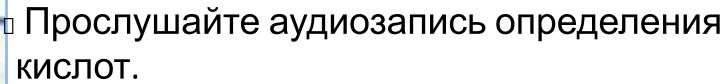
Неорганичес кие кислоты

Prezentacii.com

KOH, CuO H₂CO

, Na₃PO₄, SO₂

Задание классу.





- Ответьте на вопросы:
 - 1.В данном ряду найдите формулу кислоты. Поясните.
 - 2.Как называется вторая часть формулы?



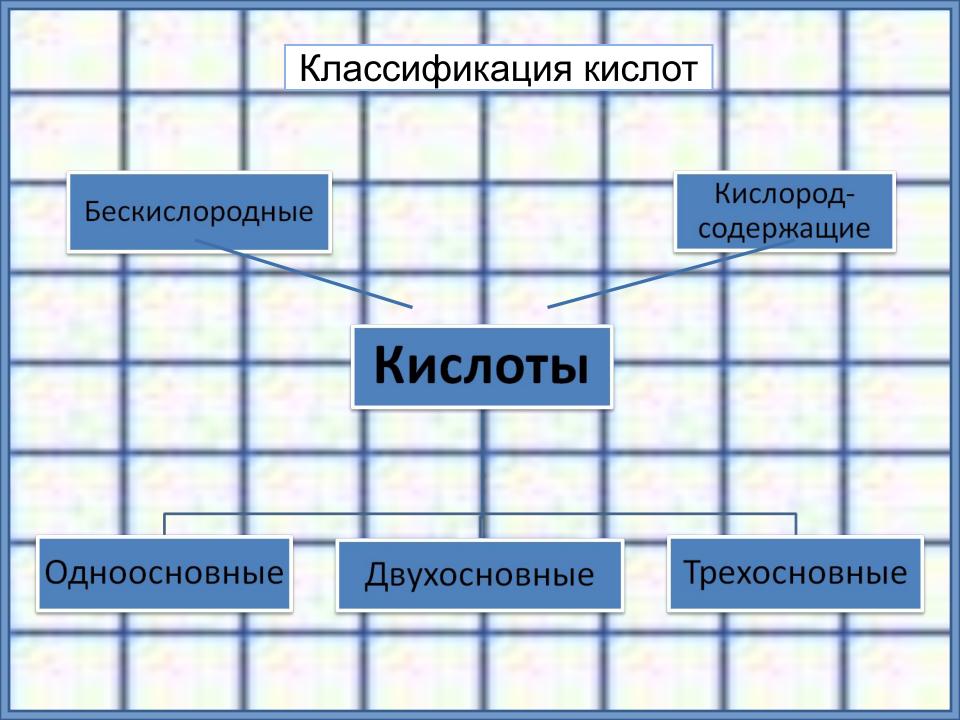
Кислотный остаток













1.Выберите вещества, с которыми взаимодействует соляная кислота?



Cu(OH) CO₂ AgCl C K₂O Na₂SO₄ Al

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



Химические свойства кислот

1.С основаниями

2.С оксидами (OH), →

$$HCI + \overrightarrow{K}_{2}O \rightarrow$$

3.С металлами

HCl + Al
$$ightarrow$$

$$HCI + AI \rightarrow AICI_3 + H_2 \uparrow$$

4.С солями

$$HCl + AgNO_3 \rightarrow$$

Химические свойства кислот

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

$$Fe(OH)_3 + 3HCI \rightarrow FeCl_3 + 3H_2O$$

2 С оксидами основными.

$$CaO + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O$$

$$Fe_2O_3 + 6HCI \rightarrow 2FeCl_3 + 3H_2O$$

$$Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2\uparrow$$

$$BaCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 \downarrow + 2HCl$$

$$CaCO_3 + 2HCI \rightarrow CaCl_2 + CO_2 \uparrow$$

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-e965-751
 86329579b/index.htm видеоролик «Взаимодействие кислот с оксидами».
 - http://school-collection.iv-edu.ru/dlrstore/432f464f-1f22-5224-e016-9124
 3ab1f09c/index.htm видеоролик «Взаимодействие кислот с
 металлами».
- ✓ http://school-collection.iv-edu.ru/dlrstore/c522a4f2-20e4-c15b-3543-aca_d60b247a3/index.htm видеоролик «Взаимодействие кислот с солями».