

***Всё познаётся в
сравнении.***

Гидролиз солей

11 класс



Цели урока:

- Ознакомиться с понятием гидролиза солей.
- Рассмотреть типы гидролиза.
- Научиться составлять ионные уравнения гидролиза солей.
- Научиться определять тип гидролиза соли по её формуле.



ЭКРОС
НАУЧНО-ПРОИЗВОДСТВЕННОЕ
ОБЪЕДИНЕНИЕ

ЗАО "НПО ЭКРОС"
Санкт-Петербург,
Среднегаванский пр.9
Тел. (812) 322-98-98
448-28-75

Эталонная шкала pH



Среды водных растворов электролитов

pH = 7

pH < 7

pH > 7

Определение типа среды с помощью индикаторов

Индикатор	Окраска индикатора в среде		
	нейтральной	кислотной	щелочной
Лакмус	фиолетовая	красная	синяя
Метиловый оранжевый	оранжевая	розовая	желтая
Фенол- фталеин	бесцветная	бесцветная	малиновая

Лабораторный опыт

Таблица № 1

Соли	Окраска индикатора			Среда, pH
	Лакмус	Метил-оранж	Фенол-фталеин	
Na_2CO_3 ³⁷	синяя	желтая	малиновая	Щелочная pH > 7
ZnSO_4 ³²	красная	розовая	бесцветная	Кислотная pH < 7
Na_2SO_4 ⁴⁶	фиолетовая	оранжевая	бесцветная	Нейтральная pH = 7

Что такое гидролиз?

■ Гидролиз

(от греческого **hydro** – вода;

lysis – разложение)

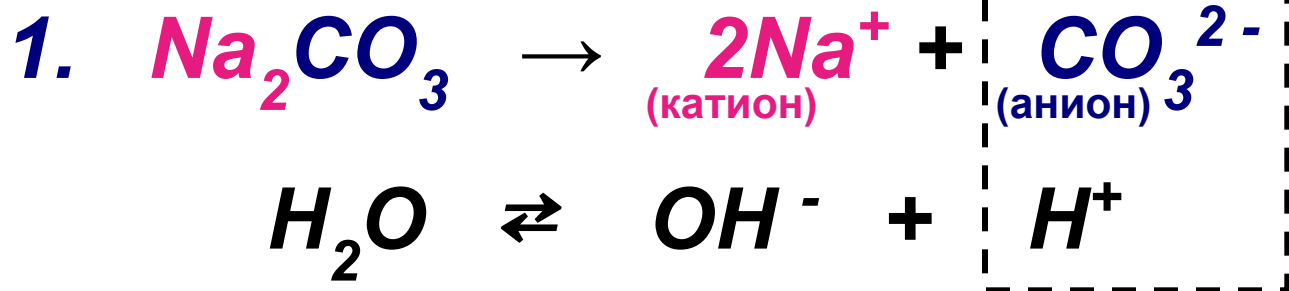
Классификация солей

**сильным
основанием
и слабой
кислотой**

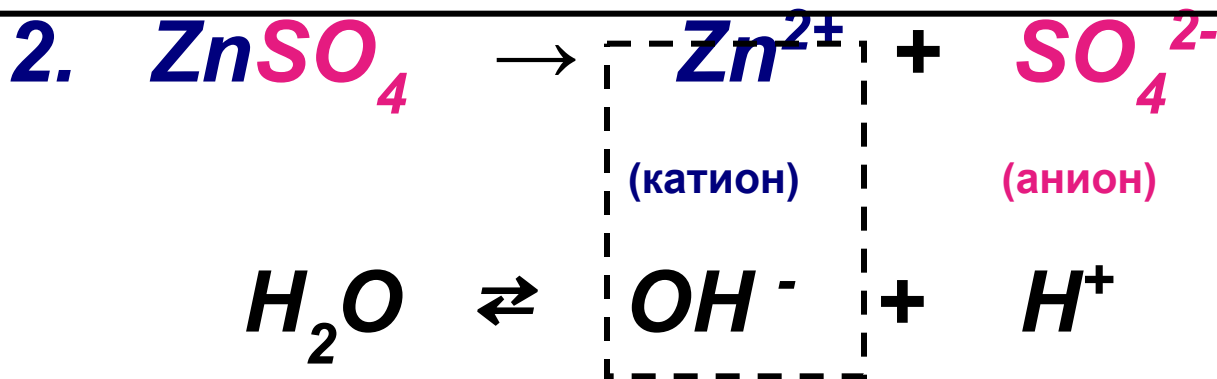
**слабым
основанием
и сильной
кислотой**

