

On sait que 1L d'eau pèse 1kg = 1000g

$$\begin{array}{c} \text{masse} \leftarrow \\ \text{volumique} \end{array} \rightarrow \rho = \frac{m \leftarrow g}{V \leftarrow L}$$

\uparrow
 $g \cdot L^{-1}$

Concentration massique \neq masse volumique
dissolution ou dilution corps pur

Masse de volumique de l'eau $\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ kg} \cdot L^{-1}$
 $= 1000 \text{ g} \cdot L^{-1}$

Densité comparaison avec l'eau

$$d = \frac{\rho_{\text{solution}} \leftarrow g \cdot L^{-1}}{\rho_{\text{eau}} \leftarrow g \cdot L^{-1}}$$

\uparrow
 ϕ

Exemple : 500 mL d'huile pèse 400g
Masse volumique et densité ?

$$\rho_{\text{huile}} = \frac{m}{V} \quad \text{AN: } \rho_{\text{huile}} = \frac{400}{500 \cdot 10^{-3}} = 800 \text{ g} \cdot L^{-1}$$

$$d = \frac{\rho_{\text{huile}}}{\rho_{\text{eau}}} \quad \text{AN: } d = \frac{800}{1000} = 0,800$$