

# Классы неорганических соединений

```
graph TD; A[Классы неорганических соединений] --> B[ОКСИДЫ]; A --> C[ОСНОВАНИЯ]; A --> D[КИСЛОТЫ]; A --> E[СОЛИ];
```

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.

|                          |                         |                          |
|--------------------------|-------------------------|--------------------------|
| $\text{H}_3\text{PO}_4$  | $\text{H}_2\text{CO}_3$ | $\text{Fe}_2\text{O}_3$  |
| $\text{CO}_2$            | $\text{H}_2\text{S}$    | $\text{Ba}(\text{OH})_2$ |
| $\text{H}_2\text{SiO}_3$ | $\text{SO}_2$           | $\text{HCl}$             |



# Что такое КИСЛОТА?



(молекулы кислот образованы атомами водорода и кислотным остатком)

# КИСЛОТЫ

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

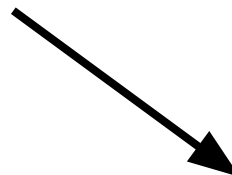
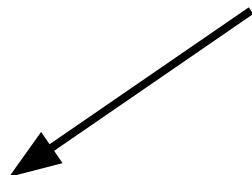






# КИСЛОТЫ

(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

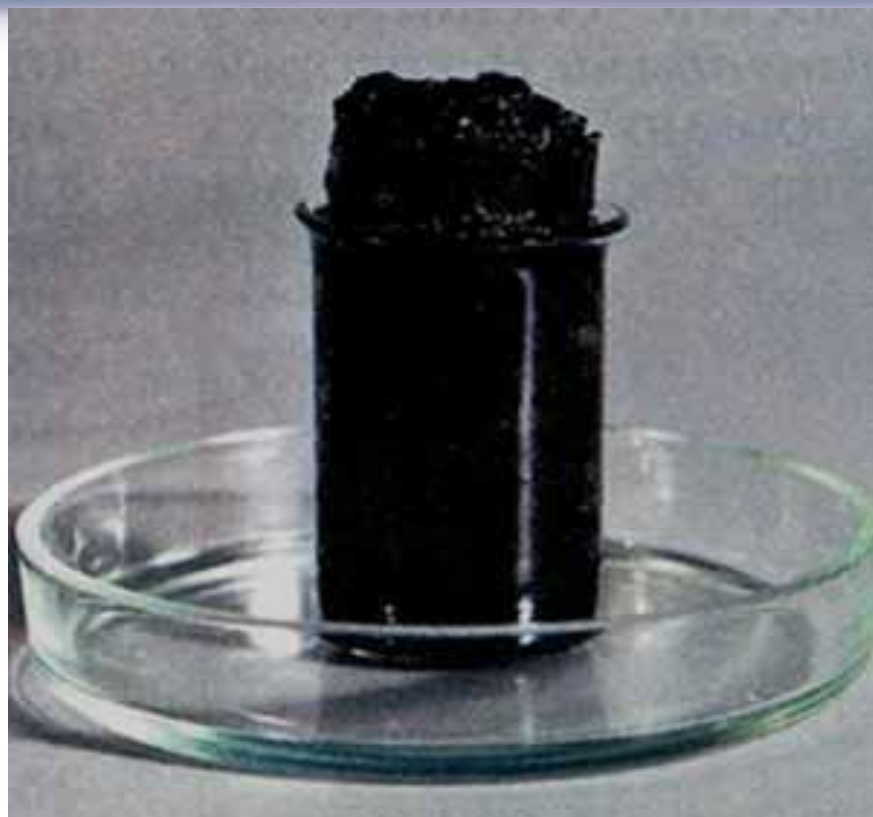
кислые

# *Интересный опыт:*



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

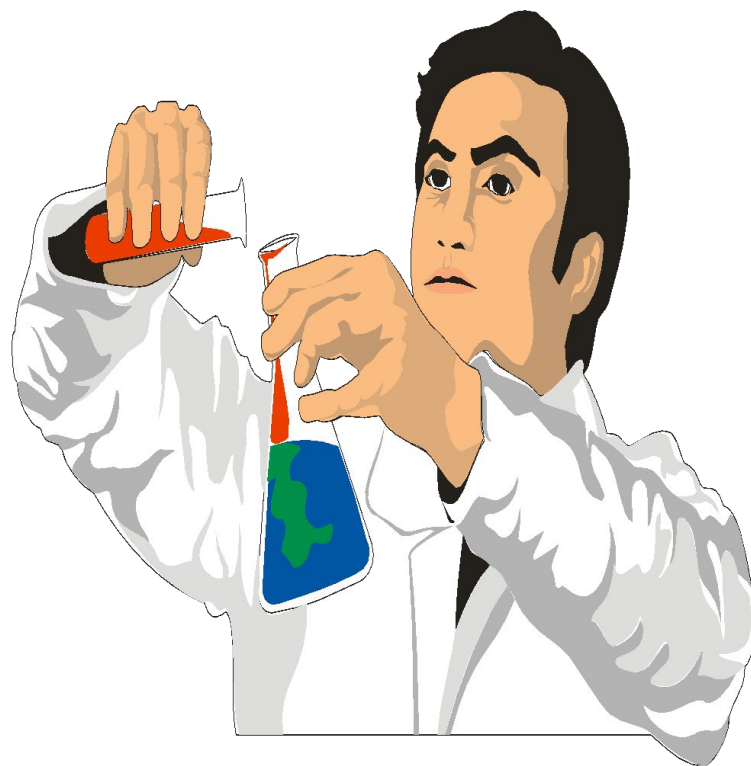




***Концентрированная серная кислота обугливает органические вещества.***



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



# *Итог урока*

**7 баллов – «5»**

**6-5 баллов – «4»**

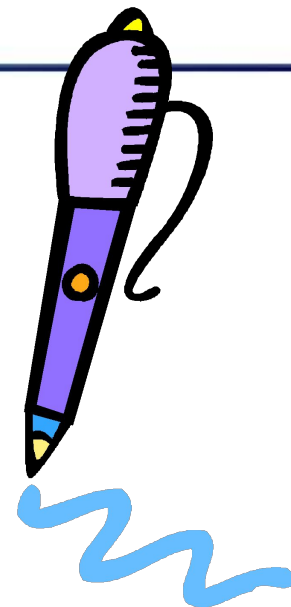
**4 балла – «3»**



***Домашнее задание:***

***§ 32, упр. 1,8 стр. 104***

***учить формулы и названия кислот***







**Благодарю вас за работу на уроке!**