

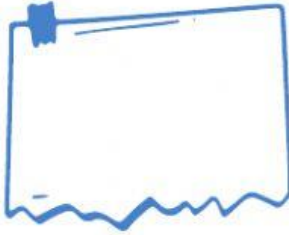
LABORATORIO 4

Unidades de Concentración

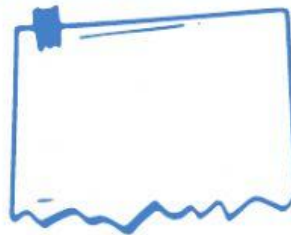


1. Coloque dentro del recuadro la/las ecuaciones correctas

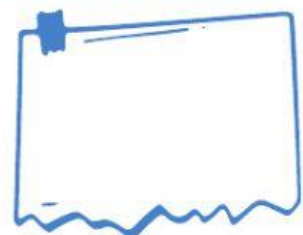
Partes por millón



Concentración Molar



Concentración molal



$$M = \frac{n_{\text{Solute (mol)}}}{V_{\text{Solución (l)}}$$

$$\frac{m_{\text{Solute (mg)}}}{m_{\text{Solución (Kg)}}$$

$$m = \frac{n_{\text{Solute (mol)}}}{m_{\text{Solución (Kg)}}$$

$$\frac{m_{\text{Solute (mg)}}}{V_{\text{Solución (l o m}^3\text{)}}$$

2. Calcular

Determina la molaridad y la molalidad de una disolución formada al disolver 12 g de hidróxido de calcio, Ca(OH)_2 , en 200g de agua, H_2O , si la densidad de esta disolución es 1050 kg/m^3

- a. 0,81m ; 0,80M
- b. 0,81M ; 0,80m
- c. 0,81ppm ; 0,80M
- d. 0,81m ; 0,80ppm
- e. ninguna

Calcular el número de gramos de $\text{Ca(NO}_3)_2$ necesarios para preparar 300 ml de una solución 4.5 M

- a. 1,35g
- b. 164g
- c. 221,4g
- d. 4,5g
- e. ninguna

¿Cuál es la molalidad de una solución preparada disolviendo 45g de urea $\text{CO(NH}_2)_2$ en 250 ml de agua?

- a. 0,75M
- b. 0,75m
- c. 3M
- d. 3m
- e. ninguna

Prof. Tatiana Salgado de Pires