

13,07,2021

Soluto  
solvente

(Soluciones químicas)

Son mezclas homogéneas (una fase) que contiene dos o más tipos de sustancias denominadas soluto y solvente que se mezclan en proporciones variables, sin cambio alguno en su composición, es decir no existe reacción química.

**Soluto** se disuelve, dispersa o solubiliza y siempre se encuentra en menor proporción, ya sea en peso o volumen, el soluto da nombre a la solución.  
**Solvente** disuelve o dispersa el soluto y generalmente se encuentra en mayor proporción, el solvente da el aspecto físico de la solución.

tipos de disolución

**Disolución insaturada:** la cantidad de soluto disuelto es menor

**Disolución concentrada:** se disuelve la máxima cantidad de soluto

**Disolución sobresaturada:** la cantidad de soluto sobrepasa la cantidad

Unidades físicas

$$\textcircled{a} \% \frac{P}{P} = \frac{\text{Peso del soluto}}{\text{Peso de la solución}} \times 100 = \text{Porcentaje peso a peso}$$

$$\textcircled{b} \% \frac{V}{V} = \frac{\text{Volumen de soluto}}{\text{Volumen de la solución}} \times 100 = \text{Porcentaje volumen a volumen}$$

$$\textcircled{c} \% \frac{P}{V} = \frac{\text{Gramos de soluto}}{\text{ml de la solución}} \times 100 = \text{Porcentaje peso y volumen}$$

Ejemplo

$$\% \text{ Soluto} = ?$$

$$m \text{ soluto} = 7.25g$$

$$m \text{ solución} = 95g$$

$$M \text{ soluto} = 2.3 \text{ kg} = 2300 \times 1000$$

$$V \text{ solvente} = 6 \text{ L} = 6000$$

$$V \text{ solución} = 8300$$

$$\% = \frac{7.25}{95} \times 100 = 7.6\%$$

$$\% \frac{m}{V} = \frac{2300g}{8300 \text{ ml}} \times 100 = 27.71\%$$

