

ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ



ВЕЩЕСТВА

Электролиты

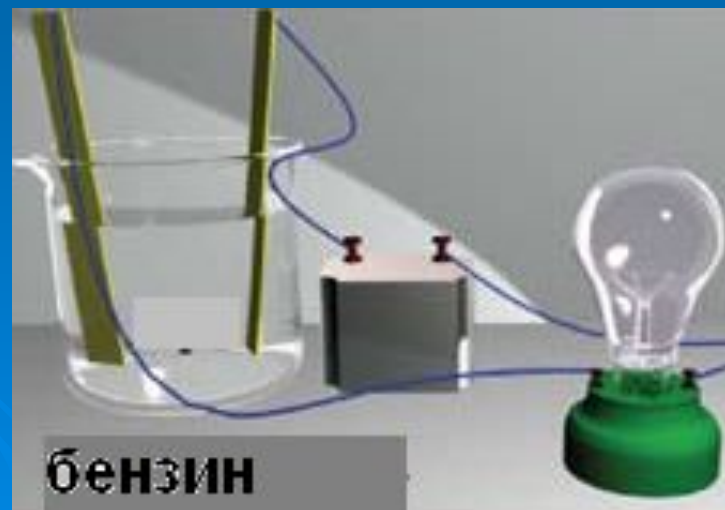
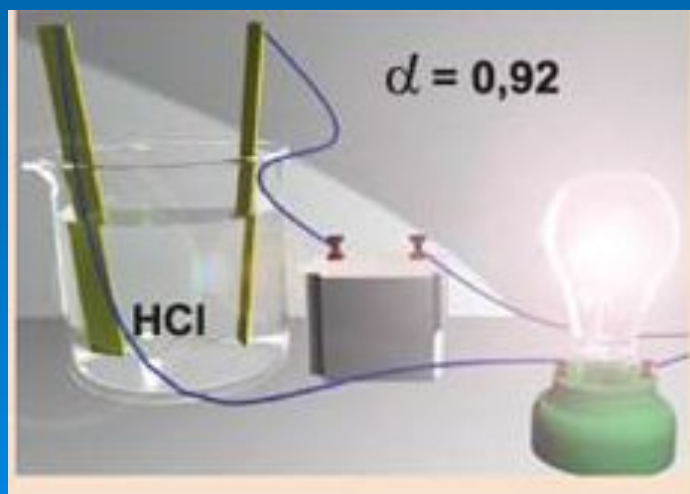
Неэлектролиты

.....
.....
Вид химической связи:

.....
.....
Вид химической связи:

.....
К НИМ ОТНОСЯТСЯ:

.....
.....
К НИМ ОТНОСЯТСЯ:



ВЕЩЕСТВА

Электролиты
водные растворы и
расплавы
проводят эл.ток)

Вид химической связи:
ионная и

ковалентная

полярная связь

К ним относятся:

Кислоты,
Основания,
Соли

(Р) – см. табл.
растворимости

Неэлектролиты
водные растворы и
расплавы
не проводят эл.ток)

Вид химической связи:

