ВЕЩЕСТВА МОЛЕКУЛЯРНОГО СТРОЕНИЯ. ЗАКОН ПОСТОЯНСТВА СОСТАВА.

Цель урока:

- Познакомить с веществами молекулярного строения,их свойствами.
- Сформулировать представления о молекулярной кристаллической решетке.

План урока:

- 1- Тестирование.
- 2-беседа по теме: « Ковалентная связь».
- 3- Три состояния веществ молекулярного строения.
- 4-Закон постоянства состава
- 5-Молекулярная кристаллическая решетка.

тест

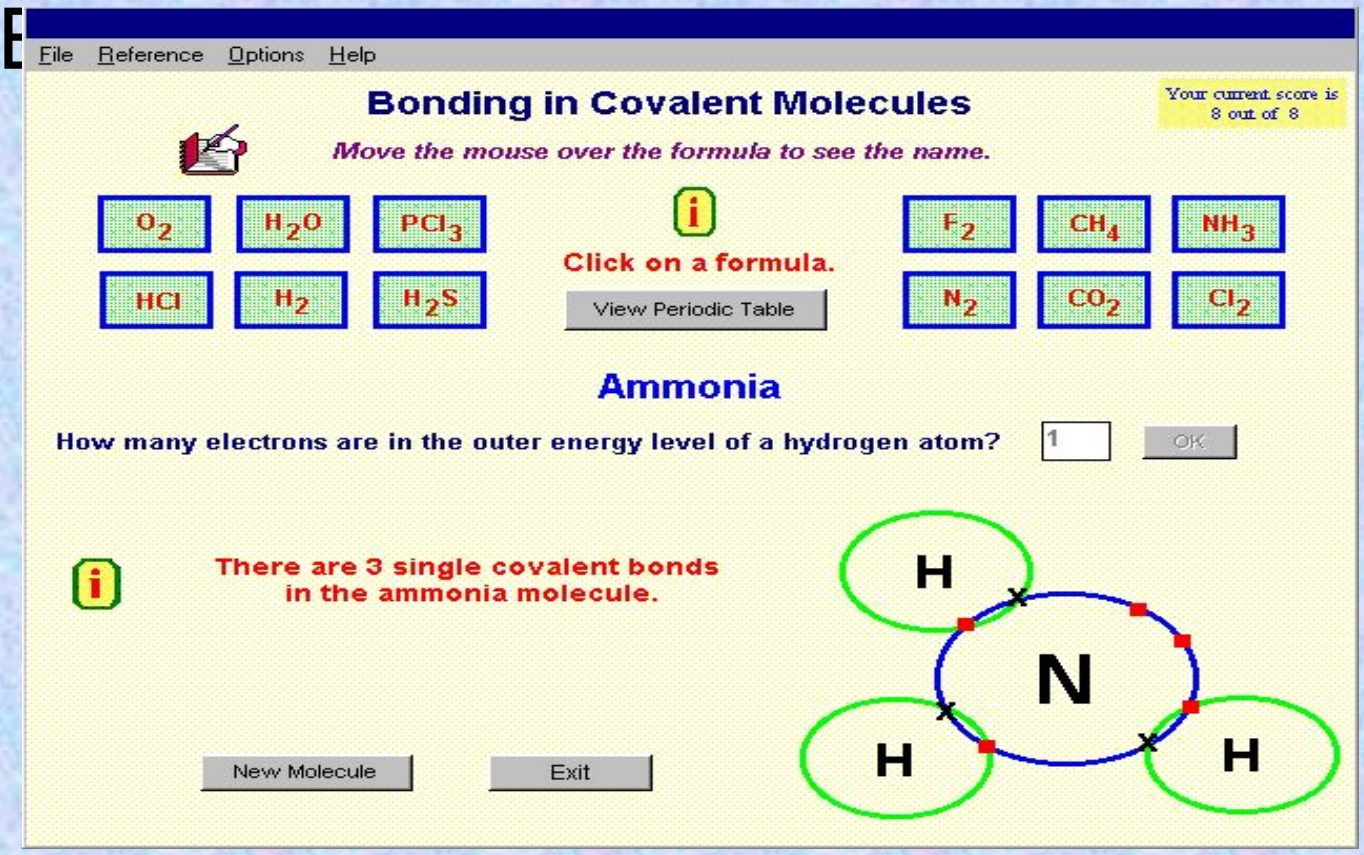
- Сборник упражнений Н.С.Новошинская
- Вариант 1
- Р.№ 2 В.1 № 1,2,3,4,5.
- Вариант 2
- Р.№ 2 В.2 № 1,2,3,4,5.

