

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.

**Determinación del calor de vaporización de datos experimental usando la ecuación Clausius – Clapeyron / (10 Puntos)**

3.- A continuación se muestran cinco mediciones de presión de vapor para el Mercurio a distintas temperaturas.

**Determine mediante un gráfico el calor molar de vaporización del Mercurio.** Ver espacio para el efecto.

<b>t (°C)</b>	340	320	300	250	200
<b>P (mmHg)</b>	557.9	376.3	246.8	74.4	17.3
<b>(T)</b>					
<b>1/T</b>					
<b>(ln P)</b>					

$R = 0.0821 \text{ (atm x L / mol x K)} = 62.363 \text{ (mmHg x L / mol x K)} = 1.987 \text{ (cal / mol x K)} = 8.314 \text{ (J / mol x K)}$

**GRAFICACIÓN del calor molar de vaporización (mercurio).**


**Espacio para los cálculos:**

**Las respuestas en sus respectivas unidades:**