

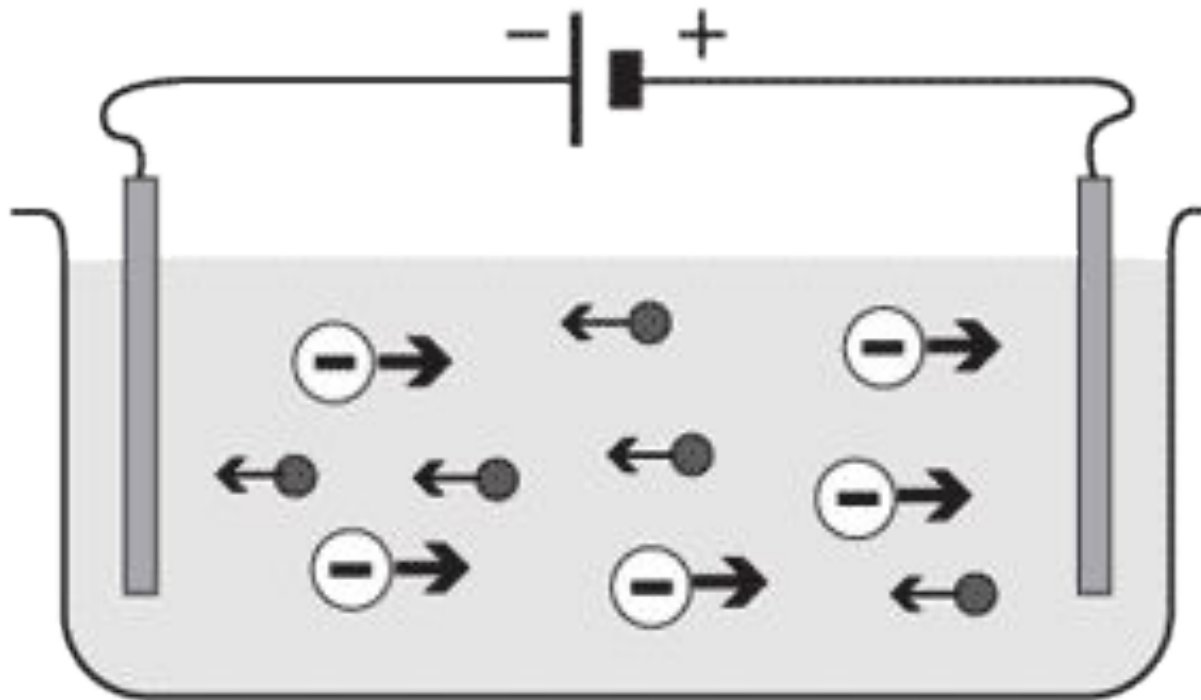
"Средняя общеобразовательная школа
№ 2 г. Харабали. имени Героя
Советского Союза И. Н. Галкина".

ЭЛЕКТРИЧЕСКИЙ ТОК В РАСТВОРАХ И РАСПЛАВАХ ЭЛЕКТРОЛИТОВ

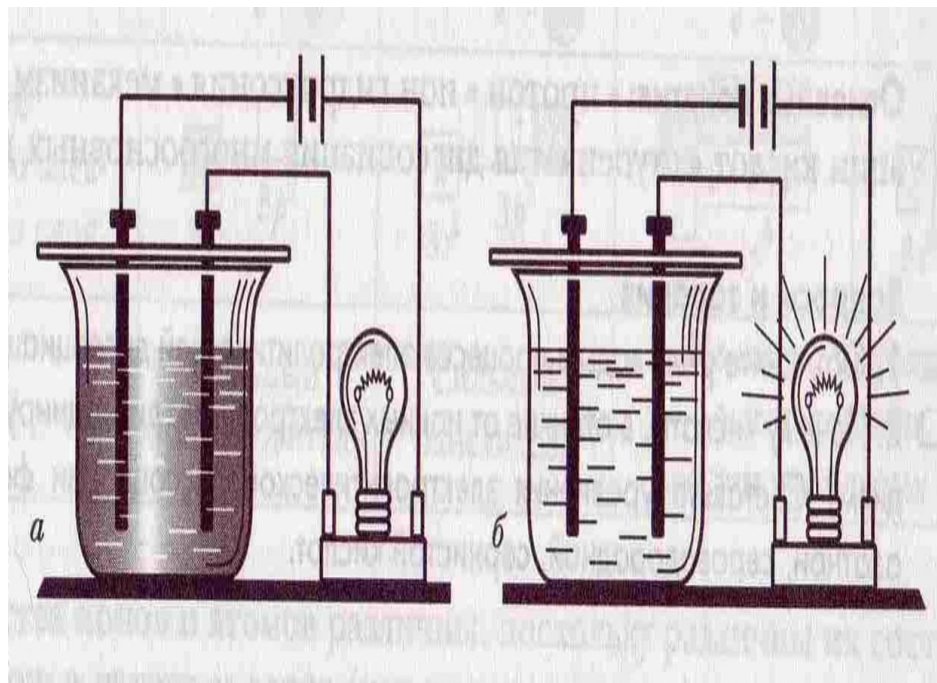
Проверил учитель физики:
Ледяева Н.А.
Проект 11 «А» класса