ковалентная

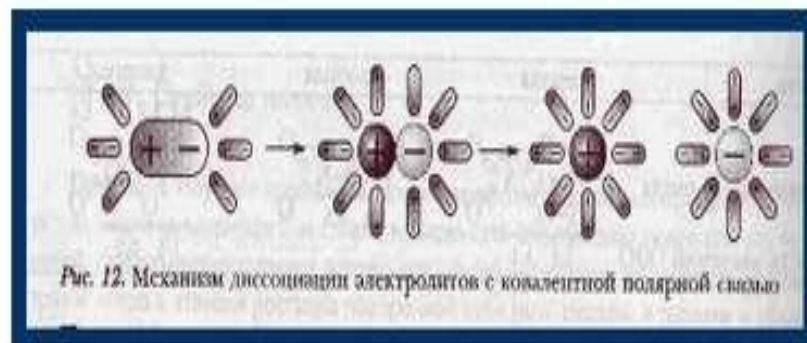
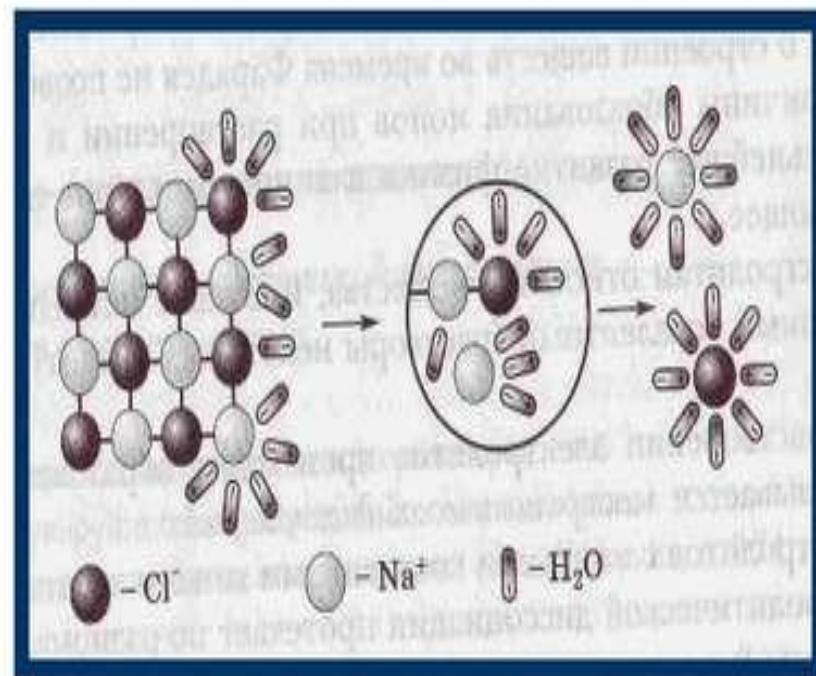
неполярная связь и

слабополярная связь

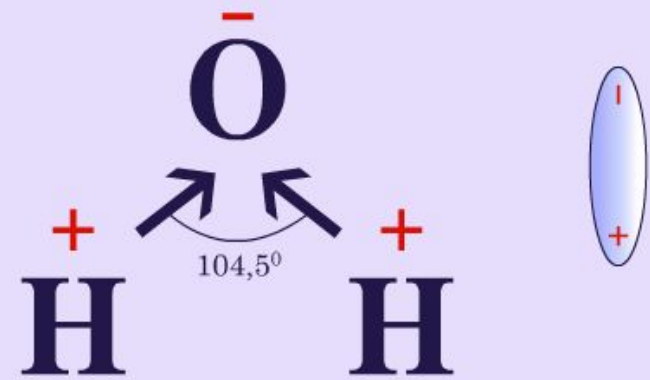
К ним относятся:

Органические
вещества, простые
вещества, оксиды...

Механизм диссоциации веществ.

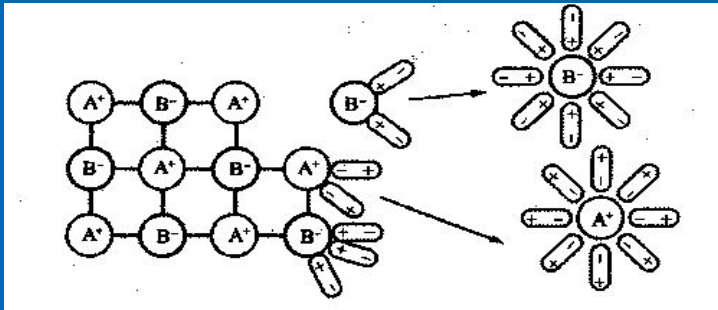


«Механизм электролитической диссоциации»



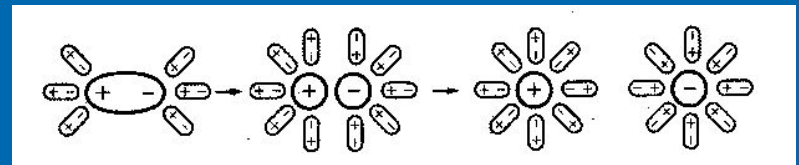
Механизм ЭД

□ Вещества с ионной связью:



Ориентация диполей воды → гидратация → диссоциация.

