

# ***Химические свойства кислот.***

***(открытый урок в 8 классе)***

учитель химии  
МБОУ «СОШ №4»  
Находкинского ГО  
Приморского края  
**Алексеева Елена  
Дмитриевна**



# Цель урока:

- Рассмотреть общие и особые свойства кислот.
- Продолжить учиться составлять уравнения химических реакций.
- Повторить классы веществ и типы химических реакций.

- По каким признакам можно классифицировать кислоты?
- Классифицируйте по всем признакам серную кислоту (табл. 10 стр.210).
- Укажите кислоту, которая не соответствует признаку, объединяющему две другие:  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HCl}$ .

- Определить с помощью индикаторной бумаги, в какой из трех пробирок находится кислота.
- Как меняет свою окраску в кислой среде лакмус? Метиловый оранжевый? Фенолфталеин?





- Напишите уравнения ЭД серной и соляной кислот. Чем они похожи?
- Дайте определение кислот с точки зрения ЭД.

# Общие свойства кислот





1. Взаимодействие с металлами:

***кислота + металл → соль + водород.***

(р. замещения)

# Свойства азотной и конц. серной кислот.



2. Взаимодействие с оксидами металлов:

**оксид металла + кислота → соль + вода** (р. обмена)

3. Взаимодействие с основаниями:

**основание + кислота → соль + вода** (р. обмена)

# Особые свойства КИСЛОТ.



1. Взаимодействие с солями:

***соль + кислота → новая соль  
+ новая кислота*** (р. обмена)

# КИСЛОТА

металл

соль

ОКСИД

ОСНОВАНИЕ

металла



кислота + ... → водород

кислота + ... → соль

кислота + ... → вода

Домашнее задание:

стр. 211-214 учебника, дописать уравнения в тетради.





