

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.

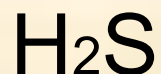
Цель урока: познакомиться с классификациями и общими химическими свойствами кислот.



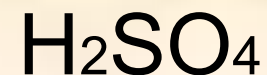
# Классификация кислот

**КИСЛОТЫ**

**Бескислородные**



**Кислородные**



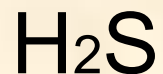
# Классификация кислот

**КИСЛОТЫ**

**Одноосновные**

**Двухосновные**

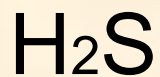
**Трехосновные**



# Классификация кислот

**КИСЛОТЫ**

**Растворимые**



**Нерастворимые**



# Классификация кислот

**КИСЛОТЫ**

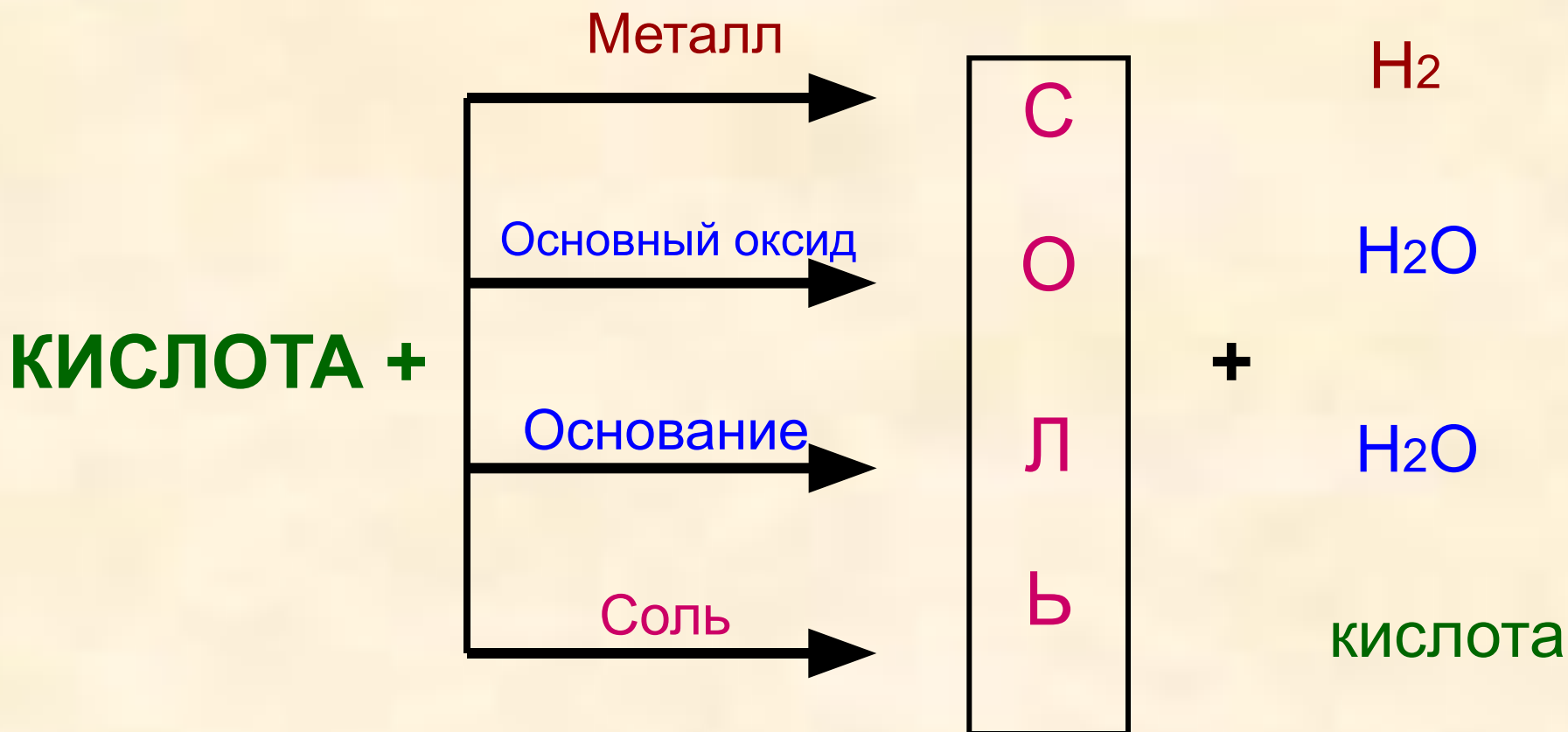
**Стабильные**



**Нестабильные**



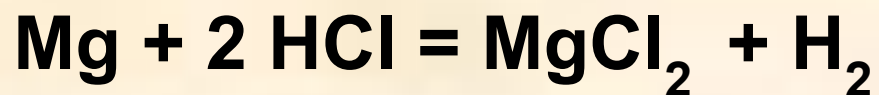
# Химические свойства кислот





# Химические свойства кислот

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



Ряд активности металлов:

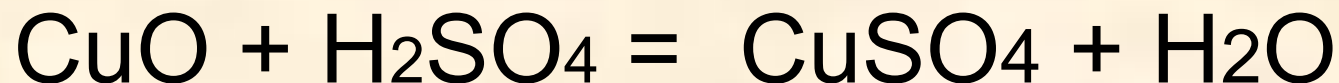
Li K Ba Ca Na Mg Al Zn Fe Sn Pb **H** Cu Hg Ag Pt Au

Активность металлов уменьшается



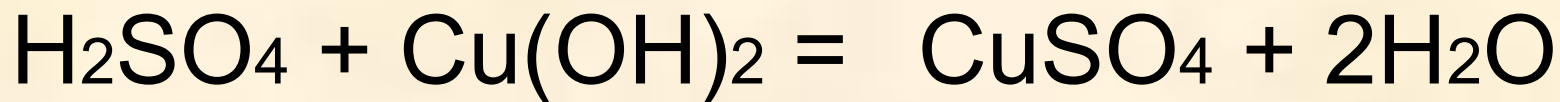
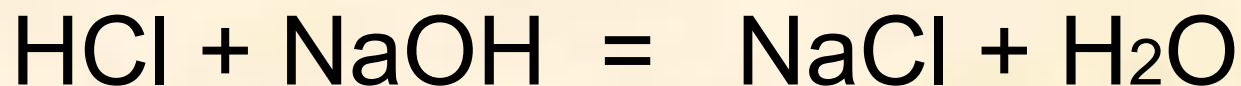
# Химические свойства кислот

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



# Химические свойства кислот

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

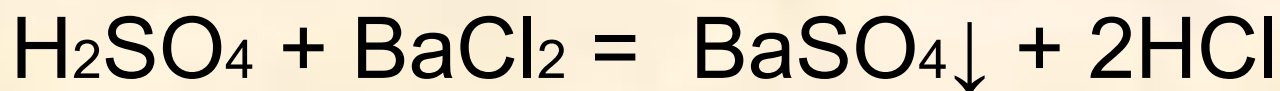


# Химические свойства кислот

- **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) $\text{SiO}_2$	А
2) $\text{LiOH}$	К
3) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	А
4) $\text{HCl}$	С
5) $\text{K}_2\text{O}$	Л
6) $\text{K}_2\text{SiO}_3$	И
7) $\text{HNO}_3$	О
8) $\text{Fe}(\text{OH})_3$	Й

Спасибо за внимание!

