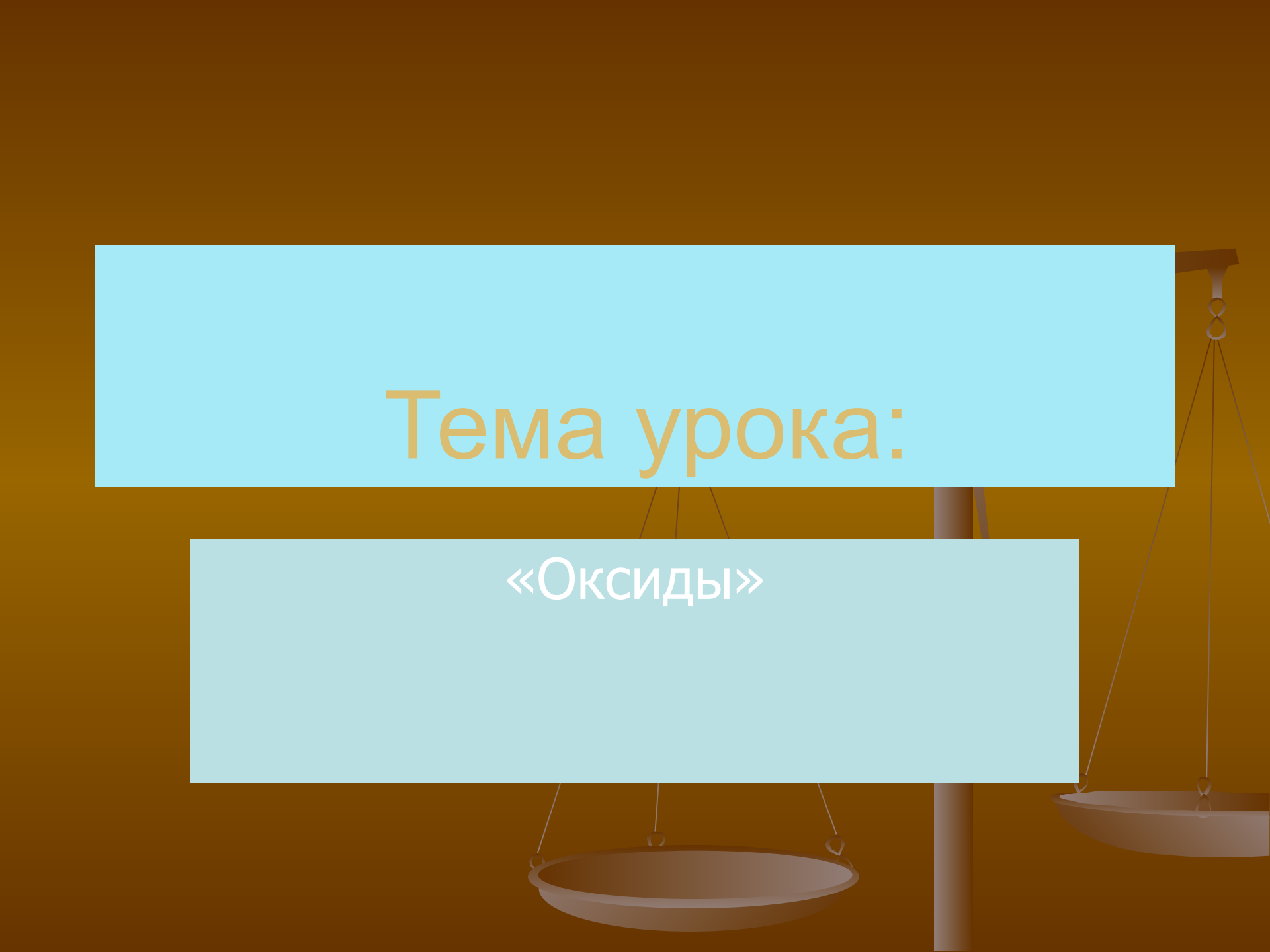


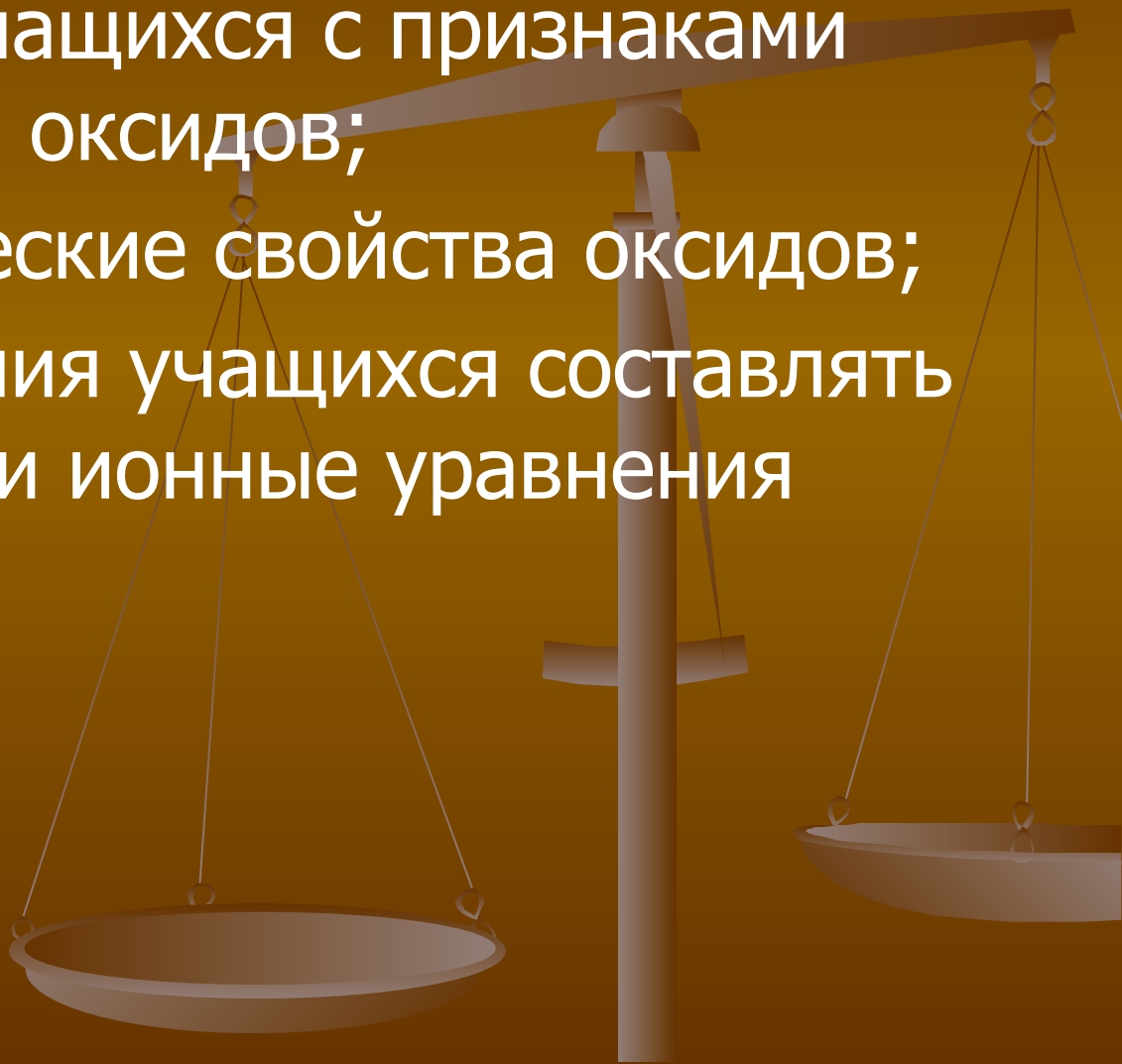
The background of the slide features a faint, stylized illustration of a balance scale. The scale is positioned vertically, with its central pillar and horizontal beam visible. Two pans are suspended from the beam by thin lines. The entire scene is set against a solid brown background.

