

Кислоты, их классификация и свойства

Презентация к уроку химии
для 8 класса

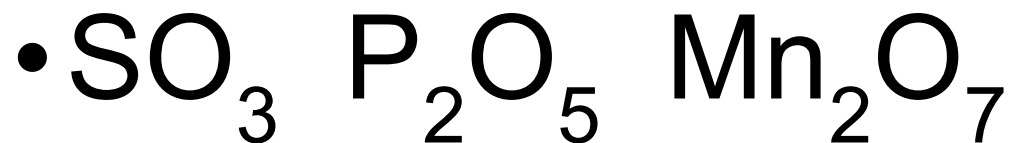
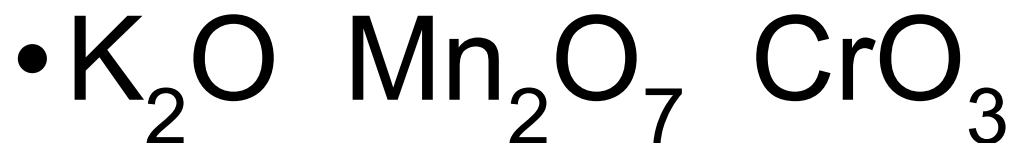
Учитель МОУ «Новошимкусская СОШ
Яльчикского района Чувашской Республики».
Прохорова Светлана Николаевна



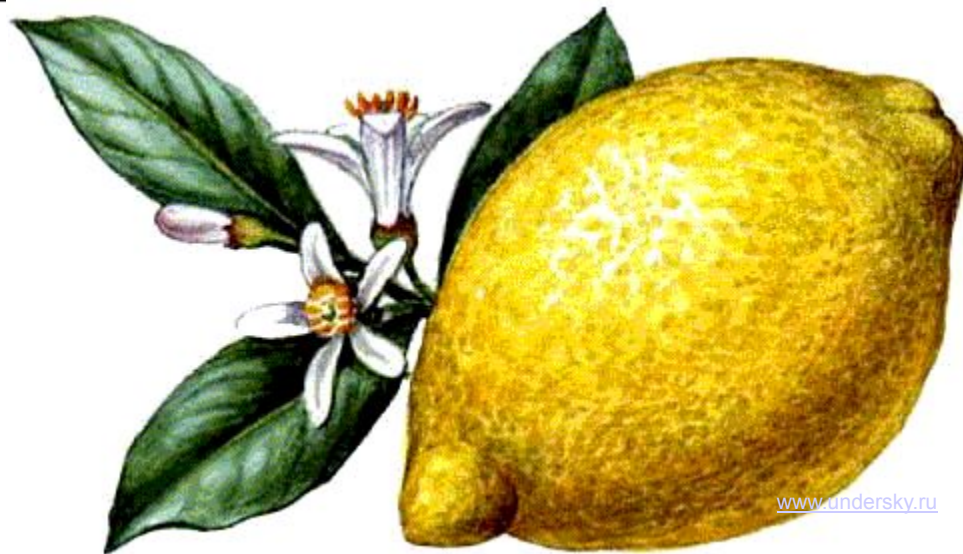
Дайте характеристику оксидам

- Металла(неметалла)
 - Солеобразующий
(несолеобразующий)
 - Кислотный (основной)
- MgO
 - CO
 - SiO_2
 - CO_2
 - N_2O_5
 - Li_2O

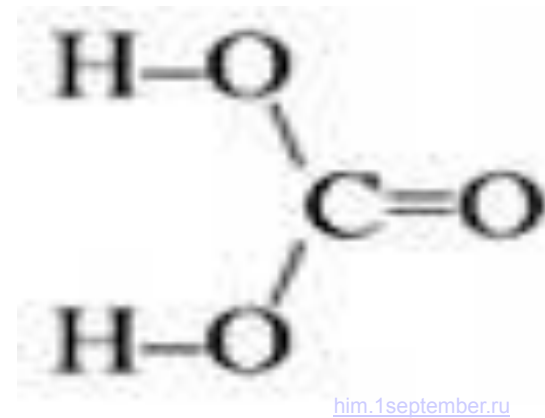
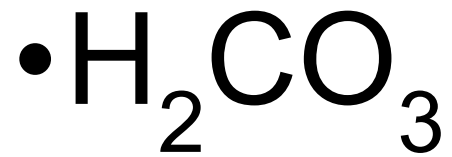
Что общего есть у оксидов, расположенных в одной строке?



