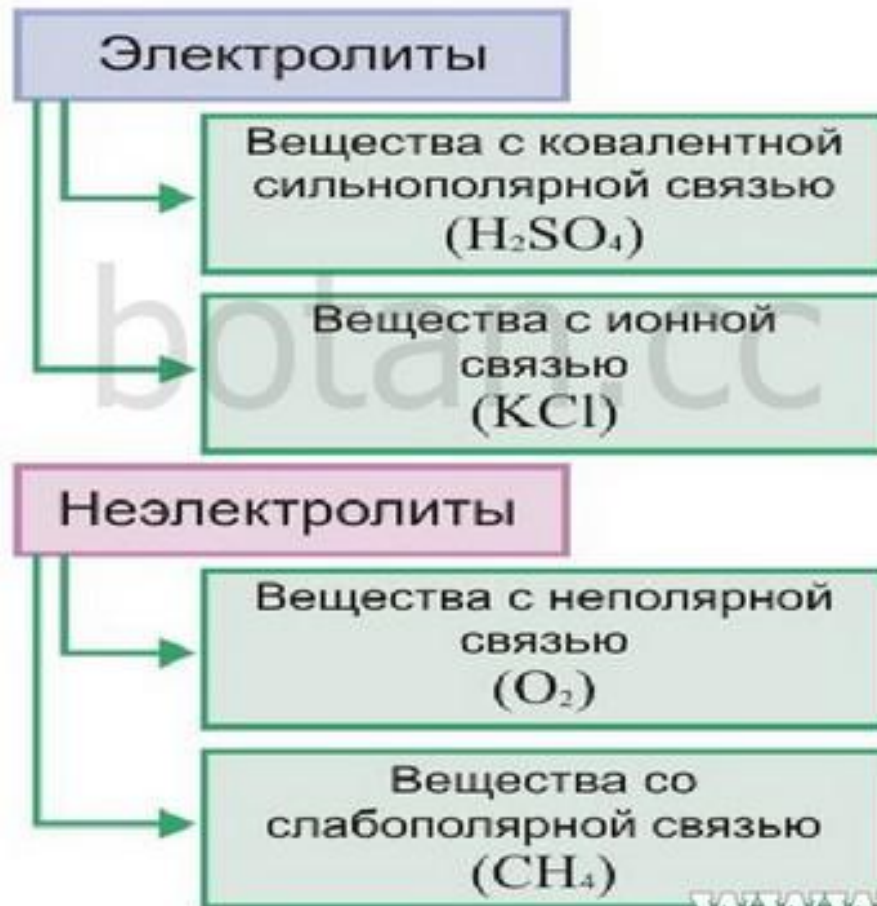


Вспомним



Тема урока

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

Кислоты как электролиты.

Кислоты - это сложные вещества, при диссоциации которых в водных растворах в качестве катионов отщепляются только ионы водорода.



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 как электролиты.

Основания - это сложные вещества, при диссоциации которых в водных растворах в качестве анионов отщепляются только гидроксид-ионы.



Окраска индикаторов в щелочах



Общие свойства щелочей

- Мыльность на ощупь
- Едкое действие
- Изменение окраски индикатора

обусловлены наличием OH^-

Соли как электролиты.

Соли- это сложные вещества, при диссоциации которых в водных растворах диссоциируют на катионы металла и анионы 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
- Na_3PO_4
- $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- HCl

Домашнее задание:

П.7 с.29 - вопрос 1, тестовые задания
письменно (выбор ответа в тесте обосновать
химическими реакциями).

(Высылаем и классную работу с заданием и
домашнюю на электронный адрес учителя).