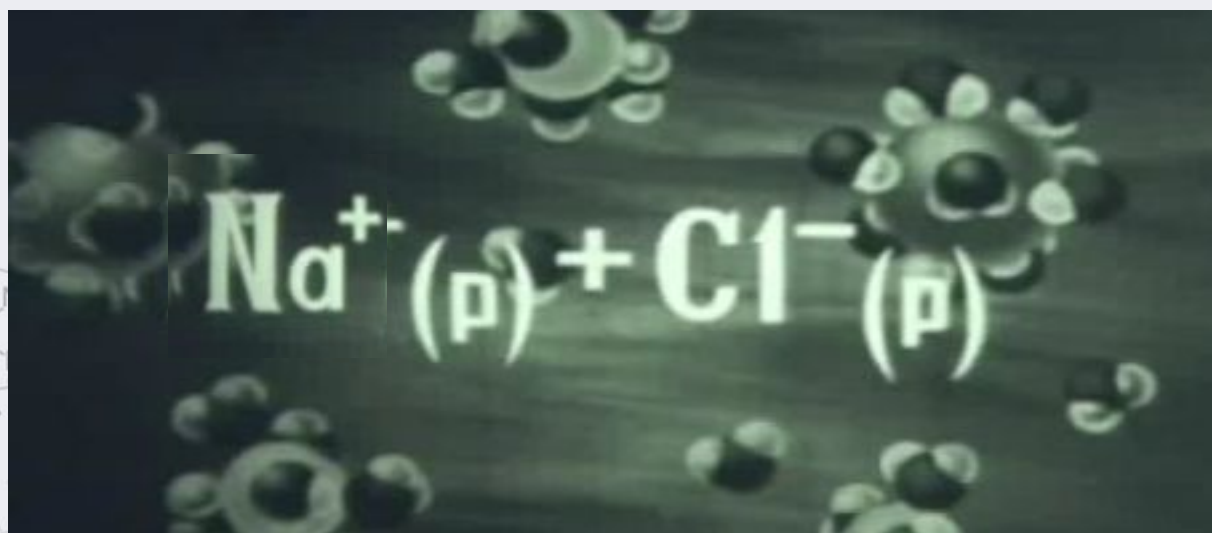


БЛИЦ ОПРОС!



