

I) Crioscopia. Parcialito Previo

1. a) Cuál es el objetivo del TP? Qué propiedad coligativa utilizará para alcanzar dicho objetivo? b) Indique para qué tipo de solución es aplicable la ecuación que utilizará en el TP.
- 2) Cuál es la relación entre el aumento ebulloscópico, el descenso crioscópico y la molalidad de la solución de un soluto no-disociable?. Y en el caso de soluto disociable?.
- 3) Qué entiende por sobreenfriamiento?.
- 4) Por qué la solución de la camisa debe ser saturada?

II) Crioscopia. Parcialito Previo

- 1) Calcular la temperatura de fusión de una solución de glucosa preparada mezclando 10 g de glucosa en 1300 g de agua ($K_{c_{H_2O}} = 1,86 \text{ }^\circ\text{C}/m$; $PM_{\text{glucosa}} = 180$).
- 2) Dibuje los gráficos de enfriamiento para el solvente puro (agua) y de la solución. Indique en el gráfico el • T_c .
- 3) Por qué la T de la mezcla frigorífica no debe ser inferior a -5°C ?