

*Основания как электролиты*

# Сегодня на уроке вы

- Повторите, что такое основания
- Вспомните классификацию оснований
- Закрепите знания о свойствах оснований
- Поупражняйтесь в написании ионных уравнений

# Составьте определение оснований

- это электролиты,
- в водных растворах на катионы
- Основания –
- которые диссоциируют
- и анионы гидроксогрупп.
- металлов

- Основания – это электролиты, которые диссоциируют в водных растворах на катионы металлов и анионы гидроксогрупп.

На какие группы можно разделить основания, формулы которых:

$\text{Al(OH)}_3$ ;  $\text{KOH}$ ;  $\text{Ba(OH)}_2$ ;  $\text{Cu(OH)}_2$ ;  $\text{NaOH}$ ;  
 $\text{Fe(OH)}_3$ ?

Растворимые в воде

$\text{KOH}$   
 $\text{Ba(OH)}_2$   
 $\text{NaOH}$

Нерастворимые

$\text{Al(OH)}_3$   
 $\text{Fe(OH)}_3$   
 $\text{Cu(OH)}_2$

Однокислотные

$\text{KOH}$   
 $\text{NaOH}$

Двухкислотные

$\text{Ba(OH)}_2$   
 $\text{Cu(OH)}_2$

Трехкислотные

$\text{Al(OH)}_3$   
 $\text{Fe(OH)}_3$

## Выберите правильный ответ

1. Найдите формулу гидроксида натрия:

NaCl Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> NaHCO<sub>3</sub> NaOH

2. Какие ионы вызывают щелочную реакцию раствора?

K<sup>+</sup>; Na<sup>+</sup>; OH<sup>-</sup>; H<sup>+</sup>.

3. В каком растворе лакмус станет синим?

Cu(OH)<sub>2</sub> KOH Al(OH)<sub>3</sub> Zn(OH)<sub>2</sub>

4. Сколько ионов получится при диссоциации 1 моль гидроксида бария Ba(OH)<sub>2</sub> ?

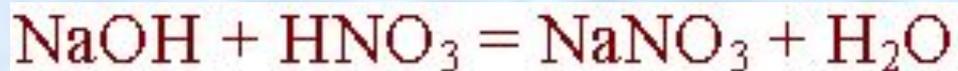
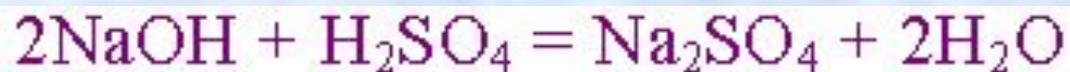
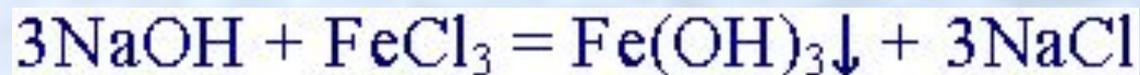
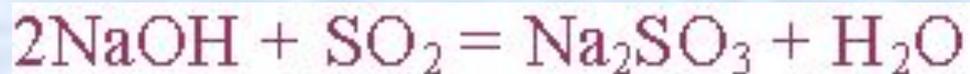
1 моль 2 моль 3 моль 4 моль

С какими из предложенных веществ будет реагировать гидроксид натрия NaOH:

NaCl; Mg; Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; CuO; Ba(OH)<sub>2</sub>; SO<sub>2</sub>;  
K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>; FeCl<sub>3</sub>; H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>; KOH; HNO<sub>3</sub>.

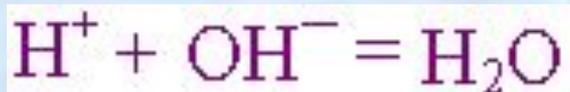
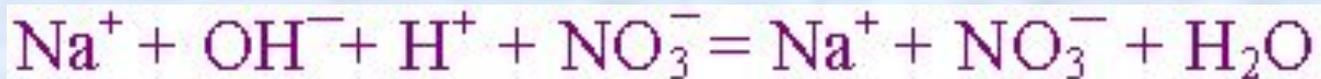
Напишите уравнения возможных реакций.  
Найдите среди них реакции нейтрализации.

