**8 класс**

**Урок 16.04.20 г.**

**Тема урока**: Обобщения и повторения знаний по теме: "Виды химической связи"

**Ход урока:**

Сегодня на уроке мы повторим и обобщим имеющиеся знания и умения по теме: «Химическая связь» .

В ходе урока вспомним, что такое хим. связь, ее виды, совершенствуем умения составления механизмов образования различных видов химической связи, закрепим полученные знания на практике. Работать сегодня будем по следующему плану :

1. Повторение основных понятий и определений темы

2. Виды химической связи

3. Механизмы образования химических связей

4. Самостоятельная работа ( тест)

**Повторение и обобщение изученного материала.**

- Мы начинаем - по нашему плану – разминка, в ходе которой вспомним основные понятия и определения, которые необходимы для понимания темы.

Вопросы разминки:

1. Что такое химическая связь?

2. Электроны, за счет которых атомы вступают в химические связи называются ………

3.Валентные электроны расположены на ………

4. Что показывает № группы?

5. Сколько валентных электронов в атоме Са и N?

6. Какова причина возникновения химических связей?

7. Сколько выделяют видов химических связей?

8. Какие виды химических связей вы знаете?

9. Химическая связь, образуемая за счет образования общих электронных пар называется ………

10. Ионная связь это … … …

11. Что такое ЭО? …

12. ЭО в периоде слева направо ………, в группе сверху вниз … … …

13.В чем сходство ковалентной неполярной и ковалентной полярной связи?

14.В чем различие ковалентной неполярной и ковалентной полярной связи?

Мы повторили основные понятия и определения .

**Самостоятельная работа**

Учащиеся, чья фамилия начинается на букву с А по Л выполняют 1 вариант, учащиеся с фамилией на букву с М по Я выполняют 2 вариант.

**Тест**

**1 вариант**

**1. Атомы каких элементов могут отдавать электроны, превращаясь в положительно заряженные ионы**:

а) С б) Li в) Ва г) Р

**2. Вещества с ионной связью:**

a) SO2  б) КС1 в) ВаС12 г) NH3.

**3. Вещества с молекулярной кристаллической решеткой:**

a)HF б)Н2  B)LiF г) ВаС12.

**4. Большая температура плавления у**: a) LiF б) HI в) I2г) HCl .

1. **Степень окисления углерода +4 имеется в соединении:**

a) Na2CO3 б) СН4 в) С02 г) SiC.

**2 вариант**

**1. Атомы каких элементов могут принимать электроны, превращаясь в отрицательно заряженные ионы:**

а)Са 6)Na в)Br r)F?

**2. Вещества с полярной ковалентной связью:**

а) Р2О5 б) KF в) BaF2 r)H2S.

**3. Вещества с ионной кристаллической решеткой:**

a)KF 6)CsCl в) HI г)С12.

**4. Большая температура плавления у:**

a)KF б)НВг в)Вг2  г)Н2О.

**5. В каком соединении степень окисления углерода равна -4:**

а) СО2 б) СС14 в) СН4 г) Н2СО3.

**Домашнее задание:**

Написать в тетради уравнения реакций:

1. H2+N2→
2. CH4+O2→
3. Al+Cl2→
4. Zn+O2→
5. P+O2→