

Crioscopia

4-5-2021

objetivo: calcular la masa molecular de la urea por crioscopia y aplicando esta fórmula $T_{f,dis} - T_{f,p} = -K_f \cdot m$ $m = \frac{n}{Kg_{dis}}$ donde las medidas de temperatura y masa del disolvente las sacamos del laboratorio. Teniendo en cuenta las propiedades coligativas, el cambio en el diagrama de fases y aplicando los principios de la termodinámica podremos calcular el resultado de los moles y así su masa molecular.

Propiedades coligativas

- presión osmótica: presión que ejercen las partículas del disolvente en una disolución sobre la membrana semipermeable que separa esta disolución de otra con mayor concentración
- presión de vapor: presión que ejerce un gas sobre un líquido en un sistema cerrado
- aumento ebulloscópico: aumento del punto de ebullición de un disolvente al estar en disolución
- descenso crioscópico: lo contrario al aumento ebulloscópico, descenso de la temperatura de congelación de un disolvente al estar en disolución