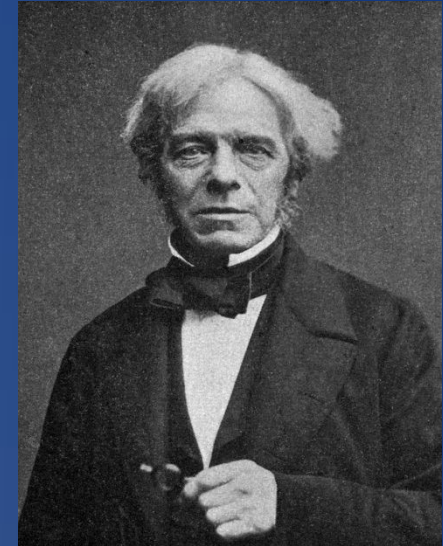


# Первый закон Фарадея

В 1832 году Фарадей установил, что масса  $m$  вещества, выделившегося на электроде, прямо пропорциональна электрическому заряду  $q$ , прошедшему через электролит:

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

если через электролит пропускается в течение времени  $t$  постоянный ток с силой тока  $I$ . Коэффициент пропорциональности  $k$  называется электрохимическим эквивалентом вещества. Он численно равен массе вещества, выделившегося при прохождении через электролит единичного электрического заряда, и зависит от химической природы вещества



Майкл Фарадэй