

Электрический ток в жидкостях Закон Электролиза



ЖИДКОСТИ

ПРОВОДНИКИ

ПОЛУПРОВОДНИКИ

ДИАЛЕКТРИКИ

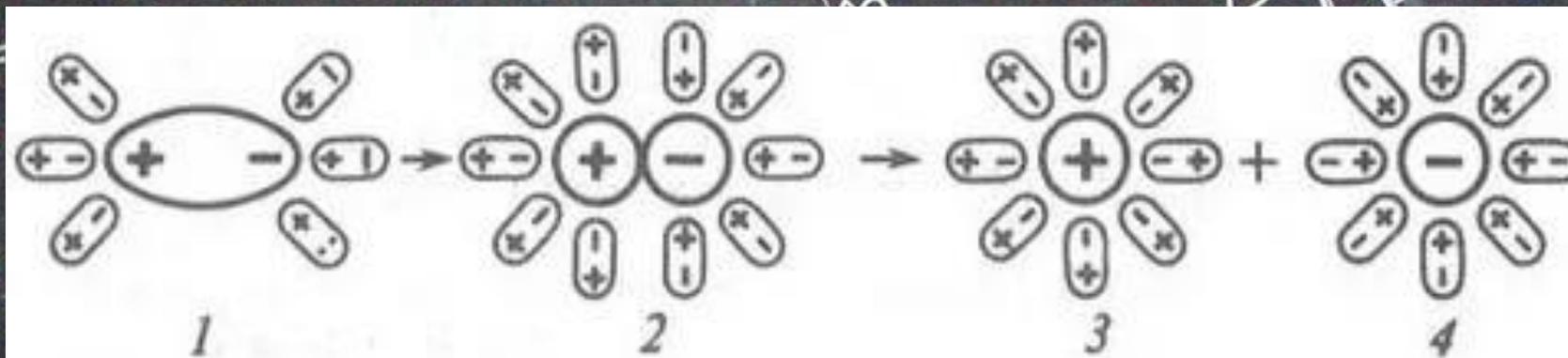
РАСПЛАВЫ
ЭЛЕКТРОЛИТОВ

РАСПЛАВЛЕННЫЙ
СЕЛЕН

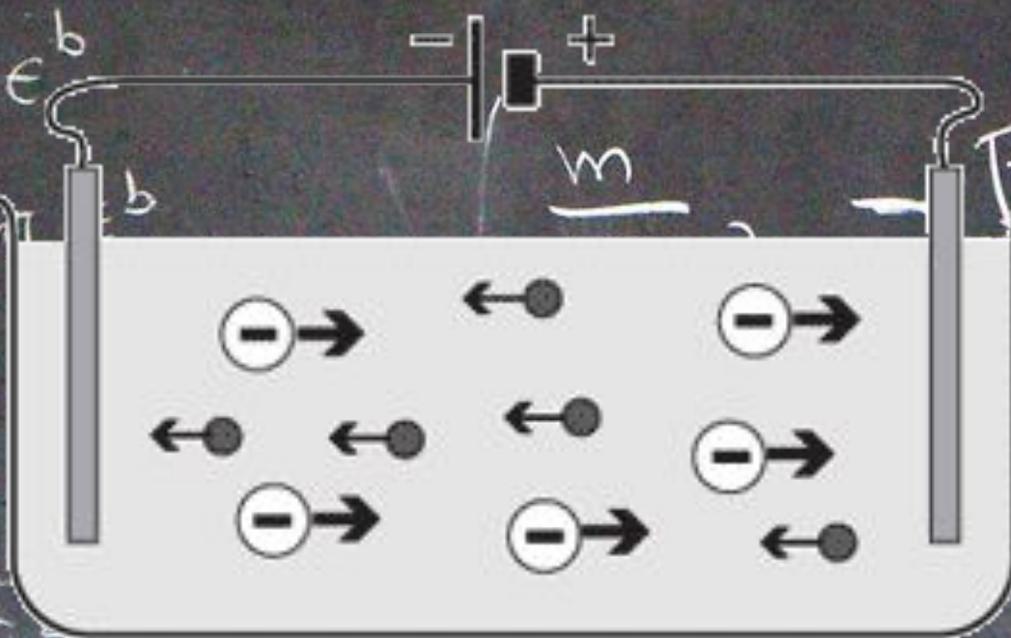
ДИСТИЛЛИРОВАННАЯ
ВОДА

РАСТОВОРЫ
ЭЛЕКТРОЛИТОВ

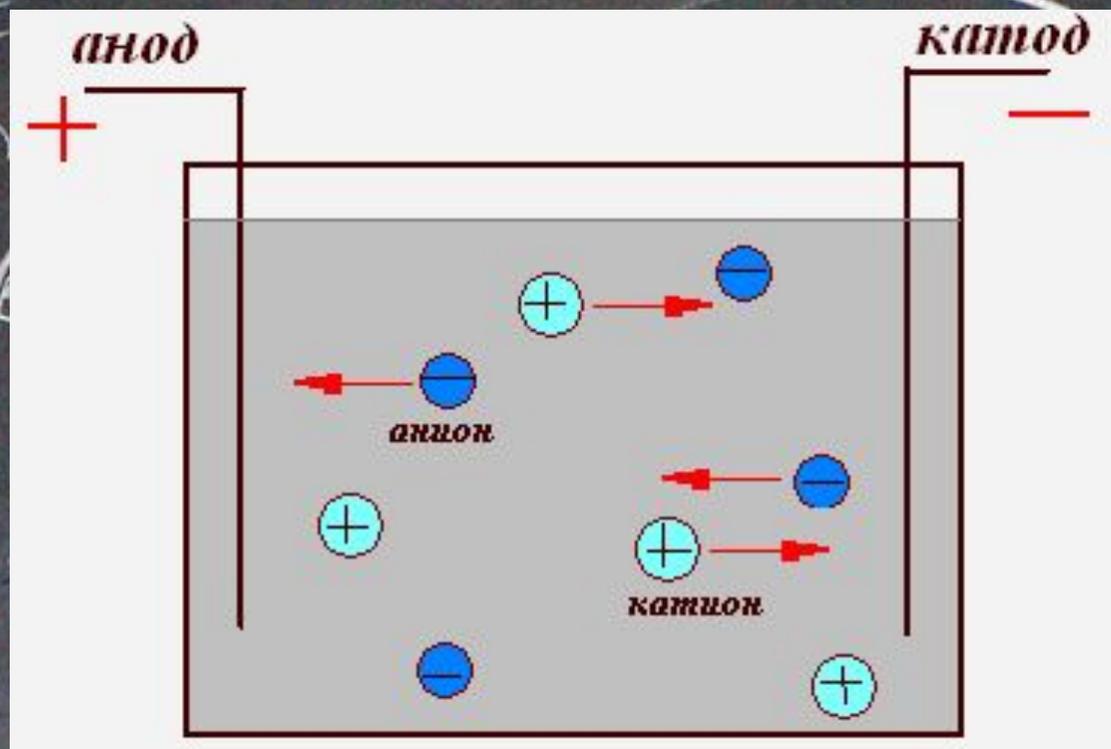
Электролитическая диссоциация — процесс распада электролита на ионы при его растворении или плавлении.



Электролиты — это вещества, растворы или расплавы которых проводят электрический ток.



Электролизом называются электрохимические процессы прямого преобразования электрической энергии в химическую, протекающие на электродах под действием постоянного тока



