




# физика

*Презентация на тему  
«Электрический ток в электролитах»*

учениц 10 В класса

Русаковой Л. и  
Кузнецовой Н.

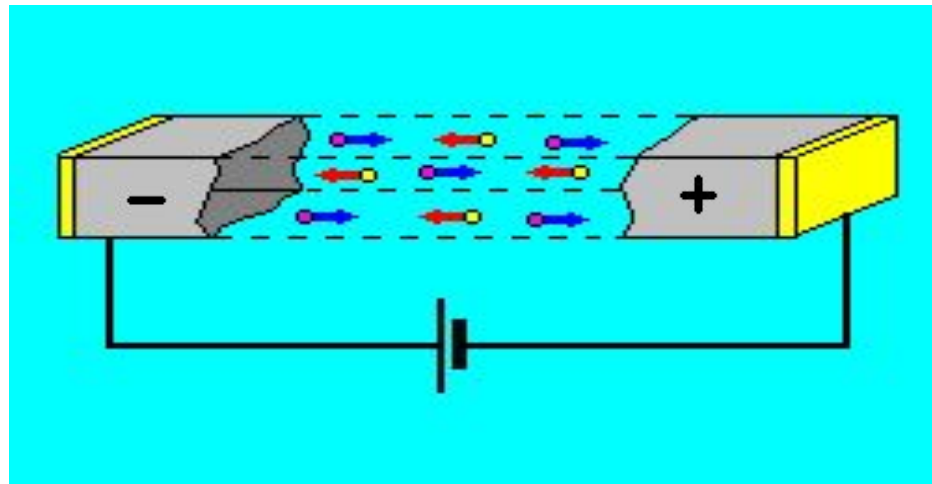


# Электролиты

**ЭЛЕКТРОЛИТЫ**-вещества, обладающие ионной проводимостью; их называют проводниками второго рода – прохождение тока через них сопровождается переносом вещества. К электролитам относятся расплавы солей, оксидов или гидроксидов, а также (что встречается значительно чаще) растворы солей, кислот или оснований в полярных растворителях, например в воде.

Прохождение электрического тока через электролит сопровождается выделением веществ на электродах. Это явление получило название **электролиза**.

Электрический ток в электролитах представляет собой перемещение ионов обоих знаков в противоположных направлениях. Положительные ионы движутся к отрицательному электроду (**катоду**), отрицательные ионы – к положительному электроду (**аноду**).



