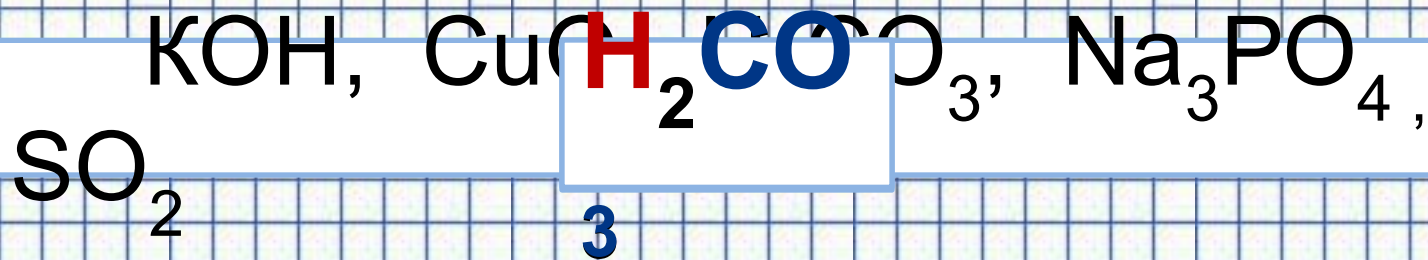


Неорганические кислоты

8 класс





Задание классу.

□ Ответьте на вопросы:

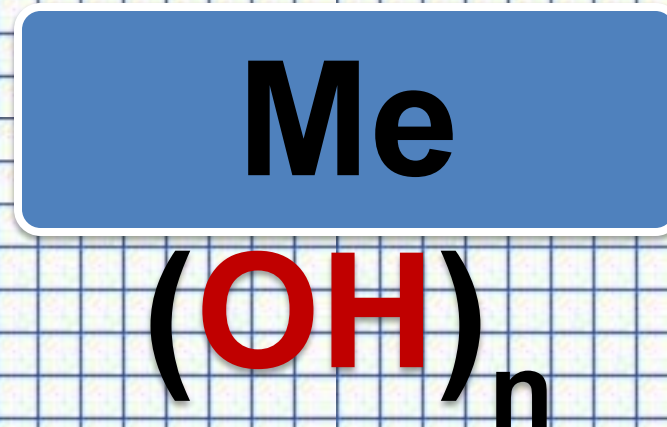
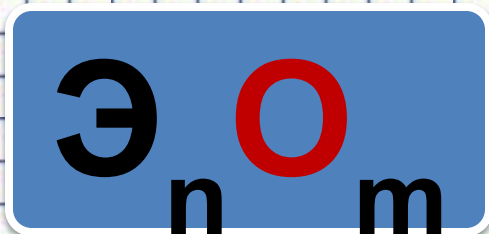
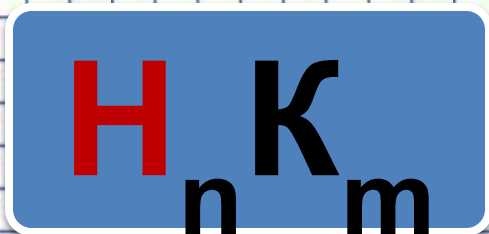
1. В данном ряду найдите формулу **КИСЛОТЫ**.
Поясните.

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



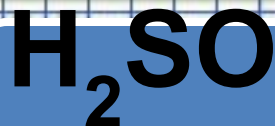
Кислотный остаток

Какая из формул, является общей формулой кислот?



Соотнесите формулы и названия кислот

Формулы



Названия

СОЛЯНАЯ

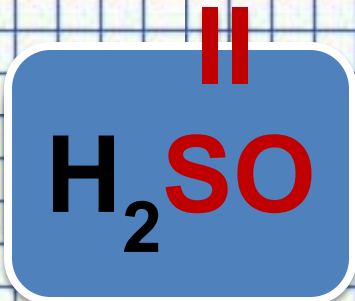
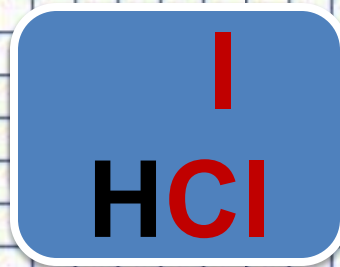
УГОЛЬНАЯ

ФОСФОРНАЯ

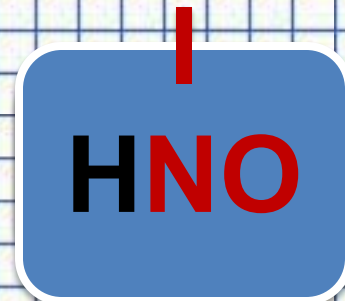
СЕРНАЯ

АЗОТНАЯ

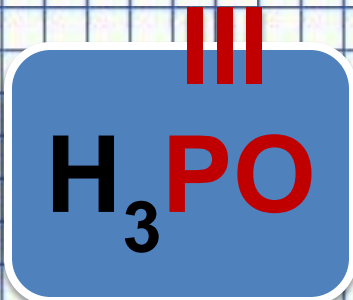
Найдите кислотные остатки кислот и определите их валентность.



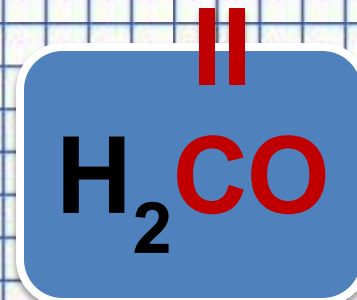
4



3



4



3

Найди «родственников»

HCl

H_2CO

H_3PO

3

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

CO

Ag

C

K₂

Na₂SO

A

)₂

2

Cl

и

O

4

I

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

Химические свойства кислот

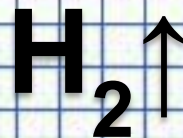
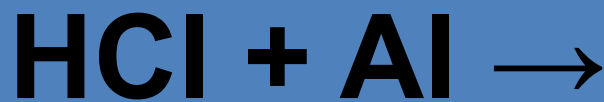
1. С основаниями



2. С оксидами



3. С металлами



4. С солями



Химические свойства кислот

запишите, соответствующие уравнения реакций.

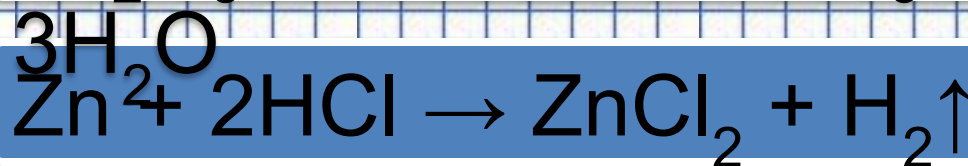
1. С основаниями.



2. С оксидами основными.



3. С металлами.



4. С солями.

