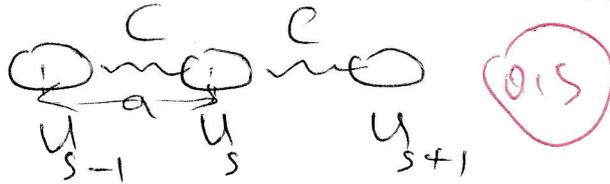


Corrigé: Contrôle physique du solide II

L3 physique des matériaux (2013/2014)

6pts

EX1: Vibration d'une chaîne monoatomique:



a) on a: $m \frac{d^2 u_s}{dt^2} = c(u_{s+1} - u_s) + c(u_{s-1} - u_s)$ (0.5)

(1) $m \frac{d^2 u_s}{dt^2} = c(u_{s+1} + u_{s-1} - 2u_s)$ est l'équation du mouvement $c(ka - \omega t)$

b) La solution est de la forme: $u_s = u e^{i(ksa - \omega t)}$

d'où: $\frac{d^2 u_s}{dt^2} = -\omega^2 u_s$ et $u_{s+1} = u_s e^{ika}$, $u_{s-1} = u_s e^{-ika}$

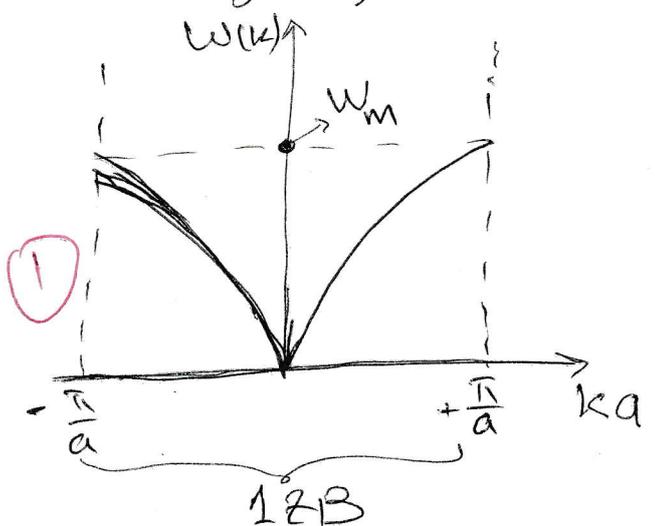
Alors: $-m\omega^2 u_s = c u_s (e^{ika} + e^{-ika} - 2)$ / $e + e = 2 \cos ka$

donc: $\omega^2 = \frac{2c}{m} (1 - \cos ka)$ / $\cos ka = 1 - 2 \sin^2 \frac{ka}{2}$

Alors: $\omega^2 = \frac{4c}{m} \sin^2 \frac{ka}{2}$ (0.5)

d'où: $\omega = \sqrt{\frac{4c}{m}} \left| \sin \frac{ka}{2} \right|$ est la relation de dispersion $\omega = f(k)$

(0.5) $\omega_m = \sqrt{\frac{4c}{m}}$



c) on a: $v_g = \frac{d\omega}{dk} = \frac{a}{2} \sqrt{\frac{4c}{m}} \cos \frac{ka}{2} = \sqrt{\frac{c}{m}} a \cos \frac{ka}{2}$
 vitesse de groupe: $\circ 15$

$v_s = \lim_{ka \rightarrow 0} v_g = \sqrt{\frac{c}{m}} a$
 $\circ 15$

EX 2: Capacité calorifique d'un réseau linéaire (Debye):

a) on a le nombre d'états est $g(k) dk = \frac{dk}{2\pi} / L = \frac{Na}{L}$
 $\circ 15$

d'où: $g(k) dk = \frac{Na}{2\pi} dk$

et le nombre de mode $D(\omega) d\omega = 2g(k) dk \xrightarrow{(+1-)} \circ 15$

Alors: $D(\omega) d\omega = \frac{Na}{\pi} dk$ / pour Debye: $\omega = v_s k$

d'où: $d\omega = v_s dk \rightarrow D(\omega) d\omega = \frac{Na}{\pi v_s} d\omega$
 $\circ 15$

on a: $N = \int_0^{\omega_D} D(\omega) d\omega = \frac{Na}{\pi v_s} \omega_D \circ 15$

d'où: $\omega_D = \frac{\pi v_s}{a} \circ 15$

b) on a: $\hbar \omega_D = k_B \theta_D \rightarrow \theta_D = \frac{\hbar \omega_D}{k_B} = \frac{\hbar \pi v_s}{a k_B} \circ 15$

d'où: $\theta_D = \frac{10^{-34} \times 3,14 \times 3 \times 10^3}{3 \times 10^{-10} \times 1,38 \times 10^{-23}} = \frac{314}{1,38} = 227,153 \text{ K}$
 $\circ 15$

c) on a: $U = \int_0^{\omega_D} \epsilon D(\omega) d\omega \circ 15$
 $D(\omega) d\omega = \frac{N}{\pi v_s} d\omega = \frac{N}{\omega_D} d\omega \circ 15$

$$\text{et } E(T) = \frac{h w}{e^{\beta h w} - 1}$$

d'où: $U = \frac{N}{w_D} \int_0^{w_D} \frac{h w dw}{e^{\beta h w} - 1}$ et $C_V = \frac{\partial U}{\partial T}$

on pose: $x = \beta h w$ $x_D = \beta h w_D = \frac{\theta_D}{T}$
 $dx = \beta h dw \rightarrow x dx = \beta^2 h^2 w dw$

