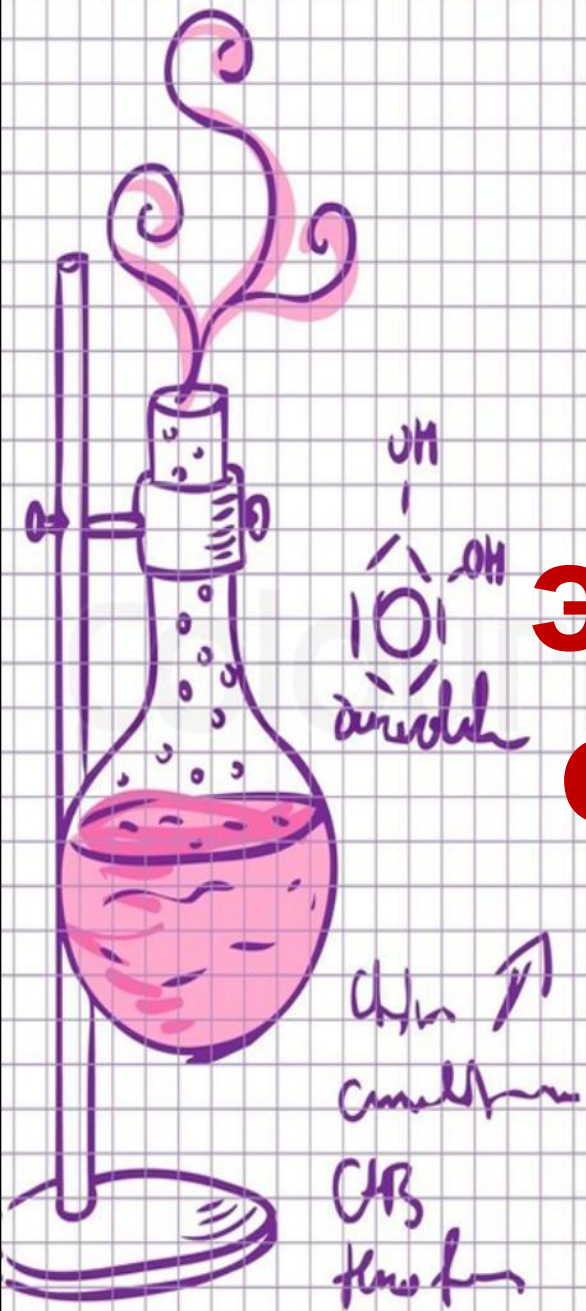




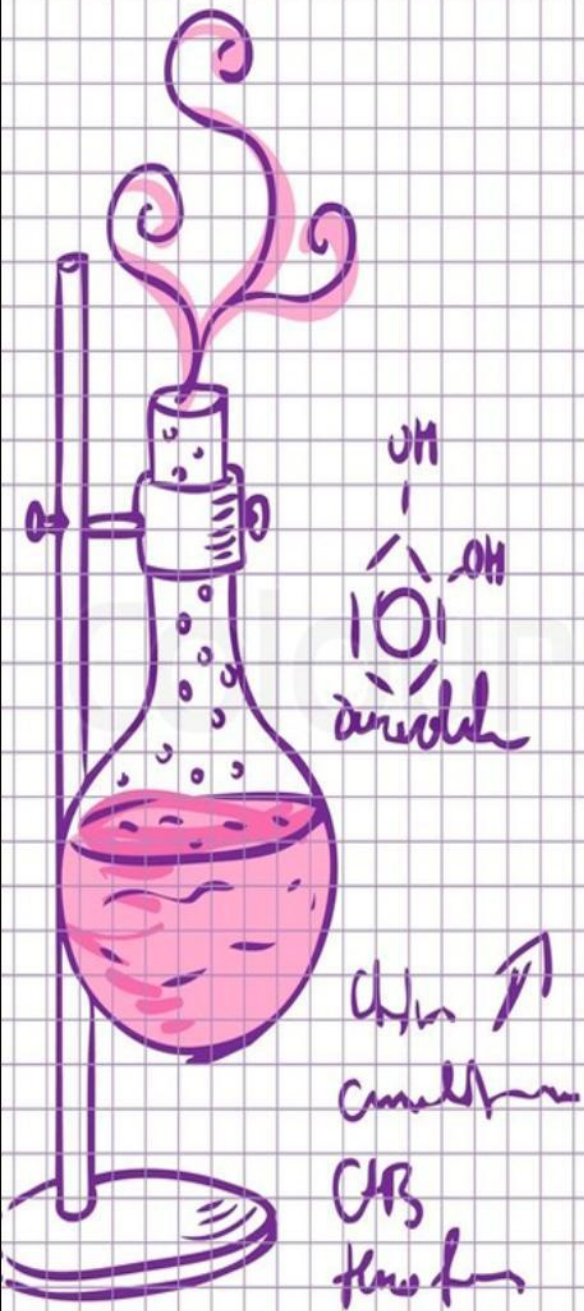
Сущность процесса электролитическ ой диссоциации

