

Recuperatorio

- 1- Sea un sistema físico con 2 niveles de energía, el primero con energía ε_1 y degeneración g_1 , mientras que el segundo tiene energía ε_2 y degeneración g_2 . Pruebe que la entropía del sistema es

$$S = -k \left[p_1 \ln \left[\frac{p_1}{g_1} \right] + p_2 \ln \left[\frac{p_2}{g_2} \right] \right]$$

Donde p_i , representa la probabilidad de encontrar al sistema en los niveles $i = 1, 2$.

- 2- Considere la energía E y la fluctuación de la energía ΔE en un sistema arbitrario, en contacto con un reservorio térmico a una temperatura T .

Obtenga la expresión de $\overline{E^2}$, en términos de la función partición z .

Calcule la dispersión de la energía $\overline{(\Delta E)^2} = \overline{E^2} - \bar{E}^2$.

Muestre que la desviación estándar $\widetilde{\Delta E} = \overline{(\Delta E)^2}^{1/2}$ se puede escribir en función del calor específico del sistema c_v y de la temperatura T .

Utilice el resultado anterior para calcular $\widetilde{\Delta E}/\bar{E}$, para un gas ideal monoatómico, y utilice este resultado para comparar el ensamble canónico y microcanónico.

- 3- Los tres primeros niveles energéticos de una cierta molécula son, $E_1 = 0$, $E_2 = \varepsilon$, $E_3 = 10\varepsilon$. Determine la temperatura característica del sistema y muestre que a bajas temperaturas, solo los niveles E_1 y E_2 , son ocupados.

Calcule la energía promedio \bar{E} , a una cierta temperatura T .

Calcule la contribución de los niveles energéticos al calor específico de la molécula c_v , y aproxime la expresión del c_v para $T \gg \varepsilon$, y $T \ll \varepsilon$.

Grafique c_v en función de T .

- 4- Considere un oscilador anarmónico unidimensional, con energía potencial

$$V(x) = cx^2 - gx^3$$

Con $gx^3 \ll cx^2$.

Calcule el calor específico del sistema.

Calcule el valor medio de la posición x , del oscilador.