Положительно (+) заряженные частицы



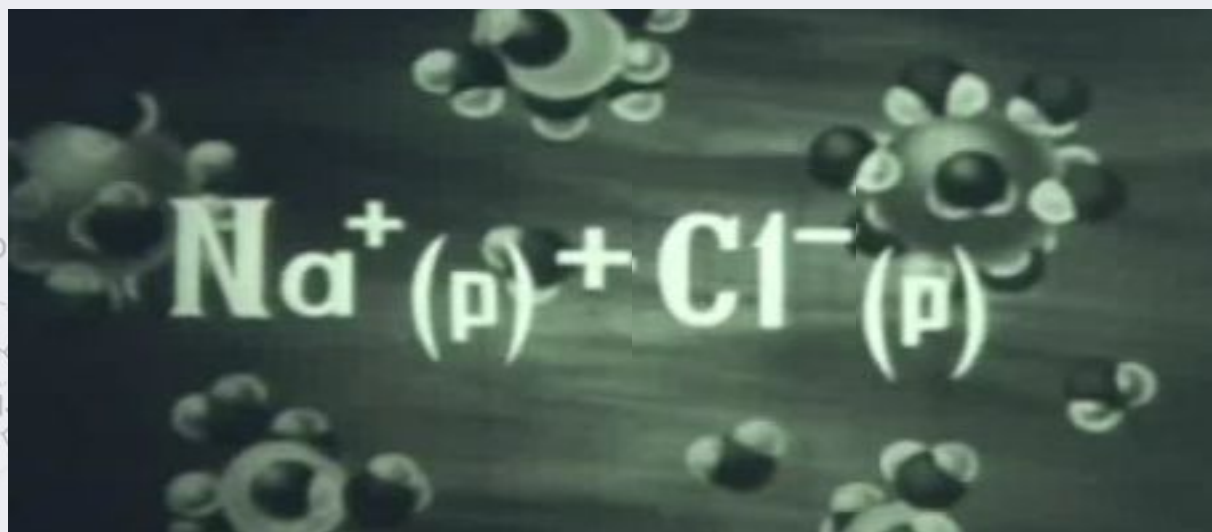
Катионы

Вещества, водные
растворы которых не
проводят
электрический ток

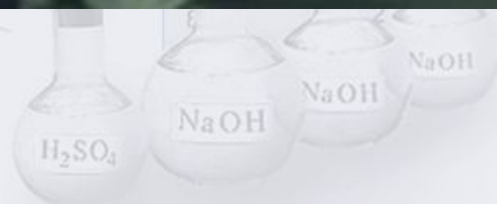
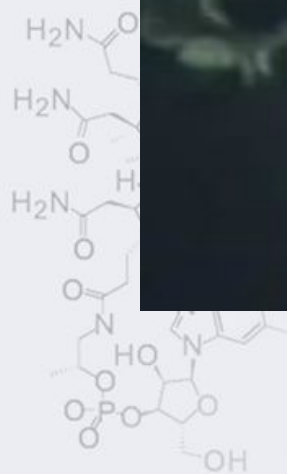


