

Тема презентации

Химические свойства кислот

Задание 1.

Выпишите из предложенного перечня формул веществ только формулы кислот.

На отметку «4» и «5»

приведите также названия этих кислот (см таблицу 5 в учебнике на стр.128)

Проверьте свои записи по следующему слайду

Na_2CO_3 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ FeO HCl

AlCl_3 H_2SO_4 MgBr_2 NaOH

H_2SiO_3 CO_2 NiO $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Na_2CO_3

$\text{Cu}(\text{OH})_2$

FeO

HCl

AlCl_3

H_2SO_4

MgBr_2

NaOH

H_2SiO_3

CO_2

NiO

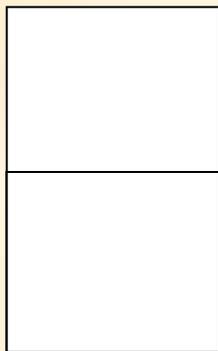
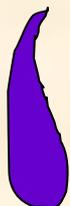
$\text{Ca}(\text{OH})_2$

Химические свойства кислот

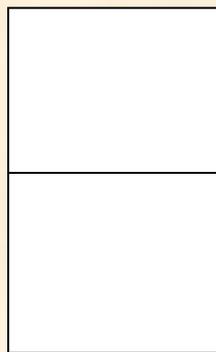
- Действие кислот на индикаторы

Опыт

лакмус



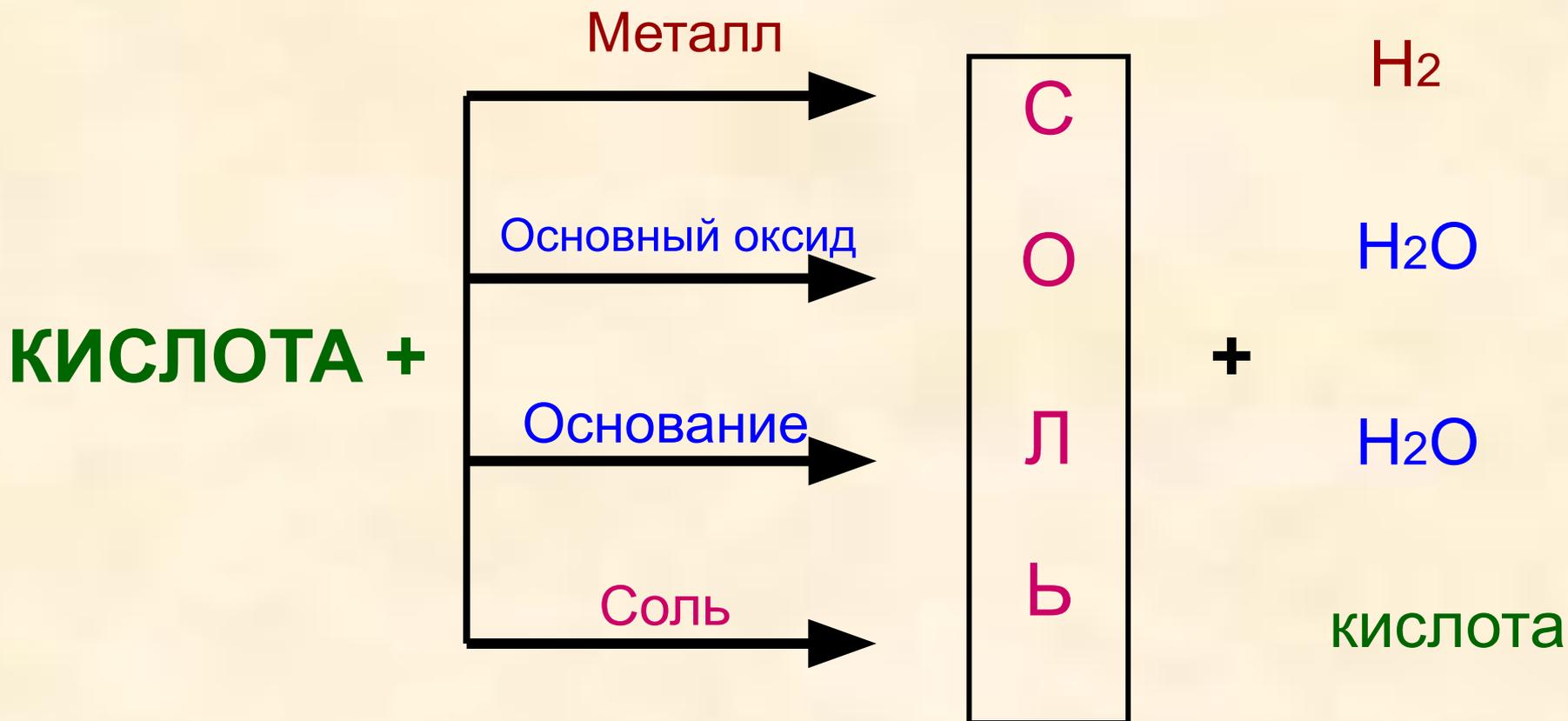
метилоранж



фенолфталеин



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**

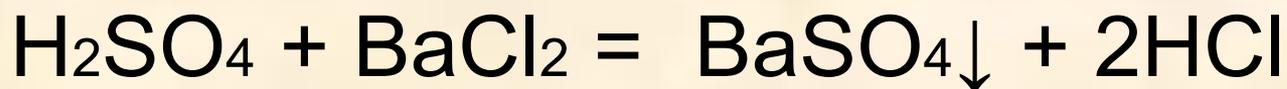
*Реакция **нейтрализации** – это реакция обмена между кислотой и основанием с образованием соли и воды*

Химические свойства кислот

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

Условия реакции:

1. Если образуется осадок ↓:



2. Если выделяется газ:



Выпишите буквы, соответствующие веществам, вступающим в реакцию с серной кислотой. Ключевое слово из полученных букв – название химического элемента. (запишите полученное слово)

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

Составьте 1 возможное уравнение в ионном виде для реакции взаимодействия перечисленных веществ с раствором серной кислоты H_2SO_4

Спасибо за внимание!

