

Тема урока

Химические свойства КИСЛОТ

Назначение презентации

Презентация предназначена для использования в качестве наглядного материала при изучении темы «Кислоты» на уроках химии в 8 классе.

Цель презентации

Познакомить учащихся с классификацией и химическими свойствами кислот.

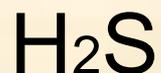
Цель урока: познакомиться с классификациями и общими химическими свойствами кислот.



Классификация кислот

КИСЛОТЫ

Бескислородные



Кислородные



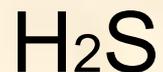
Классификация кислот

КИСЛОТЫ

Одноосновные

Двухосновные

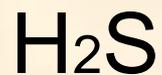
Трехосновные



Классификация кислот

КИСЛОТЫ

Растворимые



Нерастворимые



Классификация кислот

КИСЛОТЫ

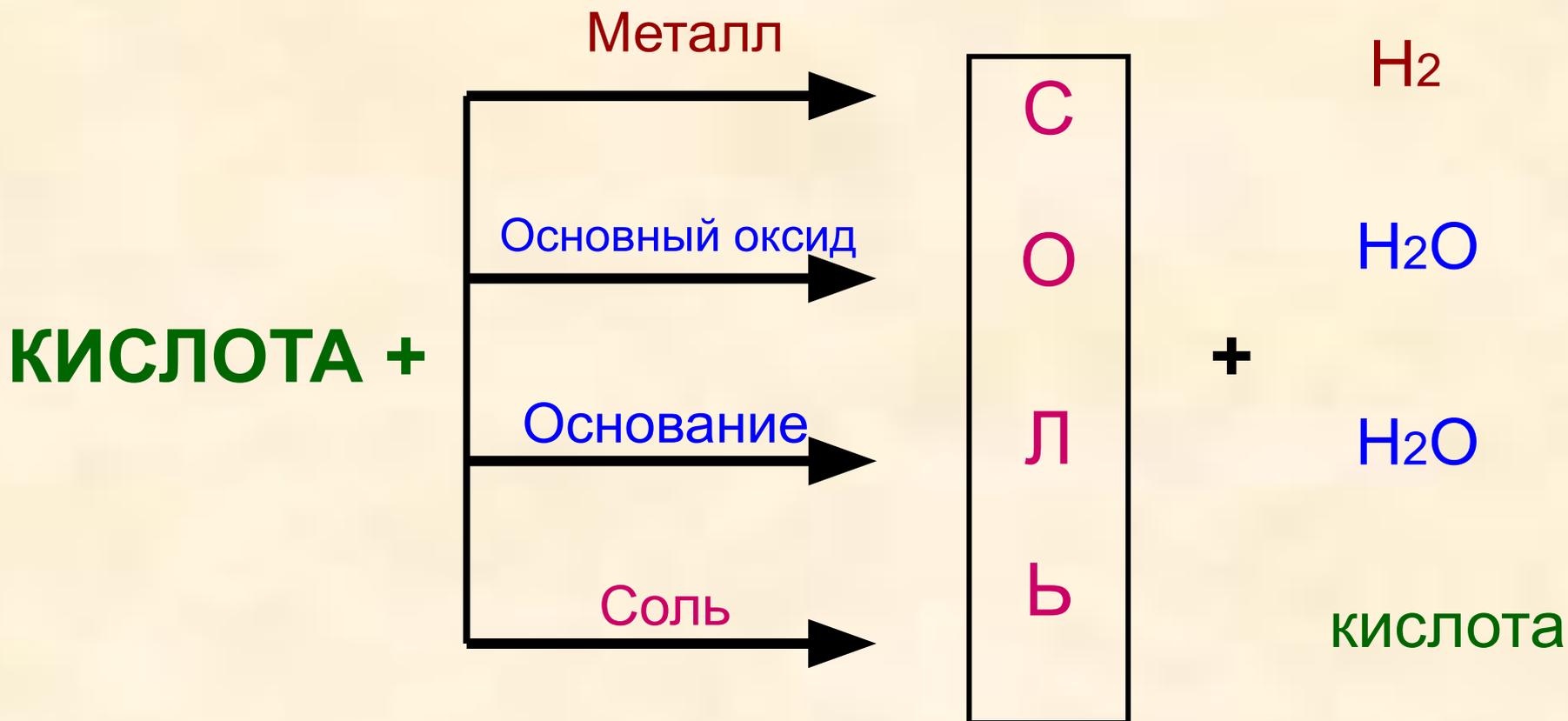
Стабильные



Нестабильные



Химические свойства кислот



Химические свойства кислот

- **Кислота + металл = соль + водород**



Ряд активности металлов:

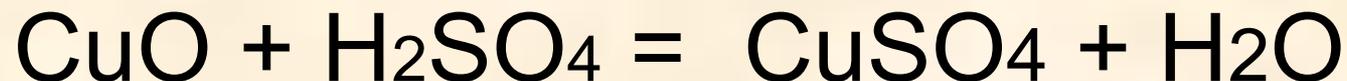
Li K Ba Ca Na Mg Al Zn Fe Sn Pb **H** Cu Hg Ag Pt Au

Активность металлов уменьшается



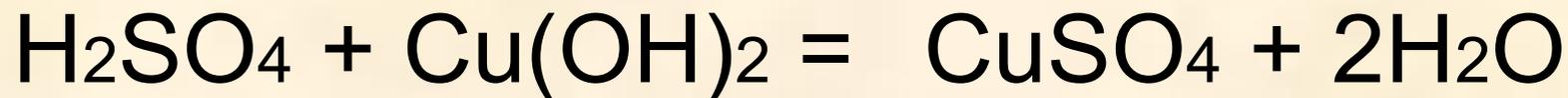
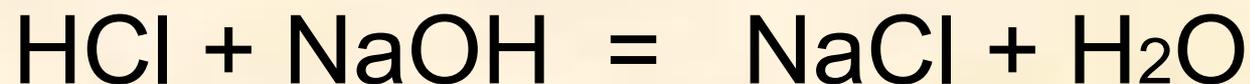
Химические свойства кислот

- **Кислота** + **основный оксид** = **соль** + **вода**



Химические свойства кислот

- **Кислота** + **основание** = **соль** + **вода**

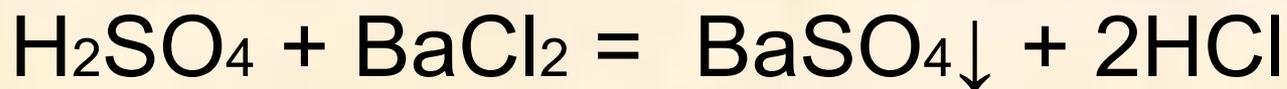


Химические свойства кислот

- **Кислота 1 + соль 1 = соль 2 + Кислота 2**

Условия реакции:

1. Если образуется осадок ↓:



2. Если выделяется газ:



Составьте возможные уравнения реакций взаимодействия перечисленных веществ с раствором серной кислоты.

1) SiO_2	А
2) LiOH	К
3) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	А
4) HCl	С
5) K_2O	Л
6) K_2SiO_3	И
7) HNO_3	О
8) $\text{Fe}(\text{OH})_3$	Й

Спасибо за внимание!

