Física del Estado Sólido - Tema 3 Ejercicio 7

Lucas Pérez Romero

November 2024

Enunciado

La relación de dispersión de una cadena monoatómica de longitud L de N átomos de masa M puede aproximarse como:

$$\omega^{2}(k) = \frac{2}{M} [C(1 - \cos(ka)) + C'(1 - \cos(2ka))]$$

Donde a es el parámetro de red y C y C' las constantes de acoplamiento entre primeros y segundos vecinos, respectivamente.

- a) Determina la velocidad de grupo de las ondas elásticas en la cadena.
- b) Calcula la velocidad de propagación del sonido en la cadena (es decir, el valor de v_s tal que $\omega(k) \approx v_s k$ en el centro de la zona de Brillouin).
 - c) Determina la densidad de estados de la cadena.
- d) Evalúa qué restricción impone el resultado anterior sobre los posibles valores de C y C' ¿Qué significado físico tiene esta restricción?

Velocidad de grupo

La velocidad de grupo de las ondas de la cadena monoatómica se calcula mediante:

$$v_g = |\vec{\nabla}_k \omega| = \frac{d\omega}{dk}$$

La expresión de ω en base a la relación de dispersión del enunciado es:

$$\omega(k) = \sqrt{\frac{2}{M}[C(1 - \cos(ka)) + C'(1 - \cos(2ka))]}$$

Por tanto la velocidad de grupo v_q es:

$$\begin{split} v_g &= \frac{1}{2} \frac{2}{M} \frac{aCsin(ka) + 2C'sin(2ka)}{\sqrt{\frac{2}{M}[C(1-cos(ka)) + C'(1-cos(2ka))]}} \\ v_g &= \frac{a(Csin(ka) + 2C'sin(2ka))}{M\omega} \end{split}$$

Velocidad Propagación

Para obtener la velocidad de propagación hay que aproximar la relación de dispersión al centro de la primera zona de Brillouin, es decir cuando $k \to 0$. Al hacer la aproximación anterior la relación de dispersión del enunciado resulta en:

$$\omega^{2}(k) \approx \frac{2}{M} \left[C(1 - (1 - a^{2} \frac{k^{2}}{2})) + C'(1 - (1 - a^{2} 4 \frac{k^{2}}{2})) \right] = \frac{2}{M} \left[\frac{C}{2} + 2C' \right] a^{2} k^{2}$$

$$\omega = a \sqrt{\frac{2}{M} \left(\frac{C}{2} + 2C' \right)} k = v_{s} k$$

Finalmente la velocidad de propagación equivale a:

$$v_s = a\sqrt{\frac{1}{M}(C + 4C')}$$

Densidad de Estados

La densidad de estados de una cadena monoatómica se calcula mediante:

$$D(\omega) = \frac{d\Gamma}{d\omega} = \frac{d\Gamma}{dk} \frac{dk}{d\omega}$$

donde $\frac{dk}{d\omega}=(\frac{d\omega}{dk})^{-1}=\frac{1}{v_g}$ y $\Gamma=\frac{kL}{\pi},$ por tanto la densidad de estados es:

$$D(\omega) = \frac{L}{\pi} \frac{M\omega}{a(Csin(ka) + 2C'sin(2ka))}$$

Como L=Na, donde N es el número de nodos en el cristal, se puede simplificar como:

$$D(\omega) = \frac{NM\omega}{\pi(Csin(ka) + 2C'sin(2ka))}$$

Restricciones sobre C y C'

El resultado anterior de la densidad de estados aunque no lo vea a simple vista posiblemente lleve a que C' no pueda ser C pues en algún momento los dos senos que dividen la expresión podrían anularse y llevar a una indeterminación. Esto siginificaría que la cadena estará siempre compuesta por dos átomos de diferente elemento, es decir es una cadena diatómica.