**сильным
основанием
и сильной
кислотой**

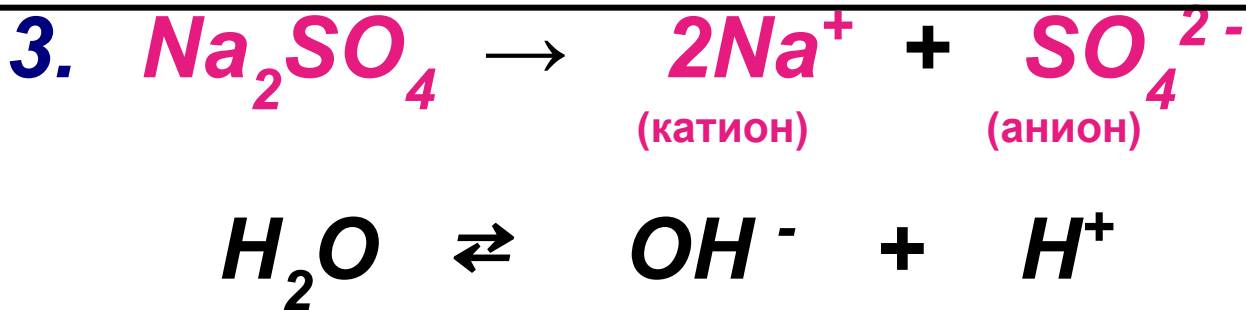
Сущность гидролиза



Гидролиз
по аниону



Гидролиз
по катиону

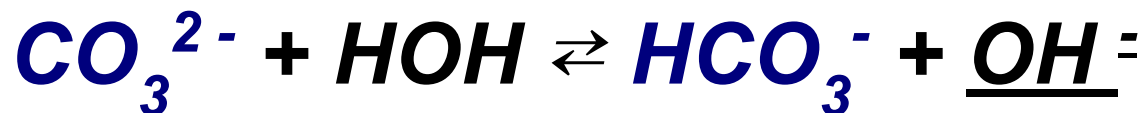
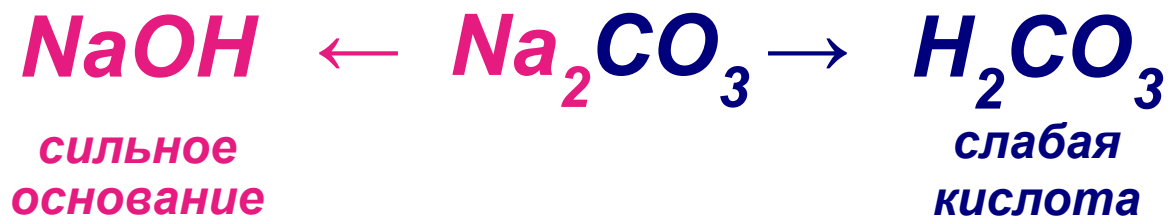


Гидролиз
не протекает

Определение гидролиза

- **Гидролиз соли** – это химическая реакция обмена соли с водой, в результате которой **ионы слабого электролита**, входящие в состав соли, **соединяются с** составными частями воды: **H^+ и OH^-** .

