

CONCENTRACIÓN DE LAS DISOLUCIONES

Las disoluciones son de uno o varios y un solo

Concentración, que expresa de forma numérica la en que se encuentra el frente al o la

1. CONCENTRACIÓN EN PORCENTAJE DE MASA

El **porcentaje en masa** se expresa relacionando la en gramos de disuelto por cada 100 g de

1- Sitúa las magnitudes en la posición correcta en la fórmula de concentración en porcentaje en masa.

Masa (g) disolvente

Masa (g) de soluto

Masa (g) de soluto

Concentración en % en masa

$$\boxed{} = \frac{\boxed{}}{\boxed{} + \boxed{}} \times 100$$

2- Calcula la concentración en porcentaje de masa de una disolución de 20 g de cloruro de sodio (NaCl) en 0,3 L de agua ($d = 1 \text{ kg/L}$)

Elige los datos que debes sustituir en cada posición y elige la solución final.

$$\text{Concentración en \% en masa} = \frac{\boxed{}}{\boxed{} + \boxed{}} \times 100 = \boxed{}$$

2. CONCENTRACIÓN EN GRAMOS POR LITRO

Expresar la concentración como la del expresada en gramos por cada litro de

3- Sitúa las magnitudes en la posición correcta en la fórmula de concentración en porcentaje en masa.

Masa (g) de soluto

Volumen de disolución (L)

Concentración en (g/L)

$$\boxed{} = \frac{\boxed{}}{\boxed{}}$$

4. Calcula la concentración, expresada en g/L, que tiene una disolución preparada al mezclar 25 g de sal común (NaCl) con 500 g de agua, sabiendo que el volumen total resultante es de 511 mL. ¿Cuál sería su densidad?

Elige los datos que debes sustituir en cada posición y elige la solución final.

$$\text{Concentración en (g/L)} = \frac{\boxed{}}{\boxed{}} = \boxed{}$$