

Bilan séquence 2 :

n	m	M
Quantité de matière	masse	Masse molaire
mol	g	g.mol ⁻¹

$$n = \frac{m}{M} \quad \Rightarrow \quad m = n \times M$$

ρ	$m_{\text{échantillon}}$	$V_{\text{échantillon}}$
Masse volumique	Masse de l'échantillon	Volume de l'échantillon
g/mL ou (g.mL ⁻¹)	g	mL
kg/L ou (kg.L ⁻¹)	kg	L

$$\rho = \frac{m_{\text{échantillon}}}{V_{\text{échantillon}}}$$



$$m_{\text{échantillon}} = \rho \times V_{\text{échantillon}}$$

$$V_{\text{échantillon}} = \frac{m_{\text{échantillon}}}{\rho}$$

d	$\rho_{\text{échantillon}}$	ρ_{eau}
densité	Masse volumique de l'échantillon	Masse volumique de l'eau
Sans unité	g/mL	1 g/mL
	Kg/L	1 kg/L

$$d = \frac{\rho_{\text{échantillon}}}{\rho_{\text{eau}}}$$



$$\rho_{\text{échantillon}} = d \times \rho_{\text{eau}}$$

La valeur de la densité donne la valeur de la masse volumique en g.mL⁻¹ (ou en kg.L⁻¹)

Un liquide non miscible avec l'eau et moins dense que celle-ci ($d < 1$) se place systématiquement au-dessus de l'eau dans un même récipient.