

Propiedades mecánicas y térmicas de sólidos y fluidos.
PROBLEMAS: FONONES Y PROPIEDADES TÉRMICAS

1) Determinar los modos normales longitudinales de una cadena lineal diatómica con dos átomos de la misma masa m unidos por muelles de constante de fuerza muy diferente $C_1 = C$ y $C_2 = 10C$ alternativamente, de longitud natural $a/2$ en los dos casos. El problema es una simplificación de un cristal formado por moléculas unidas entre sí mediante débiles fuerzas de van der Waals (Ejemplo real: CO₂ sólido). Estudiar cómo son los desplazamientos relativos en los siguientes casos límites:

a) $k \approx 0$ b) $k = \pi/a$ c) cualquier k cuando $C_1 \ll C_2$, comparar con los modos normales de una molécula aislada.

2) Demostrar que para la red unidimensional monoatómica de N átomos la densidad de estados es

$$d(\omega) = \frac{2N}{\pi} \frac{1}{\sqrt{\omega_0^2 - \omega^2}}$$

siendo ω_0 la frecuencia máxima.

3) Red bidimensional cuadrada. Un sólido bidimensional consiste en una red cuadrada con un sólo átomo por celda situado en la posición cristalográfica (0,0). Cuando un átomo se desplaza una cierta distancia z en dirección perpendicular al plano, con respecto al resto de la red cada vecino le produce un fuerza $-Cz$. Determinar la relación de dispersión para ondas transversales que se propagan en cualquier dirección del plano xy .

Solución:
$$\omega^2 = \frac{2C}{m} (2 - \cos k_x a - \cos k_y a)$$

Demostrar que los vectores k que corresponden a ondas físicamente diferentes (1ª zona de Brillouin) se encuentran en un cuadrado de lado $2\pi a$, que se puede tomar centrado en el origen .

Dibujar $\omega(k)$ cuando k va en la dirección [10] y cuando va en la [11]

4) En general las ondas elásticas permitidas en un sólido finito están condicionadas por los límites del mismo. i.e. los vectores de onda permitidos corresponden a las posibles ondas estacionarias. Determinar las ondas permitidas en un sólido cuyas paredes son libres. Determinar la densidad de estados bidimensional para el problema 2. Ayuda: determinar el número de vectores k diferentes que puede haber con frecuencia entre ω y $\omega+d\omega$.

5) La siguiente tabla muestra los datos experimentales de la capacidad calorífica de Al₂O₃. Dibujar los datos en una gráfica. ¿Cuál es la predicción clásica para c_V ? Determinar la temperatura de Debye que mejor se ajuste a los datos experimentales. Una forma simple de hacerlo es tomar una temperatura adecuada en que haremos coincidir la capacidad calorífica experimental con la predicción de Debye. Explicar el criterio empleado para elegir la temperatura. ¿Cuál es la diferencia entre c_p y c_V a 900 K? ¿Cuánto vale la constante A de Nernst-Lindemann?

Tabla 1: Datos del Al₂O₃

$T(K)$	C_p/R
50	0.1793
80	0.8284
100	1.543
150	3.844
200	6.145
250	8.052
300	9.542
400	11.557
500	12.743
600	13.519
700	14.062
900	14.758
1000	14.989

Tabla 2: Función de Debye ($x = T_D/T$)

x	$f_D(x)$
0	1
1	0.952
2	0.825
3	0.663
4	0.503
5	0.369
6	0.266
7	0.191
8	0.138
9	0.101
10	0.0758
11	0.0577
12	0.0448

6) La velocidad de las ondas elásticas longitudinales y transversales se ha determinado en un experimento de ecos de ultrasonidos. Para el cobre resultó ser: $c_L = 4574$ m/s y $c_T = 2160$ m/s. Determinar la temperatura de Debye a partir de esos datos. La siguiente figura contiene datos experimentales de capacidad calorífica del cobre (Ginnings and Furukawa, 1953). El coeficiente de expansión térmica volumétrico a 300 K es $\alpha = 49.5 \times 10^{-6} \text{ K}^{-1}$ (Nix and MacNair, 1941) determinar la diferencia $C_p - C_v$ a 300 K. El resto de los datos necesarios se pueden encontrar fácilmente en las tablas del Kittel o por internet. Determinar la constante de Nernst-Lindemann para este metal. Obtener un valor de la temperatura de Debye y de la contribución de los electrones de conducción que ajuste razonablemente bien los datos, y dentro de la precisión del dibujo. Comparar con datos de la tabla.

