



LEI DE FARADAY: “A quantidade de produto formado ou de reagente consumido pela passagem de uma corrente elétrica é estequiometricamente equivalente à quantidade de elétrons fornecida”.

$$Q = \text{---} \cdot \Delta \text{---}$$

Carga elétrica (Q) em Coulomb (C)

Corrente elétrica ou Intensidade de corrente (i) em Ampere (A)

Variação do Tempo (Δt) em Segundos (s)

Relação Importante: 1 mol e^- equivale a C (constante de Faraday)

Agora é sua vez: Numa célula eletrolítica contendo solução aquosa de nitrato de prata flui uma corrente elétrica de 5,0 A durante 9.650 s. Nessa experiência, quantos gramas de prata metálica são obtidos?

Valor da Carga (Q): C

Massa da prata obtida: g

Bom Estudo!!!

Profa. Ana Paula Ruas (QuimicAna)

