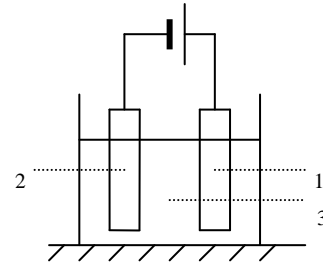


ЭЛЕКТРИЧЕСКИЙ ТОК В ЖИДКОСТЯХ

Электролит – это...

Электролитическая диссоциация – это...

1. Анод – положительный электрод
2. Катод – отрицательный электрод
3. Раствор электролита



Проводимость жидкостей (растворов электролитов) – ионная

Электрический ток в жидкости – это...

Электролиз – это...

Законы электролиза (законы Фарадея)

I закон

$$m = k I \Delta t = k q$$

k – электрохимический эквивалент вещества;

[k] = кг/Кл; таблица

Электрохимический эквивалент вещества численно равен массе выделившегося на электроде вещества при переносе через раствор электролита заряда в 1 Кл

II закон

$$k = 1/F \cdot M/z$$

z – валентность (степень окисления)

M – молярная масса

F – число Фарадея; $F = eN_A = 96500$ Кл/моль

Объединенный закон

$$m = 1/F \cdot M/z \cdot I \Delta t$$