; A[Вещества] --- B[Молекулярного строения]; A --- C[Немолекулярного строения];
```

Молекулярного строения

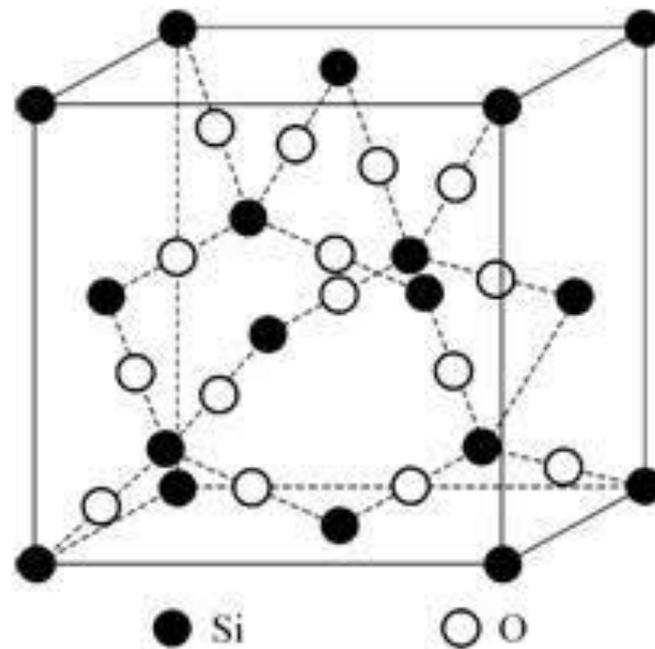
Во всех агрегатных состояниях состоят из молекул
Вода

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°C , а графит плавится при 3800°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.