

# Гидролиз солей

Составитель: учитель химии  
и биологии Дьяконова Т.Г.

# Четыре картинки – одно слово



**Х**

**Л**

**Е**

**Б**



В старину говорили: «Хлеб- всему голова». Хлеб считался священным символом еды. Народ веками складывал о нем поговорки, поэты воспевали в своих стихах, а художники изображали его на своих полотнах. Особенно трогателен до слез в живописи и в стихах образ **блокадного хлеба**. Страшно даже подумать о том, какова же на самом деле была настоящая цена этого кусочка черного хлеба. Иногда цена этого маленького кусочка хлеба равнялась цене даже не одной человеческой жизни.

**Блокада Ленинграда длилась с 8 сентября 1941 года по 27 января 1944 года – 872 дня.**

• **«гидро»** - вода

• **«лизис»**-разложение

**«Гидролиз»**



- **Гидролиз** – разложение веществ водой
- **Гидролиз** – это реакция обменного взаимодействия веществ с водой, приводящая к их разложению

# Гидролиз солей



# ГИПОТЕЗА

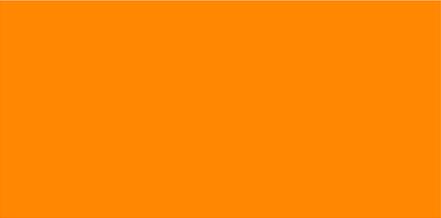
Если фенолфталеин меняет свою окраску в пробирке с веществом, то перед нами щелочь

Если фенолфталеин не меняет свою окраску в пробирке с веществом, то перед нами соль

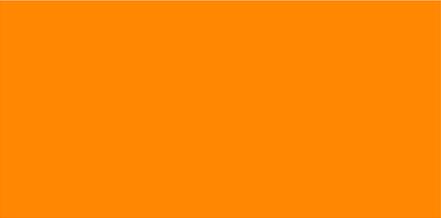
# Таблица результатов №1

	Цвет фенолфталеина	Среда
Гидроксид натрия NaOH	Малиновый	щелочная
Хлорид натрия	Бесцветный	нейтральная
Карбонат натрия	Розовый	щелочная

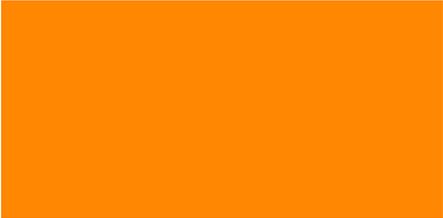
## Таблица результатов №2

	Окраска индикатора (метилоранжа )	Среда
Карбонат натрия $\text{Na}_2\text{CO}_3$		
Хлорид алюминия $\text{AlCl}_3$		
Хлорид натрия $\text{NaCl}$		

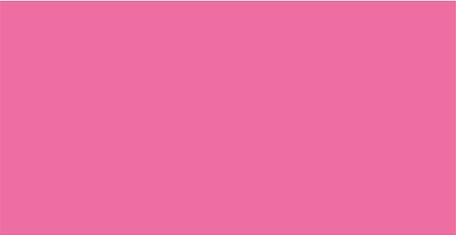
## Таблица результатов №2

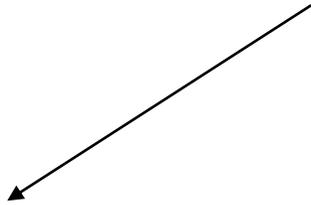
	Окраска индикатора (метилоранжа )	Среда
Карбонат натрия $\text{Na}_2\text{CO}_3$		Щелочная
Хлорид алюминия $\text{AlCl}_3$		
Хлорид натрия $\text{NaCl}$		

## Таблица результатов №2

	Окраска индикатора (метилоранжа )	Среда
Карбонат натрия $\text{Na}_2\text{CO}_3$		Щелочная
Хлорид алюминия $\text{AlCl}_3$		Кислая
Хлорид натрия $\text{NaCl}$		

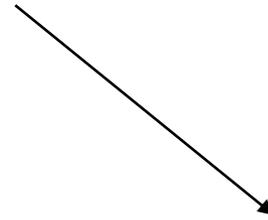
## Таблица результатов №2

	Окраска индикатора (метилоранжа )	Среда
Карбонат натрия $\text{Na}_2\text{CO}_3$		Щелочная
Хлорид алюминия $\text{AlCl}_3$		Кислая
Хлорид натрия $\text{NaCl}$		Нейтральная



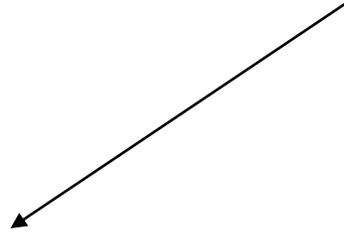
сильное основание

**определяет среду**



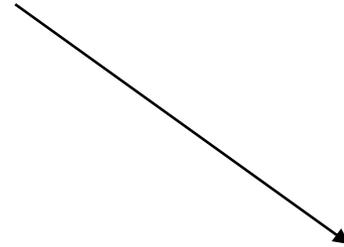
слабая кислота

**вступает в  
реакцию  
гидролиза**



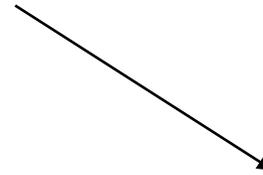
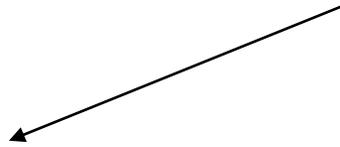
**слабое основание**

**вступает в реакцию гидролиза**



**сильная кислота**

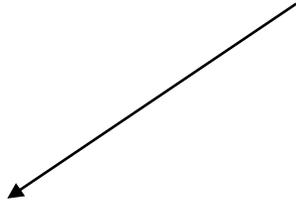
**определяет среду**



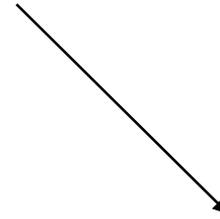
**сильное основание**

**сильная кислота**

**Соль гидролизу не подвергается**



**слабое основание**



**слабая кислота**

Гидролиз идет и по катиону и по аниону

## Ответы к проверочной работе по теме: «Гидролиз солей»

№	Правильный ответ	Макс.балл
1	В	1
2	А	1
3	А	1
4	А	1
5	А-4 Б-2 В-1	2

6	A-1 Б-3 В-2 Г-3	2
7	A-1 Б-2 В-1	2

Система оценивания выполнения работы  
Максимальный балл за выполнение работы –  
106

<b>Отметка по пятибалльной шкале</b>	<b>«2»</b>	<b>«3»</b>	<b>«4»</b>	<b>«5»</b>
Суммарный балл	0-4	5-6	7-8	9-10

# Домашнее задание

Приготовить сообщения и презентации на темы:

1. «Гидролиз в природе»
2. «Гидролиз в народном хозяйстве»
3. «Гидролиз в жизни человека»