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: $10^{-1} = 0.1$.

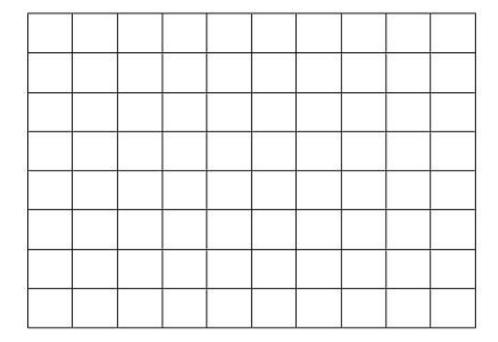
OBSERVACIÓN: SIRVASE LEER CUIDADOSAMENTE CADA UNO DE LOS TEMAS PLANTEADOS, ESTO A FIN DE CONTESTARLOS EN BASE A LO SOLICITADO EN LOS MISMOS. PARTICULAR QUE SIGNIFICA: COMPRENDERLO, INTERPRETARLO, ANALIZARLO, RESOLVERLO Y EXPRESAR SU RESPUESTA CON CLARIDAD.

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.

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

R = 0.0821 (atm x L / mol x K) = 62.363 (mmHg x L / mol x K) = 1.987 (cal / mol x K) = 8.314 (J / mol x K) GRAFICACIÓN del calor molar de vaporización (mercurio).



Espacio para los cálculos: