**Домашнее задание по теме: Понятие о химической реакции. Классификация.**

1. Записать конспект урока в тетрадь.
2. Выполнить задание:

* Закончите уравнения реакций, определите тип реакции, подберите коэффициенты:

FeO + HNO3 →

Al + H2SO4 →

KOH + CuSO4 →

Cu + AgNO3 →

*H2SO4+ BaCl2 →*

*P2O5 + H2O →*

*Ca(NO3)2 + Na2CO3 →*

H2SO4+ BaCl2 →

*Cu + HgCl2 →*

*HCl + CaCO3 →*

*AgNO3+ BaCl2 →*

*NaOH + H2SO4→*

* Составьте уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:

S → SO2 → H2SO3 → K2SO3, *Li → Li2O → LiOH → Li2SO4,*

*Ca → CaO → Ca(OH)2 → Ca3(PO4)2 P → P2O5 → H3PO4 → Ca3(PO4)2*

**Домашнее задание по теме:** **Скорость химической реакции. Обратимость химических реакций.**

1. Записать конспект урока в тетрадь.
2. Выполнить тест

**ТЕСТ по теме «Скорость химических реакций», «Химическое равновесие».**

1. Распределите реакции по мере уменьшения их скорости, первой поставьте ту,

   скорость, которой наибольшая:

                а) варка пищи;

                б) взрыв ядерного топлива;

                в) образование минералов;

                г) образование ржавчины;

                д) гниение листвы;

                е) разрушение зубов;

                ж) растворение поваренной соли в воде.

2. При повышении температуры, скорость реакции:

                а) уменьшается;

                б) увеличивается;

                в) не изменяется.

3. Газ сгорает быстрее:

                а) на воздухе;

                б) в чистом кислороде;

                в) при добавлении катализатора;

                г) не имеет значения.

4. Ферменты, которые используют в производстве сыра, вина, хлеба. Это:

               а) биологические катализаторы;

               б) придают вкус;

               в) придают цвет;

               г) увеличивают массу.

1. Для увеличения скорости реакции необходимо увеличить поверхность

    соприкосновения реагирующих веществ. Это:

               а) большой кусок мела поместить в раствор кислоты;

               б) мел растереть в порошок;

               в) в кислоту необходимо поместить несколько кусочков мела;

               г) увеличить объем кислоты.

1. Какие факторы повлияют на смещение химического равновесия вправо (т.е. на увеличение скорости прямой реакции) в системе:

       N2 +  O2 → 2 NO – Q

               а) увеличение концентрации азота;

               б) увеличение концентрации кислорода;

               в) уменьшение давления;

               г) увеличение давления;

               д) увеличение концентрации оксида азота;

               е) повышение температуры;

               ж) понижение температуры;

               з) никакой из факторов не повлияет на скорость реакций