

Question 1 – Energie de cohésion des gaz rares (10 points)

Le potentiel effectif V entre deux atomes de gaz rare de masse m séparés par une distance d peut être représenté par un potentiel de Lennard-Jones :

$$V = 4\varepsilon \left[\frac{\sigma^{12}}{d^{12}} - \frac{\sigma^6}{d^6} \right] \quad (1)$$

L'énergie cinétique des atomes à basses températures (au voisinage de $T=0\text{K}$) est proche de l'énergie de point zéro de la molécule :

$$E = \frac{\hbar\omega}{2} \quad (2)$$

où $\omega = \sqrt{\frac{2K}{m}}$ est la fréquence de vibration de la liaison entre les deux atomes et K la constante de force associée à la liaison. Les paramètres du potentiel (1) pour le Xe sont $\varepsilon=20$ meV et $\sigma=0.398$ nm. La masse du Xe est $m=131,29$ uma ($1 \text{ uma}=1,66 \cdot 10^{-27}$ kg). L'énergie de liaison à basses températures est la somme de (1) et de (2) à la distance d'équilibre. La constante $\hbar = 1,054 \ 571 \ 818 \ 10^{-34}$ Js.

a) Calculez l'énergie de point zéro et évaluez l'énergie de la liaison de la molécule Xe_2 à la limite du zéro absolu.

b) Démontrez la formule permettant de calculer l'énergie potentielle à l'équilibre d'un cristal de Xe (réseau de Bravais cubique à faces centrées) et évaluez celle-ci. [$S_{12}(\text{FFC})=12.13$, $S_6(\text{FCC})=14.45$, $S_{12}(\text{SC})=8.40$, $S_6(\text{SC})=6.20$].

Question 2 – Modèle d'Einstein (10 points)

On considère une chaîne de N atomes, chacun oscillant dans un puits de potentiel harmonique et en contact avec un thermostat à la température T . Dans le modèle d'Einstein, chaque atome oscille avec une fréquence ω_E . Ses états quantiques sont d'énergie $e_n = \hbar\omega_E \left(n + \frac{1}{2} \right)$ où $n=0,1,2,\dots$. On supposera être à l'équilibre thermique dans l'ensemble NVT.

Démontrez que l'énergie moyenne de la chaîne est

$$\langle E \rangle = N \hbar\omega_E \left(\langle n \rangle + \frac{1}{2} \right) \text{ avec } \langle n \rangle = \frac{1}{\exp\left(\frac{\hbar\omega_E}{kT}\right) - 1}$$