

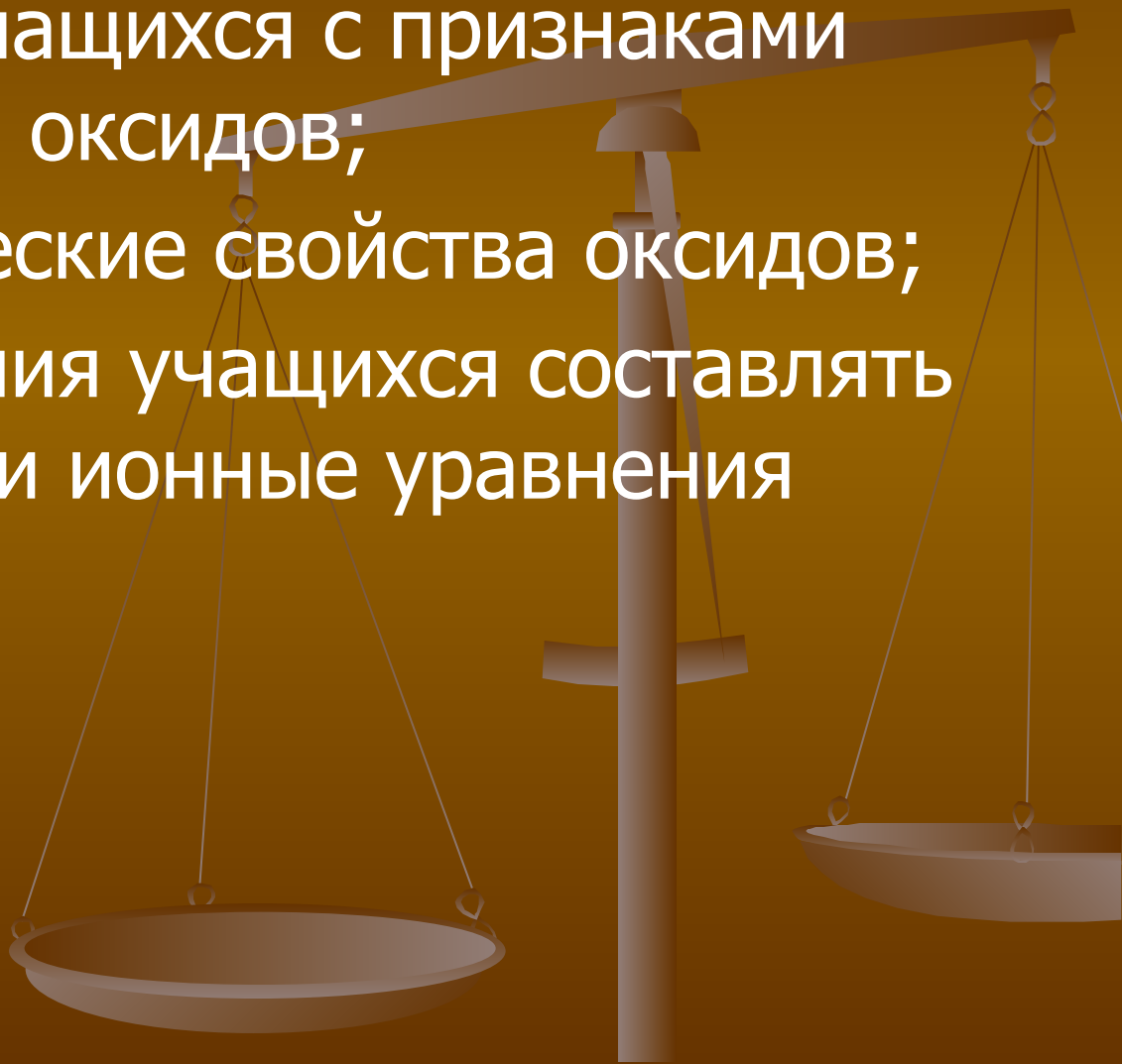


Тема урока:

«Оксиды»

Цель урока:

- познакомить учащихся с признаками классификации оксидов;
- изучить химические свойства оксидов;
- закрепить умения учащихся составлять молекулярные и ионные уравнения реакций;



