



QUÍMICA GENERAL 2018

TRABAJO PRÁCTICO DE AULA N° 8: SOLUCIONES DILUIDAS. PROPIEDADES COLIGATIVAS

I- GUÍA DE ESTUDIO

1. Indique cuándo una solución se considera diluida.
2. Defina qué son las Propiedades Coligativas. Enúncielas.
3. Escriba qué entiende por Presión de Vapor. Indique cómo espera que sea la presión de vapor en una sustancia que posee puente de hidrógeno.
4. Indique qué significa el término “no electrolito”.
5. Cómo espera que sea un líquido con baja presión de vapor, en cuanto a su volatilidad.
6. Realice el diagrama de fases para el agua. En el mismo gráfico realice el diagrama correspondiente a una solución acuosa diluida. Indique descenso en el punto de fusión y aumento en el punto de ebullición.
7. Qué entiende por el proceso de ósmosis y por presión osmótica.
8. Escriba las expresiones matemáticas que representan a las Propiedades Coligativas.
9. Indique qué representa el factor i de van't Hoff.
10. Indique cómo se calcula experimentalmente el factor i de van't Hoff.