

Классы неорганических соединений

ОКСИДЫ

ОСНОВАНИЯ

КИСЛОТЫ

СОЛИ

Что такое оксиды?

Что такое основания?

- **Вы любите фрукты?**

- Почему у фруктов кислый вкус?





Что такое КИСЛОТА?



**Какие бывают
КИСЛОТЫ?**

Кислоты. Состав и классификация.

урок по химии 8 класс



Цель урока:

- *дать определение кислотам;*
- *рассмотреть состав кислот;*
- *классифицировать кислоты;*
- *узнать физические свойства кислот;*
- *ознакомиться с формулами и названиями основных неорганических кислот.*



Определение, состав и классификация кислот.

H_3PO_4	H_2CO_3	Fe_2O_3
CO_2	H_2S	$\text{Ba}(\text{OH})_2$
H_2SiO_3	SO_2	HCl



Что такое КИСЛОТА?



(молекулы кислот образованы атомами водорода и кислотным остатком)

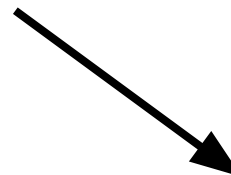
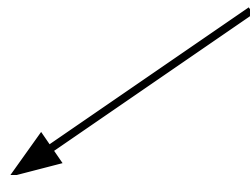
КИСЛОТЫ

**– ЭТО СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА,
СОСТОЯЩИЕ ИЗ АТОМОВ
ВОДОРОДА, СОЕДИНЕННЫХ С
КИСЛОТНЫМ ОСТАТКОМ.**



КИСЛОТЫ

(по наличию кислорода)



безкислородные



кислородсодержащие



КИСЛОТЫ

(по наличию водорода)

Одноосновные



Двухосновные



Трёхосновные



Вывод:

Кислоты делятся на кислородсодержащие и безкислородные по наличию кислорода; на *одноосновные*, *двухосновные* и *трёхосновные* по количеству атомов водорода.





Бесцветны
е жидкости

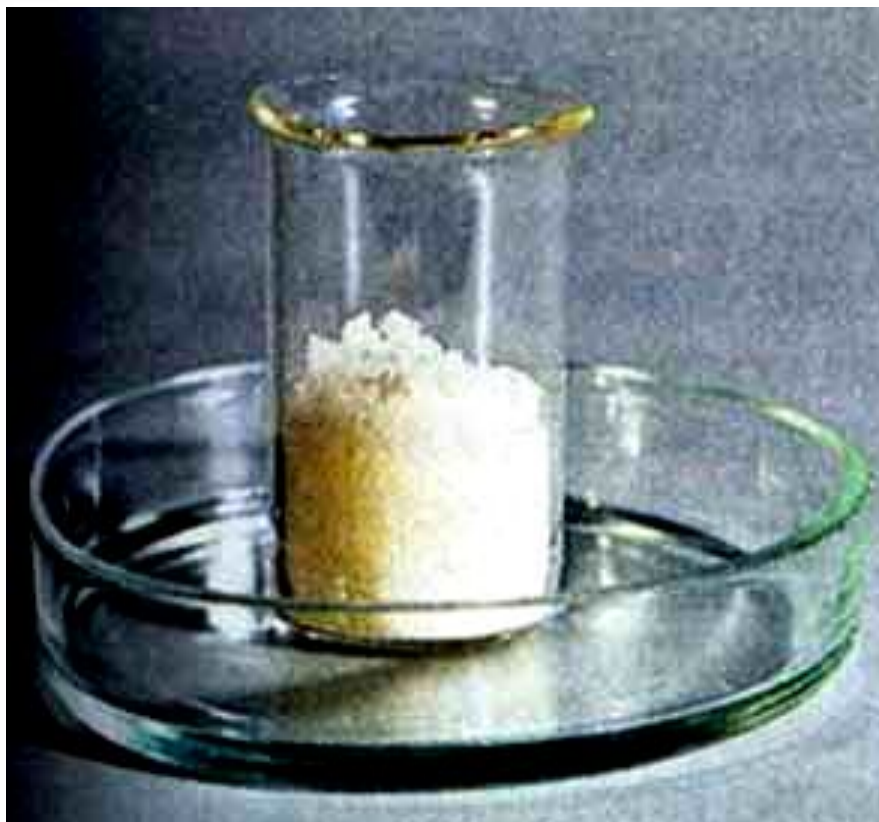
Есть
твёрдые
кислоты

**Физические
свойства
кислот**

Почти все
растворимы

кислые

Интересный опыт:



