
Diluição e Mistura de Soluções

1. Assinale a alternativa que corresponde ao volume de solução aquosa de sulfato de sódio, a 0,35 mol/L, que deve ser diluída por adição de água, para se obter um volume de 650 mL de solução a 0,21 mol/L.

- a) 500 mL
- b) 136 mL
- c) 227 mL
- d) 600 mL
- e) 390 mL

Gabarito

1. E

Teremos:

$$n_{\text{solute antes}} = n_{\text{solute depois}}$$

$$[\text{Na}_2\text{SO}_4]_{\text{antes}} \times V = [\text{Na}_2\text{SO}_4]_{\text{depois}} \times V_{\text{depois}}$$

$$0,35 \text{ mol/L} \times V = 0,21 \text{ mol/L} \times 650 \text{ mL}$$

$$V = 390 \text{ mL}$$