

# Кислоты, их классификация и свойства

Презентация к уроку химии  
для 8 класса

Учитель МОУ «Куженерская средняя  
общеобразовательная школа № 2»  
Пирогова Т.В.



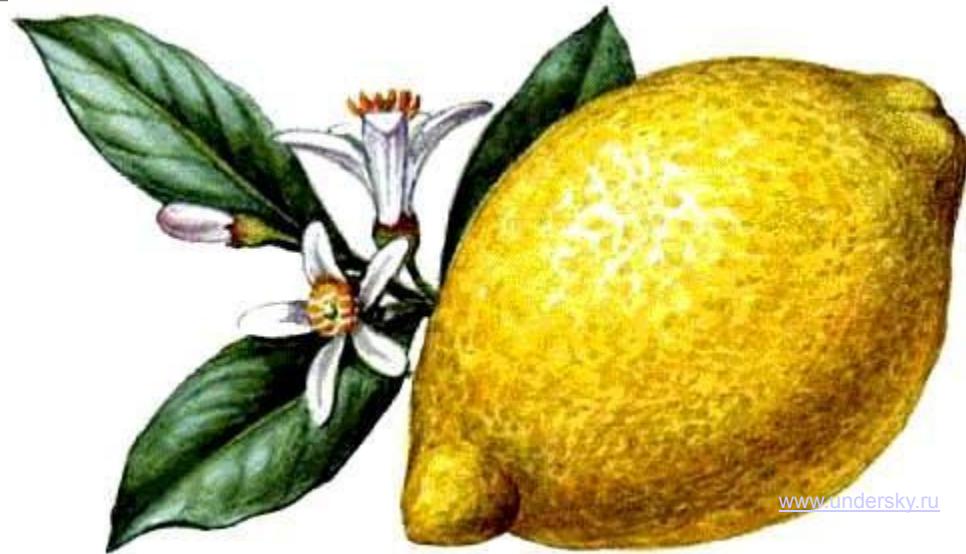
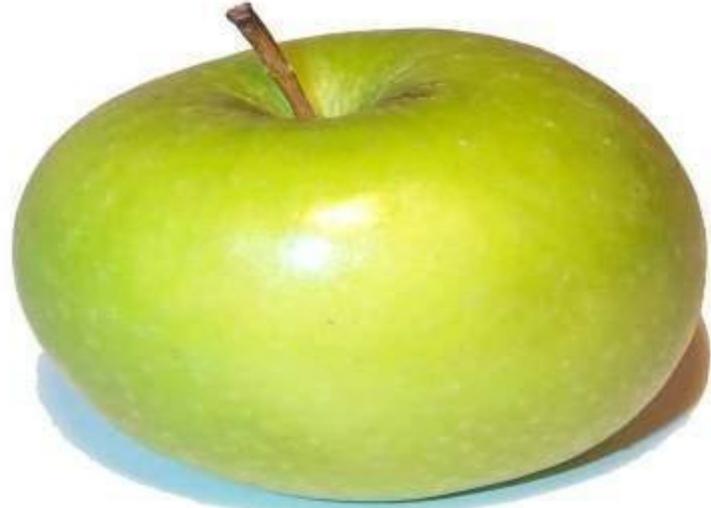
# Дайте характеристику оксидам

- Металла(неметалла)
- Солеобразующий  
(несолеобразующий)
- Кислотный (основный)
- $\text{MgO}$
- $\text{CO}$
- $\text{SiO}_2$
- $\text{CO}_2$
- $\text{N}_2\text{O}_5$
- $\text{Li}_2\text{O}$

Что общего есть у оксидов,  
расположенных в одной строке?

