

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

$$Q = \underline{\hspace{2cm}} \cdot \Delta \underline{\hspace{2cm}}$$

Carga elétrica (Q) em Coulomb (C)

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

Variação do Tempo ( $\Delta t$ ) 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)