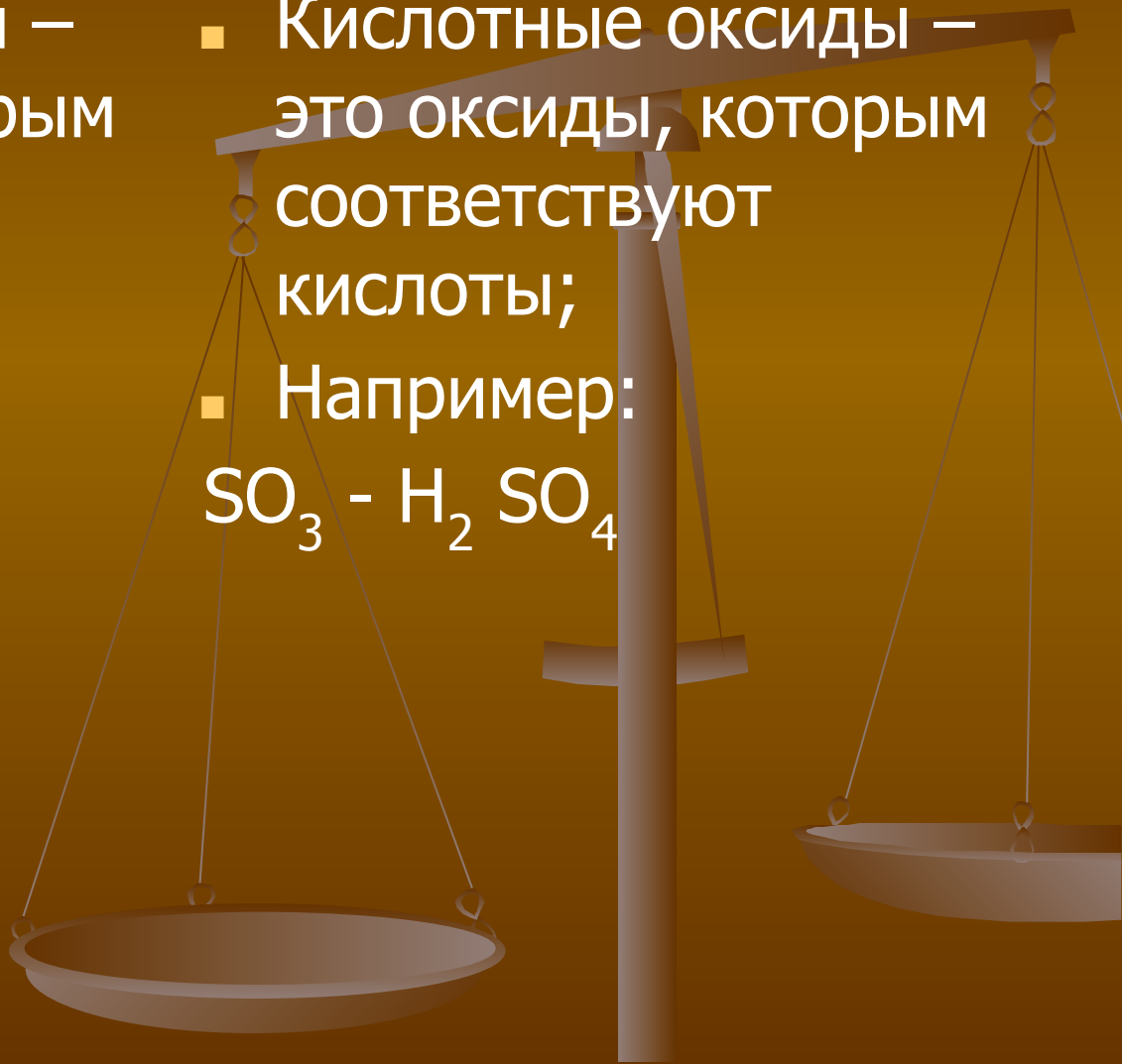
Классификация оксидов

- Основные оксиды – это оксиды, которым соответствуют основания;