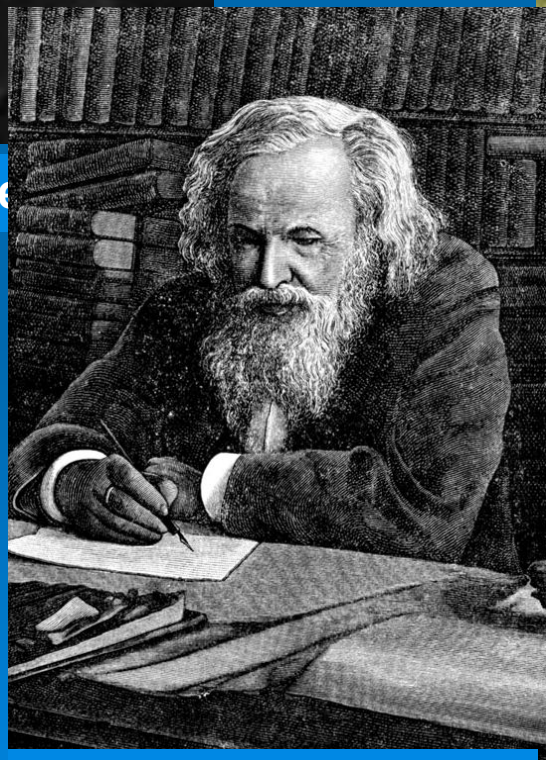
□ Вещества с ковалентной полярной связью:



Ориентация диполей воды → гидратация → ионизация → диссоциация



Сванте Арр



Дмитрий Иванович
Менделеев



КОБЛУКОВ
Иван Алексеевич



КИСТЯКОВСКИЙ
Владимир
Александрович

Основные положения ТЭД

1. *Вещества по их способности проводить ток в растворах делят на электролиты и неэлектролиты*
2. *В растворах электролиты диссоциируют (распадаются) на положительные и отрицательные ионы*

Типы ионов

- 1) По заряду: **катионы** (положительные) и **анионы** (отрицательные);
- 2) По отношению к воде: **Гидратированные и негидратированные** (в безводных средах)
- 3) По составу: **простые и сложные**

Основные положения ТЭД

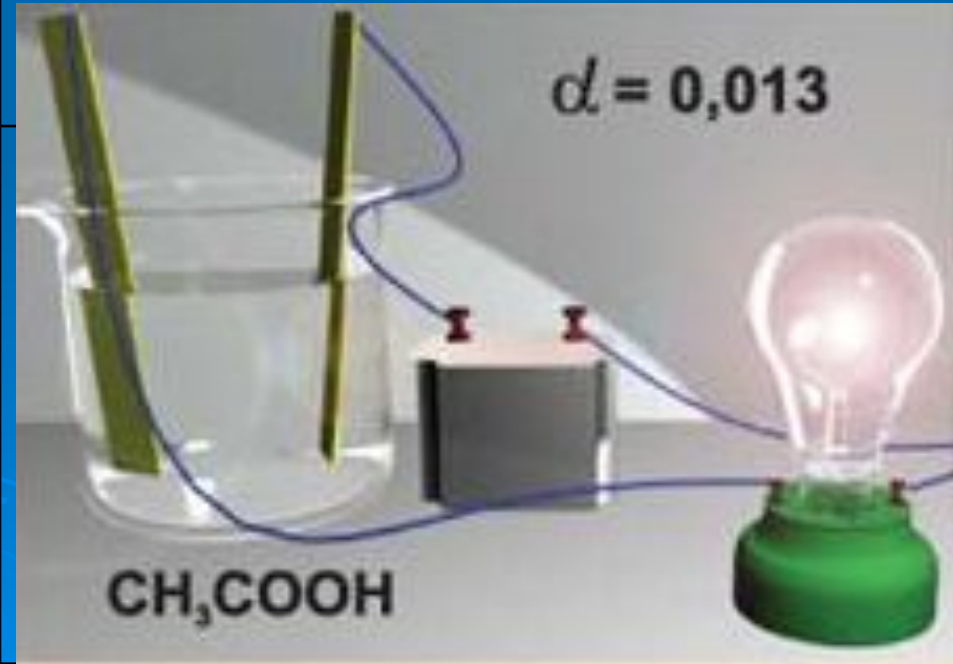
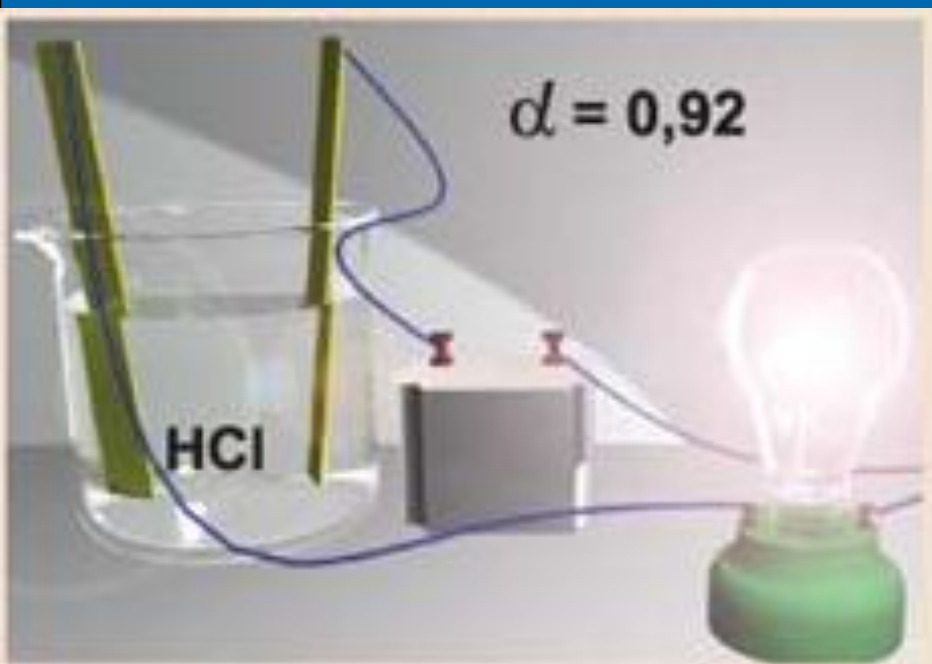
3. Причиной диссоциации **электролитов** в водных растворах является его взаимодействие с молекулами **воды**, т.е. его **гидратация**
4. Под действием электрического тока положительные ионы **катионы** движутся к катоду, а отрицательные **анионы** к аноду.