Ответьте на вопросы:

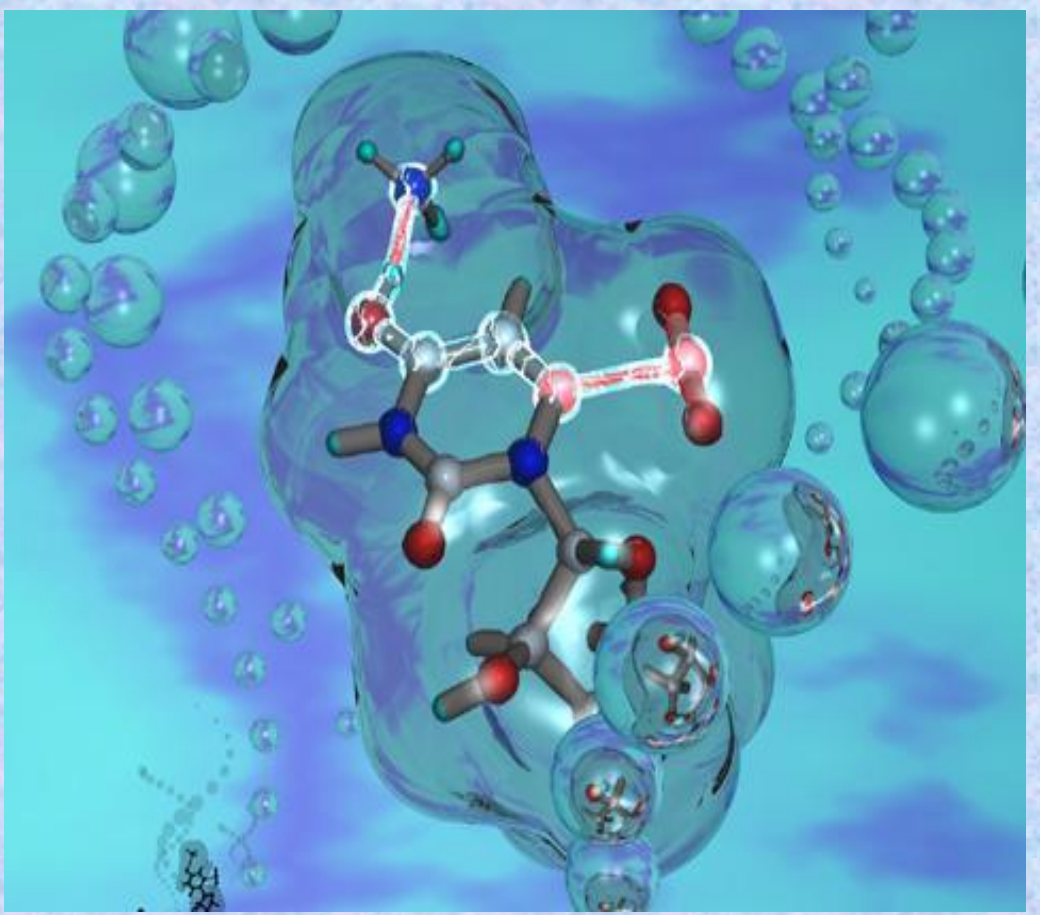
- Что такое химическая связь?
- Какие виды связи вы знаете?
- Какая связь называется ковалентной?
- Ковалентная неполярная…..
- Ковалентная полярная…
- Что такое электроотрицательность?
- Какие электроны называются валентными?

