**Контрольная работа 7 класс**

**Введение Первоначальные химические понятия.**

**В-1.**

1. Из ряда веществ выписать формулы простых веществ.

      MgO, K, H2SO4, KOH,   S   , Fe , H2.

**2**. Составить формулы соединений с кислородом (кислород на втором месте), используя валентность элементов:  лития; свинца (lV) , железа ( III), кальция ,бора и азота (l).

**3.** Найдите массовую долю кислорода в Fe (OH)3 .

**4**. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакциях.

А) Al + S = Al2S3 ;       Б)  HI = H2 + I2 ;  В)  Cr2O3+ Al= Al2O3+ Cr  ;

Г) KClO3= KCl + ? ; Д) CI2+?= С2O7

# 5.  Массовая доля кислорода в соединении XO3 равна 60%. Найти

# элемент.

**Контрольная работа 7 класс**

**Введение Первоначальные химические понятия.**

**В-2.**

**1.**Из ряда веществ выписать формулы простых веществ.

H2SO4, NaOH,   S O2  , O2, Cu, AlO3         .

**2**. Составить формулы соединений с кислородом (кислород на втором месте), используя валентность элементов: калия; углерода (lV) , алюминия, магния, серы (Vl) и хлора (V) .

**3**. Найдите массовую долю азота в Ca(NO3)2.

**4**. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций

А)  Zn+ O2=  ZnO              Б) Mg+HCl= MgCL2+ H2    В) H2O= H2+ O2

Г) СH4 + ? = СO2 + H2O Д) Fe2O3 + ? =Fe + H2O

5. Массовая доля водорода соединении XH4 равна 25 %. Найти элемент.

**Контрольная работа 7 класс**

**Введение Первоначальные химические понятия.**

**В-1.**

1. Из ряда веществ выписать формулы простых веществ.

      MgO, K, H2SO4, KOH,   S   , Fe , H2.

**2**. Составить формулы соединений с кислородом (кислород на втором месте), используя валентность элементов:  лития; свинца (lV) , железа ( III), кальция ,бора и азота (l).

**3.** Найдите массовую долю кислорода в Fe (OH)3 .

**4**. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакциях.

А) Al + S = Al2S3 ;       Б)  HI = H2 + I2 ;  В)  Cr2O3+ Al= Al2O3+ Cr  ;

Г) KClO3= KCl + ? ; Д) CI2+?= С2O7

# 5.  Массовая доля кислорода в соединении XO3 равна 60%. Найти

# элемент.