- CO NO N<sub>2</sub>O
- K<sub>2</sub>O Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub> CrO<sub>3</sub>
- MgO CaO CrO
- SO<sub>3</sub> P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

# Подумайте! Какой класс химических веществ мы будем изучать?

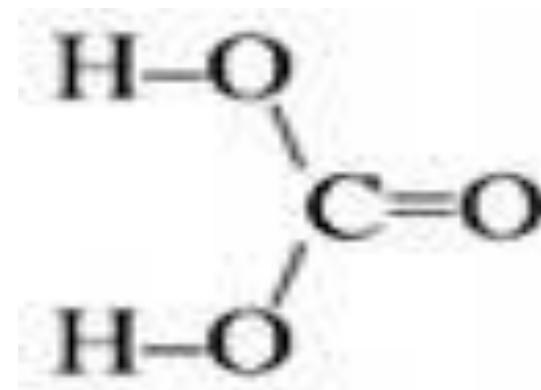
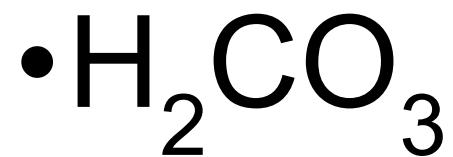


[www.udersky.ru](http://www.udersky.ru)



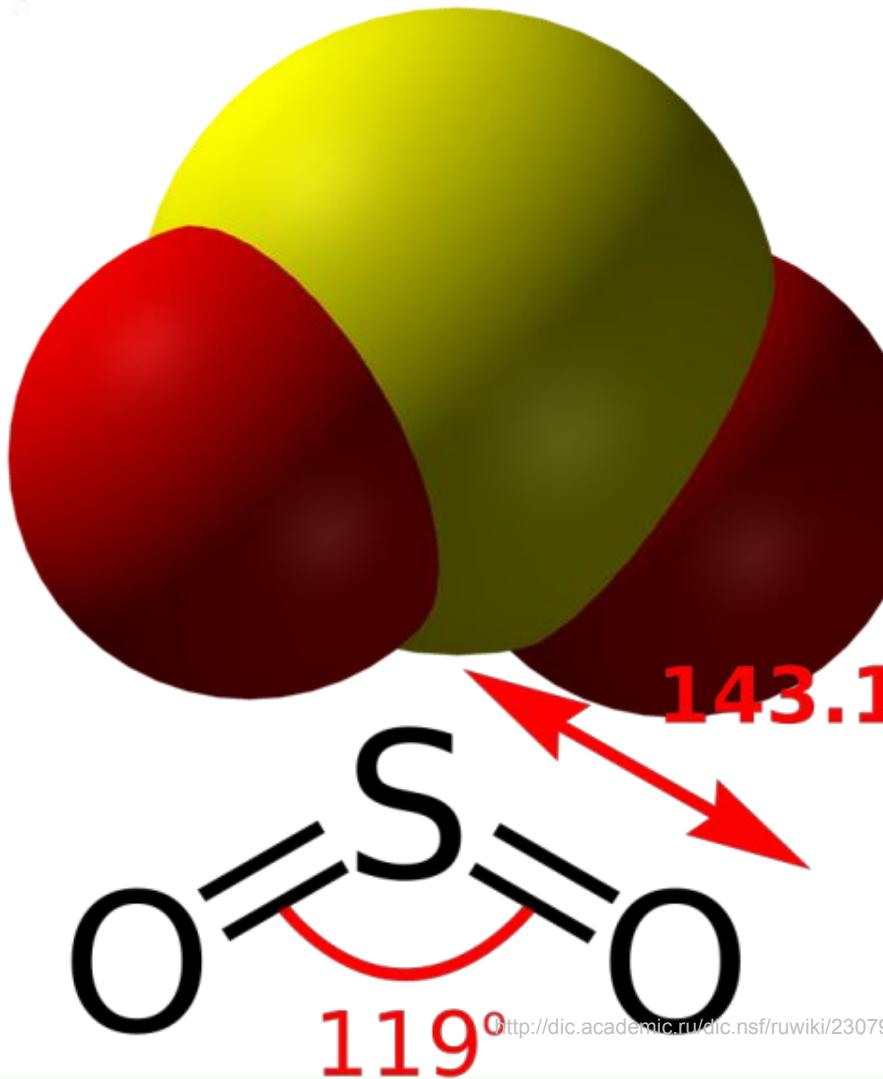
[www.clipart.net.ua](http://www.clipart.net.ua)

# Вспомните, что мы знаем о кислотах на примере

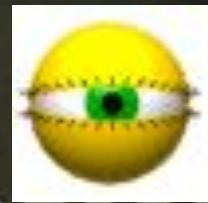


[him.1september.ru](http://him.1september.ru)