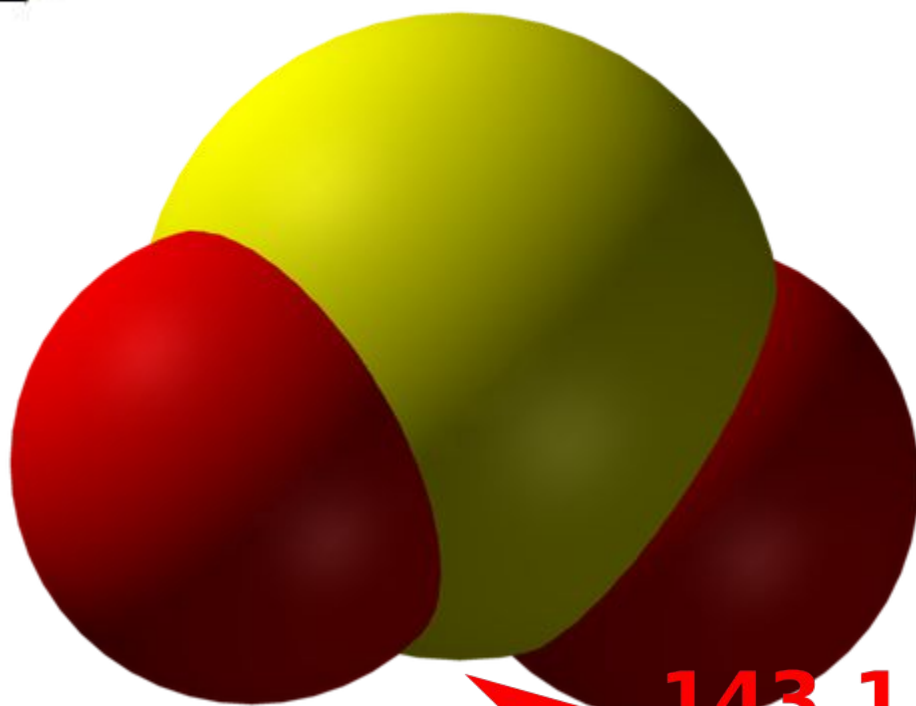
Подумайте! Какой класс химических веществ мы будем изучать?



Вспомните, что мы знаем о кислотах на примере



Из какого класса веществ можно получить кислоту?



143.1 pm



119°

<http://dic.academic.ru/dic.nsf/ruwiki/23079>





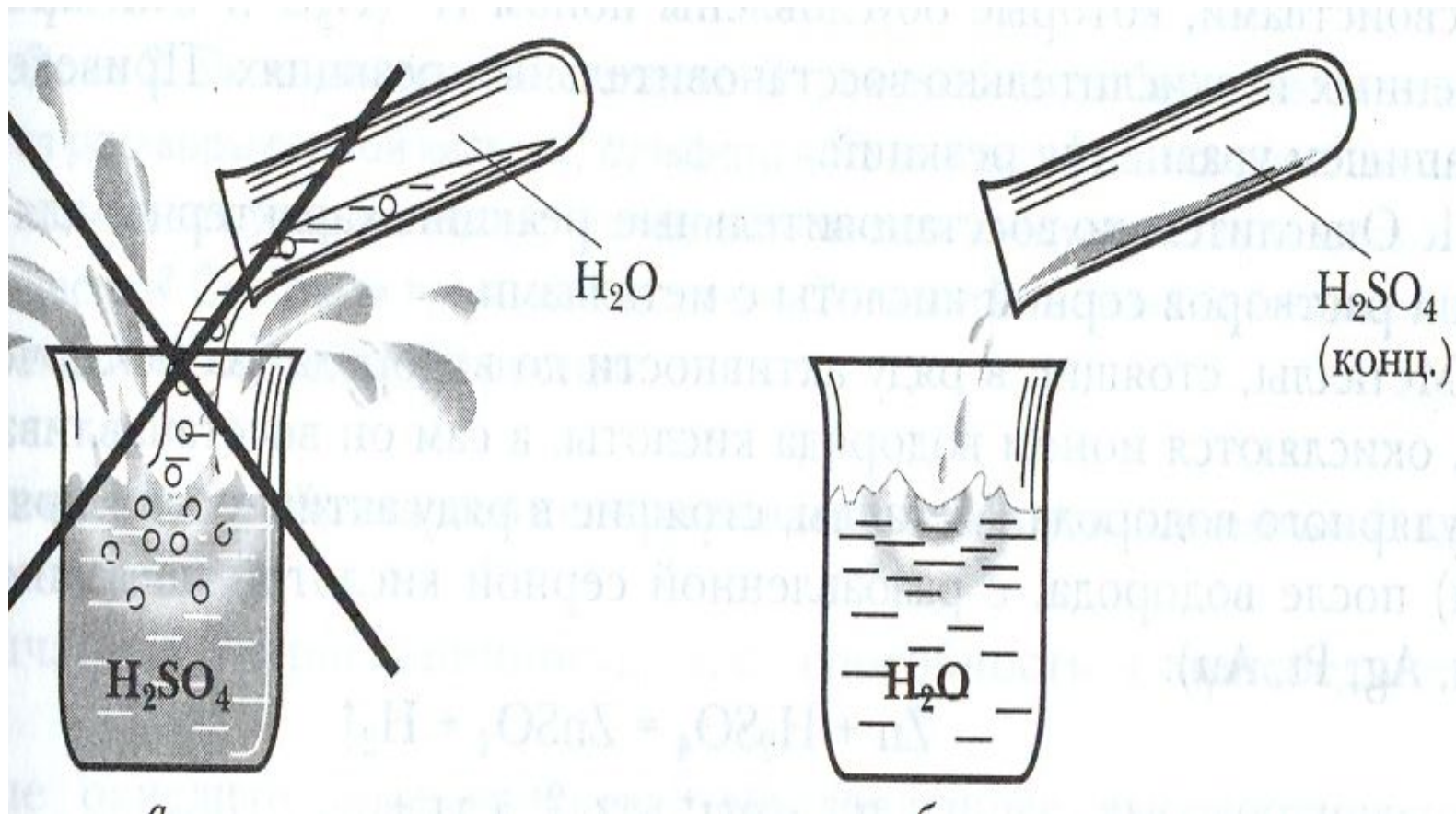


ANTI.FRU





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) КОН 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