

Электрический ток в жидкостях. Закон электролиза.



_____ - водные растворы солей, кислот, щелочей, обладающие ионной проводимостью.

Ион - _____

Электролитическая диссоциация – распад молекул на ионы под влиянием электрического поля.

Электрический ток в электролитах представляет собой _____

_____ – процесс выделения на электроде вещества, входящих в состав электролита, при протекании через него электрического тока.

Закон электролиза:

$$m = kq$$

$$m = kIt$$

m –

k – электрохимический эквивалент (кг/Кл)

I –

t –

q -

Применение электролиза:

Решение задач:

1. Сколько времени длилось никелирование, если на изделии осел слой никеля массой 3,6 г. Сила тока 2 А. Электрохимический эквивалент никеля $30 \cdot 10^{-8}$ кг/Кл

Дано:	СИ	Решение:
$m =$ $I =$ $k =$		
$t - ?$		

2. Время прохождения тока 20 мин, сила тока в цепи 0,5А.
 Масса катода до опыта 70,4 г, после опыта 70,58 г.
 Найти электрохимический эквивалент меди.

Дано:	СИ	Решение:
$t =$ $m_1 =$ $m_2 =$ $I =$		
$k - ?$		