Вещества молекулярного строения.

- Это вещества в молекулах которых атомы связаны между собой КОВАЛЕ



Молекулы имеют определённый качественный и количественный состав

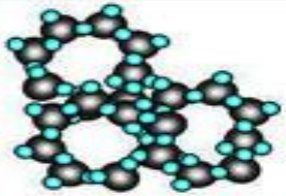
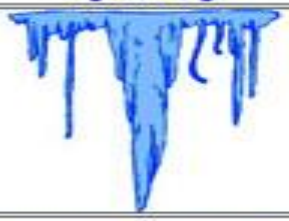
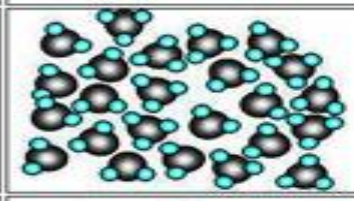


- КАЧЕСТВЕННЫЙ И КОЛИЧЕСТВЕННЫЙ СОСТАВ СОЕДИНЕНИЙ МОЛЕКУЛЯРНОГО СТРОЕНИЯ ЯВЛЯЕТСЯ ПОСТОЯННЫМ НЕЗАВИСИМО ОТ СПОСОБА П

Агрегатное состояние

- Твердое(йод,сахар)
- Жидком (вода,спирт)
- Газообразном(хлор,метан)

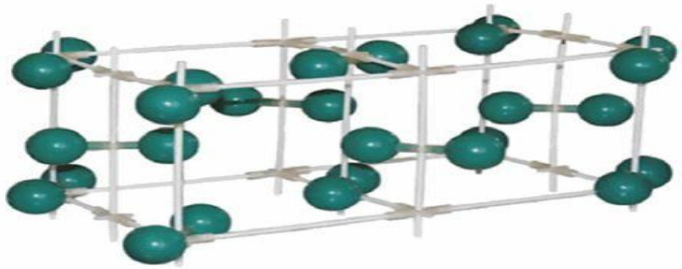
ТАБЛИЦА АГРЕГАТНЫХ СОСТОЯНИЙ ВЕЩЕСТВА

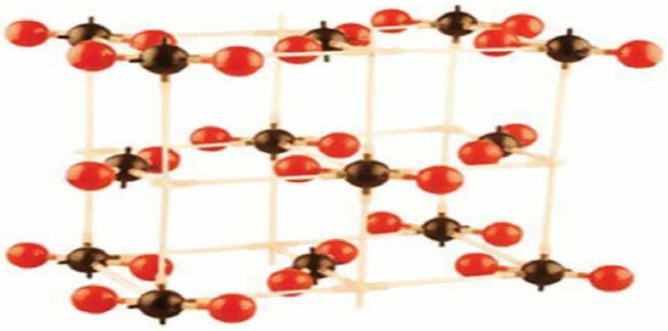
№	Название	Структура	Свойства	пример
1	Твердое тело		1.Сохраняет форму 2. Сохраняет объем	
2	Жидкость		1. Сохраняет объем 2. Легко меняет форму 3. Обладает текучестью	
3	Газ		1. Не имеют постоянного объема 2. Не имеют конкретной формы 3. Занимают полностью все пространство.	

