

8 КЛАСС

Основания, их состав и название.

УРОК ИЗУЧЕНИЯ
НОВОГО
МАТЕРИАЛА

МОУ СОШ №29 «Университетская», г.
Липецк

Учитель химии Морозова
И.О.

Цель урока:

- *1. Познакомить учащихся с новым классом неорганических соединений – основаниями.*
- *2. Рассмотреть классификацию, состав и номенклатуру оснований.*

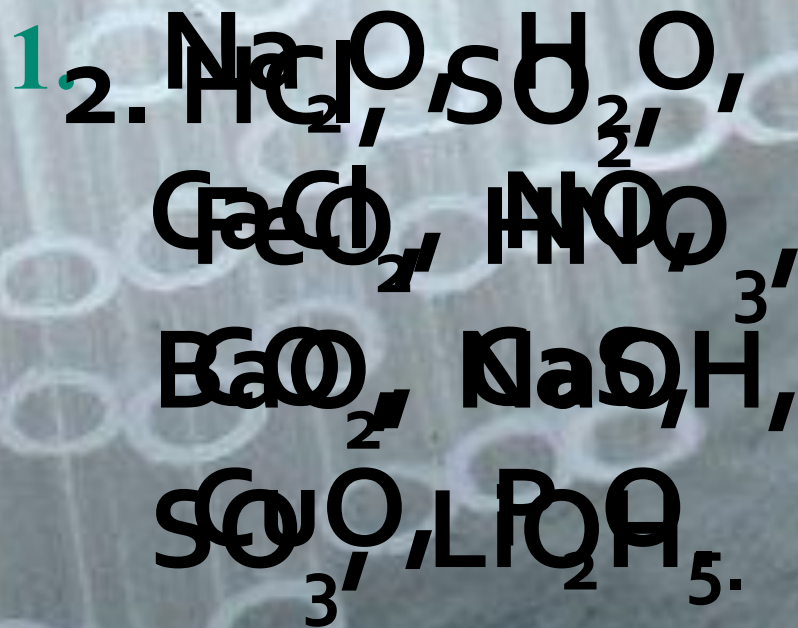


- □ 5. Составьте формулы:
- □ 6. Приведите формулы соединений при
- □ 7. углекислотогаза, негашеной азота
- извест(II), (IV), оксид азота(II).





Выпишите отдельно оксиды металлов и оксиды неметаллов и дайте им название.



ОСНОВАНИЯ -



СЛОЖНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ,
СОСТОЯЩИЕ ИЗ АТОМОВ
МЕТАЛЛОВ, СОЕДИНЕННЫХ
С ОДНОЙ ИЛИ
НЕСКОЛЬКИМИ
ГИДРОКСОГРУППАМИ (ОН-
ГРУППАМИ)

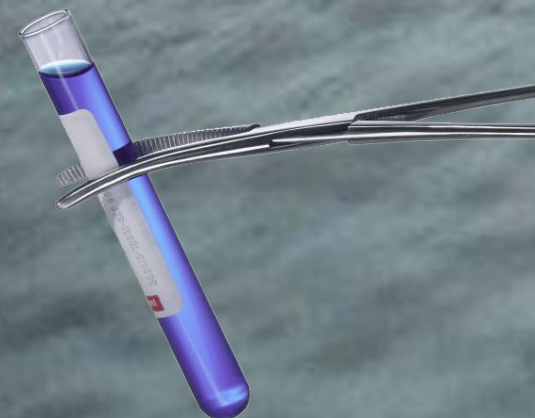
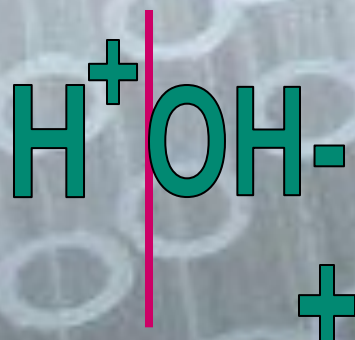


Схема образования гидроксида натрия:

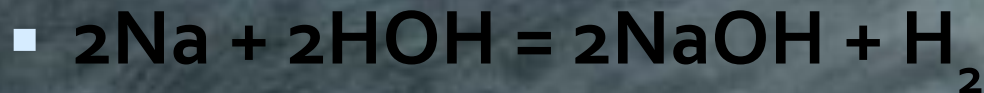
структурная формула воды (H_2O): $\text{H} - \text{O} - \text{H}$



