

**Exercice1 :**

Soit un réseau linéaire d'atomes identiques, de masse  $m$  et équidistantes de  $a$ .

Chaque atome est soumis à une constante de rappel  $C_1$  exercée par ses premiers voisins et  $C_2$  exercée par ses seconds voisins.

- 1) Etablir l'équation régissant le déplacement de l'atome  $S$  soit  $U_s$  en fonction de  $U_{s+1}$ ,  $U_{s-1}$  et  $U_{s+2}$ ,  $U_{s-2}$ .
- 2) Etablir la relation de dispersion des phonons longitudinaux, à partir d'une solution de la forme  

$$U_s = U_0 \exp(i(ksa - \omega t))$$

**Exercice2:**

- 1) Evaluer  $\theta_D$  de Ge à partir de  $C_v$  mesurée à 3.23 K soit  $C_v = 12.5 \cdot 10^{-4}$  joule/mole.K

L'expression de l'énergie interne à basse température est de la forme :  $U = \frac{9\pi^4}{15} N k_B T \left(\frac{T}{\theta_D}\right)^3$

- 2) Comparer le résultat à celui que l'on peut déduire à partir de la vitesse du son :  
 $V_s = 3.75 \cdot 10^3$  m/S, la densité atomique du Ge est  $n_{at} = 4.42 \cdot 10^{22}$  /cm<sup>3</sup>

**Exercice3 :**

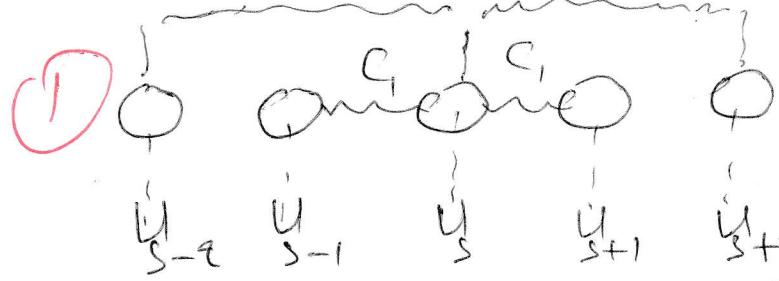
- 1) Trouver l'expression de  $D(E)$  pour le gaz d'électrons libres à 3D
- 2) Tracer le graphe de  $D(E)$  ainsi que de la fonction produit  $D(E)F_{FD}(E)$  à  $T = 0$ K et à  $T > 0$ K
- 3) Calculer  $E_F$  et  $D(E_F)$  dans le cas du potassium avec :  $n_{at} = 1.4 \cdot 10^{28}$  /m<sup>3</sup>  
 $m_e = 9.1 \cdot 10^{-31}$  kg ,  $k_B = 1.38 \cdot 10^{-23}$  joule/K ,  $N_{av} = 6.023 \cdot 10^{23}$  /mole ,  $\hbar \approx 10^{-34}$  joule.S

**Bonne Chance**

Corrigé: Solide appuyé fondie,  $M_1(M)$

2025/2026

ex 1:



$$1) m \frac{d^2 u_s}{dt^2} = c_1 (u_{s+1} + u_{s-1} - 2u_s) + c_2 (u_{s+2} + u_{s-2} - 2u_s) \quad (1)$$

$$2) u_s = U e^{i\omega t}$$
$$\begin{cases} u_{s+1} = U e^{i\omega t} \\ u_{s-1} = U e^{-i\omega t} \end{cases} \quad \text{OIS}$$
$$\begin{cases} u_{s+2} = U e^{i\omega t} \\ u_{s-2} = U e^{-i\omega t} \end{cases} \quad \text{OIS}$$

$$\frac{du_s}{dt^2} = -\omega^2 u_s \quad \text{OIS}$$

$$\text{Ainsi: } -m\omega^2 = c_1 (e^{i\omega t} + e^{-i\omega t}) + c_2 (e^{i\omega t} + e^{-i\omega t} - 2)$$
$$-m\omega^2 = c_1 (2\cos\omega t) + c_2 (2\cos\omega t - 2) \quad \text{OIS}$$
$$-m\omega^2 = c_1 (2\cos\omega t) + \frac{2c_2}{m} (\lambda - \cos\omega t) \quad \text{OIS}$$

$$\text{d'où: } \boxed{\omega^2 = \frac{2c_1}{m} (\lambda - \cos\omega t) + \frac{2c_2}{m} (\lambda - \cos\omega t)}$$

est la relation de dispersion

$$\text{ou: } \boxed{\omega^2 = \frac{4c_1}{m} \sin^2 \frac{\omega t}{2} + \frac{4c_2}{m} \sin^2 \frac{\omega t}{2}} \quad \text{OIS}$$

$\omega$

~ 1 ~

Ex 81

1) qua:  $U = \frac{9\pi^4}{15} N k_B T \left(\frac{T}{\theta_D}\right)^3$  ①

$$C_V = \frac{\partial U}{\partial T} = \frac{36\pi^4}{15} N k_B \left(\frac{T}{\theta_D}\right)^3 = 234 N k_B \frac{T^3}{\theta_D^3}$$

d'apr:  $\theta_D = \frac{234 N k_B T^3}{C_V}$  ① ① ①

AN:  $\theta_D = \left( \frac{234 \times 6,10^{23} \times 10^{-4} \times 1,38 \times 10^{-23}}{12,5 \times 10^3} \right)^{\frac{1}{3}}$  ① ①

$$\boxed{\theta_D = 374,28 \text{ K}} \quad \text{① ①}$$

2) qua:  $K_D = (6\pi \eta_{\text{at}})^{\frac{1}{3}}$  ①

d'apr:  $K_D = (6\pi \times 4,62 \times 10^{-8})^{\frac{1}{3}} = 13,78 \times 10^{-9} \text{ m}^{-1}$  ①

