

Exercice 5

Quel volume (V) de solution de phosphate trisodique dodécahydraté ($\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$), 0,450 M, exprimé en cm^3 , doit-on utiliser pour préparer 2,00 L de solution contenant 200 ppm d'ions sodium (masse volumique de la solution obtenue : $1,00 \text{ g/cm}^3$) ?

$$C = 0,45 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$$

$$\frac{\text{g}}{\text{mol}} = M$$

$$n =$$

$$\begin{aligned} V_1 + V_2 &= 1 \text{ L} \\ 3 &= 0,5 \end{aligned}$$