**Primera tarea de fisicoquimica en maple**

Problema 1

1.1-Representar gráficamente el valor de p/pº en función de x, fracción molar del soluto, para una solución ideal.

1.2-Trazar la grafica de p/pº en función de la molalidad del soluto si el solvente es agua.

1.3-Suponga que el solvente tiene un alto peso molecular; por ejemplo el tolueno. ¿Cómo afecta este hecho a la grafica de p/pº contra x?

1.4- Evalué la derivada de (pº-p)/pº con respecto a m, cuando m 0

p: Presión de vapor de la solución

pº: Presión de vapor de la solución pura.

Problema 2



Problema 3



Problema 4
Determinación de la masa molar a partir de medidas de presión osmótica Se prepara una muestra de 50.00 mL de una solución acuosa que contiene 1.08 g de una proteína del plasma sanguíneo, seroalbúmina humana. La disolución tiene una presión osmótica de 5.85 mmHg a 298 K. ¿Cuál es la masa molar de la albúmina?