



# КИСЛОТЫ.

Презентация к уроку химии в 8 классе.  
Подготовила учитель химии ГБОУ  
СОШ №372 Московского района Санкт-  
Петербурга Язова О.В.

- Кислѳты — сложные вещества, которые состоят из атомов водорода, способных замещаться на атомы металлов и кислотных остатков. Они получили своё название из-за кислого вкуса большинства кислот.



# Названия кислот

	формула	название	Кисл. остаток	соль	названи е	Кисл. оксид
1	$F^-$					
2	$Cl^-$					
3	$Br^-$					
4	$I^-$					
5	$S^{-2}$					
6	$SO_4^{-2}$					
7	$SO_3^{2-}$					
8	$NO_3^-$					
9	$NO_2^-$					



# КЛАССИФИКАЦИЯ КИСЛОТ



# Классификация кислот по происхождению

- Неорганические :  
-соляная, серная,  
угольная, азотная  
и т.д.



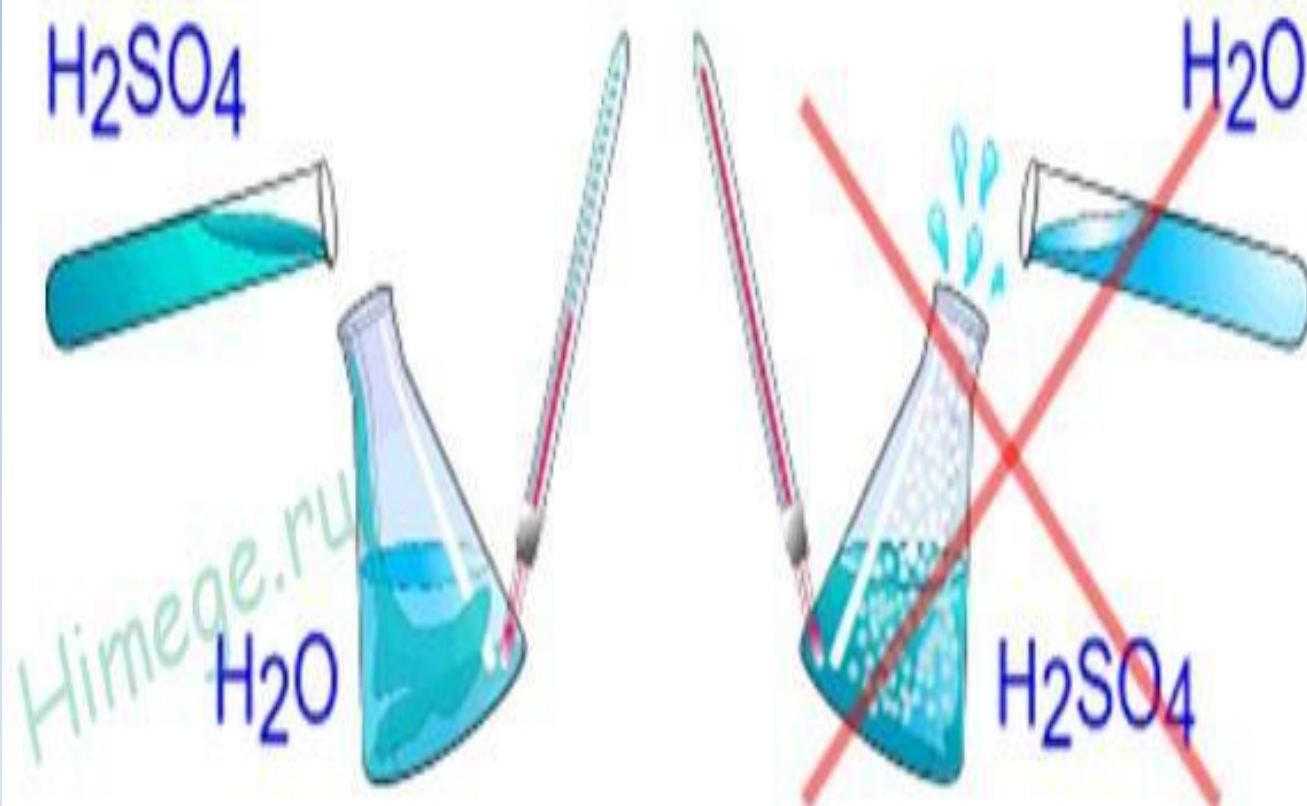
- Органические:  
-уксусная, яблочная.  
лимонная, муравьи-  
ная и т. д.





**Помните!**

**Кислоту вливают малыми порциями в воду, а не наоборот!**





## Первая помощь при ожоге едкими веществами.

Обильно промыть водой; ( $H_2SO_4$  – сначала удалить тканью, а затем промывать).

Удалить вещество с поверхности кожи.

Кислотами:

Промыть 2% раствором  $NaHCO_3$  (пищевая сода);

Наложить повязку из раствора фурацилина.

Щелочами:

Промыть 2% раствором уксусной кислоты.

# Химические свойства кислот:

## 1. Меняют цвет индикаторам

индикатор	Изменение цвета в кислой среде
метилоранж	малиновый
фенолфталеин	Не изменился
лакмус	красный



# Применение кислот



# Спасибо за внимание

- Домашнее задание: § 20 стр.71

# Использованные материалы

- [hilib.znate.ru](http://hilib.znate.ru)
- [m.1september.ru](http://m.1september.ru)
- [chemistry99.narod.ru](http://chemistry99.narod.ru)
- <https://ru.wikipedia.org/wiki/>