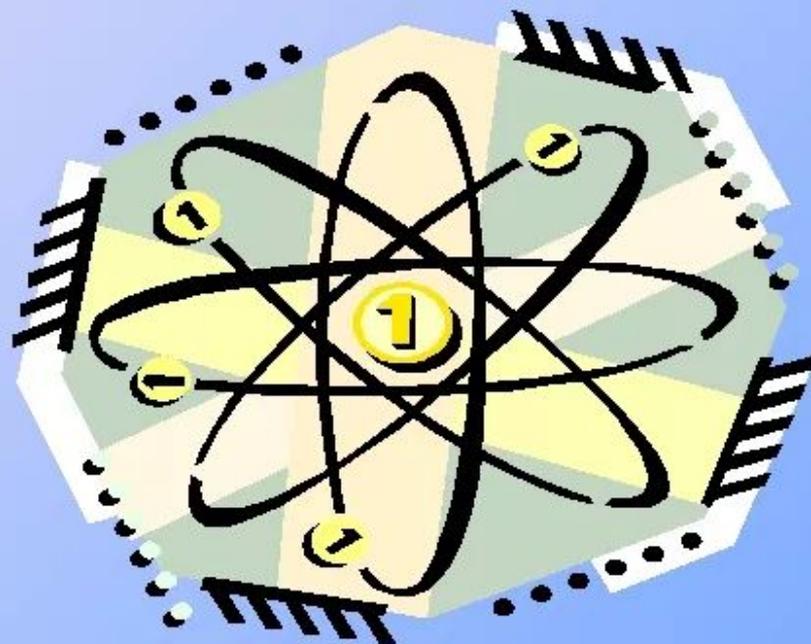


Прием «Верные и неверные утверждения»

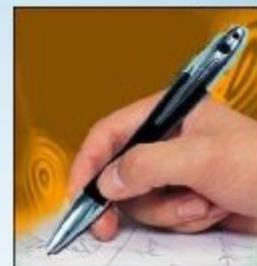
1. Электролит – вещество, проводящее электрический ток.
2. Электролитическая диссоциация – распад электролита на ионы
3. Заряженные частицы называются ионами.
4. Положительный ион – анион.
5. Отрицательный ион – анион.
6. Кислота – электролит, диссоциирующий на катион металла и анион кислотного остатка.
7. Основание – электролит, диссоциирующий на катион водорода и гидроксид-анион.
8. Неэлектролиты – осадки, газы, вода, оксиды, простые вещества, органические вещества.

Современная теория электролитической диссоциации (ТЭД)

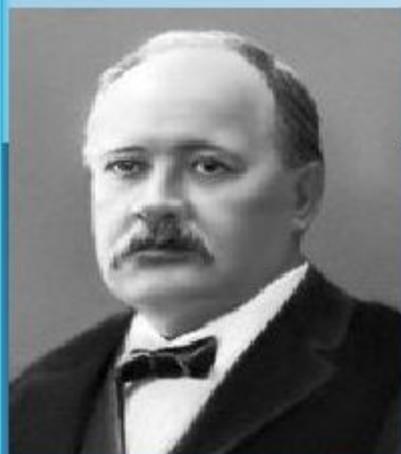


III. Электролитическая диссоциация. ЭД

Электролитическая диссоциация -



**процесс распада молекул
электролита на ионы в растворе
или расплаве.**

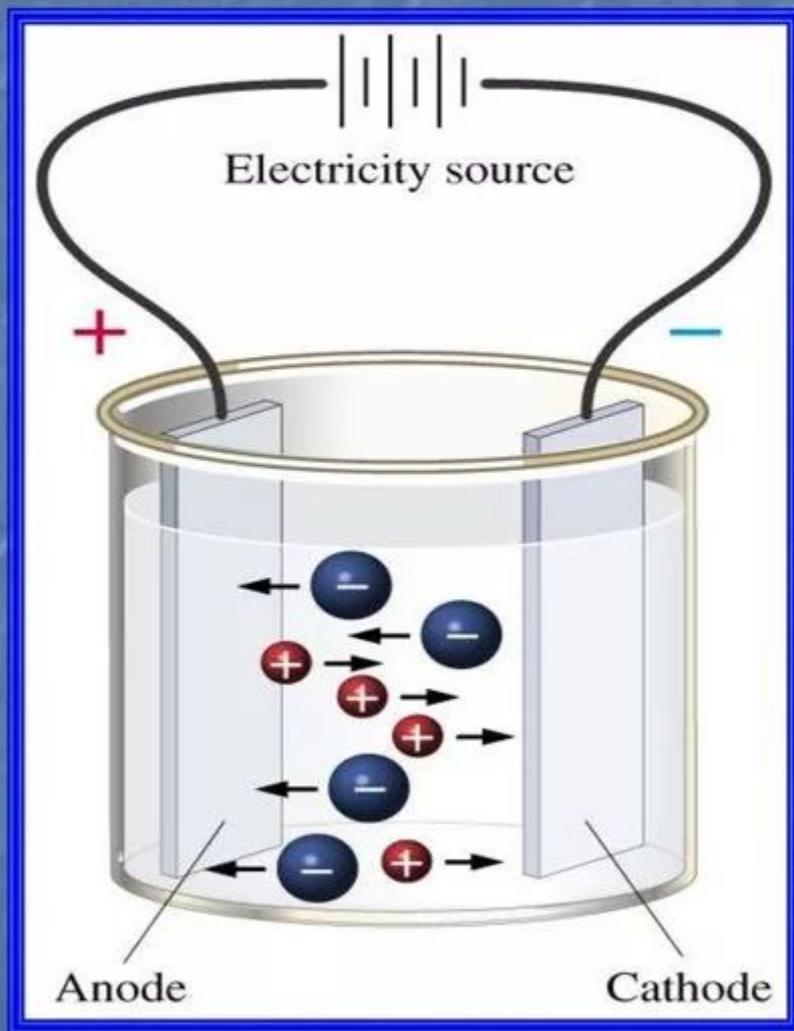


**Шведский
ученый,
академик
С.Аррениус**

**Теория электролитической
диссоциации (1887 г).
В 1903 г. награжден
Нобелевской премией.**

Основные положения ТЭД

*Электролиты при растворении
распадаются на
положительно заряженные
ионы – катионы и
отрицательно заряженные
ионы – анионы.*