Тема урока:

«Оксиды»

Цель урока:

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



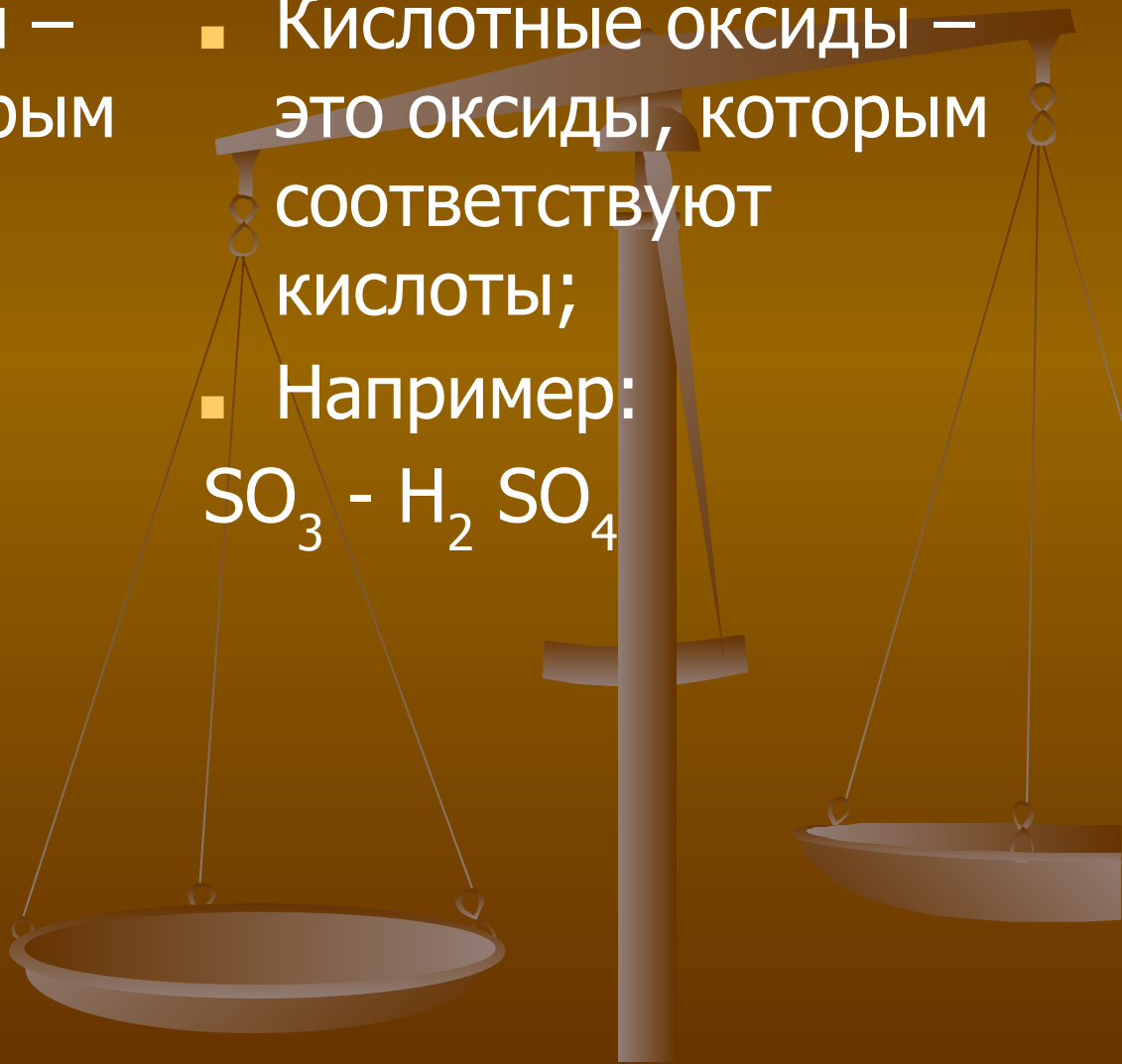
Классификация оксидов

- Основные оксиды — это оксиды, которым соответствуют основания;

