Контрольная работа по теме «Химические реакции»

***Часть А***

**1. Характеристика реакции, уравнение которой 4Fe + 6H2O + 3O2 →4Fe(OH)3:**

1) Соединения, ОВР 2) Замещения, ОВР 3) Обмена, не ОВР 4) Разложения ,ОВР

**2. Окислитель в реакции синтеза аммиака, уравнение которой N2+ 3H2 = 2NH3 + Q**

1) N0 2) H0 3) H+1 4) N–3

**3. Наиболее сильной кислотой из перечисленных является:**

1) H2CO3 2) H3PO4 3) H2SO4 4) H2SO3

**4. Осадок образуется при взаимодействии хлорида калия с:**

1) AgNO3 2) NaOH 3) H2SO4 4) NaCl

**5. Укажите уравнение реакции обмена**

2Н2О + 2 Na = 2NaOH + H2

CaCl2 + Na2CO3 = CaCO3 + 2NaCl

2KMnO4  = K2MnO4 + MnO2 + O2

2SO2 + O2 = 2 SO3

***Часть В***.

**1.Дайте характеристику данной реакции по всем признакам классификации**

t,Ni

C4H10 (г)↔ С4H8 (г)+ H2(г)+Q

А) реакция соединения, разложения, обмена, замещения;

Б) ОВР, не ОВР;

В) обратимая, необратимая;

Г) )экзотермическая, эндотермическая;

Е) каталитическая , некаталитическая;

**2.Написать ОВР методом электронного баланса, определить восстановитель**

**и окислитель этой реакции.**

Mg + HCl = MgCl2 + H2

**3.Написать реакции ионного обмена между:**

а) сульфит натрия + соляная кислота;

б) гидроксид калия + бромоводородная кислота;

в) нитрат серебра + хлорид калия;