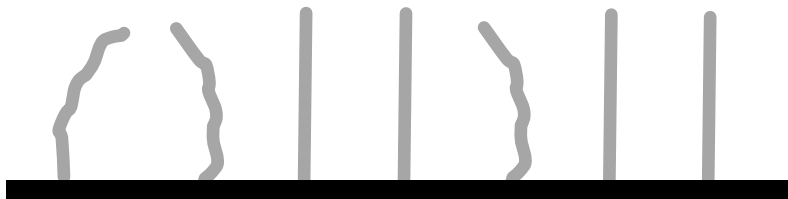


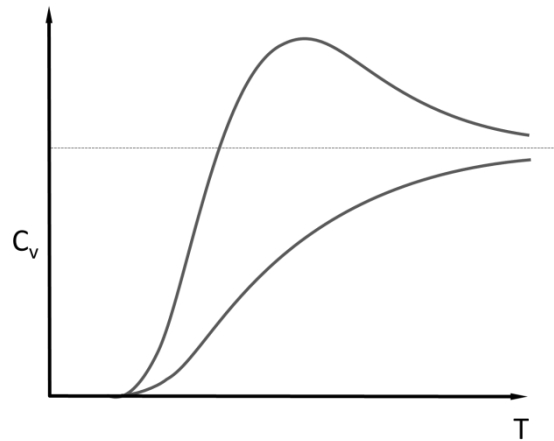
## Primer Parcial

- 1-** Considere una cadena unidimensional de  $N \gg 1$  sitios localizados. Cada sitio contiene un polímero con 2 estados posible de energía. Una configuración sin deformar ( $h = 0$ ), o una configuración deformada independiente de la dirección de flexión ( $h = \varepsilon > 0$ ), ver gráfico.



- a-** Describa la expresión para el número de microestados de un sistema de 2 niveles con degeneración  $g_1$  y  $g_2$  respectivamente.
- b-** Aplique el resultado anterior y determine las expresiones de la entropía  $S$ , la energía interna  $E$  y el calor específico  $C_v$  de la cadena de polímeros.
- c-** Obtenga las expresiones de  $E$  y  $C_v$  en los límites de altas y bajas temperaturas.
- d-** Obtenga el número de cadenas flexionadas y sin flexionar en los límites  $T \rightarrow 0$  y  $T \rightarrow \infty$ , grafique.
- e-** ¿A qué temperatura corresponde la configuración mostrada?
- f-** De acuerdo con las expresiones antes derivadas, encuentre el dominio donde el sistema presenta temperaturas negativas  $T < 0$ , ¿qué significa? Grafique el sistema con una configuración  $T < 0$ .
- g-** Muestre que el sistema con  $T < 0$ , se comporta como una fuente caliente. Explique.
- 2-** Considere un gas ideal de  $N$  partículas, con energía  $\varepsilon = cp$ . Calcule las funciones termodinámicas del gas y compárelas con las obtenidas para un gas ideal clásico.
- 3-** La diferencia entre el para-hidrógeno ( $\uparrow\downarrow$ ) y el orto-hidrógeno ( $\uparrow\uparrow$ ) consiste en la orientación de los espines de los núcleos que conforman la molécula  $H_2$ .

- a-** Obtenga la expresión para la función partición de rotación de ambas moléculas, y calcule la relación entre ambas a bajas temperaturas, obtenga una temperatura característica para justificar el concepto de bajas temperaturas.
- b-** Calcule el calor específico en los límites de altas y bajas temperaturas para ambas configuraciones. Identifique en el gráfico. Justifique.  
Ayuda: tenga en cuenta la degeneración en espín para la molécula considerada ( $2S_A + 1$ ) y que por la simetría de las moléculas consideradas, solo deben tenerse en cuenta los términos pares/impares de la sumatoria.



- 4-** Considere un sistema de  $N$  partículas distinguibles y no interactuantes. La energía de cada partícula es  $\varepsilon_n = n\varepsilon_0$ , con  $n = 0, 1, 2, \dots$  y degeneración  $g_n = n + 1$  donde  $\varepsilon_0 > 0$ . Calcule la función partición del sistema  $Z_N$ , la energía media  $E$ , la fluctuación en energía  $\langle(\Delta E)^2\rangle = \langle E^2\rangle - \langle E\rangle^2$ , y el calor específico  $C_v$ . Finalmente demuestre que  $\sqrt{\langle(\Delta E)^2\rangle}/E \propto 1/\sqrt{N}$ .