Первый закон электролиза Фарадея: масса вещества, осаждённого на электроде при электролизе, прямо пропорциональна количеству электричества, переданного на этот электрод.

ЗАКОНЫ ФАРАДЕЯ

$$m = kIt,$$

$$k = \frac{1}{F} A,$$

$$A = \frac{\mu}{n}$$

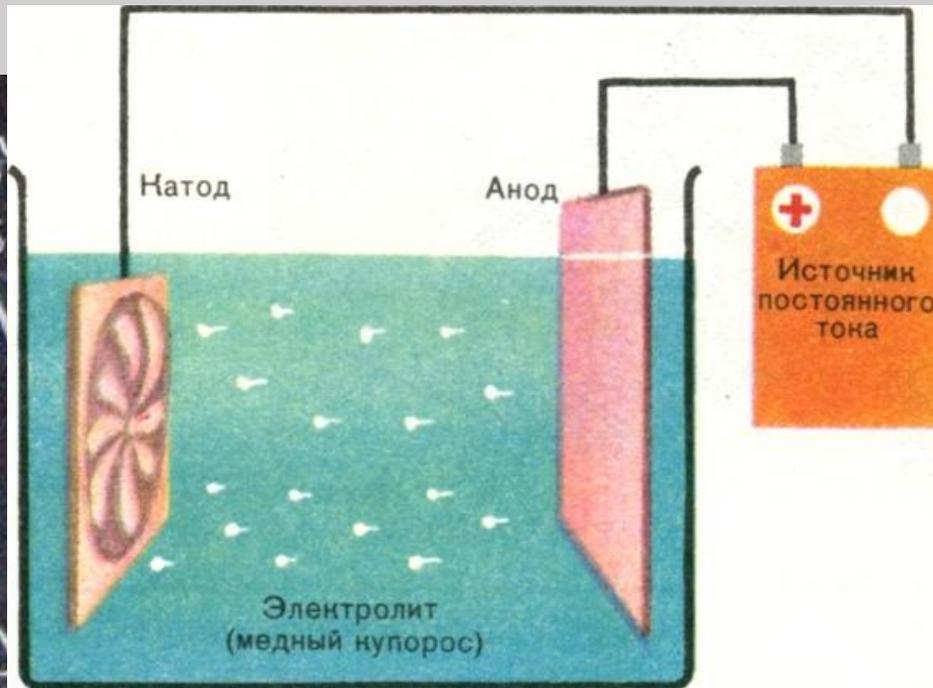
Алюминий	0,0936	Серебро	1,118
Железо	0,289	Ртуть	2,072
Золото	0,681	Никель	0,304
Медь	0,329	Водород	0,0104
Свинец	1,072	Цинк	0,3387



ПРИМЕНЕНИЕ

Гальваностегия – декоративное или антикоррозийное покрытие металлических изделий тонким слоем другого металла (никелирование, хромирование, омеднение, золочение, серебрение)

Гальванопластика – электролитическое изготовление металлических копий, рельефных предметов



КОНЕЦ

