Химия 23 группа с 09.11-13.11

**Тема 1.6. Химические реакции**

**Тема 1.6.1. Классификация химических реакций**.

**Содержание учебного материала: Классификация химических реакций***.* Реакции соединения, разложения, замещения, обмена. Каталитические реакции. Обратимые и необратимые реакции. Гомогенные и гетерогенные реакции. Экзотермические и эндотермические реакции. Тепловой эффект химических реакций. Термохимические уравнения.

**Форма контроля:** письменный опрос

**Письменный опрос.**

1. Что такое скорость химической реакции и как её определяют

2. Почему катализаторы увеличивают скорость химических реакций? Приведите конкретные примеры

3. Из курса неорганической химии приведите три четыре примера каталитических реакций

4. Поясните какие условия необходимы для превращения оксида серы( IV) в оксид серы (IV)

Классифицируйте вещества по классам

 CaO, NaOH, CO2, H2SO3, CaCl2, FeCl3, Zn(OH)2, N2O5, Al2O3, Ca(OH)2, N2O, FeO, SO3, Na2SO4, ZnO, CaCO3, Mn2O7, CuO, KOH, CO, Fe(OH)3, Na2O, Ba(OH)2, SiO2, HCl, Al(OH)3, NO, MnO, Cr2O3, CrO3

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Оксид  основной | Оксид  ксилотный | Оксид  амфотерный | Оксид  безразлич | Соль | Кислота | Щёлочь | Основание  нерастворим |