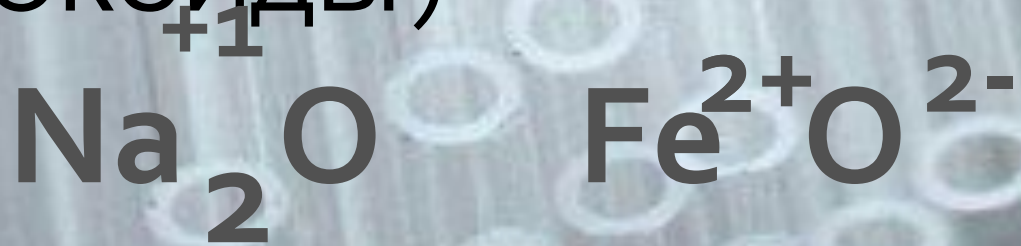
+

Na

ГИДРОКСИД
НАТРИЯ



Оксидам металла соответствуют
основания: (ОСНОВНЫЕ
ОКСИДЫ)



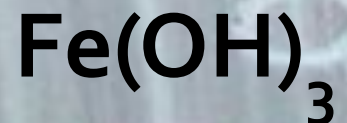
Составьте основания из оксидов: ZnO , Li_2O , MgO .

Попробуйте самостоятельно составить оксиды из оснований: CuOH , $\text{Cu}(\text{OH})_2$

Название оснований
ГИДРОКСИД
+
НАЗВАНИЕ МЕТАЛЛА
В РОДИТЕЛЬНОМ ПАДЕЖЕ
+
ВАЛЕНТНОСТЬ
РИМСКИМИ ЦИФРАМИ



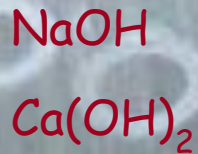
Назовите основания:



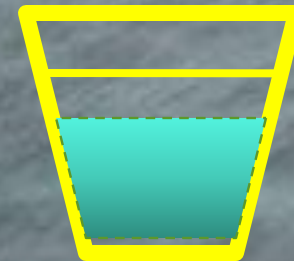
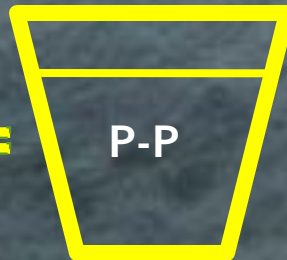
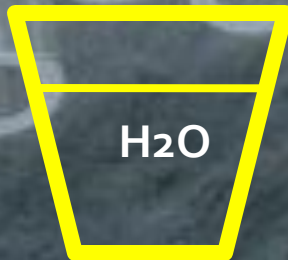
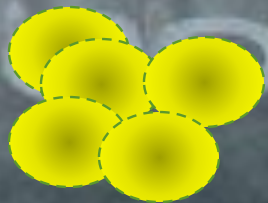
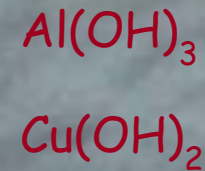
Классификация оснований

По растворимости в воде

Растворимые в воде
(щелочи)



Нерастворимые в воде



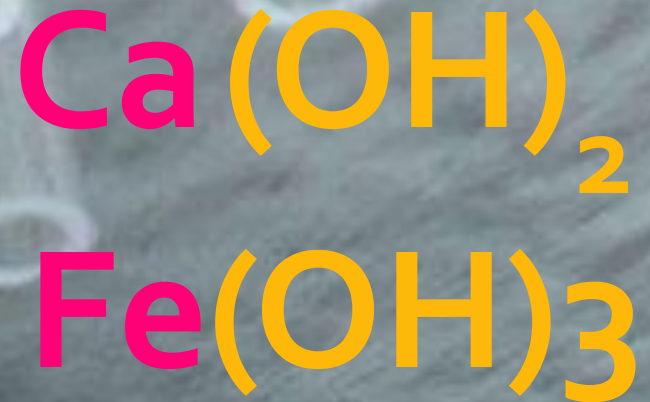
ОСАДОК

Классификация оснований

По числу гидроксид-ионов

←
однокислотные

→
многокислотные



КАЧЕСТВЕННАЯ РЕАКЦИЯ НА OH^-

Индикатор – вещество, меняющее свой цвет в зависимости от среды.

лакмус



фенолфталеин



метилоранжевый



Вам выданы три пробирки. Определите, где находится едкий натр.

ЗАКРЕПЛЕНИЕ



2. Какими по растворимости
354 могут быть основания? Укажите:
4. бывают основания?
Основания:
 LiOH , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, BaO , Cr_2O_3 .

ЗАДАНИЕ НА ДОМ

Параграф 25

Упражнения №1,2,5

стр. 84

