

Кислоты, их классификация и свойства

Презентация к уроку химии
для 8 класса

Учитель МОУ «Новошимкусская СОШ
Яльчикского района Чувашской Республики».
Прохорова Светлана Николаевна



Дайте характеристику оксидам

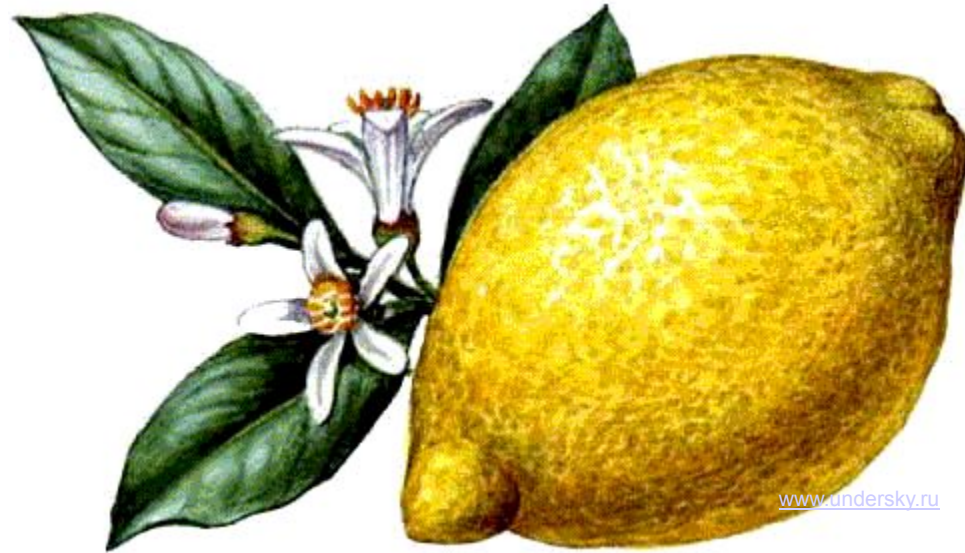
- Металла(неметалла)
- Солеобразующий
(несолеобразующий)
- Кислотный (основной)



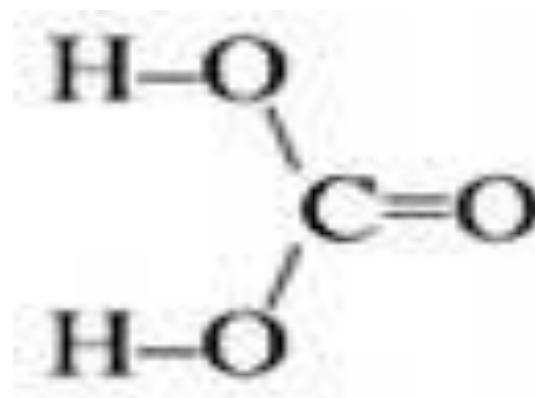
Что общего есть у оксидов, расположенных в одной строке?

- CO NO N₂O
- K₂O Mn₂O₇ CrO₃
- MgO CaO CrO
- SO₃ P₂O₅ Mn₂O₇

Подумайте! Какой класс химических веществ мы будем изучать?