2016

- Растворы солей, кислот и оснований называются *электролитами*. Химически чистая вода почти не проводит электрического тока, но если растворить в воде какую-нибудь соль, например медный купорос, то ток через нее пойдет. При протекании электрического тока через раствор электролитов вместе с зарядом всегда переносится вещество (это явление называется электролизом). Отсюда следует, что носителями тока в этих проводниках являются ионы.



- **Электрической диссоциацией** называется расщепление в воде солей, кислот и щелочей на положительные и отрицательные ионы. Растворы электролитов всегда содержат некоторое число ионов: катионов (положительных ионов) и анионов (отрицательных ионов). Пока электрическое поле отсутствует, ионы совершают только беспорядочное тепловое движение. Но в электрическом поле ионы, подобно электронам в металлах, начинают дрейфовать в направлении действующей на них силы: катионы - к катоду, анионы - к аноду.



Электрический ток в растворах (или расплавах) электролитов представляет собой перемещение ионов обоих знаков в противоположных направлениях. Опыт показывает, что сила тока при постоянном сопротивлении электролитов линейно зависит от напряжения, т. е. для растворов электролитов справедлив закон Ома.

- Электронная теория позволяет рассчитать массу вещества, выделившегося на электродах при электролизе. Она равна массе одного иона m_0 , умноженной на число ионов N , которые осели на электродах. Масса одного иона

иона $m_0 = \frac{M}{N_A}$, где M — молекулярная масса вещества, N_A — постоянная Авогадро. С другой стороны, число ионов можно выразить через заряд Q , прошедший через электролит, и заряд одного иона q_0 :

$$N = \frac{Q}{q_0}, \quad \frac{Q}{q_0} = \frac{m}{M} N_A; \quad m = m_0 \cdot N = \frac{M}{N_A} \cdot \frac{Q}{q_0}.$$

Заряд любого иона равен заряду электрона e , умноженному на валентность z иона: $q_0 = e \cdot z$.

$$\text{Таким образом, } m = \frac{M}{N_A e z} \cdot Q = \frac{M}{N_A e z} \cdot It.$$

- Величины N_A и e являются универсальными постоянными, а M и z постоянны для данного вещества.
- Поэтому выражение $\frac{M}{N_A e z}$ - величина, постоянная для данного вещества.

Масса вещества, выделившегося на электроде, пропорциональна заряду, прошедшему через раствор (или пропорциональна силе тока и времени). Эта зависимость носит название закона Фарадея.

Если $\frac{M}{N_A e z}$ обозначить через k , то закон Фарадея можно записать следующим образом:

$$m = kQ = kIt.$$

Коэффициент k называется электрохимическим эквивалентом данного вещества. Он выражается в килограммах на кулон (кг/Кл). Закон Фарадея позволяет определить заряд одновалентного иона:

$$e = \frac{MQ}{mN_A z} = \frac{Mit}{mN_A z}$$

- Электролиз получил широкое применение в технике:
 - 1) получение щелочных и щелочноземельных металлов (алюминия, магния, бериллия и др.);
 - 2) покрытие трудно окисляемыми металлами деталей для предохранения их от коррозии;
 - 3) гальванопластика - изготовление рельефных металлических копий предметов и др.

