**Домашнее задание по теме: Строение вещества. Химическая связь.**

1. Записать конспект урока в тетрадь.
2. Выполнить тест:

**Из предложенного перечня выберите две пары веществ, для каждого из которых характерна ковалентная полярная связь:**

1) оксид натрия и оксид хлора(VII)

2) оксид кремния и аммиак

3) хлорида лития и кислород

4) сероводород и хлор

5) оксид серы(VI) и соляная кислота

**2 Из предложенного перечня выберите две пары веществ, для одного из которых характерна ионная, а для другого — ковалентная неполярная связь:**

1) хлорид натрия и хлор

2) водород и хлор

3) хлорид меди(II) и хлороводород

4) оксид магния и бром

5) вода и магний

**3 Из предложенного перечня выберите две пары веществ, для каждого из которых характерна ионная связь:**

1) хлорид калия и хлороводород

2) хлорид бария и оксид натрия

3) хлорид лития и оксид меди(II)

4) хлорид натрия и оксид углерода(IV)

5) оксид лития и хлор

**4 Из предложенного перечня выберите два вещества с ковалентной полярной связью:**

1)HCl      2)   H2S   3) Cu    4)   LiCl     5) O2

**5 .Из предложенного перечня выберите два вещества, для которых характерен тот же вид связи, что и в молекуле    H2S**

 1) К2O    2) S8        3)  Na2S      4) SiO2      5) NH3

**6.Из предложенного перечня выберите два вещества, для которых характерен тот же вид связи, что и в молекуле       HBr**

1) KCl   2) PCl3  3) Cl2   4)SiO2  5)   CaCl2

**7 Из предложенного перечня выберите два вещества, для которых характерна ионная химическая связь:**

 1) сульфат аммония

2) хлороводород

3) гидроксид натрия

4) оксид углерода(II)

5) оксид углерода(IV)

**8 Из предложенного перечня выберите две пары веществ, для одного из которых характерна ковалентная неполярная, а для другого — ионной связью:**

1) оксид фосфора и оксид натрия

2) хлорид натрия и хлор

3) азот и сульфид натрия

4) бром и оксид магния

5) хлорид кальция и хлороводород

**9.Из предложенного перечня выберите два ряда веществ, для которых характерна ковалентная полярная связь:**

1)  CO2,  SiCl4,  HBr

2) H2, O2,  S8

3)NaCl,   CaS ,  K2O

4) HCl , NaCl, PH3

5)SiO2 NH3 HI

**10 Из предложенного перечня выберите два вещества, для которых характерна ковалентная неполярная связь:**

1) молекула хлора

2) кристалл  SiO2

3) кристалл кремния

4) молекула пероксида водорода

5) молекула воды

**Практическое занятие №1 «Установление связи между строением и изменением свойств химических элементов».**

Дать характеристику элементу: **НАТРИЙ, АЛЮМИНИЙ, СЕРА, ЖЕЛЕЗО, АРГОН** по положению в периодической системе Д.И. Менделеева

[План характеристики химического элемента](https://interneturok.ru/lesson/chemistry/9-klass/bperiodicheskij-zakon-i-periodichskaya-sistema-himicheskih-elementov-di-mendeleevab/opisanie-elementa-po-polozheniyu-v-periodicheskoy-sisteme-elementov-d-i-mendeleeva#mediaplayer)

1. Символ элемента.
2. Порядковый номер элемента.
3. Значение относительной атомной массы элемента.
4. Число протонов, электронов, нейтронов.
5. Номер периода.
6. Номер и тип группы (тип элемента s-, p-, d-, f- элемент).
7. Металл или неметалл.
8. Сравнение свойств элемента (металлических и неметаллических) с соседними элементами по периоду и группе.
9. Написать распределение электронов по атомным орбиталям – квантовую диаграмму.
10. Написать электронную формулу.
11. Зарисовать распределение электронов по энергетическим уровням.
12. Определить высшую степень окисления атома и формулу его высшего оксида. Определить характер оксида (основной, кислотный, амфотерный).
13. Определить низшую степень окисления элемента и формулу его водородного соединения (если такое есть).