Например: CuO –
 $\text{Cu}(\text{OH})_2$

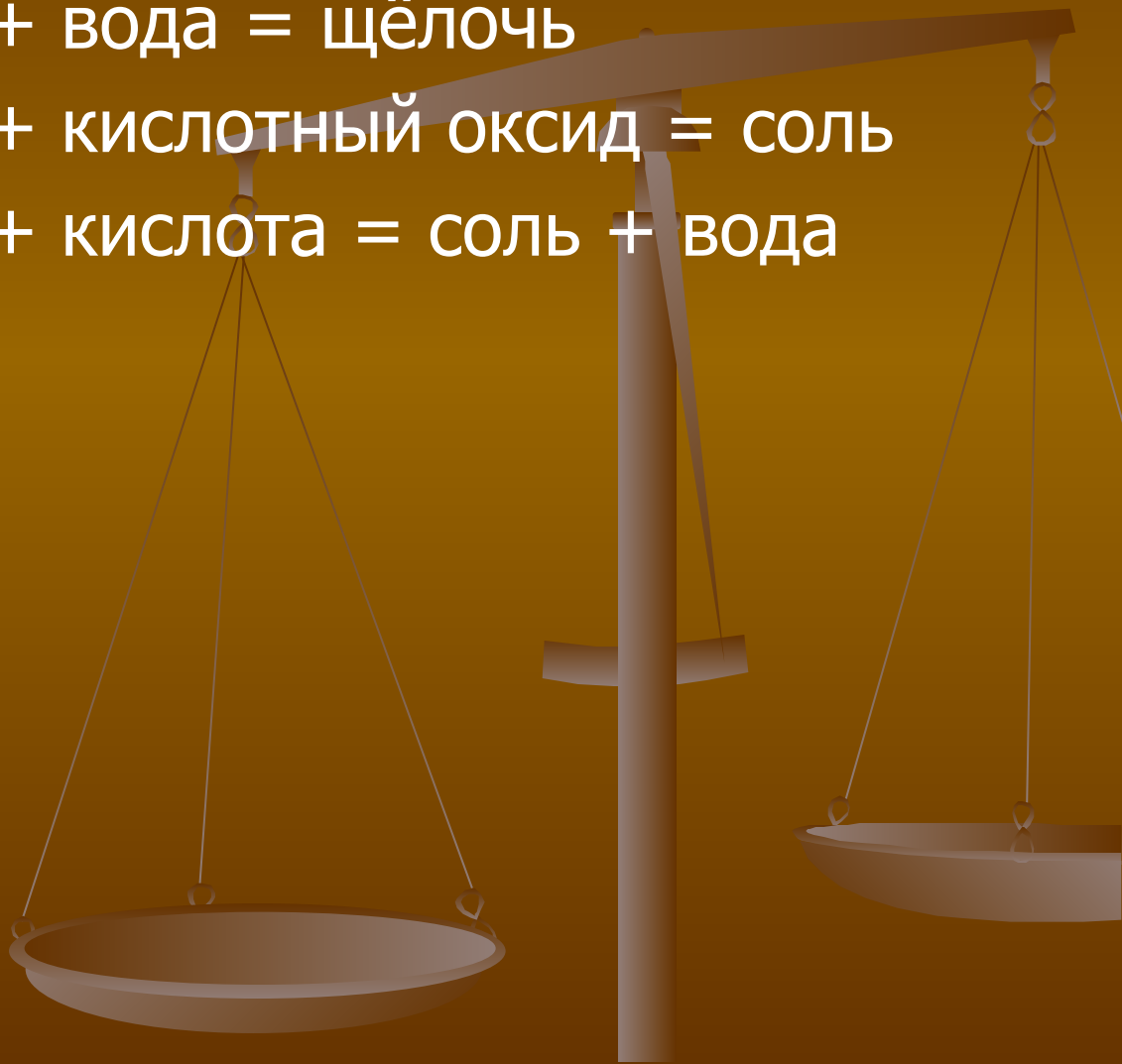
- Кислотные оксиды – это оксиды, которым соответствуют кислоты;

