

Урок по теме «Основные типы реакций»

8 класс

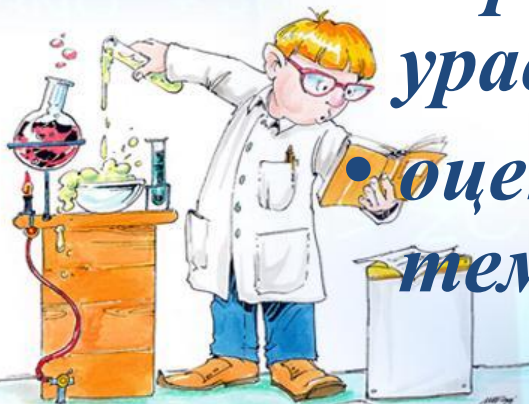


- **Цель урока:**
*совершенствовать знания о
типах химических реакций*



Задачи урока

- *закрепить знания об основных типах химических реакций,*
- *совершенствовать навыки решения уравнений реакций различных типов,*
- *совершенствовать умения определять тип реакции исходя из уравнения реакции,*
- *оценить уровень своих знаний по теме*



Вспомните

- ◆ *определение понятия химическая реакция*
- ◆ *признаки химических реакций*
- ◆ *условия протекания реакций*
- ◆ *определение понятия химическое уравнение*



Отметьте

Какие схемы из предложенных ниже можно назвать химическими уравнениями:

- $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{HCl}$
- $2\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CaO}$
- $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$

Почему?



Составьте

Уравнения химических реакций по следующим схемам:

- $\text{Li} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Li}_3\text{N}$
- $\text{AgNO}_3 + \text{Cu} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{Ag}$
- $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{HCl}$
- $\text{KNO}_3 \rightarrow \text{KNO}_2 + \text{O}_2$



Определите

*По предложенным схемам
определите основные типы
химических реакций*

- $A + BC \rightarrow AC + B$
- $CBA \rightarrow C + B + A$
- $AD + CB \rightarrow AB + CD$
- $AC + D \rightarrow CDA$

Дайте определение каждого типа
реакций.



Соотнесите

Типы реакций

1. разложение
2. замещение
3. обмен
4. соединение

Уравнения реакций

- а) $\text{CaO} + \text{SiO}_2 \rightarrow \text{CaSiO}_3$
- б) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$
- в) $\text{FeS} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S}$
- г) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$
- д) $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
- е) $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$
- ж) $\text{H}_3\text{PO}_4 + 3\text{KOH} \rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$



Решите уравнения и определите, в каких из них сумма коэффициентов равна:

1) 5 2) 3 3) 7 4) 0 5) 2

- $\text{Ca} + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2$
- $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{O}$
- $\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$



- **Домашнее задание**

Повторить § 26-27, 29-32