# Из какого класса веществ можно получить кислоту?



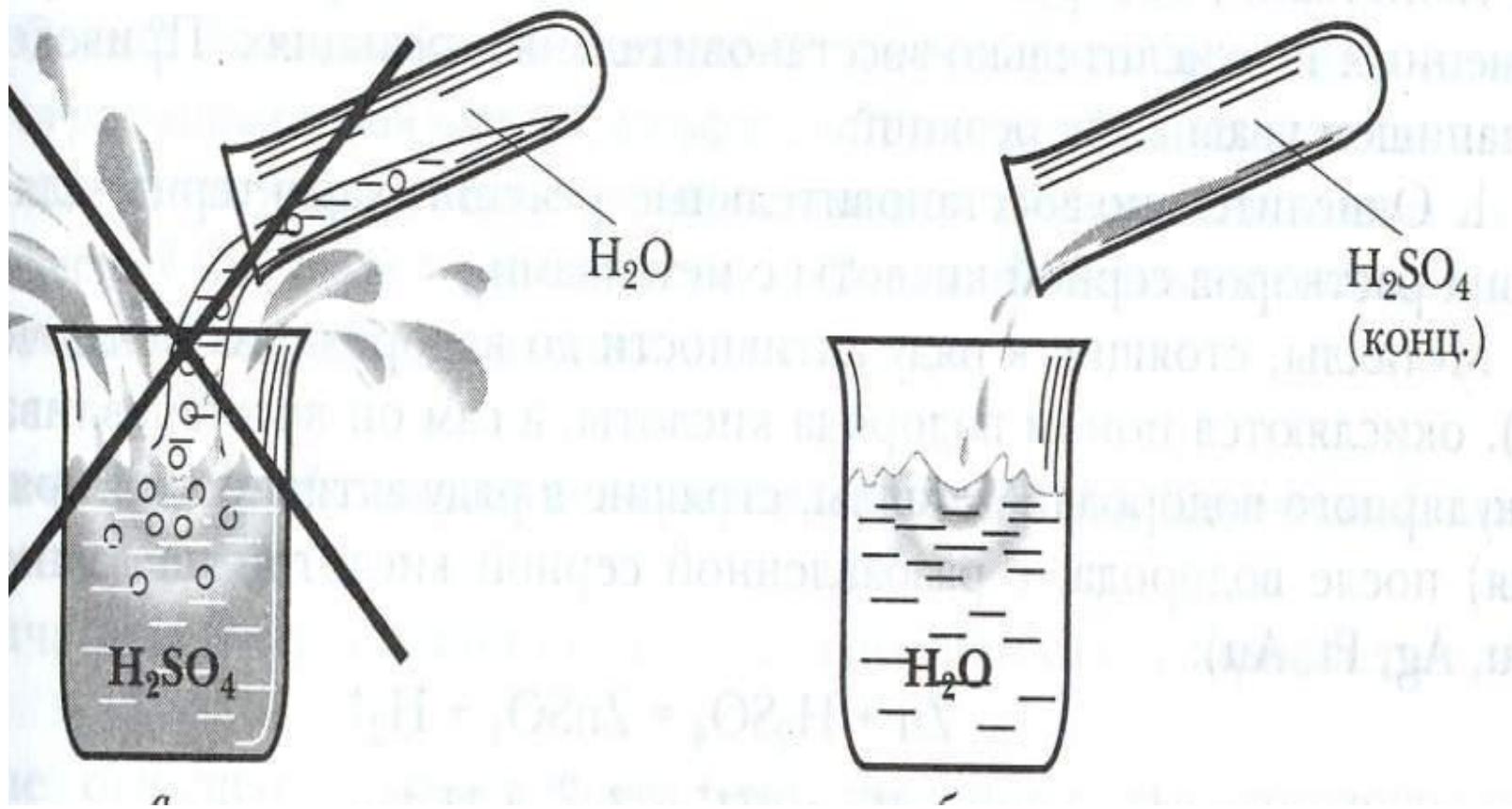




ANTIF.RU



# 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<sub>2</sub> в) HCl г) SO<sub>2</sub>
- 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



4

5