Контрольная работа Химическая связь. Растворы.

**Вариант 1.**

**1**.  Определите тип химической связи в каждом соединении:

        F2 ,  CH4,   AlCl3 ,  CO,  Cl2,  Na2S,   HBr.

**2**. Определите степени окисления элементов в следующих веществах:

                   СaO,  N H3,BaBr2,N2,  H2S,   Cг(OH)3,    К3РО4.

**3.** Определите окислитель, восстановитель, укажите переход электронов в ОВР

 а) Li + O2=

б) С12 + H2 =

в)K+ H2SO4 =

**4**. Найти объем ратвора гидроксида калия с плотностью 1,04 г/ мл, необходимого для

нейтрализации 200 граммов 10%-ной фосфорной кислоты.

**5**. **Определите массовую долю фосфорной кислоты в растворе, полученном в результате растворения 42,6 г оксида фосфора (V) в 200 г воды.**

**5.профиль**. Расставьте коэффициенты  в окислительно-восстановительных

             реакциях методом электронного баланса:

              а) Pb2O3 +  H2 →  Pb +  H2O

              б) P +  O2→  P2O5

**Вариант 2**  
**1**.Определите тип химической связи в каждом соединении:

         H2 ,  HCl,   Al2S3 ,  CaO,  Cl2,  H2S,   NaCl ,   ZnBr2.

**2.** Определите степени окисления элементов в следующих веществах:

Cl2,MgCl2,   СCl4,  KClO3,  KClO4,H2 O,   S,   HBr.

**3.** Определите окислитель, восстановитель, укажите переход электронов в ОВР

а) Ва(ОН)2 + HCl =

б) FeO + H2 =

в) Al + O2 =

**4.**Найти объем ратвора гидроксида вария с плотностью 1,04 г/ мл, необходимого для нейтрализации 120граммов 5%-ной азотной кислоты.

**5**. **Определите массовую долю фосфорной кислоты в растворе, полученном в результате растворения 42,6 г оксида фосфора (V) в 200 г воды.**

**5профиль**.   Расставьте коэффициенты  в окислительно-восстановительных

             реакциях методом электронного баланса:

        а)  NH3+  О2→   N2  + H2O

        б)  СuCl2  +  Al   →  AlCl3  + Cu

Контрольная работа Химическая связь. Растворы.

**Вариант 1.**

**1**.  Определите тип химической связи в каждом соединении:

        F2 ,  CH4,   AlCl3 ,  CO,  Cl2,  Na2S,   HBr.

**2**. Определите степени окисления элементов в следующих веществах:

                   СaO,  N H3,BaBr2,N2,  H2S,   Cг(OH)3,    К3РО4.

**3.** Определите окислитель, восстановитель, укажите переход электронов в ОВР

 а) Li + O2=

б) С12 + H2 =

в)K+ H2SO4 =

**4**. Найти объем ратвора гидроксида калия с плотностью 1,04 г/ мл, необходимого для

нейтрализации 200 граммов 10%-ной фосфорной кислоты.

**5**. **Определите массовую долю фосфорной кислоты в растворе, полученном в результате растворения 42,6 г оксида фосфора (V) в 200 г воды.**

**5.профиль**. Расставьте коэффициенты  в окислительно-восстановительных

             реакциях методом электронного баланса:

              а) Pb2O3 +  H2 →  Pb +  H2O               б) P +  O2→  P2O5

Контрольная работа Химическая связь. Растворы.

**Вариант 1.**

**1**.  Определите тип химической связи в каждом соединении:

        F2 ,  CH4,   AlCl3 ,  CO,  Cl2,  Na2S,   HBr.

**2**. Определите степени окисления элементов в следующих веществах:

                   СaO,  N H3,BaBr2,N2,  H2S,   Cг(OH)3,    К3РО4.

**3.** Определите окислитель, восстановитель, укажите переход электронов в ОВР

 а) Li + O2=

б) С12 + H2 =

в)K+ H2SO4 =

**4**. Найти объем ратвора гидроксида калия с плотностью 1,04 г/ мл, необходимого для

нейтрализации 200 граммов 10%-ной фосфорной кислоты.

**5**. **Определите массовую долю фосфорной кислоты в растворе, полученном в результате растворения 42,6 г оксида фосфора (V) в 200 г воды.**

**5.профиль**. Расставьте коэффициенты  в окислительно-восстановительных

             реакциях методом электронного баланса:

              а) Pb2O3 +  H2 →  Pb +  H2O

              б) P +  O2→  P2O5

**Вариант 2**  
**1**.Определите тип химической связи в каждом соединении:

         H2 ,  HCl,   Al2S3 ,  CaO,  Cl2,  H2S,   NaCl ,   ZnBr2.

**2.** Определите степени окисления элементов в следующих веществах:

Cl2,MgCl2,   СCl4,  KClO3,  KClO4,H2 O,   S,   HBr.

**3.** Определите окислитель, восстановитель, укажите переход электронов в ОВР

а) Ва(ОН)2 + HCl =

б) FeO + H2 =

в) Al + O2 =

**4.**Найти объем ратвора гидроксида вария с плотностью 1,04 г/ мл, необходимого для нейтрализации 120граммов 5%-ной азотной кислоты.

**5**. **Определите массовую долю фосфорной кислоты в растворе, полученном в результате растворения 42,6 г оксида фосфора (V) в 200 г воды.**

**5профиль**.   Расставьте коэффициенты  в окислительно-восстановительных

             реакциях методом электронного баланса:

        а)  NH3+  О2→   N2  + H2O

        б)  СuCl2  +  Al   →  AlCl3  + Cu

**Вариант 2**  
**1**.Определите тип химической связи в каждом соединении:

         H2 ,  HCl,   Al2S3 ,  CaO,  Cl2,  H2S,   NaCl ,   ZnBr2.

**2.** Определите степени окисления элементов в следующих веществах:

Cl2,MgCl2,   СCl4,  KClO3,  KClO4,H2 O,   S,   HBr.

**3.** Определите окислитель, восстановитель, укажите переход электронов в ОВР

а) Ва(ОН)2 + HCl =

б) FeO + H2 =

в) Al + O2 =

**4.**Найти объем ратвора гидроксида вария с плотностью 1,04 г/ мл, необходимого для нейтрализации 120граммов 5%-ной азотной кислоты.

**5**. **Определите массовую долю фосфорной кислоты в растворе, полученном в результате растворения 42,6 г оксида фосфора (V) в 200 г воды.**

**5профиль**.   Расставьте коэффициенты  в окислительно-восстановительных

             реакциях методом электронного баланса:

        а)  NH3+  О2→   N2  + H2O        б)  СuCl2  +  Al   →  AlCl3  + Cu