## Introducción a la Simulación Computacional Guía 0.2: Mecánica Estadística

## Segundo Cuatrimestre de 2021

Problema 1: Gas Ideal. Considere un gas ideal monoatómico en el ensemble canónico.

- a) Escriba la expresión de la función de partición  $Z_N$  de dicho sistema y factorice la misma como producto de funciones de partición individuales  $Z_i$  de cada una de las partículas del gas.
- b) Realice el cálculo de la función de partición de una partícula y obtenga expresiones para la energía interna del gas, la entropía y la presión.

**Problema 2: Sistema de dos niveles**. Sea un sistema de partículas distinguibles y no interactuantes cada una de las cuales puede tener dos posibles valores de energía:  $-\epsilon$  y  $+\epsilon$ .

- a) Suponiendo que dicho sistema está aislado y consiste de  $N_0$  partículas con una energía total  $E_0$ , calcule su entropía suponiendo  $N_0 \pm E_0/\epsilon \gg 1$ .
- b) Suponga ahora que el sistema de  $N_0$  partículas es cerrado y su energía media vale  $E_0$ .
  - I) Calcule su temperatura y el rango de  $E_0$  en la que ésta es positiva.
  - II) Calcule la entropía y compare con la calculada en a). Discuta.
- c) Finalmente suponga que el sistema es abierto con  $N_0$  y  $E_0$  como su número medio de partículas y su energía media respectivamente.
  - 1) Calcule la temperatura y el potencial químico.
  - II) Calcule la entropía, compare con las calculadas anteriormente y discuta.