Например: CuO — Cu(OH)_2

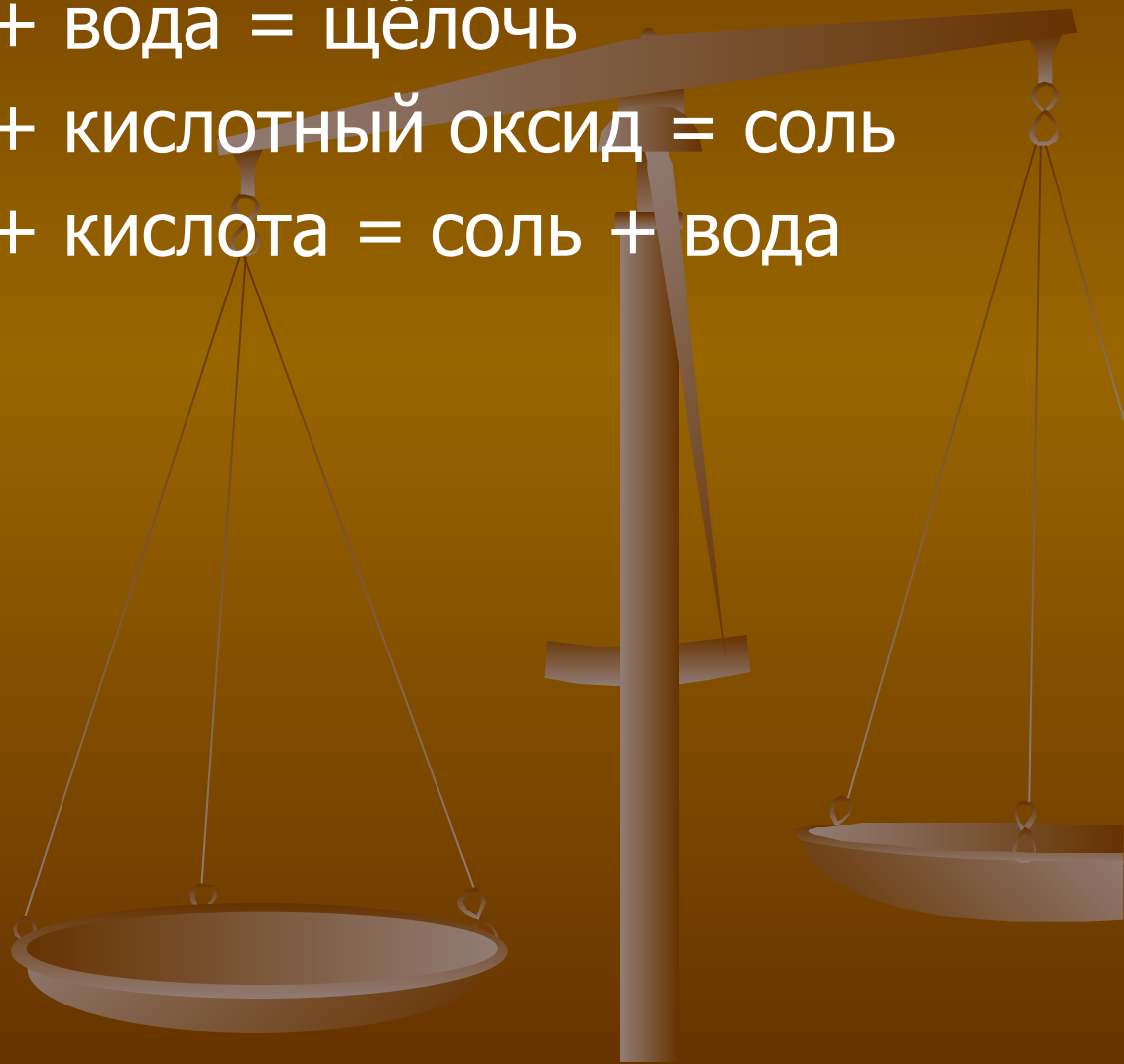
- Кислотные оксиды — это оксиды, которым соответствуют кислоты;

