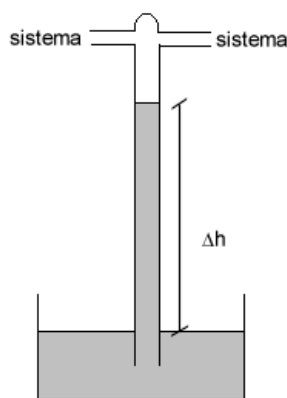


Presión de vapor

- 1.- ¿Qué entiende por: vaporización, evaporación y ebullición?
- 2.- Explique brevemente cómo un líquido está en equilibrio con su vapor.
- 3.- ¿Qué es la presión de vapor?
- 4.- ¿Cómo varía la presión de vapor con la temperatura?
- 5.- De acuerdo a la figura 1 de la guía de T.P. diga si los siguientes enunciados son V o F:
 - el éter es más volátil (tiene mayor presión de vapor) que el benceno.
 - el benceno es menos volátil que el agua.
 - el agua entra en ebullición a menor temperatura que el benceno.
- 6.- Expresar matemáticamente la relación entre la presión de vapor y la temperatura. En la relación lineal indique qué término representa a la ordenada al origen y cuál a la pendiente.
- 7.- ¿Qué es $\Delta H_{\text{vap.}}$? o ¿Por qué $\Delta H_{\text{vap.}}$ es el calor de vaporización?
- 8.- De acuerdo al gráfico obtenido ¿qué signo tiene $\Delta H_{\text{vap.}}$. La vaporización es un proceso ¿endotérmico o exotérmico?
- 9.- ¿Qué ecuación empleará en el T.P. para calcular $\Delta H_{\text{vap.}}$?
- 10.- En el siguiente esquema (simplificación del equipo usado en el T.P.) ¿cómo calcularía la presión del sistema?



- 11.- ¿Cómo debe ser la presión de vapor del líquido calefactor (agua) con respecto a la de la sustancia problema? ¿Por qué?
- 12.- Realice un gráfico cualitativo de $P_{\text{vap.}}$ vs. temperatura para la sustancia problema y para el líquido calefactor.
- 13.- ¿Cómo calcula la $P_{\text{vap.}}$? ¿Qué medidas se deben realizar para calcularla?
- 14.- ¿Qué gráficos realizará en el T.P.? ¿Qué calculará a partir de ellos?