Кристаллическая решётка

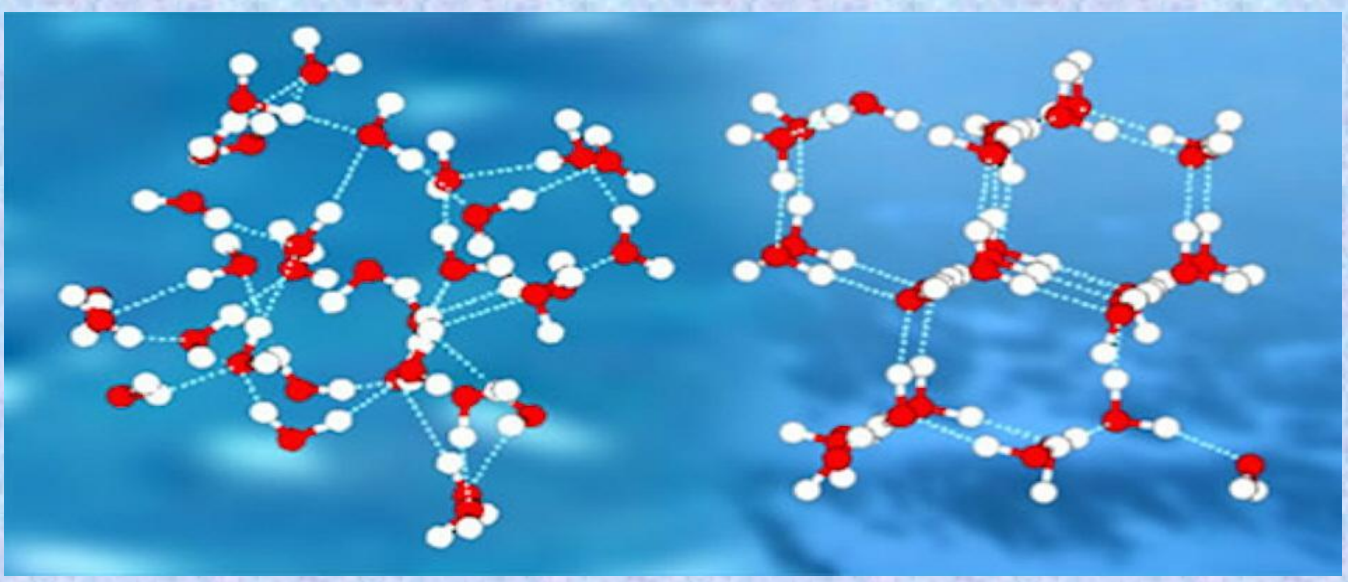
- В кристаллических решетках частицы , образующие кристалл, находятся в строго определенных точках пространства.
- Точки,в которых размещены частицы кристалла, называют УЗЛАМИ РЕШЕТКИ.
- МОЛЕКУЛЯРНЫМИ называют кристаллические решетки , в узлах котрых расположены полярные или неполярные молекулы,связанные между собой более слабыми межмолекулярными силами.

Кристаллические решетки





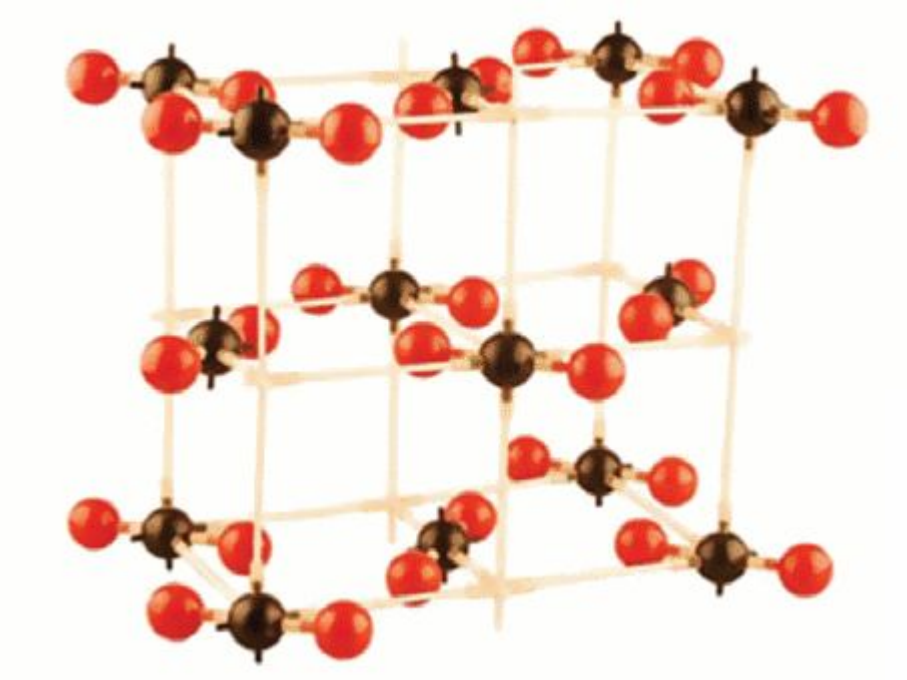
- Кристаллическая решетка
- Узлы кристаллической решетки