## Проверка:

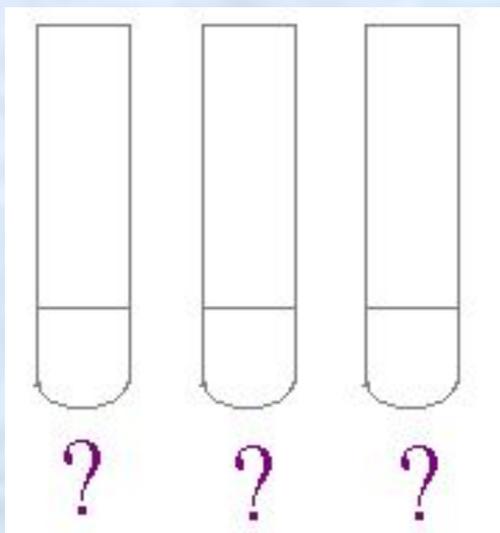
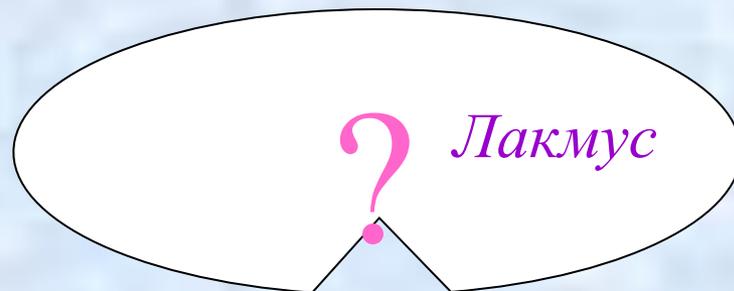


## Какие реакции называются реакциями ионного обмена?

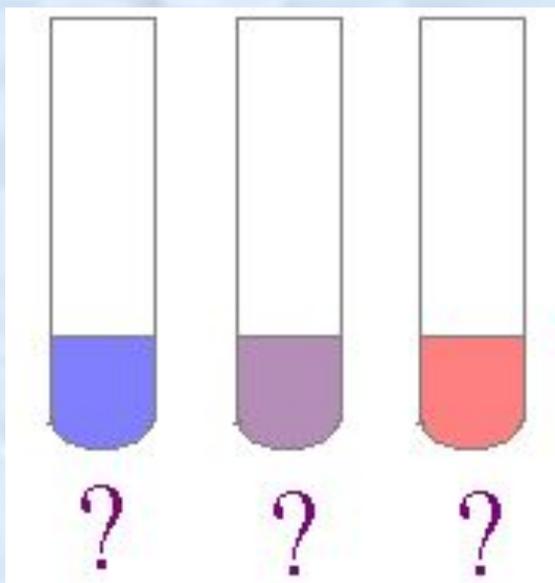
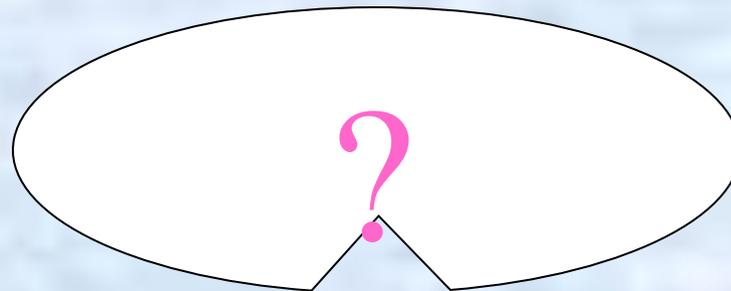
- Для последней реакции запишите уравнения в ионной форме.



Решите экспериментальную задачу.



В какой пробирке  
кислота? Щелочь?  
Вода?



Кислота

Щелочь

Вода



## Домашнее задание:

- Изучить § 39.
- Выучить «шпаргалку».
- Составить 3-5 тестовых заданий по теме с выбором одного правильного ответа.