

DISOLUCIONES.

Una disolución está formada por:

$$\text{SOLUTO} + \text{DISOLVENTE} = \text{DISOLUCIÓN}$$

Si se trata de disoluciones de sólidos en líquidos el sólido suele ser el soluto y el líquido el disolvente (la mayoría de las veces el disolvente es el H_2O , que es el disolvente universal). Y si la disolución fuese de 2 líquidos el soluto suele ser el de menor cantidad.

Las fórmulas para expresar la concentración que está una disolución son:

$$\% \text{ masa} = \frac{\text{masa soluto}}{\text{masa disolución}} \cdot 100$$

las unidades de la masa aquí dan gramos pero ambos en las mismas unidades.

$$\% \text{ volumen} = \frac{\text{volumen soluto}}{\text{volumen disolución}} \cdot 100$$

Aquí tb. las unidades (gramos de ambos volúmenes)

$$\text{g/l} = \frac{\text{gramos soluto}}{\text{Litros disolución}}$$