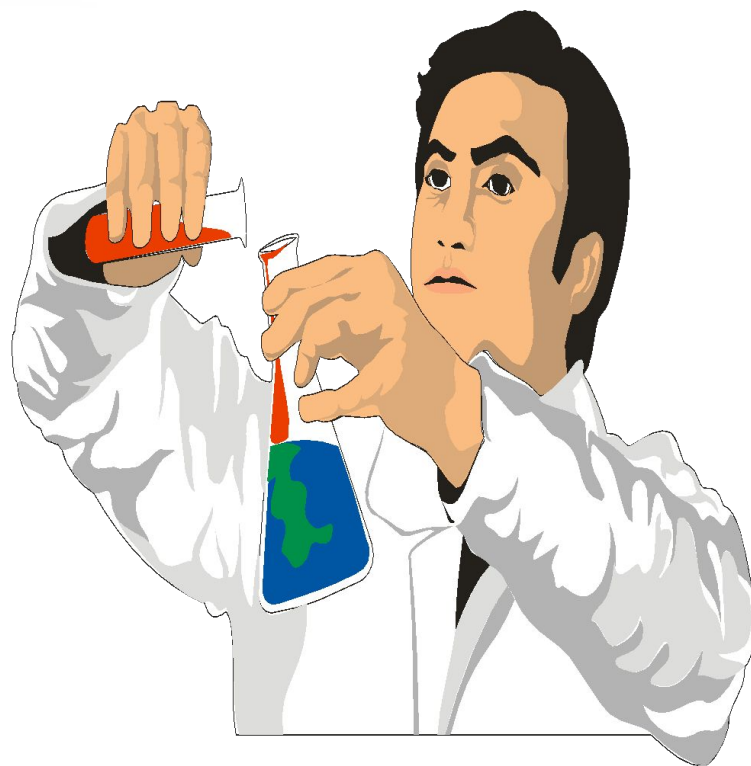
*Что произойдет,
если к сахару
добавить
концентрированную
серную кислоту?*



Концентрированная серная кислота обугливает органические вещества.



- **ЗАПОМНИ ПРАВИЛО ПРИГОТОВЛЕНИЯ РАСТВОРОВ КИСЛОТ:**
- **КИСЛОТУ ЛЕЙ В ВОДУ!**



Итог урока

7 баллов – «5»

6-5 баллов – «4»

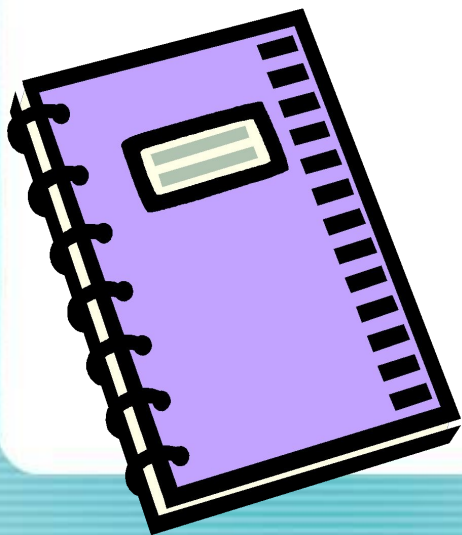
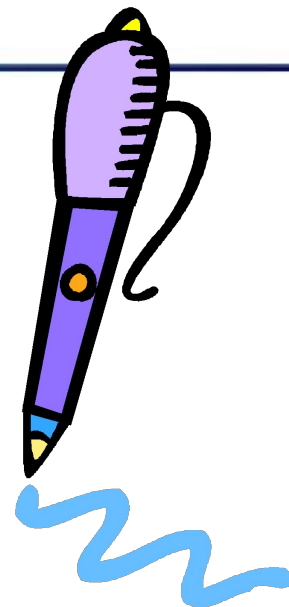
4 балла – «3»



Домашнее задание:

§ 32, упр. 1,8 стр. 104

учить формулы и названия кислот





Благодарю вас за работу на уроке!