**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**

Tema #5 (10 puntos). Ecuación de Clausius Clapeyron (Determinación mediante graficación de magnitudes físicas)

A continuación se muestran varias mediciones de la presión de vapor para el mercurio a distintas temperaturas. Determine mediante una gráfica, el calor molar de vaporización del mercurio. R = 8.314 J / K·mol; R = 0.082 L·atm / K·mol

La gráfica para sus cálculos (calor de vaporización) debe ser elaborada con las ordenadas, escalas y dimensiones pertinentes.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| t (°C) | 200 | 250 | 300 | 320 | 340 |
| P (mmHg) | 17.3 | 74.4 | 246.8 | 376.3 | 557.9 |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |