

Errata das respostas das questões 6 e 7

Questão 6) A estequiometria saiu invertida na chave de resposta. Abaixo segue a correta e o valor correto do tempo:

$$t_{\text{eletrolise}} = (0,063 \text{ mol de Fe}^{2+}) \times \left(\frac{2 \text{ mols de elétrons}}{1 \text{ mol de Fe}^{2+}} \right) \times \left(\frac{96.485,33 \text{ C}}{1 \text{ mol de elétrons}} \right) \times \left(\frac{1 \text{ s}}{0,50 \text{ C}} \right) \times \left(\frac{1 \text{ h}}{3.600 \text{ s}} \right) = 6,7 \text{ h}$$

Questão 7) Faltou o fator 10^{12} na frente do valor da constante de velocidade, pois:

$$(2,00 \times 10^{-3}) = k (0,30 \times 10^{-3})^3 (1,20 \times 10^{-3})^1 (0,30 \times 10^{-3})^1$$

$$k = 205,8 \times 10^{12} \text{ L}^4 \text{ mol}^{-4} \text{ s}^{-1} \text{ ou } 2,058 \times 10^{14} \text{ L}^4 \text{ mol}^{-4} \text{ s}^{-1}$$