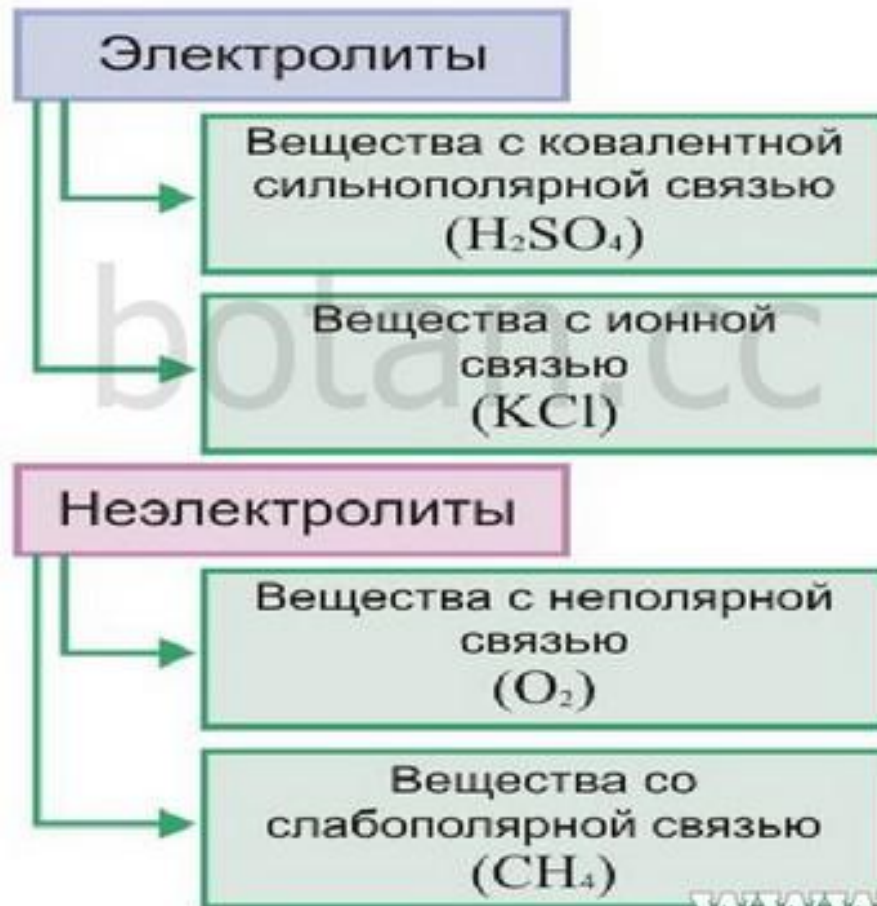


Вспомним



Задание:

Распределите вещества по классам

Кислоты	Основания	Соли

H_2SO_4 $CuSO_4$ $FeCl_3$ KOH $Ba(OH)_2$ K_3PO_4
 $Al_2(SO_4)_3$ HNO_3 $Ca(OH)_2$ H_3PO_4 $Mg(NO_3)_2$
 H_2CO_3 $LiOH$



Тема урока

**«Диссоциация
кислот, щелочей и
солей»**

Кислоты

- **это электролиты,**

при диссоциации которых в водных растворах в качестве катионов образуются только ионы водорода **H⁺**



Общие свойства кислот

- Кислый вкус
- Изменение окраски индикатора
- Взаимодействие с некоторыми металлами с выделением водорода

обусловлены наличием H^+

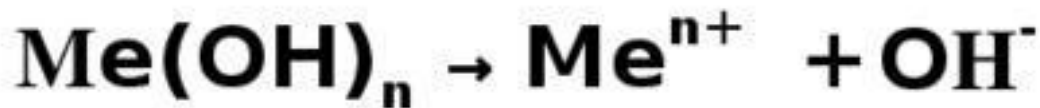
ОКРАСКА ИНДИКАТОРОВ

Индикатор	Окраска в среде		
	нейтральный	кислотный	щелочной
Лакмус	Фиолетовый 	Красный 	Синий 
Фенолфталеин	Бесцветный 	Бесцветный 	Малиновый 
Метилоранж	Оранжевый 	Красный 	Желтый 

Основания

- это электролиты,

при диссоциации которых в водных растворах в качестве анионов образуются только гидроксид-ионы **OH⁻**



n

Окраска индикаторов в щелочах



Общие свойства щелочей

- Мыльность на ощупь
- Едкое действие
- Изменение окраски индикатора

обусловлены наличием OH^-

Соли

- это электролиты,

которые диссоциируют на катион металла и анион кислотного остатка



Свойства растворов солей

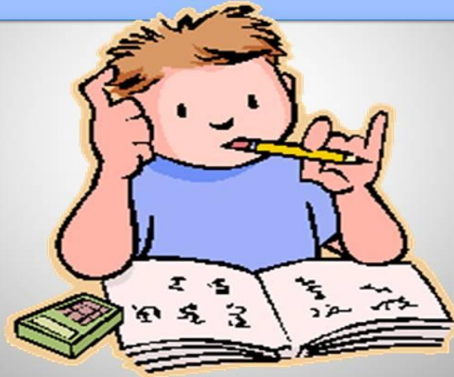
Обусловлены свойствами всех ионов, которые образуются в процессе диссоциации.



Запишите диссоциацию
следующих веществ:

$\text{Ba}(\text{OH})_2$, CuSO_4 , LiOH , K_3PO_4 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$,
 $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, HCl , FeCl_3 .

Домашнее задание.



1. Выполнить письменно задания на 2 и 11 слайде.
2. Отправить задание в личное сообщение.