



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.

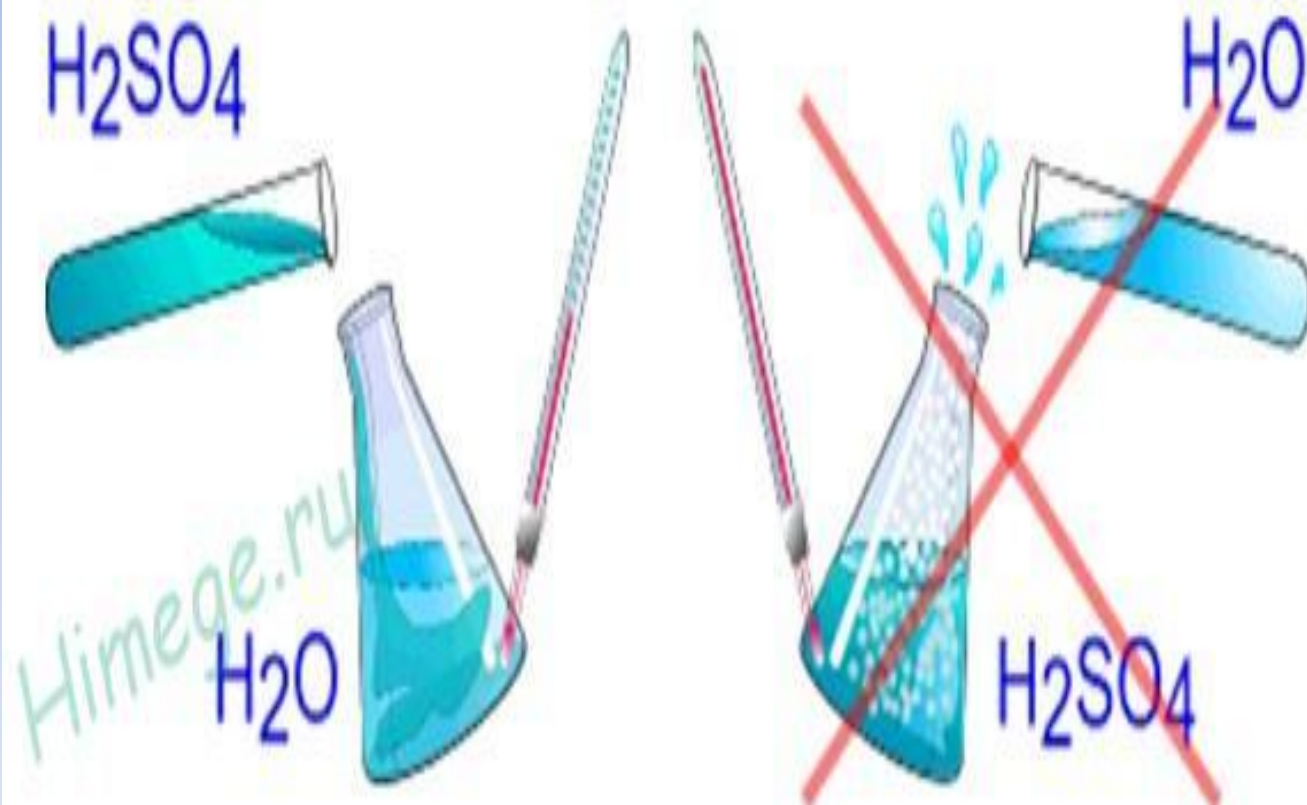


- Органические:
-уксусная, яблочная.
лимонная, муравьи-
ная и т. д.



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
- m.1september.ru
- chemistry99.narod.ru
- <https://ru.wikipedia.org/wiki/>