Отрицательные ионы

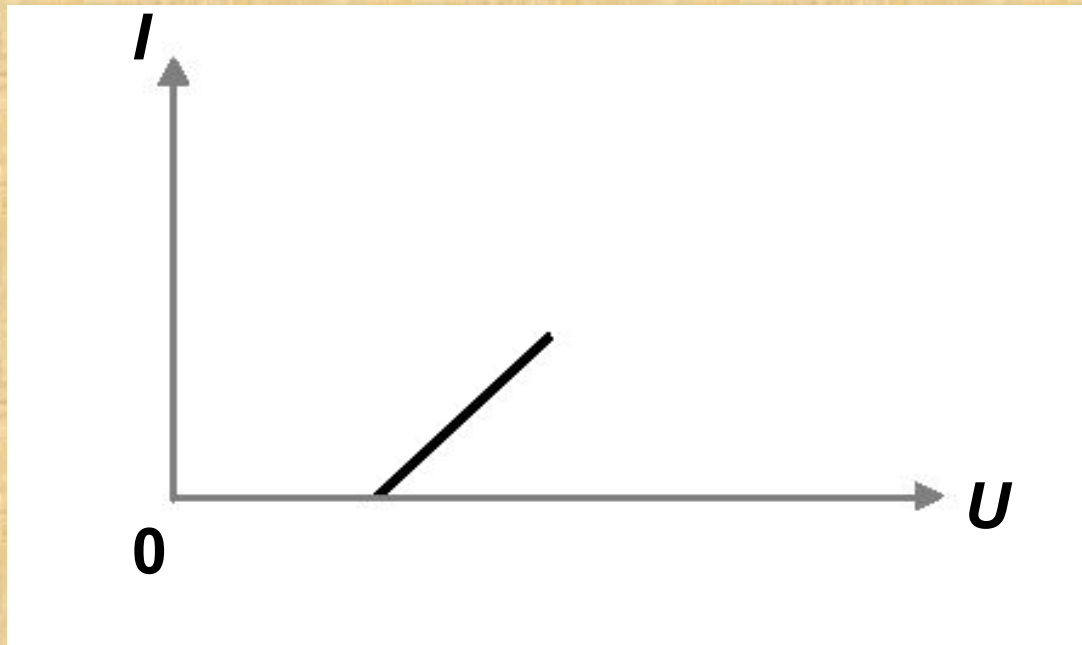


Положительные ионы



## Вольтамперная характеристика для электролитов.

За счет явления поляризации график смещен. ЭДС поляризации имеет знак, противоположный знаку напряжения на электродах.



## Применение электролиза

### Катодные процессы :

1. В гальваностегии (никелирование, серебрение).
2. В гальванопластике (изготовление копий); 1838 г., Б. С. Якоби.
3. Получение чистых металлов (медь, алюминий).
4. Электрометаллургия расплавов. Очистка металлов, полученных при выплавке из руды, от посторонних примесей.

### Анодные процессы:

1. Промышленный способ получения кислорода и водорода.
2. Оксидирование алюминия
3. Электрополировка поверхностей. (электроискровая обработка, электрозаточка).
4. Электрогравировка.

# Фарадей Майкл

(22.IX.1791–25.VIII.1867)

Английский физик и химик. Один из основателей количественной электрохимии. Установил (1833–1836) количественные законы электролиза.



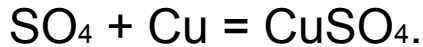
## Законы электролиза Фарадея

1 При электролизе масса превращенного вещества прямо пропорциональна количеству электричества, прошедшего через электролитическую ячейку.

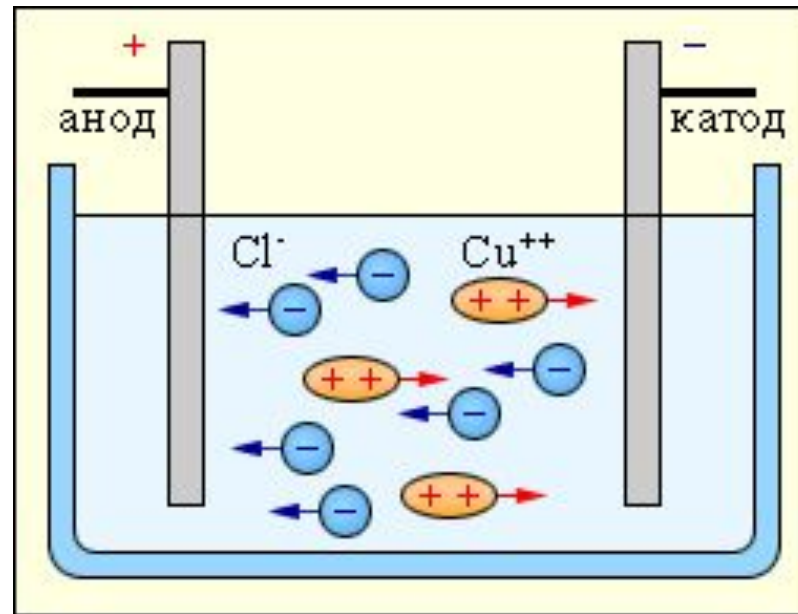
2 При прохождении через электролит одного и того же количества электричества масса превращенного вещества зависит от массы и заряда ионов вещества.

