

8 класс химия

Тема:

Цель: дать понятие о сущности реакций замещения.

Ход урока

1.Повторение

Самостоятельная работа. 1 вариант.

- 1) Определите тип химической реакции. $\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
 - 2) Расставьте коэффициенты в схемах реакций. $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH} + \text{H}_2$ $\text{Al} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{AlCl}_3$
 - 4) Определите степени окисления элементов в следующих соединениях: Na_3PO_4 , KCl , CO_2
 - 5) Определите тип химической реакции. $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH}$
- Расставьте коэффициенты в схемах реакций. $\text{Cu} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{Ag}$ $\text{K} + \text{O}_2 \rightarrow \text{K}_2\text{O}$

2. Прочитать параграф учебника 32 стр.183.

- выписать определение реакции,
- составить уравнения реакций из учебника стр.183-184
- рассмотреть опыт в учебнике стр.184, ответить на вопросы;
- выполнить задания учебник стр.187 № 1-3

Домашнее задание: повторить параграф 32, выучить определения ; выполнить задания в рабочей тетради по теме №1-3 .