Основные положения ТЭД

5. Не все электролиты в одинаковой мере диссоциируют на ионы

$$\gamma = n / N$$

где n – число диссоциированных молекул, N – общее число молекул в растворе.



Основные положения ТЭД

6. *Свойства растворов электролитов определяются свойствами тех **ионов** которые они образуют при **диссоциации***

Электролиты	Характерные общие ионы	Характерные свойства Значение pH среды
Кислоты		
Основания		
Соли		



Гемфри Деви



**Майкл
Фарадей**

1. Положительно заряженный электрод - ... (анод).
2. Отрицательно заряженный электрод - ... (катод).
3. Направленное движение заряженных частиц - ... (электрический ток).
4. Положительно заряженные частицы - ... (катионы).
5. Отрицательно заряженные частицы - ... (анионы).
6. Вещества, водные растворы или расплавы которых проводят электрический ток - ... (электролиты).
7. Вещества, водные растворы или расплавы которых не проводят электрический ток - ... (неэлектролиты).
8. Процесс распада электролита на ионы при растворении или расплавлении вещества - ... (диссоциация).

Найдите ошибочные утверждения

1. электролиты проводят электрический ток
2. если вещество находится в сухом виде, оно ток не проводит
3. источником тока в растворе электролита являются электроны
4. катионы заряжены отрицательно, анионы положительно
5. растворы проводят ток из-за наличия в них положительных и отрицательных ионов
6. процесс взаимодействия воды с частицами вещества называется гидратацией
7. дистиллированная вода проводит ток
8. причиной диссоциации веществ в воде является особое строение молекулы воды.
9. все растворимые кислоты - сильные электролиты
10. все растворимые основания и соли - сильные электролиты

Согласны ли вы ?

- 1. Все металлы проводят электрический ток, следовательно, все металлы – электролиты?
- 2. Если встать в лужу, в которой лежит оголенный провод, находящийся под напряжением, можно получить смертельный удар током. Следовательно, вода проводит электрический ток.
- 3. В дистиллированной воде приготовили настой лечебных плодов (шиповника, черники, калины). Настой стал проводить электрический ток. Почему?