Неэлектролиты

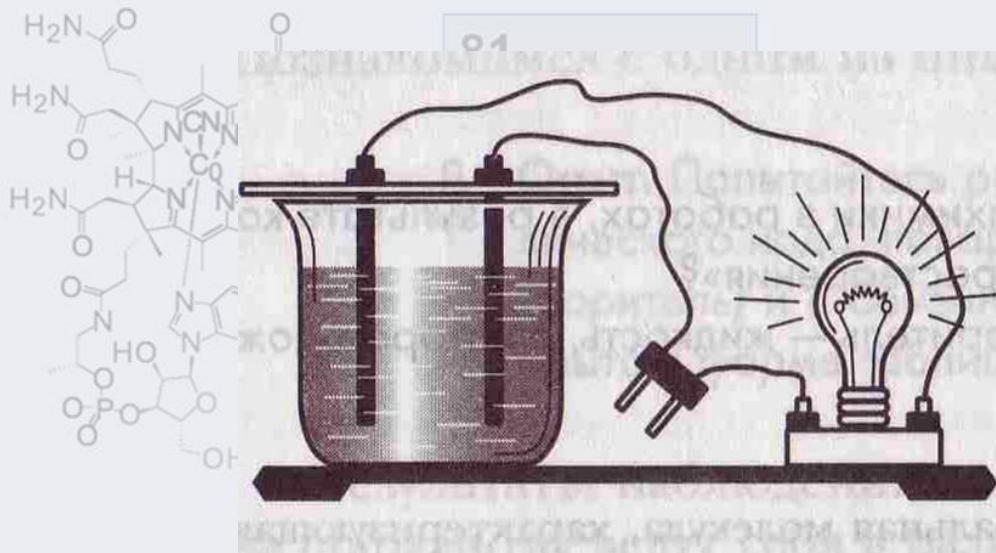
Отрицательно (-) заряженные частицы



АНИОНЫ

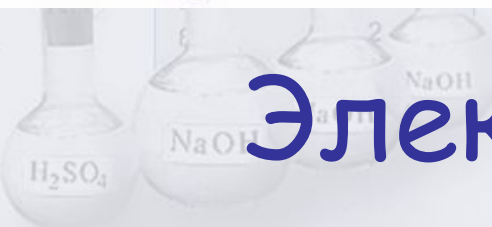
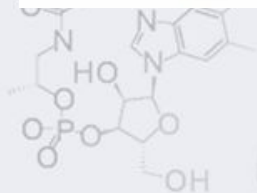
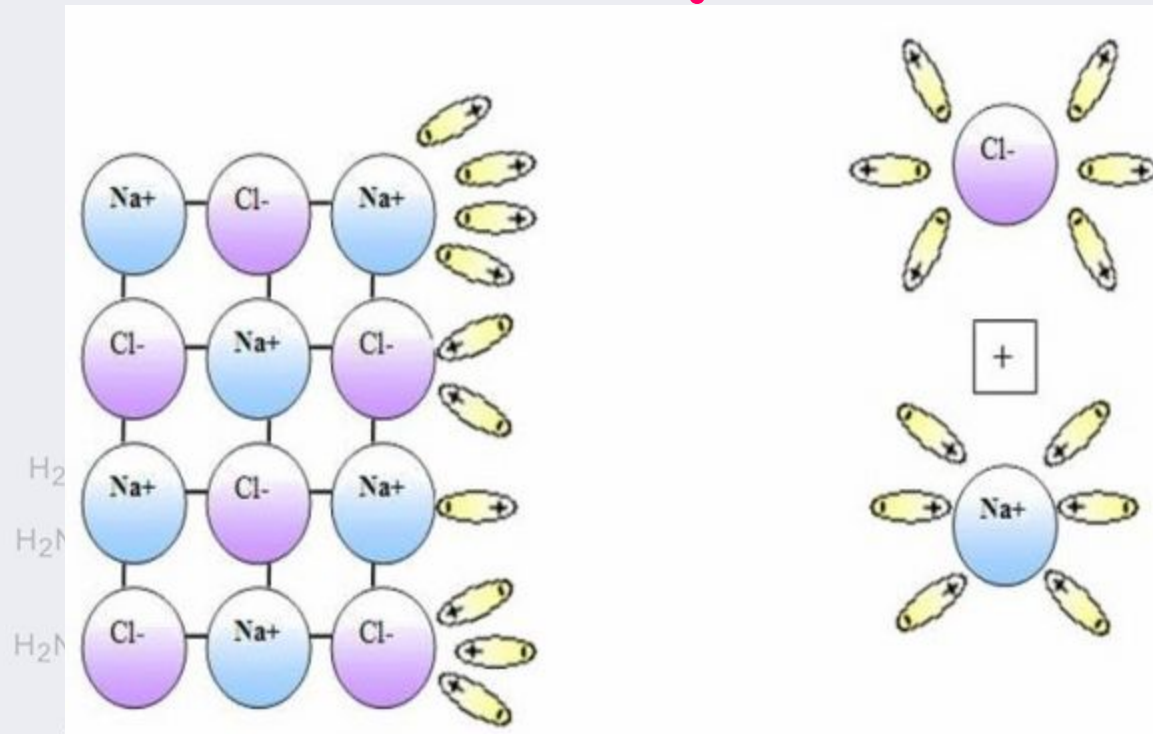


