

# Электрический ток в электролитах. Электрическая диссоциация.

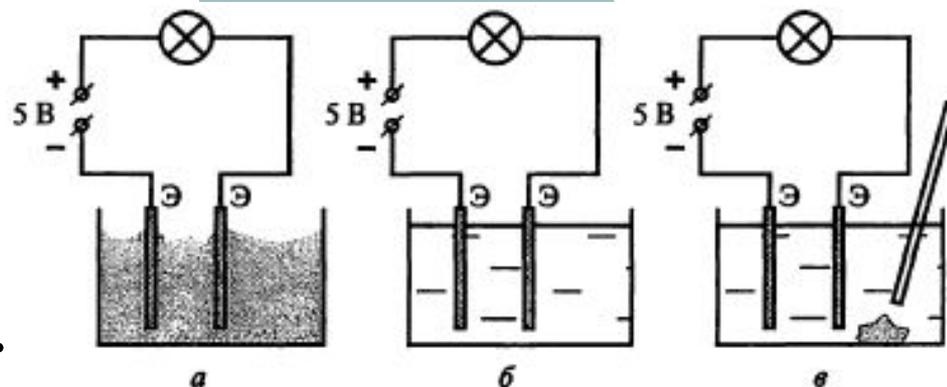
11 класс

Учитель Кечкина Н.И.

МБОУ «Средняя школа № 12»

г. Дзержинск

**Электролиты** -  
вещества, растворы  
которых обладают  
ионной проводимостью.



эксперимент

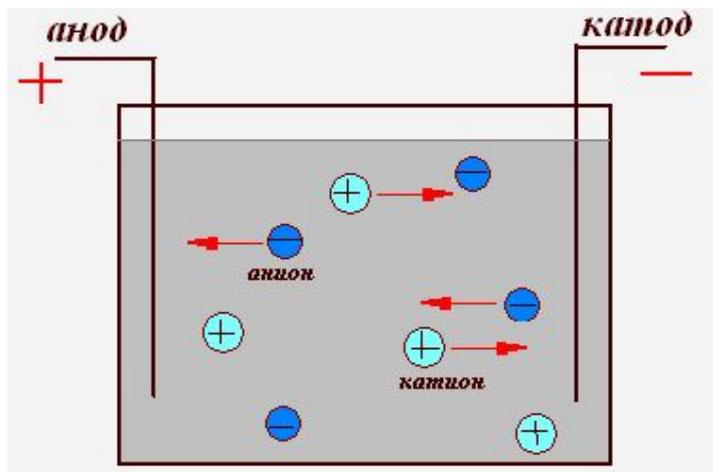
**Электролитическая диссоциация** – это распад молекул вещества на ионы при растворении.



**Рекомбинация** – обратный процесс: объединение ионов в молекулу.

### **Термодинамическое равновесие:**

количество молекул, диссоциирующих в единицу времени, становится равным количеству молекул, возникающих за единицу времени в результате рекомбинации.

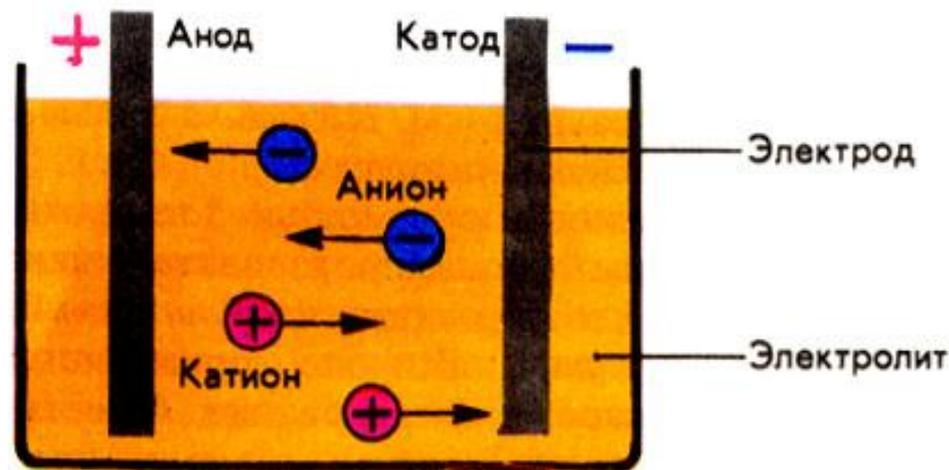


Положительные ионы движутся в катоду (отрицательно заряженному электроду), отрицательные ионы - к аноду (положительно заряженному электроду).



**Электрический ток**

**Электролиз** – процесс выделения вещества на электродах.



# Закон Фарадея

Масса вещества, выделившегося на электроде при электролизе, пропорциональная заряду, прошедшему через раствор электролита.

$$m = kQ$$

где  $m$  - масса вещества, выделившегося на электроде;  
 $k$  – электрохимический эквивалент вещества;  
 $Q$  – заряд , прошедший через раствор электролита.