

Universidad de San Carlos de Guatemala Escuela de Ciencias Físicas y Matemáticas Mecánica Estadística Diego Sarceño 201900109 17 de mayo de 2022



Tarea 5

1. Problema 1

Teniendo la tarea anterior, se sabe que

$$P = \frac{1}{\beta} \left(\frac{\partial \ln Z}{\partial V} \right)_T. \tag{1}$$

Entonces, tomando la energía libre de Gibbs G = A + PV, sustituímos

$$G = -\frac{\ln Z}{\beta} + \frac{V}{\beta} \left(\frac{\partial \ln Z}{\partial V} \right)_T,$$

$$G = k_B T \left(-\ln Z + \left(\frac{\partial \ln Z}{\partial V} \right)_T \right)$$

2. Problema 2

Tomando las funciones importantes, tales como, la energía libre del Helmholtz, la energía, la Entalpía y la función de Gibbs. Tomando el diferencial exacto de la función de Gibbs, se tiene

$$dG = -S dT + V dp = \underbrace{\left(\frac{\partial G}{\partial T}\right)_{p}}_{-S} dT + \underbrace{\left(\frac{\partial G}{\partial p}\right)_{T}}_{V} dp;$$

además, dado que dG es un diferencial exacto, las segundas derivadas cruzadas de G son continuas, por ende

$$\frac{\partial^2 G}{\partial T \partial p} = \frac{\partial^2 G}{\partial p \partial T}.$$

Reemplazando se tiene

$$\left[\left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_p = - \left(\frac{\partial S}{\partial p} \right)_T.$$

Con esta misma idea se encuentran las otras tres relacionesde Maxwell. Entonces, solo se planteará el diferencial y se dará la relación asociada.

Para la Energía libre de Helmholtz, se tiene el diferencial

$$dA = -S dT - p dV = \left(\frac{\partial A}{\partial T}\right)_V dT + \left(\frac{\partial A}{\partial V}\right)_T dV,$$

entonces, sabiendo lo de las derivadas cruzadas, se tiene

$$\boxed{ \left(\frac{\partial S}{\partial V} \right)_T = \left(\frac{\partial p}{\partial T} \right)_V}.$$

Para la energía

$$dE = T dS - p dV = \left(\frac{\partial E}{\partial S}\right)_V dS + \left(\frac{\partial E}{\partial V}\right)_S dV,$$

entonces

$$\left(\frac{\partial T}{\partial V}\right)_S = -\left(\frac{\partial p}{\partial S}\right)_V.$$

Para la entalpía

$$dH = T dS + V dp = \left(\frac{\partial H}{\partial S}\right)_p dS + \left(\frac{\partial H}{\partial p}\right)_S dp,$$

entonces

$$\boxed{\left(\frac{\partial T}{\partial p}\right)_S = \left(\frac{\partial V}{\partial S}\right)_p}.$$

3. Problema 3

En la tarea anterior se encontró, mediante el modelo de Einstein, el calor específico, entonces

$$c_V = 3k_B$$

por lo que, la capacidad calorífica es

$$C_V = 3N_A k_B = 24.94 \ J/K \cdot mol \ .$$

4. Problema 4

Desde la mecánica cuántica no podemos dar la posición y el momentum de una partícula. Las partículas obedecen la ecuación de schrodinger, dado que es un gas ideal $V(\vec{r}) = 0$, entonces

$$-\frac{\hbar^2}{2m}\nabla^2\psi = i\hbar\frac{\partial\psi}{\partial t}.$$

Los estados en el gas ideal los vamos a dar por su momentum.

$$\langle \vec{r} | \vec{p} \rangle = A e^{\frac{i}{\hbar} (\vec{p} \cdot \vec{r} - Et)}$$

es la solución de la ecuación de schrodinguer, sustituímos en la ecuación

$$E = \frac{p^2}{2m}.$$

Dada la solución es claro que se forman ondas estacionarias cuyos estados están discretizados

$$p_{n_x} = \frac{n_x \hbar \pi}{L},$$

Mecánica Estadística Tarea 5 3

$$p_{n_y} = \frac{n_y \hbar \pi}{L},$$
$$p_{n_z} = \frac{n_z \hbar \pi}{L}.$$

Entonces, calculando la función de partición $p^2 = \frac{\hbar^2 \pi^2}{L^2} (n_x^2 + p^2)$

$$\mathfrak{z}(\beta) = \sum_{n_x=0}^{\infty} \sum_{n_y=0}^{\infty} \sum_{n_z=0}^{\infty} e^{-\frac{\beta \hbar^2 \pi^2}{2mL^3} (n_x^2 + \frac{2}{y} + n_z^2)}.$$

