
Неорганические кислоты

Prezentacii.com



Задание классу. 3

- Прослушайте аудиозапись определения кислот.
- Ответьте на вопросы:



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

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



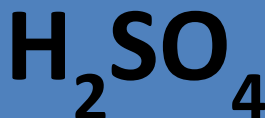
Кислотный остаток

Какая из формул, является общей формулой кислот?



Соотнесите формулы и названия кислот

Формулы



Названия

СОЛЯНАЯ

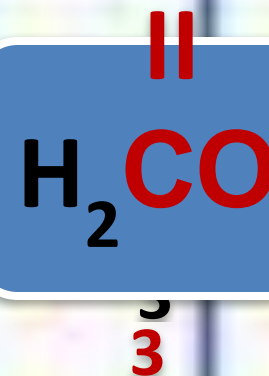
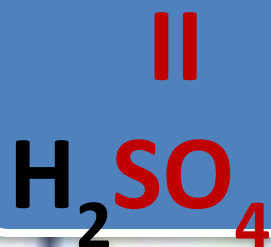
УГОЛЬНАЯ

ФОСФОРНАЯ

СЕРНАЯ

АЗОТНАЯ

Найдите кислотные остатки кислот и определите их валентность.



Найди «родственников»

HCl

H_2CO_3

H_3PO_4

HI

Поясните.



Классификация кислот

Бескислородные

Кислород-
содержащие

Кислоты

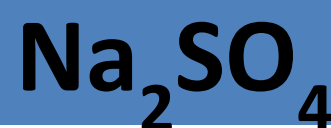
Одноосновные

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



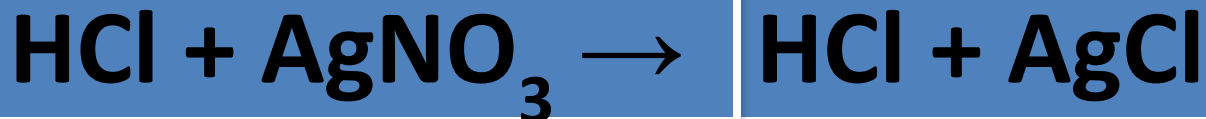
2. С оксидами



3. С металлами



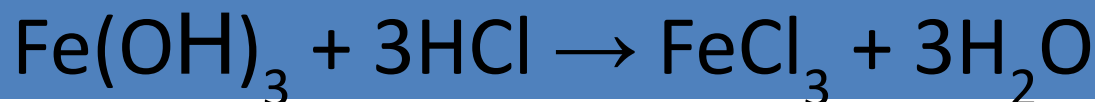
4. С солями



Химические свойства кислот

Посмотрите видеоролики взаимодействия кислот с различными веществами и запишите, соответствующие уравнения реакций.

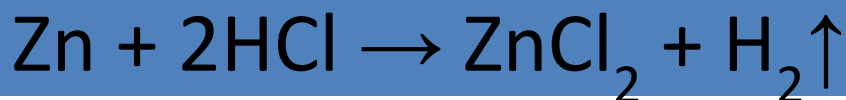
1. С основаниями.



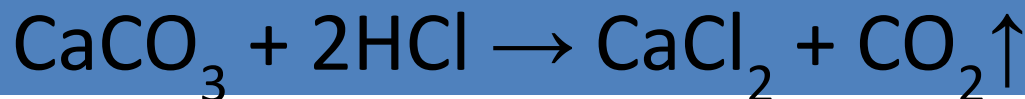
2. С оксидами основными.



3. С металлами.



4. С солями.



Использованные информационные ресурсы

- ✓ Мартыненко Б.В., Кислоты-основания, М.: Просвещение, 1988 г., рис. 4 - рисунок Н-кислота.
- ✓ Авторская запись звука.
- ✓ http://www.youtube.com/watch?v=t_vnxbQENC8&feature=youtu.be – видеоролик «Взаимодействие кислот с основаниями».
- ✓ <http://school-collection.iv-edu.ru/dlrstore/52f55b81-2186-f7fb-e965-75186329579b/index.htm> – видеоролик «Взаимодействие кислот с оксидами».
- ✓ <http://school-collection.iv-edu.ru/dlrstore/432f464f-1f22-5224-e016-91243ab1f09c/index.htm> – видеоролик «Взаимодействие кислот с металлами».
- ✓ <http://school-collection.iv-edu.ru/dlrstore/c522a4f2-20e4-c15b-3543-acad60b247a3/index.htm> – видеоролик «Взаимодействие кислот с солями».