# ПРОЦЕСС ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКОЙ ДИССОЦИАЦИИ

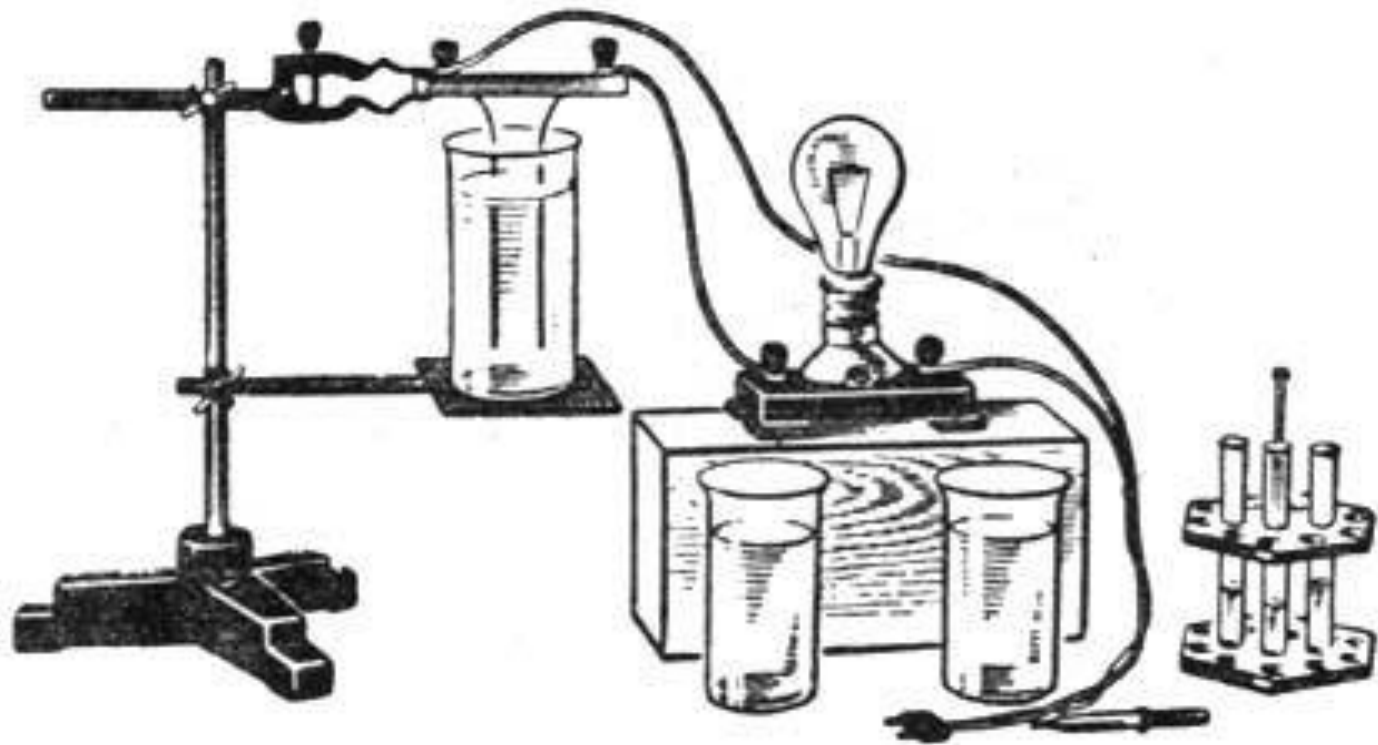
Ионы обоих знаков появляются в водных растворах солей, кислот и щелочей в результате расщепления части нейтральных молекул. Это явление называется **электролитической диссоциацией**. Например, хлорид меди  $\text{CuCl}_2$  диссоциирует в водном растворе на ионы меди и хлора:



При подключении электродов к источнику тока ионы под действием электрического поля начинают упорядоченное движение: положительные ионы меди движутся к катоду, а отрицательно заряженные ионы хлора – к аноду

