

PROPIEDADES COLIGATIVAS DE LAS DISOLUCIONES

Sólo dependen de la concentración de partículas de soluto y no de su naturaleza o tamaño.

- **Presión de vapor de la disolución: Ley de Raoult:**

El descenso experimentado por la presión de vapor de la disolución respecto a la del disolvente puro es proporcional a la fracción molar del soluto:

$$P_0 - P = \chi_{\text{soluto}} \cdot P_0$$

P_0 : presión del disolvente puro.

- **Variación de la T° de ebullición y congelación:**

La elevación del punto de ebullición (ascenso ebulloscópico) de una disolución es proporcional a la molalidad:

$$\Delta T^{\circ} = K_e \cdot m$$

El descenso del punto de congelación (descenso crioscópico) de una disolución es proporcional a la molalidad:

$$\Delta T^{\circ} = K_c \cdot m$$

- **Presión osmótica:**

La presión osmótica de las disoluciones diluidas se comporta igual que la presión de los gases ideales:

$$\Pi \cdot V = n \cdot R \cdot T$$