**Контрольная работа «Химическая связь» 8 класс**.

Вариант 1.

1. Выписать формулы соединений с ионной связью

  Fe   ,NО2,  СаCl2,  КI,  H2,  Na2CO3,  KOH,  PCl3, N2,  MgCl2,

2.Определите степени окисления элементов в следующих веществах:

 N2,  MgCl2,  HI,  FeBr3, SiF4,  Na2SO3,  H4P2O7, HI,  FeBr3, H2

3.Составьте электронные схемы образования: а) хлорида калия, б) молекулы   азота.  Укажите вид химической связи.

4. Составьте уравнения реакций серы с кислородом, водородом,  натрием.    Рассмотрите с точки зрения ОВР.

5. . Расставьте степени окисления и коэффициенты. Укажите окислитель и восстановитель.

H2S + Cl2 + H2O -> H2SO4 + HCl

----------------------------------------------------------------------------------

**Контрольная работа «Химическая связь» 8 класс**.

Вариант 2.

1. Выписать формулы соединений с ковалентной полярной связью

  SiF4,  Na2SO3,  H4P2O7, Al(NO3)3,О2, Na2CO3, НNO3,Cl2, ,  FeBr3

2.Определите степени окисления элементов в следующих веществах:

  Fe   ,NО2,  СаCl2,  КI,  H2,  Na2CO3,  KOH,  PCl3, N2,  MgCl2,

3.Составьте электронные схемы образования: а) хлорида бария, б) молекулы   брома.  Укажите вид химической связи.

4. Составьте уравнения реакций водорода с кислородом, калием,  иодом.    Рассмотрите с точки зрения ОВР.

5. Расставьте степени окисления и коэфициенты. Укажите окислитель и восстановитель.

Zn + HNO3 --> Zn(NO3)2 + NO + H2O