Approximation de Debye:  $\omega = v_s K$

d'apr:  $\omega_D = v_s K_D$  ① ① ①

$$\omega_D = 3,75 \times 10^3 \times 13,78 \times 10^{-9} = 51,68 \times 10^{-5} \text{ s}^{-1}$$

qua:  $\hbar \omega_D = k_B \theta_D \rightarrow \theta_D = \frac{\hbar \omega_D}{k_B}$  ① ①

AN:  $\theta_D = \frac{10^{-34} \times 51,68 \times 10^{-5}}{1,38 \times 10^{-23}}$  ① ①

$$\boxed{\theta_D = 374,49} \quad \text{① ①}$$

d'apr:  $\boxed{\theta_D^1 \approx \theta_D^2}$  ① ①

### EX 3: à 3D

La densité d'électrons :  $g(k)$  :

$$\text{on a: } g(k)dk = \frac{4\pi k^2 dk}{(\frac{2\pi}{L})^3} \quad \left. \begin{array}{l} \text{le nombre d'électrons} \\ \text{compris entre} \\ k \text{ et } k+dk \end{array} \right.$$

$$L^3 = V$$

$$\text{d'où: } g(k)dk = \frac{V}{2\pi^2} k^2 dk \quad (0.5)$$

$$\text{pour l'électron libre: } \bar{c} = \frac{\hbar}{\sqrt{2m}} k^2 \quad (0.5)$$

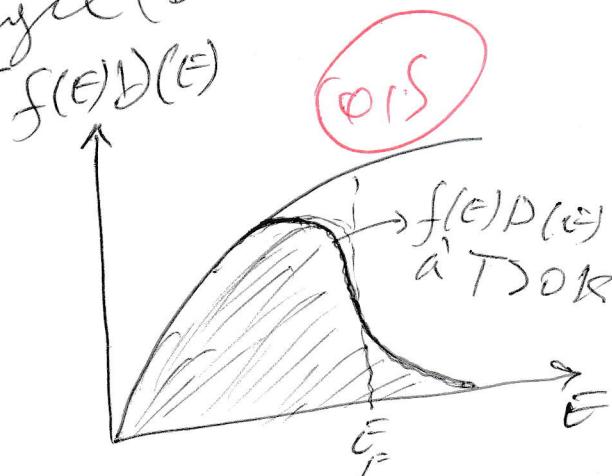
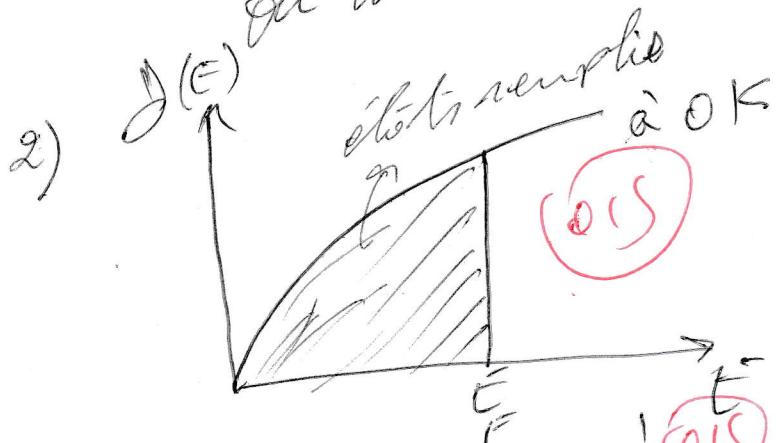
$$\text{d'où: } 2k^2 dk = \left(\frac{q_m}{\pi^2}\right)^{3/2} \sqrt{E} dE \quad (0.5)$$

$$\text{on a: } D(E)dE = 2g(k)dk \quad (0.5)$$

$$\text{Alors: } D(E) = \frac{V}{2\pi^2} \left(\frac{q_m}{\pi^2}\right)^{3/2} \sqrt{E}$$

est la densité d'électrons par unité d'énergie ( $D(E)$ )

ou la densité en énergie ( $D(E)$ )



$$3) \text{ on a: } K_F = \left(3\frac{\pi^2 N_e}{N_A}\right)^{1/3} \quad (0.5)$$

$$E_F = \frac{\hbar^2}{2m} K_F^2 = \frac{\hbar^2}{2m} \left(3\frac{\pi^2 N_e}{N_A}\right)^{2/3} \quad (0.5)$$

$$n_{el} = N_A = 1,6 \times 10^{28} \text{ m}^{-3} \quad (0.5)$$

$$D(E_F) = \frac{3}{2} \frac{N_e}{E_F^{2/3}} \quad (0.5)$$

AN:  $E_F = 2,118 \text{ eV}$  ,  $D(E_F) = 9,9 \times 10^{27} \text{ m}^{-3} \cdot \text{eV}^{2/3}$  (0.5)