

MOLARIDAD:

$$M = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{L de disolución}} = \frac{\frac{g_{\text{sólido}}}{Mm_{\text{sólido}}}}{\text{L de disolución}}$$

GRAMOS POR LITRO:

$$g/L = \frac{\text{gramos de soluto}}{\text{L de disolución}}$$

FRACCIONES MOLARES:

$$\begin{aligned} X_{\text{SOLUTO}} &= \frac{\text{moles de soluto}}{\text{moles de soluto} + \text{moles de dvte}} = \frac{n_s}{n_s + n_{\text{dvte}}} \\ X_{\text{DISOLVENTE}} &= \frac{n_{\text{dvte}}}{n_s + n_{\text{dvte}}} \end{aligned}$$

DENSIDAD:

$$\text{densidad}_{(\text{disolución})} = \frac{\text{masa}_{(\text{disolución})}}{\text{volumen}_{(\text{disolución})}}$$