*Процесс распада электролита на
ионы в растворе или
расплаве называется
электролитической
диссоциацией.*

Вещества

Электропроводность

Электролиты

вещества, растворы и расплавы которых проводят электрический ток

Ионная или ковалентная сильно полярная связь

Неэлектролиты

вещества, растворы и расплавы которых не проводят электрический ток

Ковалентная неполярная или мало полярная связь

Электролитическая диссоциация – это распад электролита на ионы



Кислоты – это электролиты, которые в водном растворе или расплаве диссоциируют на катионы водорода и анионы кислотного остатка

От наличия ионов водорода в растворе кислот зависит среда раствора
- кислотная

Электролитическая диссоциация химических элементов

Основания диссоциируют на ионы
металла и гидроксид-ионы

+ -

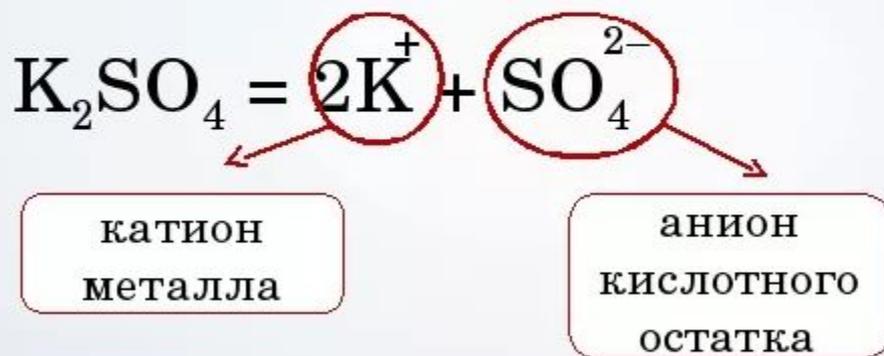


2+ -



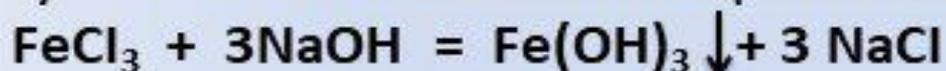


Солями называют электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла (или аммония NH_4^+) и анионы кислотных остатков.



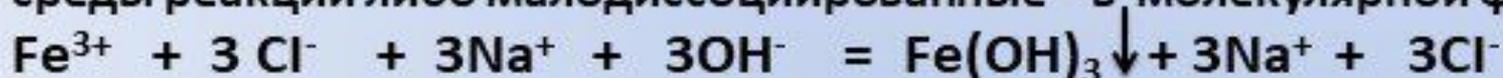
АЛГОРИТМ СОСТАВЛЕНИЯ ИОННЫХ УРАВНЕНИЙ

1) ЗАПИСАТЬ УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ В МОЛЕКУЛЯРНОЙ ФОРМЕ

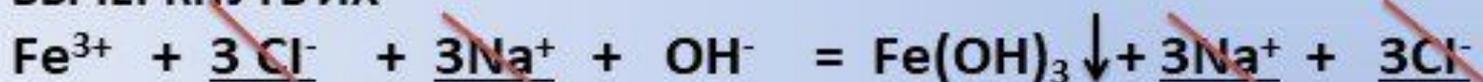


2) СОСТАВИТЬ ПОЛНОЕ ИОННОЕ УРАВНЕНИЕ

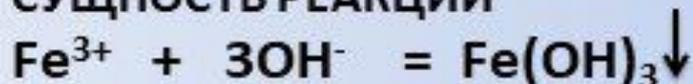
Диссоциированные вещества записываются в виде ионов, а уходящие из среды реакции либо малодиссоциированные – в молекулярной форме



3) ОПРЕДЕЛИТЬ ИОНЫ, НЕ ПРИНИМАЮЩИЕ УЧАСТИЕ В РЕАКЦИИ, ВЫЧЕРКНУТЬ ИХ



4) СОСТАВИТЬ СОКРАЩЕННОЕ ИОННОЕ УРАВНЕНИЕ, ВЫРАЖАЮЩЕГО СУЩНОСТЬ РЕАКЦИИ



Вопросы для самоконтроля

- П. 39 с.284, тест с.288



Прием «Верные и неверные утверждения»

1. Электролит – вещество, проводящее электрический ток.
2. Электролитическая диссоциация – распад электролита на ионы
3. Заряженные частицы называются ионами.
4. Положительный ион – анион.
5. Отрицательный ион – анион.
6. Кислота – электролит, диссоциирующий на катион металла и анион кислотного остатка.
7. Основание – электролит, диссоциирующий на катион водорода и гидроксид-анион.
8. Неэлектролиты – осадки, газы, вода, оксиды, простые вещества, органические вещества.

Домашнее задание
Сроки выполнения теста:
сегодня до 19.00

<https://onlinetestpad.com/hou6dqhgqclg4>

