

$$\rho_{\text{acetone}} = 0,784 \text{ g}\cdot\text{cm}^{-3}$$

m=10g d'acétone dans une éprouvette graduée.

$$\rho = \frac{m}{V}$$

1. $V = \frac{m}{\rho}$

A.N : $V = \frac{10}{0,784} = 12,8 \text{ mL}$ réponse c

2. Le mélange est de nature homogène car l'eau et l'acétone sont miscibles.
3. La c car le cyclohexane n'est pas miscible avec l'eau ni l'acétone.
Sa masse volumique $\rho_{\text{cyclo}} = 0,779 < \rho_{\text{eau}}$