A pesar de estar discretizada, tomamos un espacio (n_x, n_y, n_z) , entonces $dn_x dn_y dn_z = n^2 \sin\theta dn d\theta d\phi$ con $n^2 = n_x^2 + \frac{2}{y} + n_z^2$. Integrando en coordenadas esféricas

$$\mathfrak{z}(\beta) = \int_0^\infty \mathrm{d}n \, n^2 e^{-\frac{\beta h^2 \pi^2 n^2}{2mL^2}} \int_0^{\frac{\pi}{2}} \mathrm{d}\phi \int_0^{\frac{\pi}{2}} \sin\theta \, \mathrm{d}\theta \,,$$

utilizando la siguiente propiedad de la función gamma

$$\int_0^\infty d\tau \, \tau^n e^{-a\tau^k} = \frac{\Gamma(\frac{n+1}{k})}{ka^{\frac{n+1}{k}}}.$$

Dado esto, se tiene

$$\mathfrak{z}(\beta) = \frac{\pi^{3/2}}{8\left(\frac{\beta\hbar^2\pi^2}{2mV}\right)^{3/2}},$$

$$\mathfrak{z}(\beta) = \frac{V}{\hbar^3} \left(\frac{m}{2\pi\beta}\right)^{3/2}.$$

Dada la integral del problema, es claro que la función $g(E) = \mathcal{L}^{-1}\{\mathfrak{z}(\beta)\}$, usando mathematica: InverseLaplaceTransform[F(s), s, t], entonces, la función g(E) es

$$g(E) = \frac{2V}{\hbar^3} \sqrt{\frac{E}{\pi}} \left(\frac{m}{2\pi}\right)^{3/2}.$$

5. Problema 5

Para un gas diatómico tenemos diferentes tipos de movimiento, el traslacional, rotacional y vibracional. La función de partición general la describimos de la siguiente forma

$$\mathfrak{z}(\beta) = \mathfrak{z}_T(\beta)\mathfrak{z}_R(\beta)\mathfrak{z}_V(\beta).$$

La función de partición traslacional ya se calculó en tareas anteriores, cuyo resultado es

$$\mathfrak{z}_T(\beta) = \frac{V}{\hbar^3} \left(\frac{m}{2\beta\pi}\right)^{3/2}.$$

Ahora, para la función de partición rotacional se tienen los dos índices (l, m). Entonces

$$\mathfrak{z}_R(\beta) = \sum_{l=\infty}^{\infty} \sum_{m=-l}^{l} e^{-\beta E_{l,m}},$$

pero sabemos que $L^2|l,m\rangle=\hbar^2l(l+1)$. Tomamos la energía cinética de rotación $\frac{1}{2}I\omega^2$ y $L=I\omega$. Entonces, la energía es $E_{l,m}=\frac{\hbar^2}{2I}l(l+1)$, entonces

$$\mathfrak{z}_R(\beta) = \sum_{l=0}^{\infty} \sum_{m=-l}^{l} e^{-\frac{\beta \hbar^2}{2I} l(l+1)} = \sum_{l=0}^{\infty} (2l+1) e^{-\frac{\beta \hbar^2}{2I} l(l+1)} = \int_0^{\infty} \mathrm{d}l \, (2l+1) e^{-\frac{\beta \hbar^2}{2I} l(l+1)},$$

resolviendo la integral

$$\mathfrak{z}_R(\beta) = \frac{2I}{\hbar^2 \beta}.$$

Ahora para la función de partición vibracional, tenemos

$$\mathfrak{z}_V(\beta) = \sum_{n=0}^{\infty} e^{-\beta E_n},$$

con $E_n = \hbar\omega(n + \frac{1}{2})$, entonces

$$\mathfrak{z}_V(\beta) = \sum_{n=0}^{\infty} e^{-\beta\hbar\omega(n+1/2)} = \frac{e^{-\frac{\beta\hbar\omega}{2}}}{1 - e^{-\beta\hbar\omega}} = \frac{2}{\sinh\frac{\beta\hbar\omega}{2}}.$$

Tomando la aproximación para $\beta \to 0$, se tiene

$$\mathfrak{z}_V(\beta) = \frac{1}{\beta\hbar\omega}.$$

Multiplicando las soluciones

$$\mathfrak{z}(\beta) = \left[\frac{V}{\hbar^3} \left(\frac{m}{2\beta\pi}\right)^{3/2}\right] \left[\frac{2I}{\hbar^2\beta}\right] \left[\frac{1}{\beta\hbar\omega}\right].$$