Вещества, водные
растворы которых
проводят
электрический ток



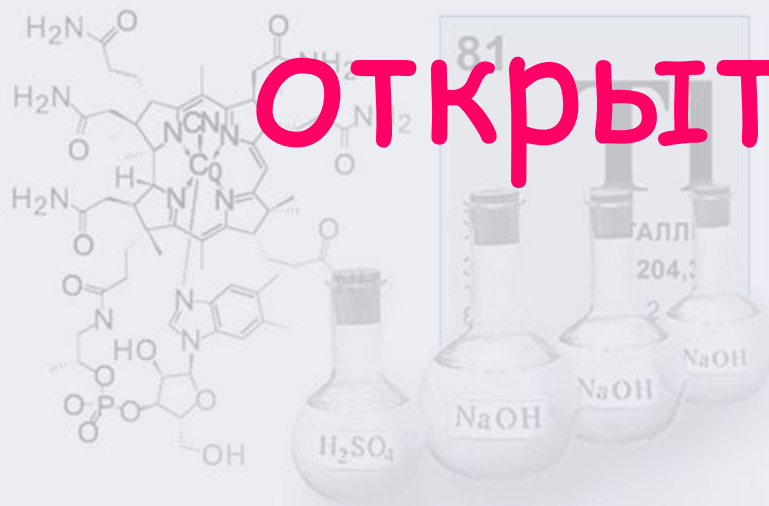
Электролиты

Процесс распада электролита на ионы



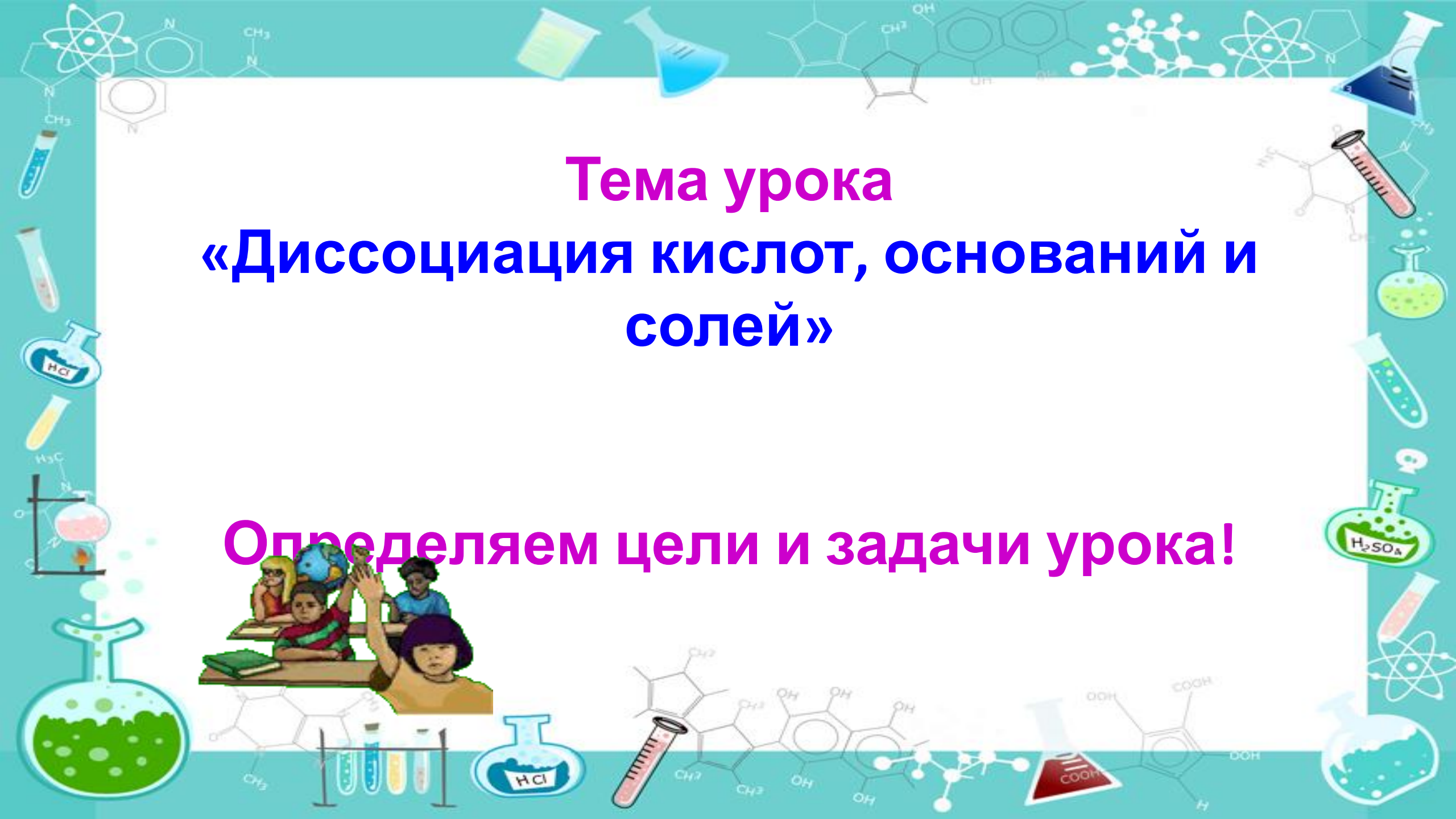
Электролитическая
ДИССОЦИАЦИЯ

- Кто автор теории электролитической диссоциации?
- В каком году была открыта эта теория?



С. Аррениус;
1887 год.





Тема урока «Диссоциация кислот, оснований и солей»

Определяем цели и задачи урока!



Осторожно: кислоты и щёлочи – едкие вещества.

Разрушают ткани, раздражают кожу, слизистые оболочки.



Электролитическая диссоциация кислот.

Все растворимые кислоты в водных растворах диссоциируют на ионы водорода и ионы кислотных остатков.