- Например:
 SO_3 - H_2SO_4



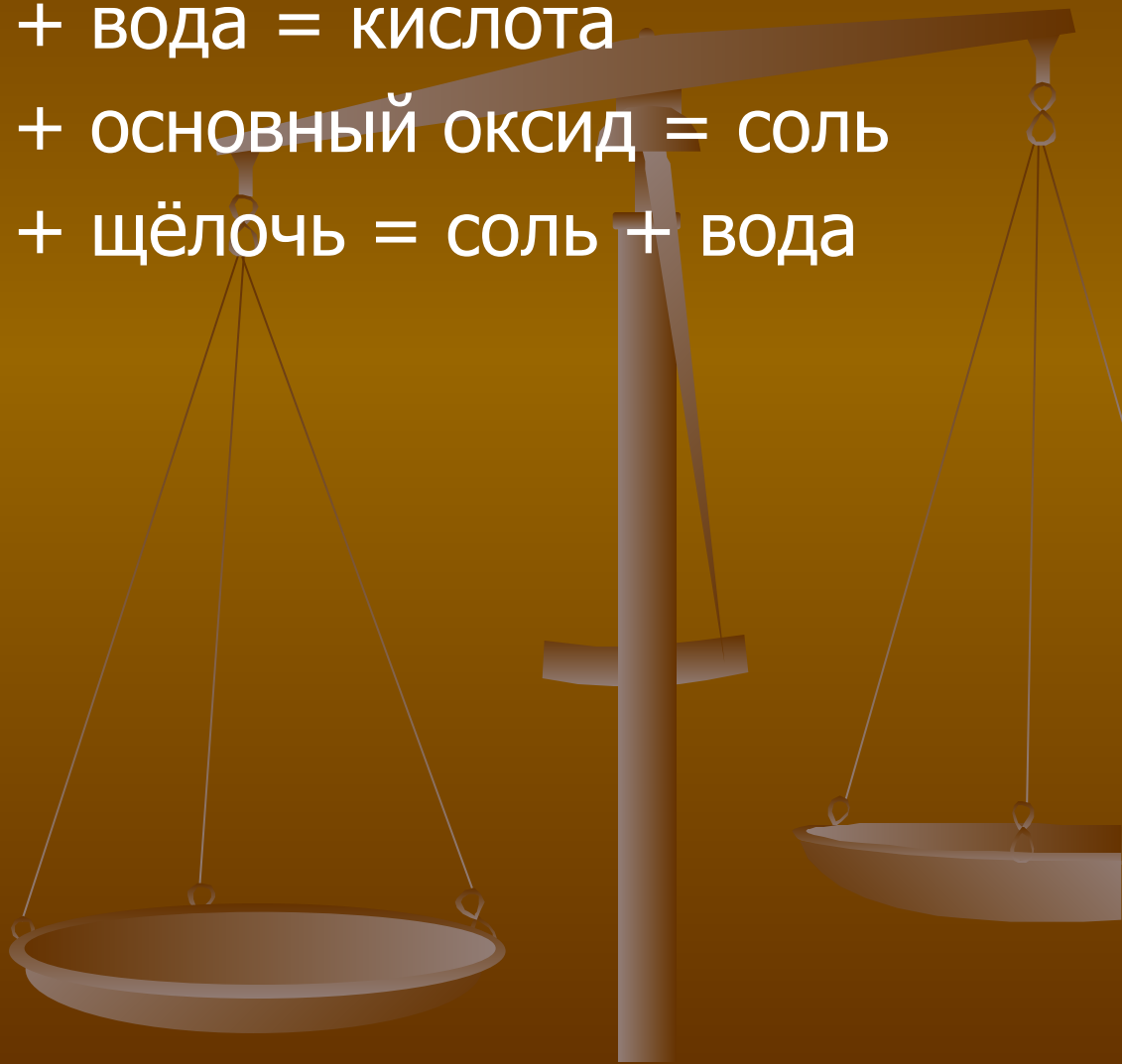
Химические свойства основных оксидов

- 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:

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