Уравнения гидролиза



Гидролиз солей

№	Соли, образованные		Тип гидролиза	Реакция среды, pH
1.	Сильным основанием	слабой кислотой	гидролиз по аниону	щелочная (pH > 7)
2.	Слабым основанием	сильной кислотой	гидролиз по катиону	кислотная (pH < 7)
3.	Сильным основанием	сильная кислотой	не подвергаются гидролизу	нейтральная среда (pH = 7)

Задание. Определите реакцию среды водных растворов солей.

Таблица № 2

№	I ряд	II ряд	III ряд
1.	Li_2SO_4 Н	NaNO_2 Щ	KCl Н
2.	CuSO_4 К	FeCl_3 К	Na_2SO_3 Щ
3.	K_3PO_4 Щ	KI Н	KMnO_4 Н
4.	NaClO_4 Н	LiNO_3 Н	NH_4NO_3 К
5.	Na_2SiO_3 Щ	K_2S Щ	NaNO_3 Н

Н-нейтральная; **К** – кислотная; **Щ** - щелочная

Экспериментальная задача

- В трех пронумерованных пробирках даны растворы солей: ZnCl_2 , K_2S , KCl .
 - а) Исследуйте каждый из них универсальной индикаторной бумагой;
 - б) распознайте данные вещества;
 - в) укажите тип гидролиза;
 - г) напишите ионные уравнения гидролиза.



Таблица № 3

№	Окраска индикатора	Формула соли	Тип гидролиза	Ионное уравнение
1.				
2.				
3.				

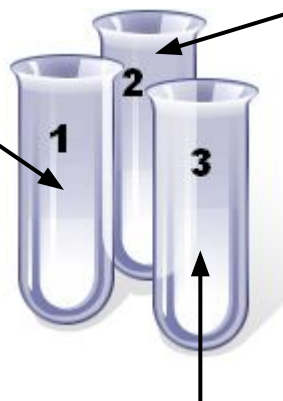
Экспериментальная задача

Индикатор синий
($\text{pH} > 7$)

1 - K_2S

Индикатор не изменяет окраску
($\text{pH} = 7$)

2 - KCl



Индикатор красный
($\text{pH} < 7$)

3 - ZnCl_2

Гидролиз солей

№	Соли, образованные		Тип гидролиза	Реакция среды
1.	Сильным основанием	слабой кислотой	гидролиз по аниону	Щелочная (pH > 7)
2.	Слабым основанием	сильной кислотой	гидролиз по катиону	кислотная (pH < 7)
3.	Сильным основанием	сильная кислотой	не подвергаются гидролизу	нейтральная среда (pH = 7)
4.	Слабым основанием	слабой кислотой	гидролиз по катиону и аниону	?

Готовимся к ЕГЭ

1. Установите соответствие:

Формула соли	Тип гидролиза
--------------	---------------

1. FeCl_2	А. по катиону
2. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	Б. по аниону
3. KF	В. не гидролизуется
4. Na_3PO_4	

Ответ: 1А; 2В; 3Б; 4Б

Готовимся к ЕГЭ

2. Установите соответствие:

Формула соли

Среда раствора



А. кислотная



Б. щелочная



В. нейтральная



Ответ: 1В; 2Б; 3А; 4А

ГОТОВИМСЯ К ЕГЭ

3. Установите соответствие:

Формула соли	Значение pH
--------------	-------------

1. K_2SiO_3

А. pH < 7

2. $LiNO_3$

Б. pH > 7

3. $CuCl_2$

В. pH = 7


4. NaCl

Ответ: 1Б; 2В; 3А; 4В

Домашнее задание

- § 16 с. 163 – 168, упр. 3,4





Человек рождается на свет,
Чтоб творить, дерзать – и не
иначе,

Чтоб оставить в жизни
добрый след

И решить все трудные
задачи.



Человек рождается на

***Всё познаётся в
сравнении.***

