

Recuperatorio primer parcial

- 1- Gas ideal con grados de libertad internos. Desarrolle.
- 2- Utilice la densidad de probabilidad canónica y las propiedades del valor medio para probar que:

$$\left\langle p_i \frac{\partial H(p)}{\partial p_j} \right\rangle = kT \delta_{ij}$$

donde $H(p)$ representa el hamiltoniano de un dado sistema físico y p_k las componentes del momento p .

- a- Muestre que si el hamiltoniano es una función cuadrática del momento p , se cumple:

$$\sum_{i=1}^{\text{dimensión de } p} p_i \frac{\partial H}{\partial p_i} = 2H$$

- b- Combine los resultados anteriores para demostrar que la energía cinética promedio de un gas ideal en un espacio tridimensional es $\langle E \rangle = \frac{3}{2}kT$.
- 3- Sea un gas ideal conformado por N partículas, con energía $E = \sum_{i=1}^N \frac{p_i^2}{2m}$ contenido en un volumen V :
 - a- Calcule el volumen en el espacio de fase y el número de microestados $\Omega(E, V, N)$.
 - b- Calcule utilizando el resultado anterior y la definición de probabilidad, la probabilidad de tener una partícula con momento \vec{p}_1 .
 - c- Muestre que el resultado anterior concuerda con la probabilidad canónica.
 - 4- La energía promedio en un átomo de hidrógeno en la atmósfera estelar (la cual asumimos en equilibrio térmico) es de 1.0eV.
 - a- Calcule la temperatura.
 - b- Calcule la razón N_1/N_3 , siendo N_1 el número de moléculas en el estado fundamental y N_3 , el número de moléculas en el segundo estado excitado.
 - c- Calcule el número de átomos ionizados y compárelos con el número de átomos en el segundo nivel excitado.
 - d- En base a las consideraciones anteriores describa brevemente la atmósfera estelar.