**МИНИ- ЕГЭ: БЛОК «Х И М И Ч Е С К А Я Р Е А К Ц И Я»**

**Вариант 2**

* ***Часть 1 работы.***

**Задание 1 (А 19).**

Химическая реакция CuO + 2HCl = CuCl2 +H2O + 63,6 кДж является рекцией

1. экзотермической, соединения
2. эндотермической, замещения
3. экзотермической, обмена
4. эндотермической, разложения

**Задание 2 (А 20).**

При увеличении давления повышается скорость реакции между

1. NH3 и O2  2)Fe и H2SO4 (р-р) 3) BaCl2(р-р) и H 2SO4(р-р) 4) Zn и HCl (р-р)

**Задание 3 (А 21).**

В системе N2 (г) + O2(г) $\leftrightarrow $2NO (г) – Q химическое равновесие **не смещается** при

1. повышении температуры
2. увеличении концентрации NO
3. увеличении концентрации O2
4. повышении давления

**Задание 4 (А 22).**

Наибольшее число ионов образуется при полной диссоциации 1 моль

 1) FeCl3 2) NaHCO3 3) (FeOH)Cl 4)Al2(SO~~4~~)3

**Задание 5 (А 23).**

Взаимодействию растворов нитрата серебра и хлорида магния соответствует сокращенное ионное уравнение

 1) Mg2++2NO3- =Mg(NO3)2 2) Ag+ + Cl-=AgCl 3) Mg2++2Cl-=MgCl2 4) Ag++NO3-=AgNO3

**Задание 6 (А 24).**

Гидролизу **не подвергается**

 1) хлорид магния 2) нитрат алюминия 3) карбонат калия 4) хлорид бария

**Задание 7 (А 25).**

Схеме превращения С 0→С+4 соответствует уравнение реакции

 1) С+2H2=CH4 2) 2C+O2=2CO 3) CO2+CaO=CaCO3 4) C+2CuO=2Cu+CO2

**Задание 8 (А 28).**

Какой объём (н.у.) кислорода необходим для получения 80 л (н.у.) оксида углерода(IV) из угля?

 1) 40 л 2) 100 л 3) 120 л 4) 80 л