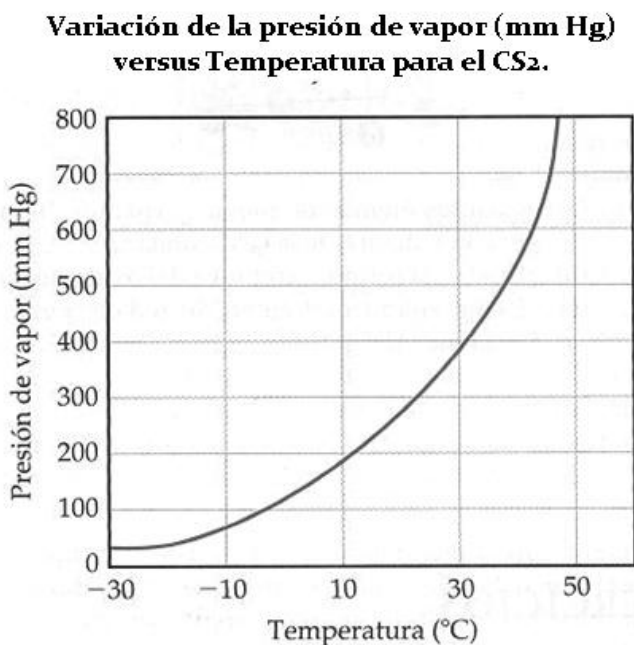


NOTA: PARA ESTA EVALUACIÓN EL SIGNO COMA (,) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR MILES, EJEMPLO: $10^{+3} = 1,000$. EL PUNTO (.) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR DECIMALES, EJEMPLO: $10^{-1} = 0.1$. / **OBSERVACIÓN:** SIRVASE LEER CUIDADOSAMENTE CADA UNO DE LOS TEMAS PLANTEADOS, ESTO A FIN DE CONTESTARLOS EN BASE A LO SOLICITADO EN LOS MISMOS. PARTICULAR QUE SIGNIFICA: COMPRENDERLO, INTERPRETARLO, ANALIZARLO, RESOLVERLO Y EXPRESAR SU RESPUESTA CON CLARIDAD.

Lectura de la curva de presión de Vapor / (10 Puntos)

7.- Mediante el uso de la siguiente gráfica de datos de la variación de la presión de vapor del sulfuro de carbono (CS_2) a varias temperaturas:



Sírvase **DETERMINAR** y **MARCAR** en la figura lo solicitado más abajo:

#1 La presión de vapor aproximada del CS_2 a $30\text{ }^\circ\text{C}$:

#2 La temperatura a la cual la presión de vapor es igual a 300 torr:

#3 El punto normal de ebullición del CS_2 :

#4 Determinar, a continuación, la entalpía molar de evaporación del CS_2 considerando dos puntos de la gráfica, a saber:

Presión de vapor del CS_2 a $25\text{ }^\circ\text{C}$ y presión normal del CS_2 y su correspondiente temperatura.

$$(\ln P_1) = (- \text{entalpía molar de vaporización}) / (RT_1) + C; (\ln P_2) = (- \text{entalpía molar de vaporización}) / (RT_2) + C$$

Las respuestas con sus respectivas unidades.