полная диссоциация:



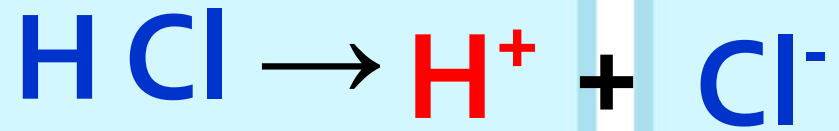
ступенчатая диссоциация:



Кислоты - это сложные вещества, при диссоциации которых в водных растворах образуются только **катионы водорода** (H^+)

Присутствием в растворах ионов водорода объясняются характерные общие свойства кислот

Диссоциация кислот



Многоосновные кислоты диссоциируют ступенчато

H_2SO_4 (серная кислота)

1) Образование гидросульфат ионов



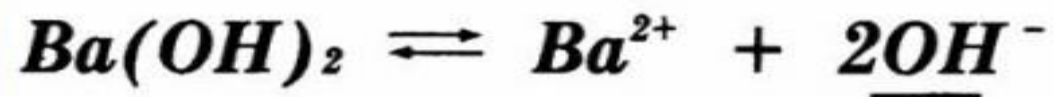
2) Образование сульфат-ионов



Электролитическая диссоциация оснований.

Все растворимые основания в водных растворах диссоциируют на отрицательно заряженные гидроксид - ионы и положительно заряженные ионы металлов.

полная диссоциация:



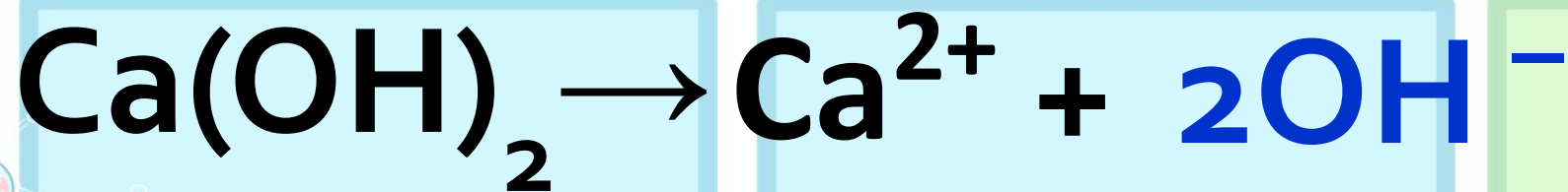
ступенчатая диссоциация:



Основания - это сложные вещества, при диссоциации которых в водных растворах образуются только одного вида анионы - гидроксид-ионы (OH^-)

Присутствием в растворах гидроксид-ионов объясняются характерные общие свойства оснований

Диссоциация оснований



Ступенчатая диссоциация оснований

Ca(OH)₂ (гидроксид кальция)

1) Образование гидроксо-ионов кальция



2) Образование ионов кальция



Электролитическая диссоциация солей.

диссоциация средних солей:



Средние соли - это сложные вещества, которые в водных растворах диссоциируют только на катионы металлов и анионы кислотных остатков.

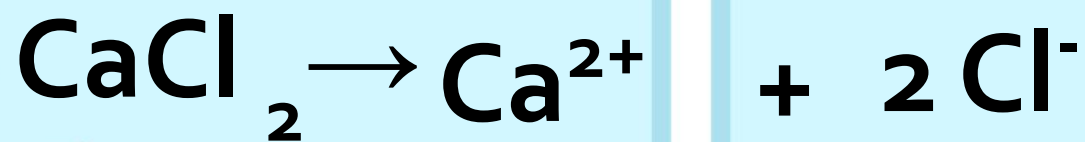
диссоциация кислых солей:



Кислые соли - это сложные вещества, которые в водных растворах диссоциируют на катионы металлов и водорода и анионы кислотных остатков.

Диссоциация

солей



Самостоятельная работа

- Напишите уравнения диссоциации следующих веществ:
- ZnCl_2 , H_3PO_4 , $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, K_2SO_3 , KOH , BaSO_4 , FeCl_3 , $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, Na_2S ,

ВЕК ЖИВИ – ВЕК УЧИТЬСЯ!

Домашнее задание:

1). Проработать материал презентации, выучить определения;

2) Написать диссоциацию

• Молекул: MgCO_3 , Ba(OH)_2 , H_2SiO_3 , Na_3PO_4 , AgCl ,

3). Творческое задание:

составить тесты (4-5 заданий)
по данной теме.

РЕФЛЕКСИЯ

Какая была тема урока?

Какую цель и задачи мы перед собой ставили?

Закончите предложения

Сегодня на уроке я узнал...

Сегодня на уроке я научился...

У меня пока не всегда получается...

Мне было...