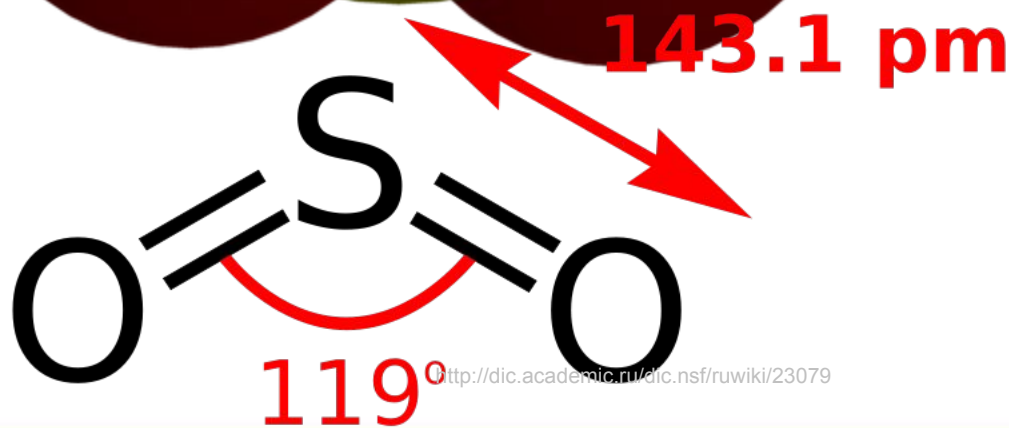
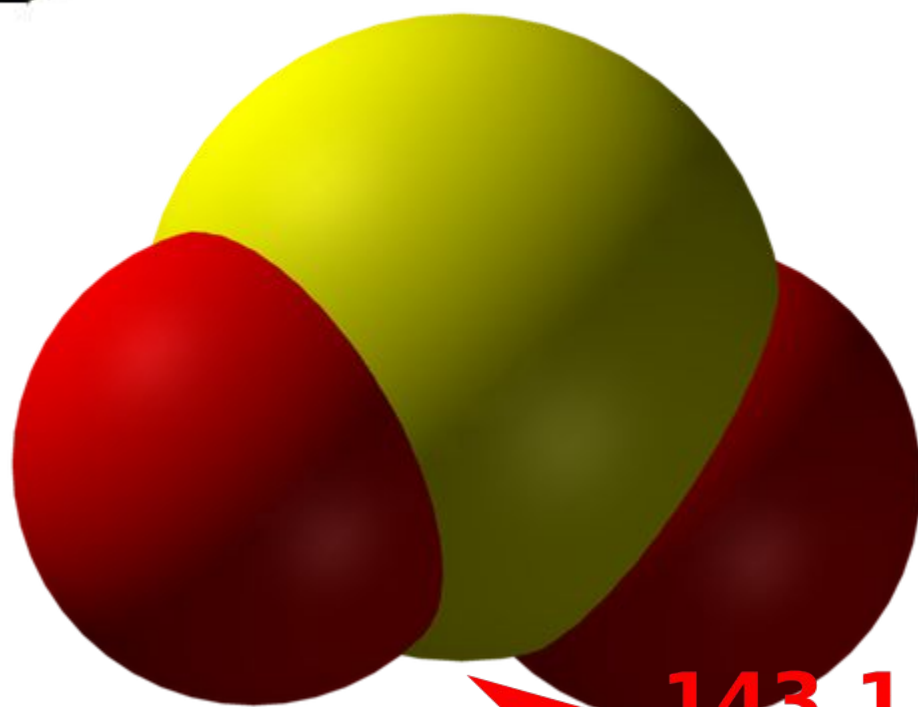


Вспомните, что мы знаем о кислотах на примере



him.1september.ru

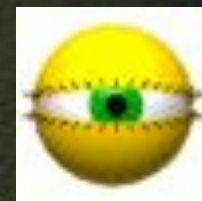
Из какого класса веществ можно получить кислоту?



