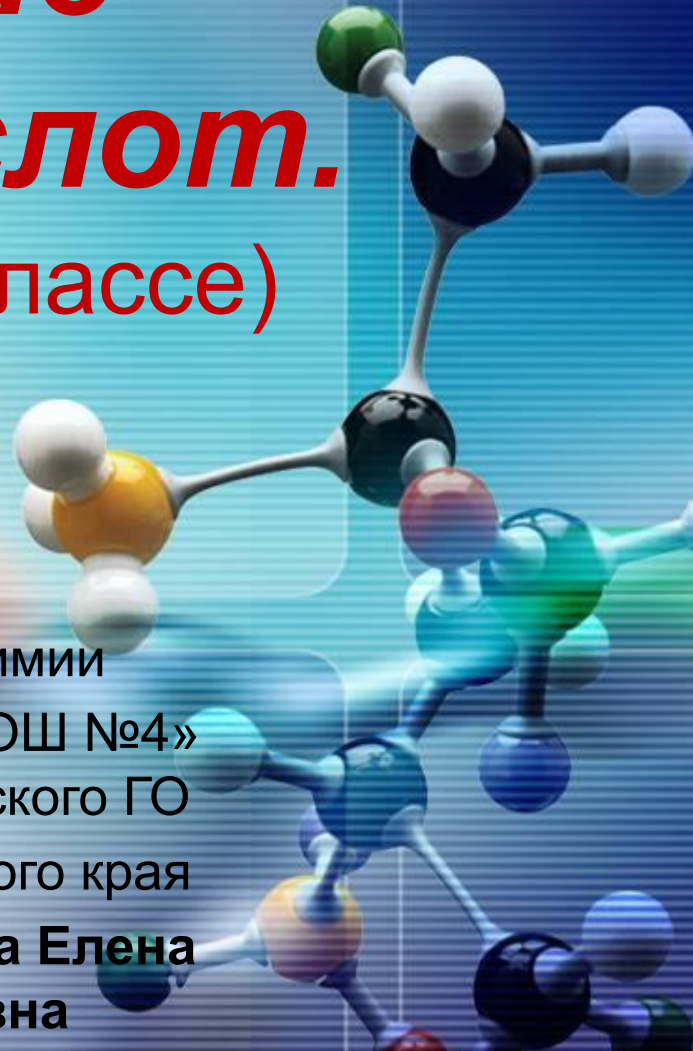


Химические свойства кислот.

(открытый урок в 8 классе)

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



Цель урока:

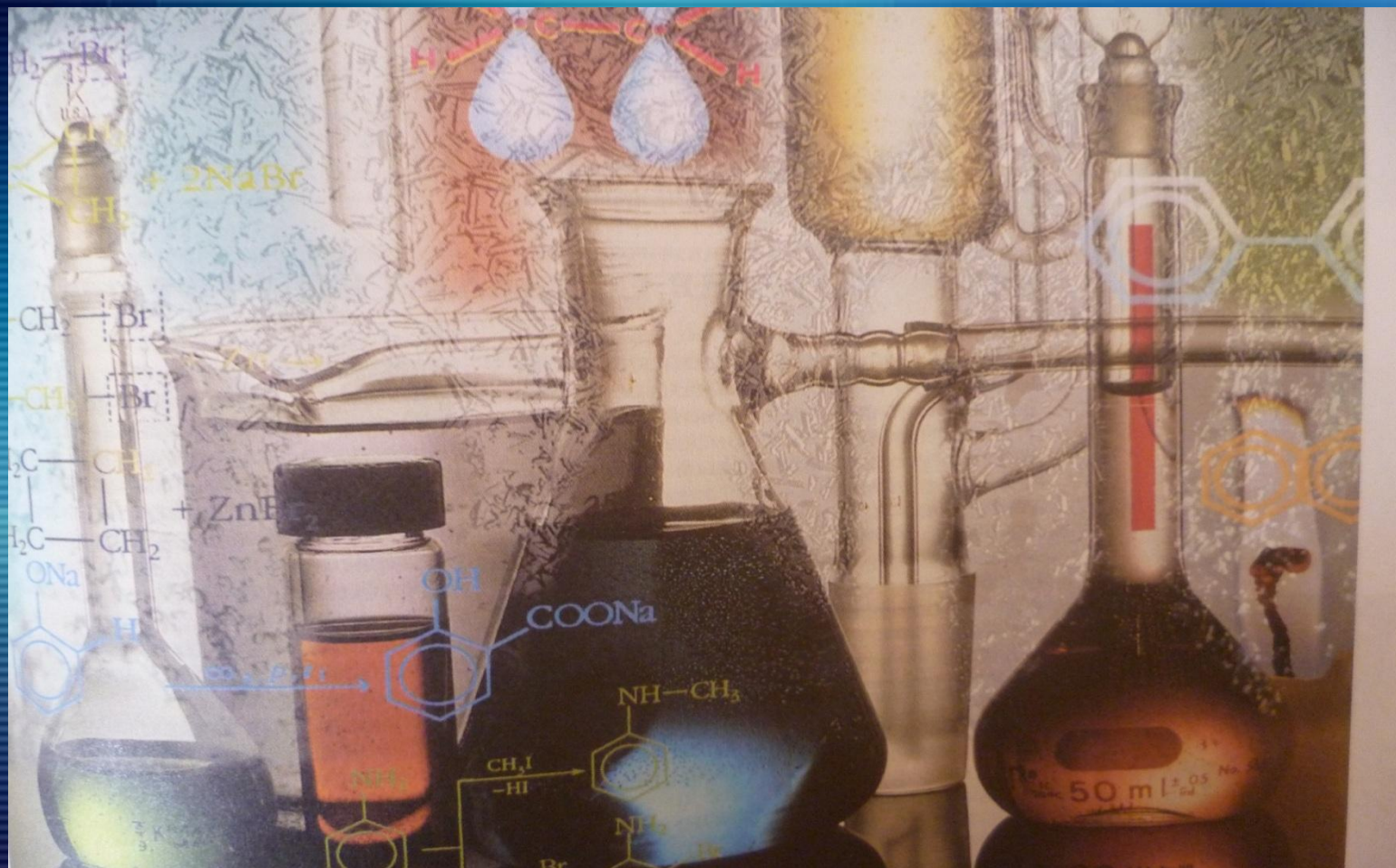
- Рассмотреть общие и особые свойства кислот.
- Продолжить учиться составлять уравнения химических реакций.
- Повторить классы веществ и типы химических реакций.

- 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: HNO_3 , H_2SO_4 , HCl .

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



- Какие правила ТБ нужно соблюдать при работе с кислотами?



- 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.