Alors: $U = \frac{N}{w_D} \int_0^{x_D} \frac{\beta^2 h^2 w dx}{\beta^2 h (e^{x_D} - 1)}$

d'où: $U = \frac{N}{\beta^2 h w_D} \int_0^{x_D} \frac{x dx}{e^x - 1}$ est la forme intégrale de U

d) à haute T : $T \gg \theta_D \rightarrow \frac{\theta_D}{T} \ll 1$ x_D

d'où: $e^x \approx 1 + x$ Alors: $U = \frac{N}{\beta^2 h w_D} \int_0^{x_D} \frac{x dx}{x}$

d'où: $U = \frac{N \beta h w_D}{\beta^2 h w_D} = N k_B T$

et: $C_V = \frac{\partial U}{\partial T} = N k_B$

e) à basse T : $T \rightarrow 0$ $T \ll \theta_D \rightarrow \frac{\theta_D}{T} \gg 1$, $x_D \rightarrow \infty$

$\int_0^{\infty} \frac{x dx}{e^x - 1} \approx \int_0^{\infty} \frac{x dx}{e^x} \approx \frac{\pi^2}{6}$

d'où: $U = \frac{\pi^2 N k_B T^2}{6 \theta_D} \rightarrow C_V = \frac{\partial U}{\partial T} = \frac{\pi^2}{3} N k_B \left(\frac{T}{\theta_D} \right)$

Ex 3) 6^{ème} : $n_{at} = \frac{N}{V}$ / ~~1/10~~

pour cfc: $n_{at} = \frac{4}{a^3} = \frac{4}{(4,04)^3} \times 10^{30} \text{ atome/m}^3$

$n_{at} = 1,46 \times 10^{28} \text{ atome/m}^3$

l'argent (Ag) est monovalent d'où:

$n_{ele} = n_{at} = 1,46 \times 10^{28} \text{ ele/m}^3$

e) pour la sphère de Fermi: $E_F = \frac{\hbar^2}{2m} K_F^2$

$\frac{\frac{4}{3} \pi K_F^3}{\frac{2\pi^3}{(2)}} = \frac{N}{2}$ / N est le nombre d'électrons

Alors: $\frac{\frac{4}{3} \pi K_F^3}{8\pi^3} = \frac{N}{2V} \rightarrow K_F^3 = 3\pi^2 \frac{N}{V} / \frac{N}{V} = n_{ele}$

d'où: $K_F = (3\pi^2 n_{ele})^{1/3} \rightarrow E_F = \frac{\hbar^2}{2m} (3\pi^2 n_{ele})^{2/3}$

$E_F = k_B T_F \rightarrow T_F = \frac{\hbar^2}{2m k_B} (3\pi^2 n_{ele})^{2/3}$

$\frac{1}{2} m v_F^2 = E_F = \frac{\hbar^2}{2m} K_F^2 \rightarrow m v_F^2 = \hbar^2 K_F^2$

d'où: $v_F = \frac{\hbar}{m} (3\pi^2 n_{ele})^{1/3}$

les valeurs numériques: $K_F = 7,56 \times 10^9 \text{ m}^{-1}$

$E_F = 3,14 \times 10^{-19} \text{ joule} = 1,96 \text{ eV}$

$T_F = 2,127 \times 10^4 \text{ K}$

$v_F = 813 \times 10^3 \text{ m/s}$

Exercice 1: Vibrations d'une chaîne monoatomique

On considère une rangée d'atomes identiques de masse m et de paramètre de réseau « a ». On se limite aux interactions entre un atome donné et ses plus proches voisins. Caractérisées par la constante de rappel C .

- Donner l'équation du mouvement de l'atome s .
- Etablir la relation de dispersion $\omega = f(K)$ des vibrations de la chaîne atomique. Tracer l'allure graphique de $\omega = f(K)$ dans la première zone de Brillouin.
- Déterminer l'expression de la vitesse du groupe V_g puis en déduire la vitesse de son V_s .

Exercice 2: Capacité calorifique d'un réseau linéaire (modèle de Debye)

On suppose que la relation de dispersion des phonons puisse être convenablement décrite par la relation (approximation de Debye): $\omega = VK$, où V la vitesse de son.

- Préciser la valeur maximale de la fréquence de vibration ω_D des atomes.
- En déduire l'expression de la température de Debye θ_D puis calculer sa valeur numérique.

On donne: $a = 3 \text{ \AA}$, $V = 3000 \text{ m/s}$, $h = 6,62 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}$ et $k_B = 1,38 \cdot 10^{-23} \text{ J/K}$.

- En posant $X = \beta \hbar \omega$ et $X_D = \beta \hbar \omega_D = \theta_D/T$, donner sous formes d'intégrales définies les expressions de l'énergie interne U et la capacité calorifique C_v des vibrations du réseau linéaire.
- Discuter le comportement de C_v à haute et à basse température.

$$\int_0^{\infty} \frac{x dx}{e^x - 1} = \frac{\pi^2}{6}$$

Exercice 3 : On considère un conducteur de n atomes d'argent (Ag) par unité de volume. Les électrons de valence de ce métal (un par atome) se comportent comme des électrons libres.

1. L'argent cristallise dans le système cubique à faces centrées de paramètre de réseau

$a = 4,09 \text{ \AA}$. Sa masse atomique est $M = 107,87 \text{ g/mol}$, sa masse volumique est

$\rho = 10475 \text{ kg.m}^{-3}$. Calculer sa concentration n .

2. En utilisant la sphère de Fermi, déterminer le vecteur d'onde de Fermi k_F , l'énergie de Fermi E_F , la température de Fermi T_F et la vitesse v_F des électrons les plus rapides.

Exprimer ces grandeurs en fonction de n puis calculer leurs valeurs numériques.