

# Гидролиз солей

11 класс

# Гидроли

## 3

«гидро» - вода

«лизис» - разложение  
(изменение) -  
Me R

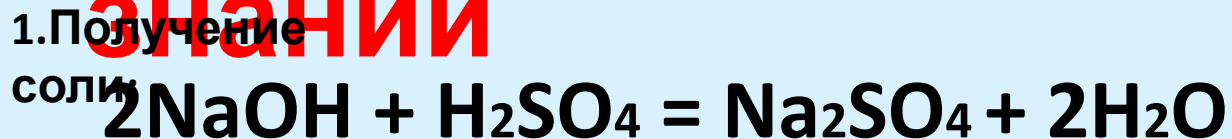
катио	анио
н	н

# Актуализация

## ЗНАНИЙ

1. Получение

соли



ОСНОВАН

КИСЛОТ

СОЛ

2. Найти третье

а

ь

лишнее:

NaOH

Zn~~X~~(H)<sub>2</sub>

Ca(OH)<sub>2</sub>

H~~X~~(O)<sub>3</sub>

HCl

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

# Лабораторный опыт

## Бланк исследования

№	соль	Цвет лакмуса	Среда в растворе	вывод
1	NaCl	Не меняется	нейтральн	Гидролиз не идет
2	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	сини й	ая щелочна	Гидролиз идет
3	MgCl <sub>2</sub>	красны й	Я кисла	Гидролиз идет



# Вывод

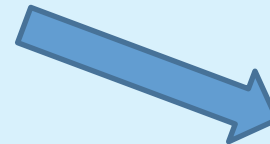
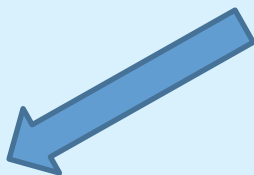
## Опорная схема

Растворимая соль +  
 $H_2O$



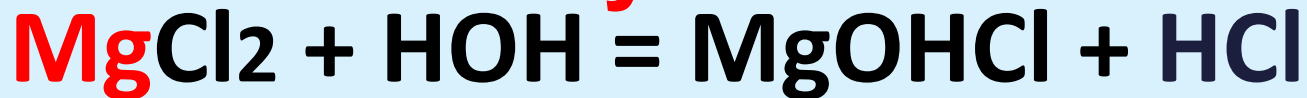
гидроли

3



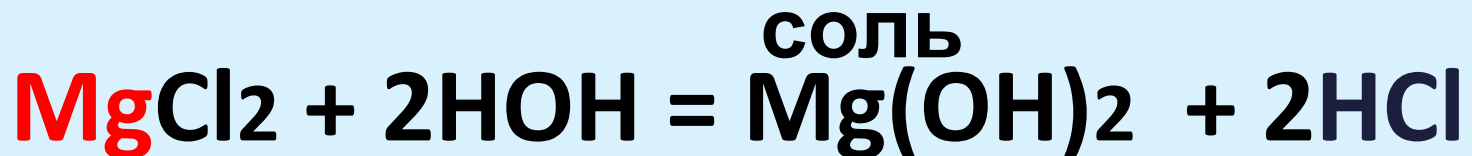
Как записать уравнение гидролиза  
для соли образованной *слабым*  
*основанием*  
*и сильной кислотой?*

Гидролиз по  
**катиону**



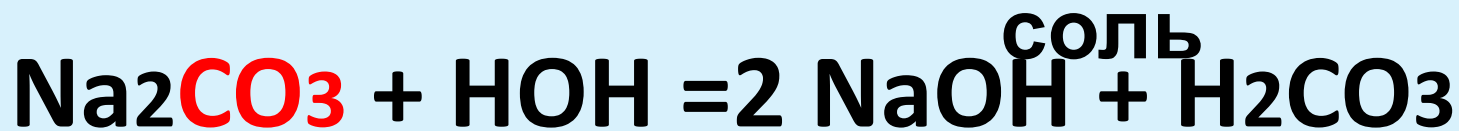
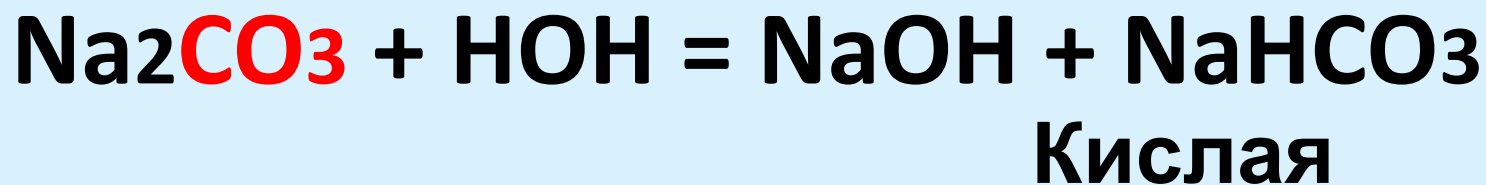
Основная

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

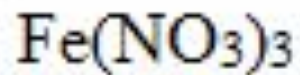
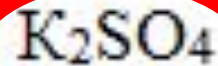
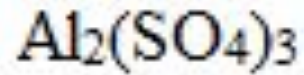
Среда по сильному, гидролиз по  
слабому



# Закреплен

ИЭЭ, ВОПРОС  
№21

Нейтральную среду  
имеет водный  
раствор:



ЕГЭ, вопрос

№30

Установите соответствие между названием соли и её отношением к гидролизу:

1.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

2.  $\text{K}_2\text{SO}_4$

3.  $\text{AlCl}_3$

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

А гидролиз по катиону

Б гидролиз по аниону

В гидролиз не происходит

А

Б

В

Растворимая  
Соль + вода

Гидроли

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

**Соль  
образованная  
слабым  
основанием  
и  
слабой кислотой**

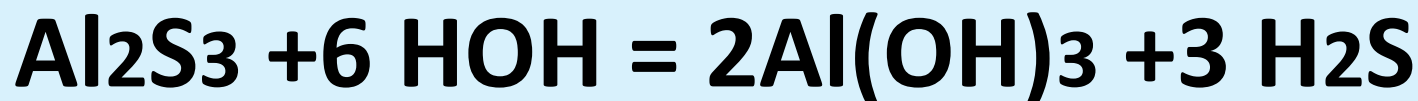
**Me R**  
Сильное основание      Слабая кислота  
Среда щелочная  
Гидролиз по аниону

**Me R**  
Слабое основание      Сильная кислота  
Среда кислая  
Гидролиз по катиону

**Me R**  
Сильное основание      Сильная кислота  
Среда нейтральная  
Гидролиз не идёт

соли

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



Гидролиз по **катиону** и по  
**аниону**