Ухина Е.А

Электролитическая диссоциация

то процесс распада молекул
на ионы при растворении
или плавлении.

Классическая теория
электролитической диссоциации
была создана С. Аррениусом и В.
Оствальдом в 1887 году.



Вещества

Электролиты

Вещества, водные растворы или расплавы, которые

проводят

электрический ток

(соли, щелочи,

кислоты)



Неэлектролиты

Вещества, водные растворы или расплавы, которые

не проводят

электрический ток

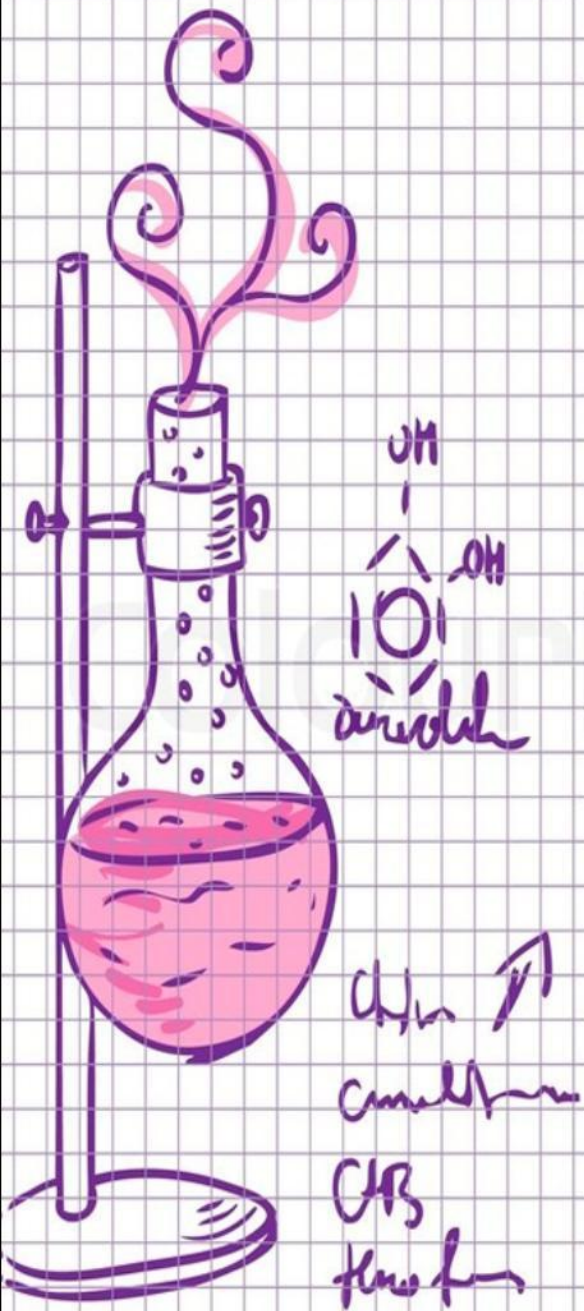
(газы, нек.

