

# disoluciones

disolución soluente + soluto

- son mezclas homogéneas, composición uniforme
- el soluto puede ser un electrolito o no
- se generan F's intermoleculares entre soluto y solvente

Solvente  
la fase  
dispersante

Soluto  
↳ Fase dispersa

solubilidad

Es la capacidad que tiene una sustancia de disolverse en otra.

Por lo general aumenta con la T°

Insaturada: menos de lo que es capaz de disolver

Saturada: máxima cantidad de soluto

Sobresaturada: más de lo máximo que se puede (suele decantar)

Solvato  
Iones de soluto  
se disuelven, quedan rodeados por las moléculas de disolvente.

unidades de concentración

$$\% \text{ m/m} = \frac{\text{gramos de soluto}}{\text{gramos de soluo}} \cdot 100$$

$$\% \text{ m/v} = \frac{\text{gramos soluto}}{\text{ml soluo}} \cdot 100$$

Todos los % son en 100g o 100 ml de soluo

$$\% \text{ v/v} = \frac{\text{ml soluto}}{\text{ml soluo}} \cdot 100$$

$$\% \text{ m/v} = \% \text{ m/m} \cdot \text{densidad soluo}$$

$$n = \frac{\text{masa}}{\text{masa molar}}$$

$$\text{Molaridad } M = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{litros de soluo}}$$

$$\text{molalidad} = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{kg de soluente}}$$

$$\text{densidad} = \frac{\text{masa}}{\text{volumen}}$$

$$\text{Fraco molar} = \frac{n \text{ soluto o soluente}}{n \text{ totales}}$$

→ la suma de la fraco molar del soluto y del soluente siempre da 1