

Первый закон электролиза Фарадея: масса вещества, осаждённого на электроде при электролизе, прямо пропорциональна количеству электричества, переданного на этот электрод. Под количеством электричества имеется в виду электрический заряд, измеряемый, как правило, в кулонах..

$$M = k \cdot Q = k \cdot I \cdot t$$

M - масса вещества, выделившегося на электроде;

Q - электрический заряд;

t – время;

I – сила тока

k - электрохимическим эквивалентом вещества.