**Контрольная работа №2**

 **Тема: Химические реакции**

Задание 1

1.Схема А + Б = АБ выражает сущность реакции:

а) соединения; б) разложения; в) обмена; г) замещения

2. Процесс приёма электронов – это:

 а) окисление; б) восстановление; в) диссоциация; г) радиактивный распад

3. Запись А + Б = АБ +Q означает, что реакция: а) Экзотермическая; б) эндотермическая; в) каталитическая; г) окислительно-восстановительная

4.С ростом концентрации реагентов скорость химической реакции:

а) увеличивается; б) уменьшается; в) не изменяется

5. Единицей измерения теплового эффекта является:

а) кПа б) кДж в) кДж/моль г) г/моль

6. Вещество, которое увеличивает скорость химической реакции, но само при этом не расходуется называется:

а) окислителем; б) восстановителем; в) ингибитором; г) катализатором

Задание 2

1.Определите степень окисления марганца в соединениях:

Мп , МпО , МпО2 , К2МпО4 , КМпО4 , Мп2О7. В каких соединениях марганец проявляет только окислительные свойства, только восстановительные свойства, может быть и окислителем и восстановителем.

2.При получении 1 моль аммиака из простых веществ выделяется 46 кДж теплоты. Запишите термохимическое уравнение получения аммиака.

3.В сторону какой реакции ( прямой, обратной) сместится химическое равновесие реакции:

 СО(г) + Н2О(г) = = СО2 (г) + Н2(г) + Q

а) при повышении температуры; б) при увеличении давления

4. Составьте уравнение окислительно-восстановительной реакции. Определите окислитель и восстановитель.

 Мg + Н2SO4 (K) = MgSO4 + H2S + H2O