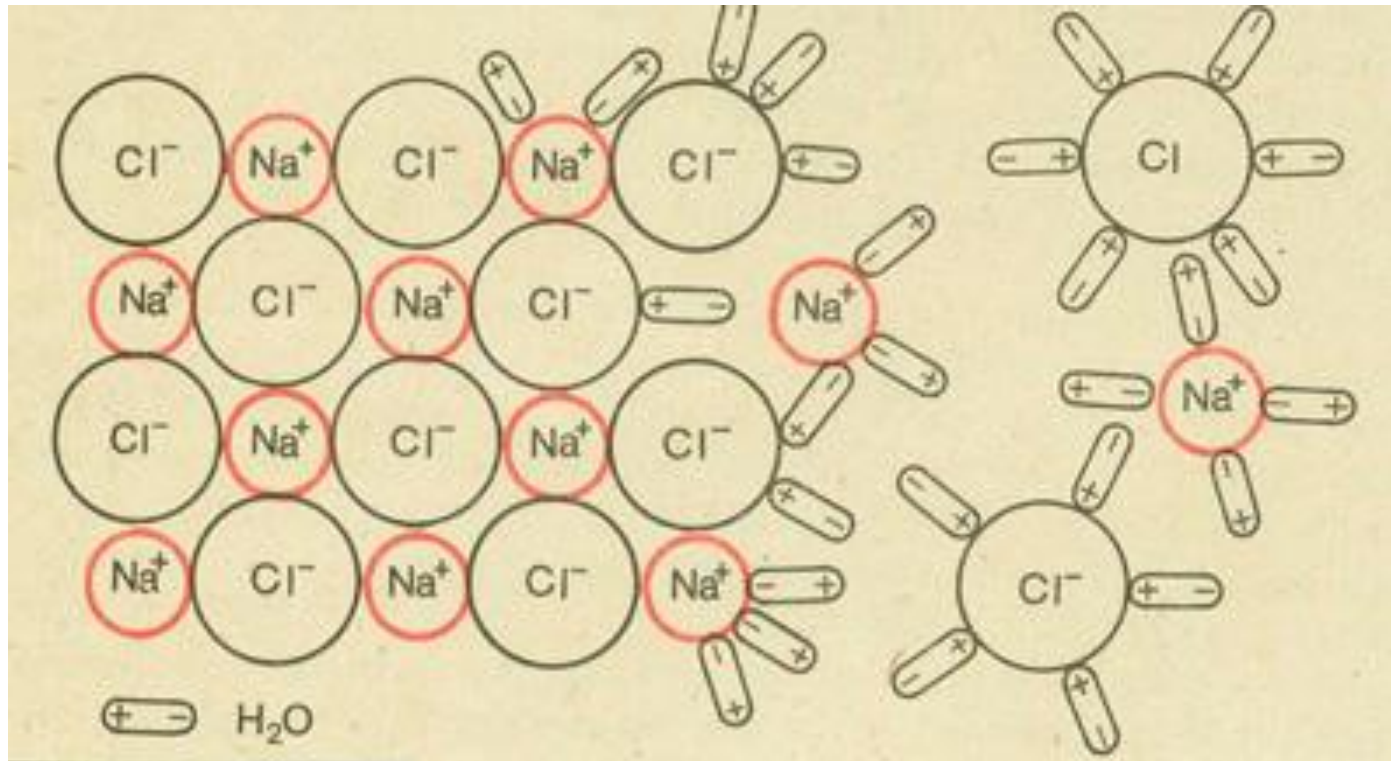


# ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ

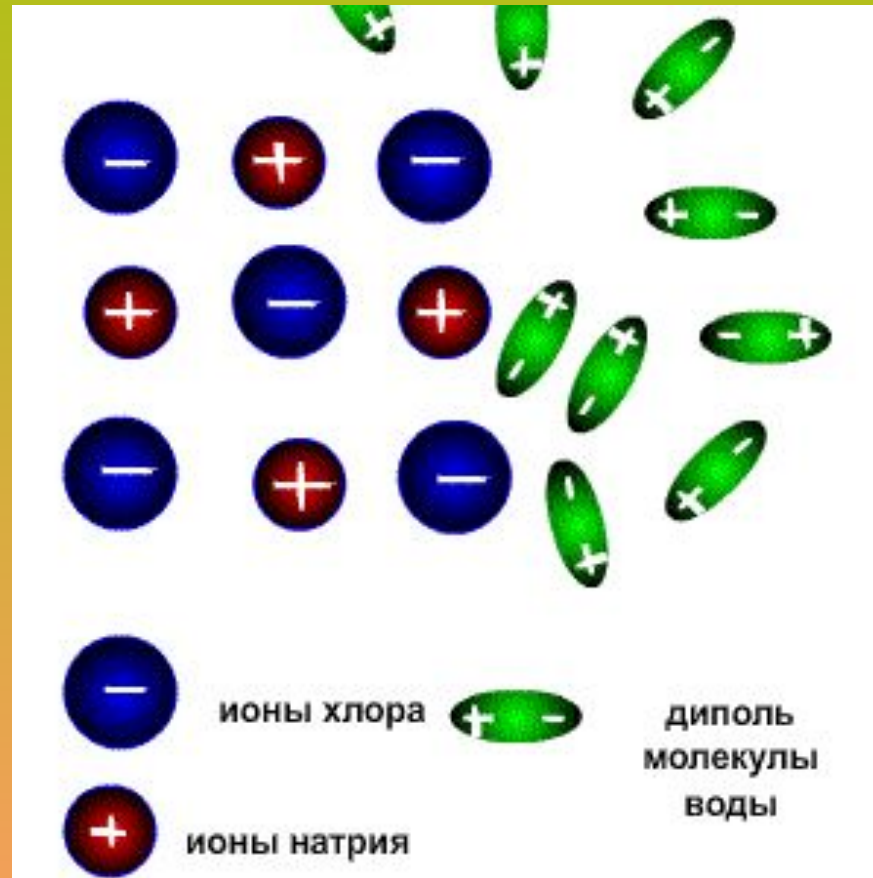




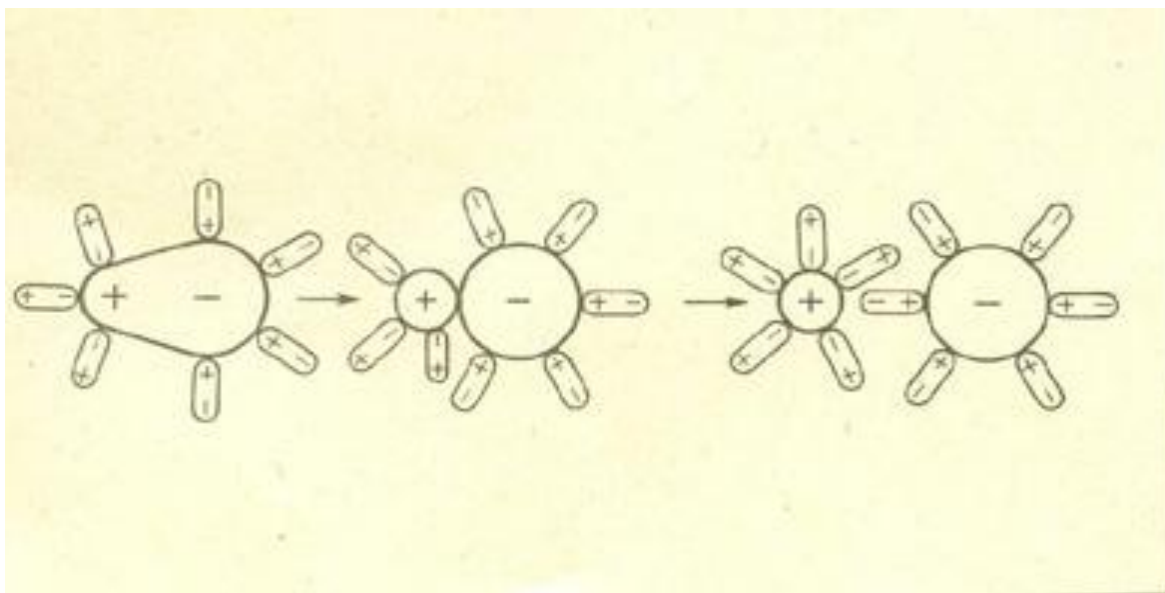
# Диссоциация веществ с ионной химической связью:



# Схема электролитической диссоциации на примере хлора и натрия



# Диссоциация веществ с ковалентной полярной связью



**КОНЕЦ**