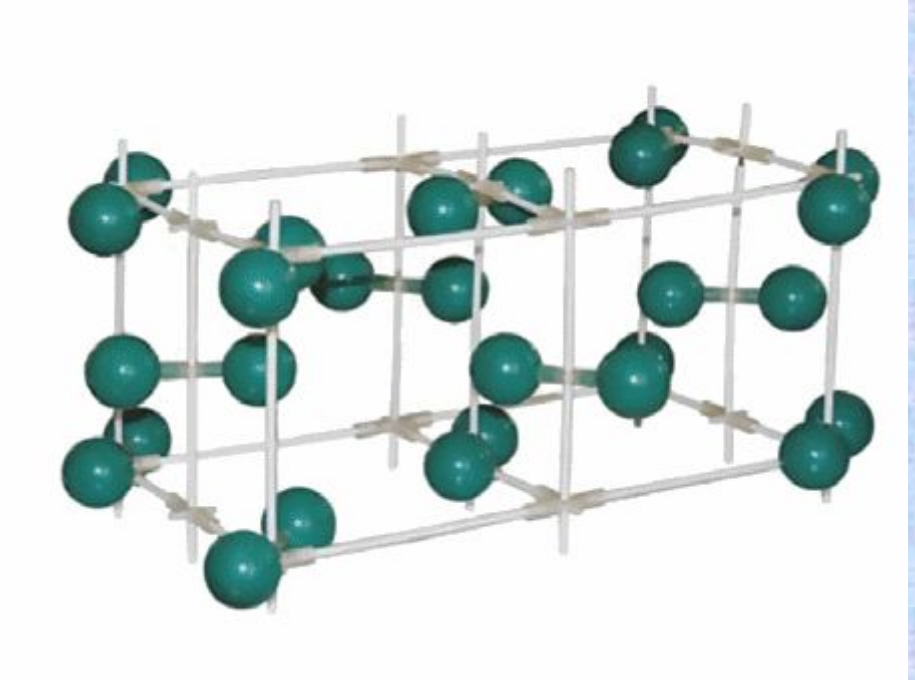


Вещества молекулярного строения

- Имеют: --- Малую твердость.
- ---Низкие температуры плавления и кипения.
- ---Высокую летучесть

Кристаллические решётки углекислого газа, йода.





- Молекулярную решётку имеют почти все органические вещества .
- Простые вещества – кислород, азот, водород, фтор, хлор и другие.

Свойства веществ с молекулярной кристаллической решеткой

- Поисковая творческая работа:
- Рассмотреть вещество.
- Описать его свойства
- С помощью дополнительной литературы и ресурсов сети интернет вы яснить температуру плавления и кипения.
- Плотность

Упражнение:

- Для вещества с молекулярной кристаллической решеткой характерны:

А) высокая летучесть и низкая температура плавления;

Б)высокая твердость и низкая температура кипения;

В)малая твердость и высокая температура плавления;

Г)низкая летучесть и низкая температура кипения

Домашнее задание

- П.17 задания № 1, 2.
- Н. Р. 2 вариант 1(5),3(5),4(5).