органические



Электролитическая диссоциация

- это процесс распада
электролита на ионы.

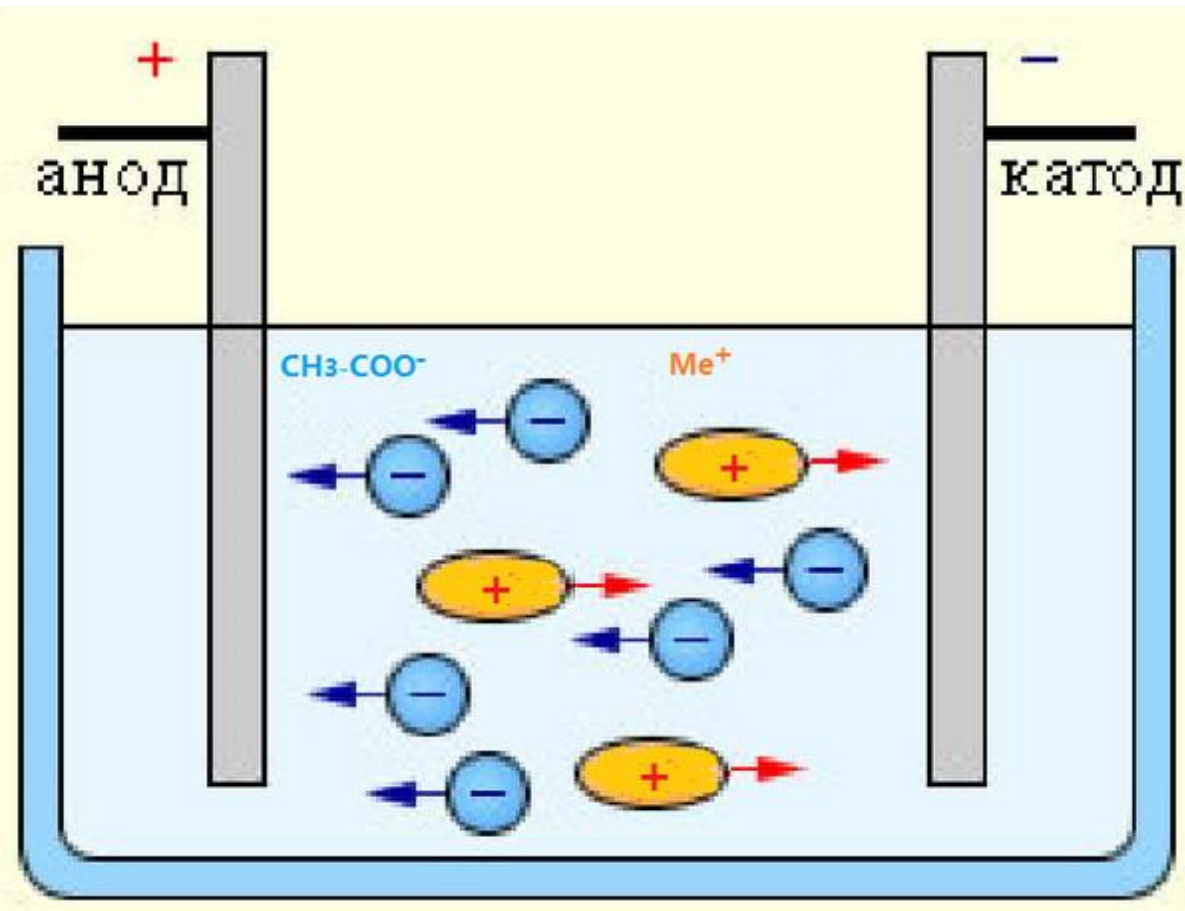


Анионы

отрицательно
заряженные ионы

Катионы

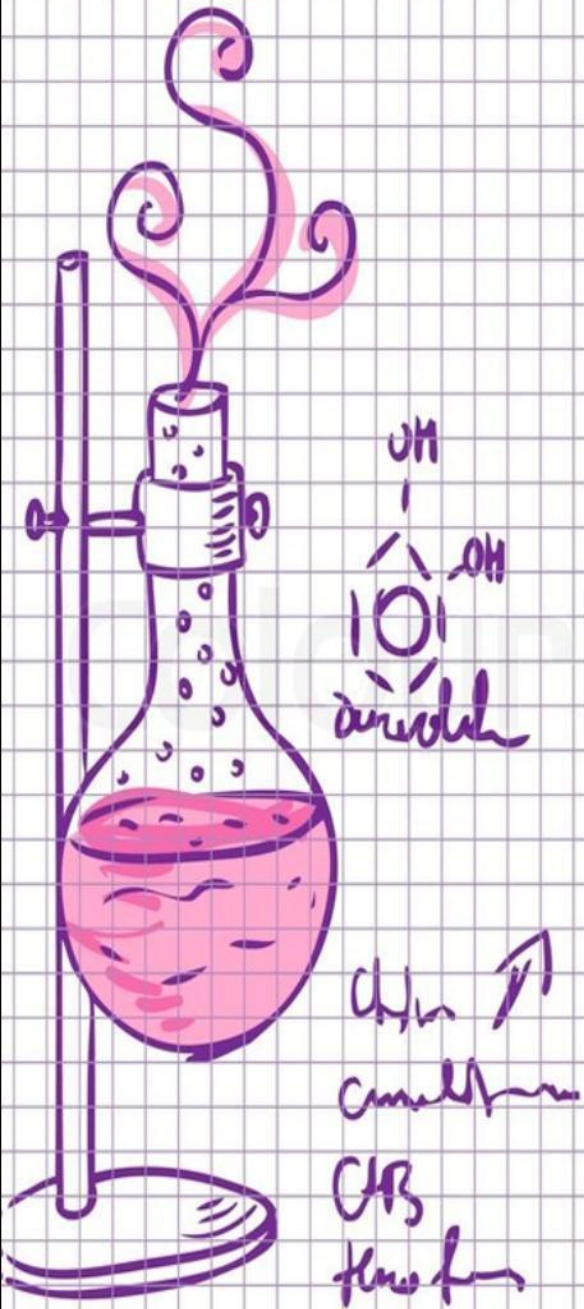
положительно
заряженные ионы



В растворах или
расплавах
электролитов ионы
движутся хаотично, но
при пропускании тока
положительно
заряженные ионы
притягиваются к
катоду (-)
отрицательно
заряженные ионы
притягиваются к
аноду (+) Процесс
диссоциации обратим.



Тест «Выбери правильный ответ».



1. Катион - это: а) ион меди б) атом серы в) ион серы г) атом меди.
2. Анион - это: а) ион натрия б) ион аммония в) карбонат-ион г) ион водорода.
3. Окраска фенолфталеина в растворе, полученном при взаимодействии калия с водой:
а) синяя б) малиновая в) жёлтая г) бесцветная.
4. Формула вещества, образующего при диссоциации сульфат-ионы:
а) Na_2S б) SO_3 в) Na_2SO_4 г) BaSO_4
5. Формула вещества, образующего при диссоциации сульфат-ионы и ионы водорода:
а) KHS б) KHSO_3 в) Na_2S г) NaHSO_4

«Закончи предложение одним словом».



1. Положительнозаряженный электрод -
2. Отрицательнозаряженный электрод -
3. Положительнозаряженные частицы -...
4. Отрицательнозаряженные частицы -...
5. Вещества, водные растворы или расплавы которых проводят электрический ток -...
6. Вещества, водные растворы или расплавы которых не проводят электрический ток -...
7. Процесс распада электролита на ионы при растворении или расплавлении вещества -...
8. Электролиты, при диссоциации которых в качестве катионов образуются только ионы водорода - ...
9. Электролиты, при диссоциации образуются катионы металлов и анионы кислотных остатков - ...
10. Электролиты, при диссоциации которых в качестве анионов образуются только гидроксид – ионы - ...