***Контрольная работа №1 «Первоначальные химические понятия»,8класс***

**1 ВАРИАНТ**

1.В приведенных схемах реакций расставьте соответствующие коэффициенты и определите, к какому типу реакций они относятся:

 а) CaCO3 $\rightarrow $CaO + CO2

б) Mg + HCl $\rightarrow $ MgCl2 +H2

в) СО + О2$\rightarrow $СО2

г) Ba(OH)2 + HCl $\rightarrow $ BaCl2 + H2O

д) CuO + Al $\rightarrow $Al2O3  + Cu

e) Al(OH)3 $\rightarrow $ Al2O3 + H2O

ж) СН4 + О2 $\rightarrow $ СО2 + Н2О

2.Задача. Вычислить число молекул воды, если количество вещества равно:

а) 2,0 моль; б) 0,5 моль; в) 4,0 моль?

3.Задача. Выразите в молях: а) 12,04$ ∙$ 1023 атомов алюминия; б) 3,01$ ∙$ 1023 атомов серы; в) 6,02 $∙10$23 атомов углерода

4.Задача.Рассчитайте массу (в г):

а) 5 моль Н2О; б) 0,25 моль S.

5. Найдите массовую долю (%) каждого химического элемента в веществе Са СО3

***Контрольная работа №1 «Первоначальные химические понятия»***

**2 ВАРИАНТ**

1.В приведенных схемах реакций расставьте соответствующие коэффициенты и определите, к какому типу реакций они относятся:

 а) NO +O2 $\rightarrow $ NO2

б) Mg + HCl $\rightarrow $ MgCl2 +H2

в) MgCO3 $\rightarrow $MgO + CO2

г) Ca(OH)2 + HCl $\rightarrow $ CaCl2 + H2O

д) CuO + Al $\rightarrow $Al2O3  + Cu

e) Fe(OH)3 $\rightarrow $ Fe2O3 + H2O

ж) N2 + H2$\rightarrow $NH3

2.Задача. Сколько молекул содержится в углекислом газе СО2, если его количество вещества равно:

а) 3 моль; б) 0,5 моль; в) 5 моль?

3.Задача. Выразите в молях: а) 12,04$ ∙$ 1023 атомов железа; б) 3,01$ ∙$ 1023; в) 6,02 $∙10$23 атомов углерода

4.Задача.Рассчитайте массу (в г):

а) 5 моль О2; б) 0,2 моль S.

5. Найдите массовую долю (%) каждого химического элемента в веществе Mg СО3