

Химия 9

Дата урока: 10.09.2026

Тема урока: Классификация химических реакций

Алгоритм действия:

Прочитав параграф 2, составить и выучить конспект

1) Основание для классификации

А) Тип реакций 1- определение

2 примера уравнений ХР

Б) Тип реакций 2- определение

2 примера уравнений ХР

В) Тип реакций 3- определение

2 примера уравнений ХР

2) Основание для классификации

.... И т. Д.

Пример: 1) ХР по тепловому эффекту:

А) экзотермические р-ии (с выделением тепла)

Кислоты с основаниями: $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + 56 \text{ кДж}$

Р-ии горения: $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Q}$

Б) эндотермические р-ии (с поглощением тепла)

Разложение веществ: $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2 - \text{Q}$

Взаимодействие азота и кислорода: $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO} - 180 \text{ кДж}$

Тест

1) Из предложенного перечня выберите две пары веществ, между которыми протекает реакция соединения.

1) кальций и вода

2) оксид железа(III) и алюминий

3) оксид натрия и вода

4) оксид железа(II) и кислород

5) оксид меди(II) и водород

2) Из предложенного перечня выберите две эндотермические реакции.

- 1) взаимодействие аммиака и кислорода
 - 2) разложение карбоната кальция
 - 3) разложение воды электрическим током
 - 4) окисление оксида серы(IV)
 - 5) взаимодействие калия и воды
- 3) Из предложенного перечня выберите две окислительно-восстановительные реакции.
- 1) разложение бертолетовой соли
 - 2) разложение гидроксида магния
 - 3) горение сероводорода
 - 4) взаимодействие оксида фосфора(III) и воды
 - 5) взаимодействие оксида кальция и воды

Обратная связь: Тетради с работой сдаются очно после выхода в школу.