

MOLARIDAD:

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

GRAMOS POR LITRO:

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

FRACCIONES MOLARES:

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

DENSIDAD:

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