

(IME) Uma célula eletrolítica de eletrodos inertes, contendo 1,0L de solução de ácido sulfúrico 30% em peso, operou sob corrente constante durante 965 min. Ao final da operação, retirou-se uma alíquota de 2,0 mL do eletrólito, a qual foi diluída a 50,0 mL e titulada com solução padrão 0,40 mol/L de hidróxido de sódio.

Sabendo-se que a titulação consumiu 41,8 mL da solução da base, determine a corrente que circulou pela célula. Considere que a massa específica da solução de ácido sulfúrico 30% em peso é $1,22 \text{ g/cm}^3$ e a massa específica da água é $1,0 \text{ g/cm}^3$.

Resposta: 19,9A