Например:
 SO_3 - H_2SO_4



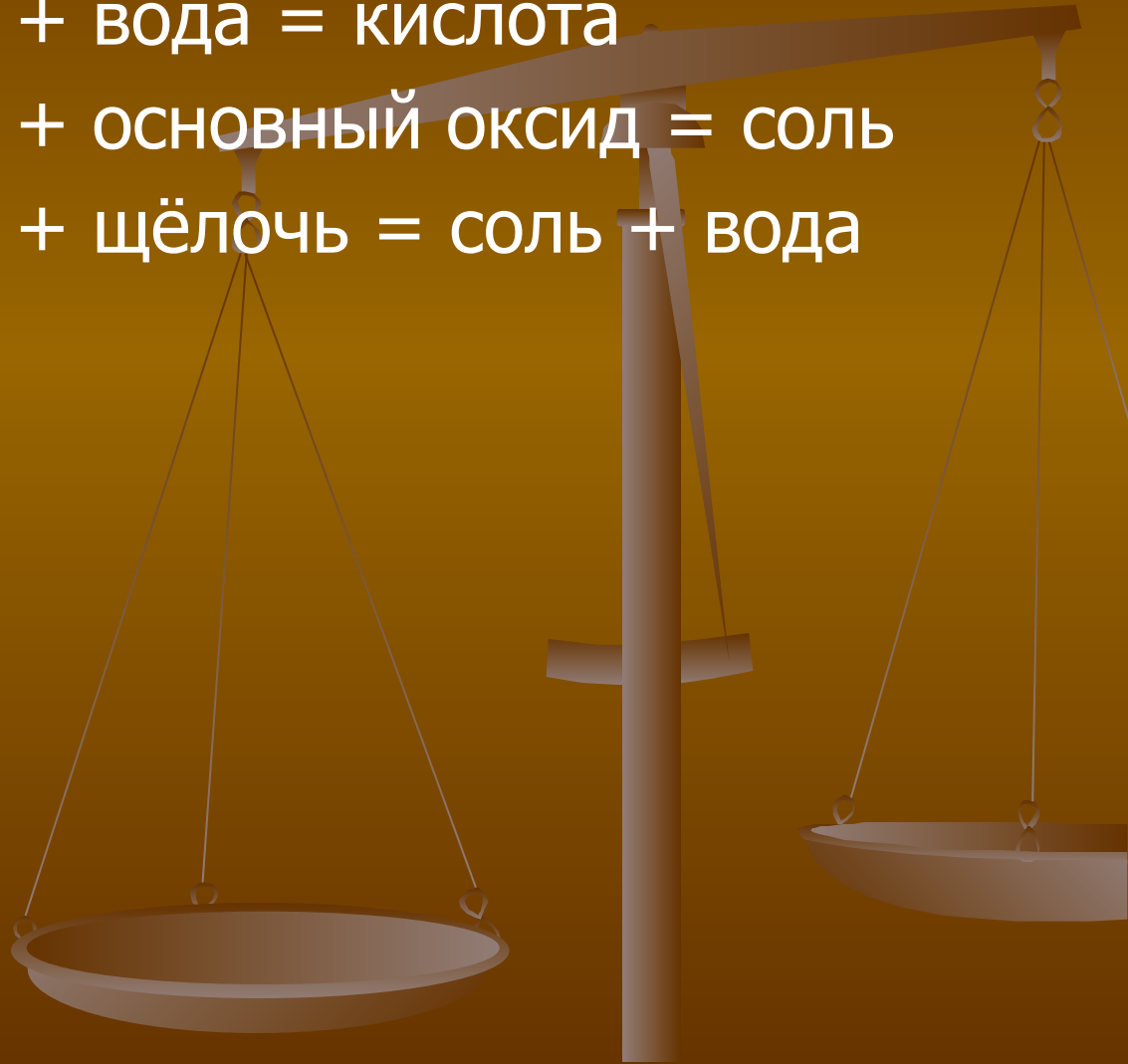
Химические свойства основных ОКСИДОВ

- Основной оксид + вода = щёлочь
- Основной оксид + кислотный оксид = соль
- Основной оксид + кислота = соль + вода



Химические свойства кислотных оксидов

- Кислотный оксид + вода = кислота
- Кислотный оксид + основной оксид = соль
- Кислотный оксид + щёлочь = соль + вода



Докончите уравнения реакций:

- $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} =$
- $\text{CaO} + \text{CO}_2 =$
- $\text{CaO} + \text{H}_2\text{SO}_4 =$
- $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} =$
- $\text{CO}_2 + \text{NaOH} =$



Проверь себя:

- $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$
- $\text{CaO} + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3$
- $\text{CaO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$
- $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