143.1 pm



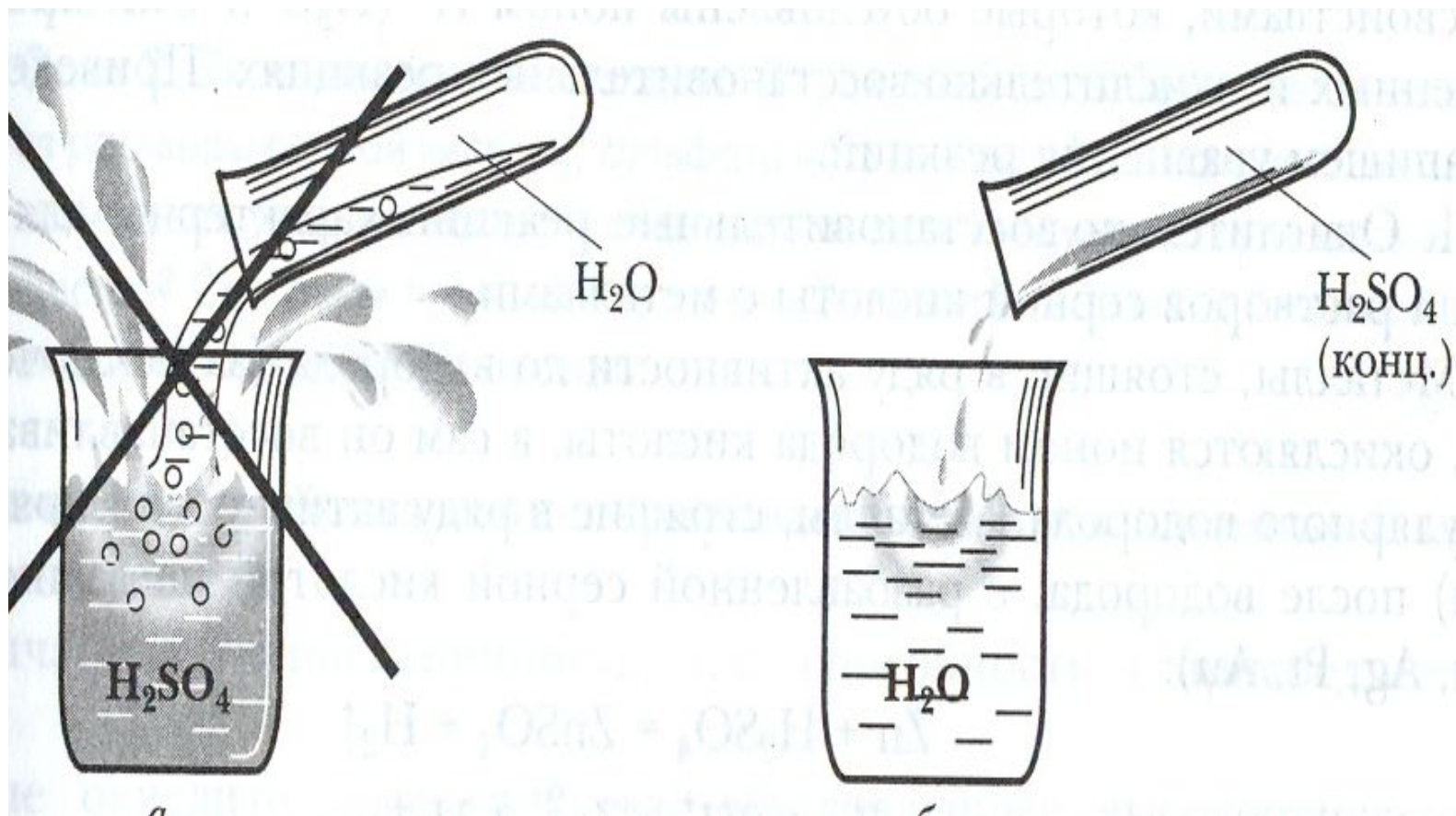




ANTI.FRU



Техника безопасности при работе с кислотами



Взаимодействие оксидов металлов с кислотой



Кислоты - помощницы

- Какую кислоту добавляют в напитки для придания кислого вкуса?
- Какая кислота содержится в минеральной воде?
- Какая кислота содержится в желудочном соке?
- С помощью какой кислоты делают рисунки на стекле?

Проверь себя

- 1. Формула кислоты это:

а) KOH б) CaCl_2 в) HCl г) SO_2

- 2. С раствором серной кислоты взаимодействует:

а) оксид калия в) оксид фосфора
б) оксид углерода г) медь

- 3. Соляная кислота не взаимодействует с металлом:

а) алюминием б) серебром
в) железом г) цинком

Каким был урок?

Укажите № смайлика.



1



2



3

5



4