

Гидролиз солей

11 класс

Гидроли

3

«гидро» - вода

«лизис» - разложение
(изменение) -
Me R

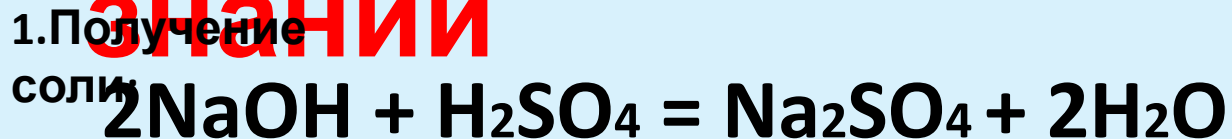
| | |
|-------|------|
| катио | анио |
| н | н |

Актуализация

ЗНАНИЙ

1. Получение

соли



ОСНОВАН

КИСЛОТ

СОЛ

2. Найти третье

а

ь

лишнее:

NaOH

Zn~~X~~(H)₂

Ca(OH)₂

H~~X~~(O)₃

HCl

H₂SO₄

Лабораторный опыт

Бланк исследования

| № | соль | Цвет лакмуса | Среда в растворе | вывод |
|---|---------------------------------|--------------|------------------|------------------|
| 1 | NaCl | Не меняется | нейтральн | Гидролиз не идет |
| 2 | Na ₂ CO ₃ | сини й | щелочна | Гидролиз идет |
| 3 | MgCl ₂ | красны й | кисла | Гидролиз идет |



Вывод

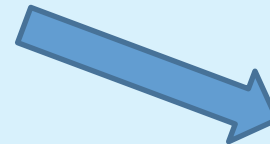
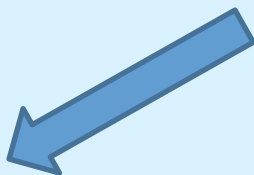
Опорная схема

Растворимая соль +
 H_2O



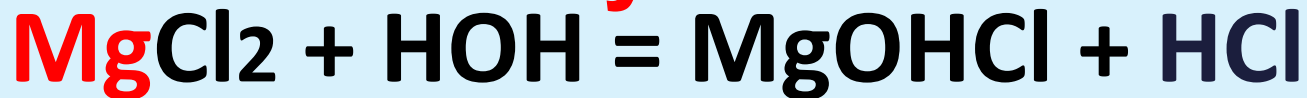
гидроли

3



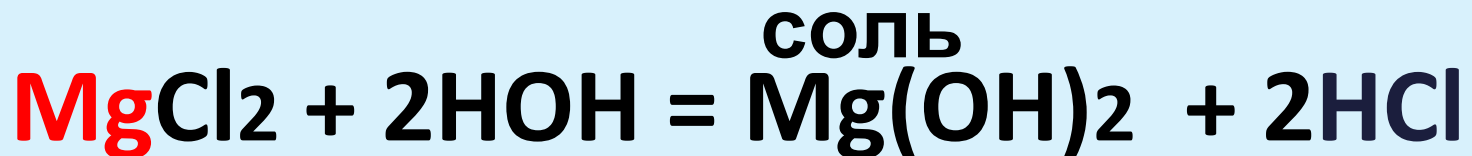
Как записать уравнение гидролиза
для соли образованной *слабым*
основанием
и сильной кислотой?

Гидролиз по
катиону



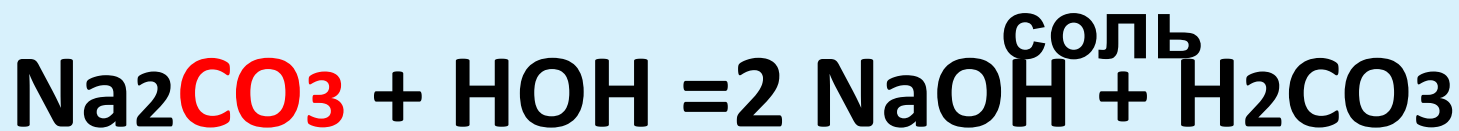
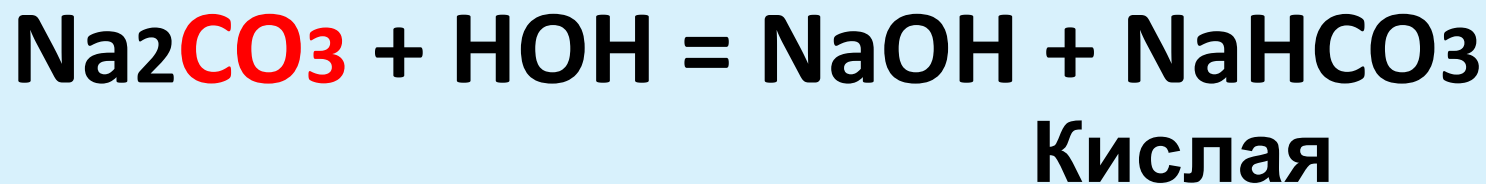
Основная

соль



Как записать уравнение гидролиза
для соли образованной **сильным**
основанием
и слабой кислотой?

Гидролиз по
аниону



Как записать уравнение гидролиза
для соли образованной **сильным**
основанием
и сильной кислотой?

Гидролиз **не**
идёт



Опорная схема

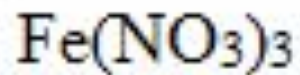
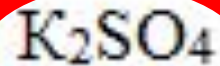
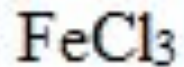
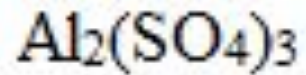
Среда по сильному, гидролиз по
слабому



Закреплен

ИЭЭ, ВОПРОС
№21

Нейтральную среду
имеет водный
раствор:



ЕГЭ, вопрос

№30

Установите соответствие между названием соли и её отношением к гидролизу:

1. Na_2CO_3

2. K_2SO_4

3. AlCl_3

4. $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$

А

Б.

В.

гидролиз по катиону

гидролиз по аниону

гидролиз не происходит

Растворимая
Соль + вода

Гидроли

Me R
Слабое основание Слабая кислота
Гидролиз по катиону
и по аниону

**Соль
образованная
слабым
основанием
и
слабой кислотой**

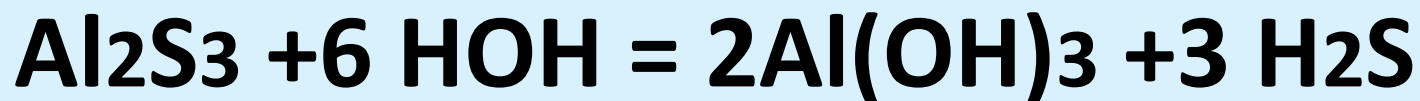
Me R
Сильное основание Слабая кислота
Среда щелочная
Гидролиз по аниону

Me R
Слабое основание Сильная кислота
Среда кислая
Гидролиз по катиону

Me R
Сильное основание Сильная кислота
Среда нейтральная
Гидролиз не идёт

3 соли

Уравнение гидролиза
для соли образованной *слабым*
основанием
и слабой кислотой



Гидролиз по **катиону** и по
аниону