## **Recuperatorio-Primer parcial**

**1-** Sea E y M la energía interna y la magnetización de un material inmerso en un campo magnético constante H. Pruebe que el calor específico es:

$$C_H = \left(\frac{\partial E}{\partial T}\right)_H - H\left(\frac{\partial M}{\partial T}\right)_H$$

**2-** Una colección de partículas con spin ½, se encuentran confinadas en una superficie con N sitios de absorción. Por cada sitio, se tiene:

 $\sigma = 0$  si es un avacancia

 $\sigma = 1$  para partículas con spin up 1

 $\sigma = -1$  para partículas con spin down  $\downarrow$ 

Considere que las partículas no interactúan entre si y que la energía de cada sitio es

$$\varepsilon = -\omega \sigma^2$$
, con  $-\omega < 0$ .

- **3-** Calcule la entropía del sistema S(Q,M), donde  $Q=N_\uparrow+N_\downarrow$  representa al conjunto de spines, y  $M=N_\uparrow-N_\downarrow$  la magnetización, utilice  $N_0$  para identificar las vacancias.
- **b-** Ahora utilice q = Q/N y m = M/N. En el límite termodinámico  $N, Q, M \to \infty$ , pero q y m permanecen finitos, calcule la temperatura T(q, m).
- C- Muestre explícitamente que la temperatura puede ser negativa para este sistema, explique.
- **3-** Un gas de ideal clásico se encuentra a una temperatura T, confinado en un cilindro vertical infinitamente alto. Dentro del cilindro actúa un campo gravitatorio con aceleración gravitatoria g, constante y uniforme. Si la masa de cada partícula es m, se pide:
  - **a-** Demostrar que la función partición de una molécula es proporcional a  $T^{5/2}$ .
  - **b-** Demostrar que la energía interna del gas se corresponde con la energía interna de un gas con 5 grados de libertad, ¿Por qué?