

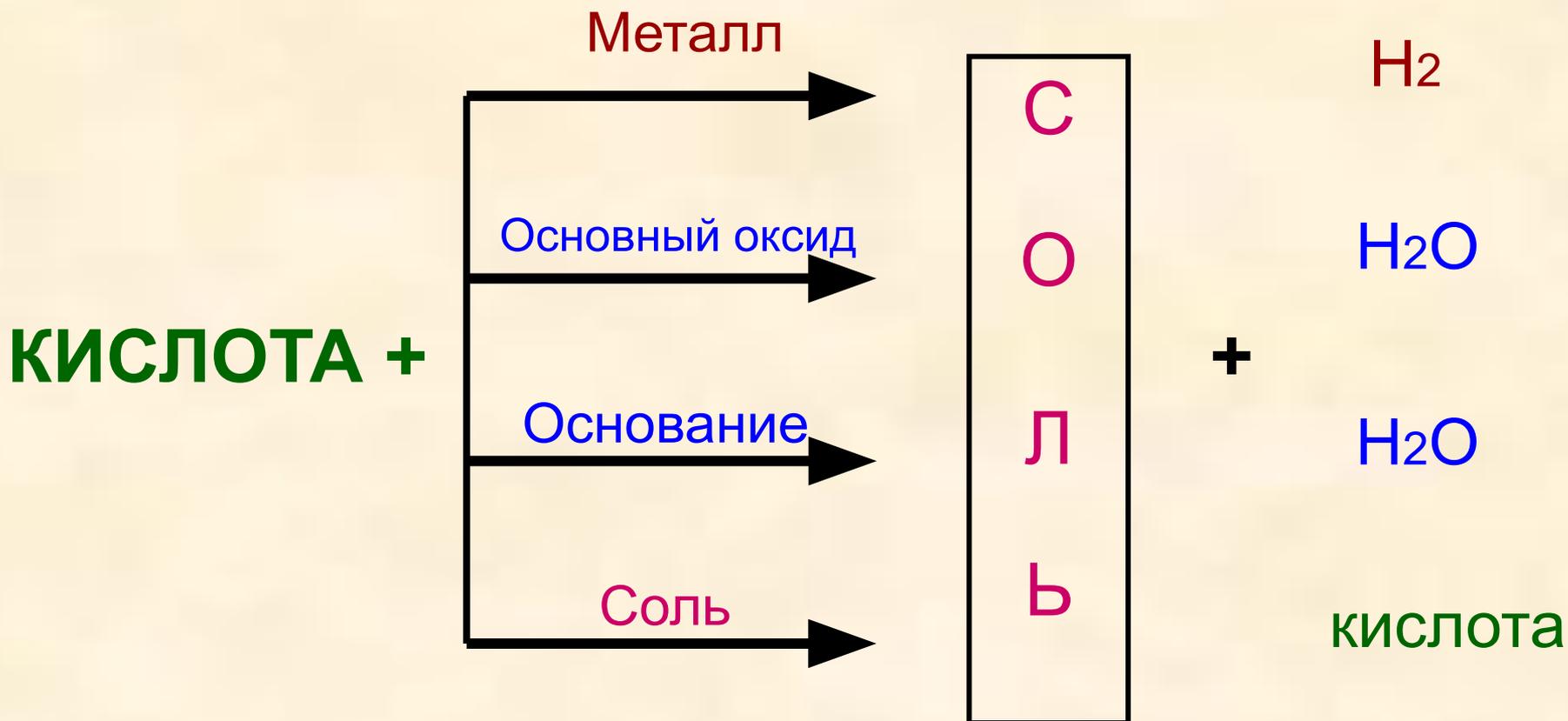
Тема урока

# Химические свойства кислот.

Цель урока: познакомиться с  
общими химическими свойствами  
кислот.



# 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

Опыт 1. Взаимодействие цинка с соляной кислотой

Опыт 2. Взаимодействие металлов с кислотами

# Химические свойства кислот

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

Опыт. Взаимодействие оксида меди

(Опыт. Взаимодействие оксида меди (II))

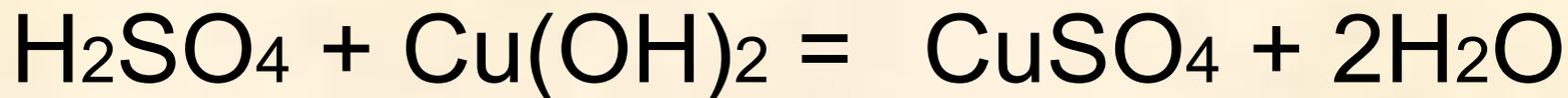
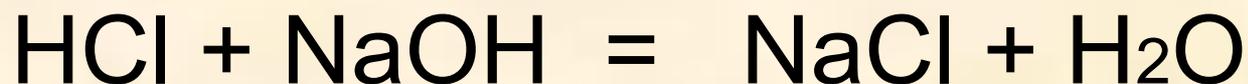
Опыт. Взаимодействие оксида меди (II) с

серной кислотой



# Химические свойства кислот

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



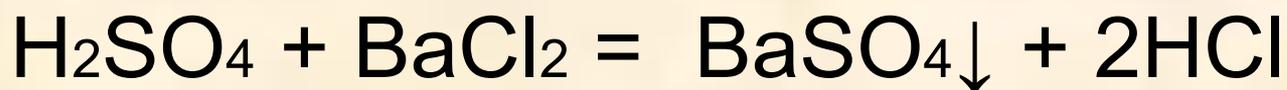
Опыт.

# 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!

