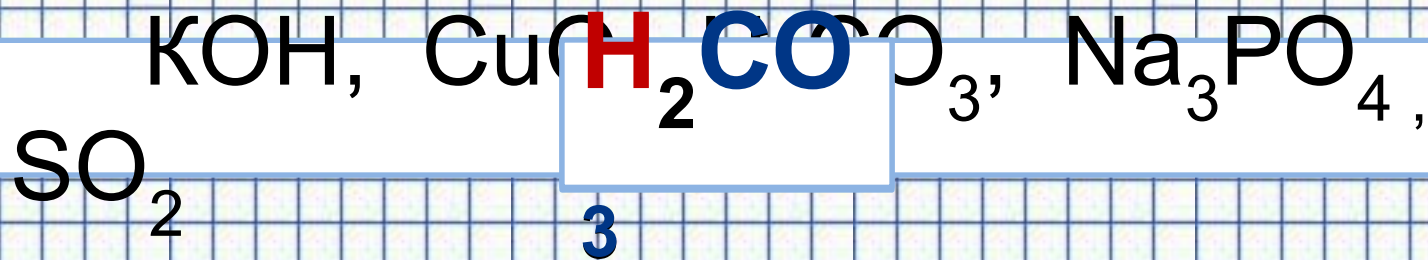


# Неорганические кислоты

8 класс





**Задание классу.**

□ Ответьте на вопросы:

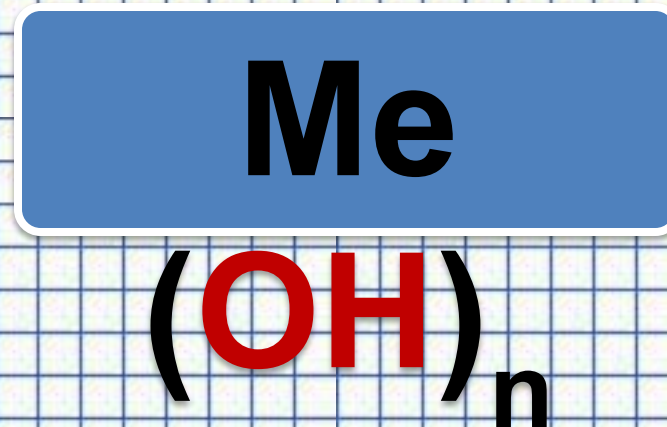
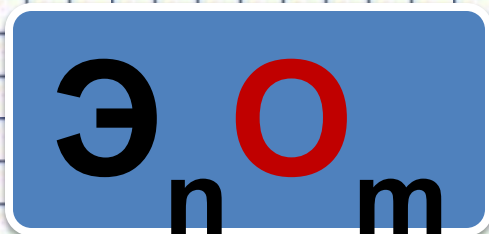
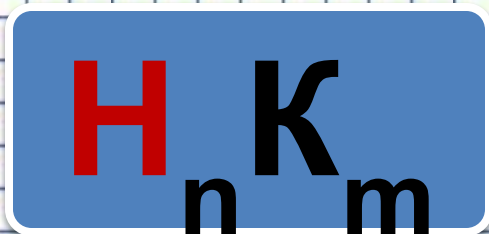
1. В данном ряду найдите формулу **КИСЛОТЫ**.  
Поясните.

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



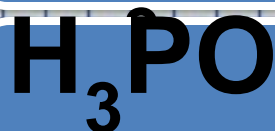
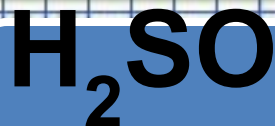
**Кислотный остаток**

Какая из формул, является общей формулой кислот?



Соотнесите формулы и названия кислот

**Формулы**



**Названия**

СОЛЯНАЯ

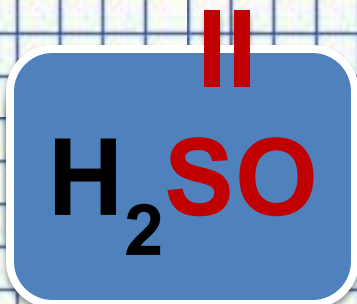
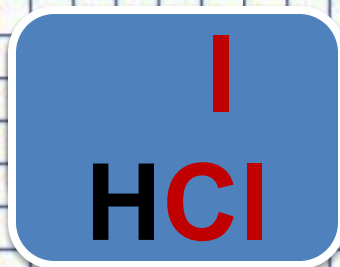
УГОЛЬНАЯ

ФОСФОРНАЯ

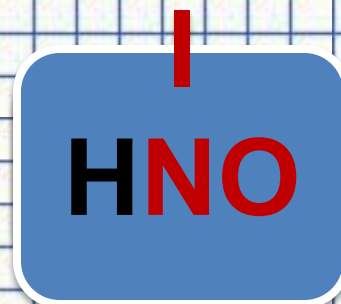
СЕРНАЯ

АЗОТНАЯ

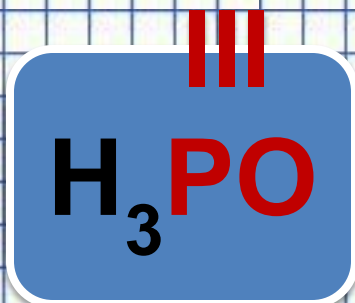
Найдите кислотные остатки кислот и определите их валентность.



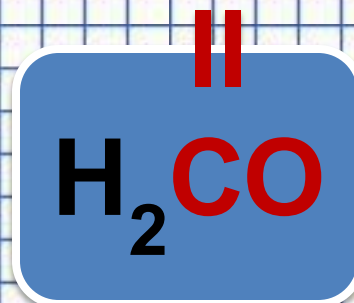
4



3



4



3



Найди «родственников»

$\text{HCl}$

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

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

3

$\text{HI}$

4

Поясните.

# Классификация кислот

- Бескислородные
- **Кислоты**
- Одноосновные
- Трехосновные
- Двухосновные
- Кислород-содержащие

# Химические свойства кислот

1. Выберите вещества, с которыми взаимодействует соляная кислота?

**НС**



**Cu(OH)<sub>2</sub>**

**CO<sub>2</sub>**

**AgCl**

**Cu**

**K<sub>2</sub>O**

**Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>**

**Al**

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



# Химические свойства кислот

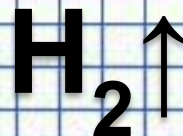
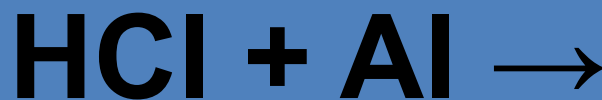
1. С основаниями



2. С оксидами



3. С металлами



4. С солями



# Химические свойства кислот

запишите, соответствующие уравнения реакций.

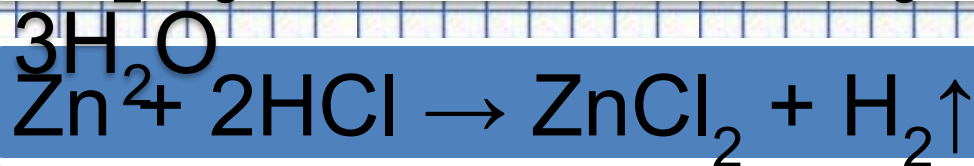
1. С основаниями.



2. С оксидами основными.



3. С металлами.



4. С солями.

