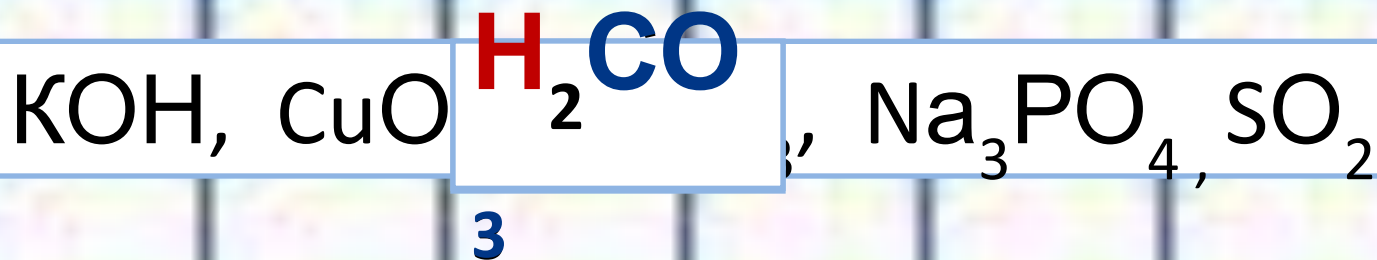


---

# *Неорганические кислоты*

8 класс





**Задание классу.**

□ Ответьте на вопросы:

1. В данном ряду найдите формулу **КИСЛОТЫ**.  
Поясните.

2. Как называется **вторая часть** формулы?



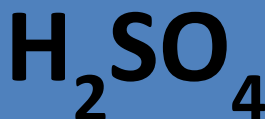
**Кислотный остаток**

Какая из формул, является общей формулой кислот?



Соотнесите формулы и названия кислот

**Формулы**



**Названия**

СОЛЯНАЯ

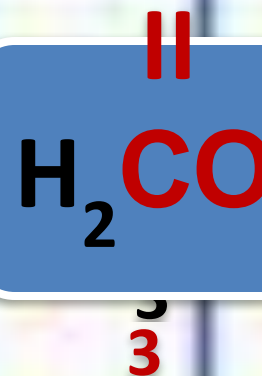
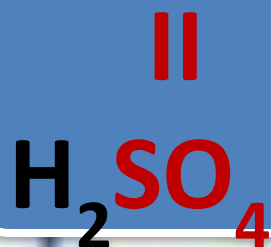
УГОЛЬНАЯ

ФОСФОРНАЯ

СЕРНАЯ

АЗОТНАЯ

Найдите кислотные остатки кислот и определите их валентность.



Найди «родственников»

$\text{HCl}$

$\text{H}_2\text{CO}_3$

$\text{H}_3\text{PO}_4$

$\text{HI}$

Поясните.

# Классификация кислот

Бескислородные

Кислород-  
содержащие

**Кислоты**

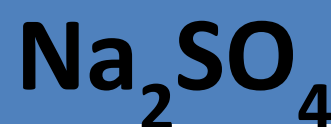
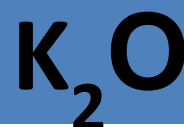
Одноосновные

Двухосновные

Трехосновные

# Химические свойства кислот

1. Выберите вещества, с которыми взаимодействует соляная кислота?



2

и

2. Запишите уравнения реакций взаимодействия соляной кислоты, с выбранными веществами.



# Химические свойства кислот

## 1. С основаниями



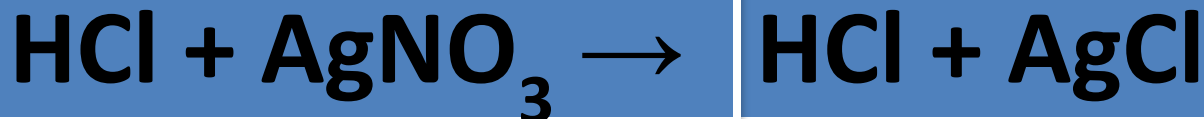
## 2. С оксидами



## 3. С металлами



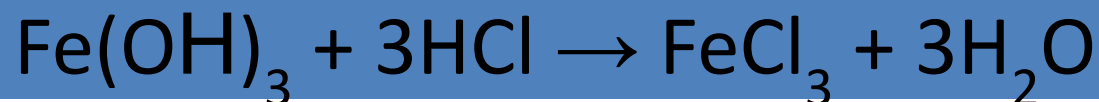
## 4. С солями



# Химические свойства кислот

запишите, соответствующие уравнения реакций.

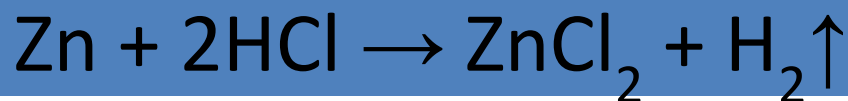
1. С основаниями.



2. С оксидами основными.



3. С металлами.



4. С солями.

