

MATERIA CONDENSATA

Proff. P. Calvani e M. Capizzi

Prova scritta – 30 Giugno 2015

Esercizio 1.

Si consideri un reticolo lineare, formato da atomi uguali bivalenti disposti lungo l'asse z , con parametro reticolare $a=0,6$ nm. La banda di valenza sia costituita di orbitali p_z , quella di conduzione di orbitali s .

Sapendo che si ha un assorbimento di energia elettromagnetica a partire dall'energia di 1,0 eV che si annulla all'energia di 5,0 eV, e che la massa degli elettroni a $k=0$ in banda di valenza è $|m_p|=0,30 m_0$, con m_0 massa dell'elettrone libero, determinare

- 1) la larghezza della banda di valenza e quella della banda di conduzione;
- 2) la massa degli elettroni in banda di conduzione a $k=0$;
- 3) la velocità di gruppo degli elettroni a $k=0$, sia in banda di valenza che in banda di conduzione.

Utilizzare il modello del legame forte, trascurando l'integrale di sovrapposizione e limitando la interazione ai primi vicini. La curva di dispersione di una banda è pertanto data da

$$\varepsilon_{s,p}(\bar{k}) = E_{s,p} - \beta_{s,p} - \gamma_{s,p} (e^{ika} + e^{-ika}) \quad \text{con} \quad \gamma_{s,p} = -\int \psi_{s,p}^*(\bar{r}) \Delta V(\bar{r}) \psi_{s,p}(\bar{r} - \bar{R}) d\bar{r}$$

$$e = 1,60 \times 10^{-19} \text{ C}; \quad m_0 = 0,9 \times 10^{-27} \text{ gr}$$

Esercizio 2.

Il sodio (Na) è un metallo monovalente, di peso atomico $A = 23$ u. m. a. e densità di massa $\rho = 0,97 \times 10^3 \text{ Kg m}^{-3}$, che cristallizza in una struttura cubica a corpo centrato (bcc).

1. Calcolare la costante di Hall del Na e dire se ci si aspetta che dipenda o no dalla temperatura: se sì, in che modo.
2. Trovare la massa efficace dei portatori liberi utilizzando il modello di Drude-Sommerfeld ma assumendo che la banda di conduzione sia descritta da $\varepsilon(k) = Bk^2 + Ck^4$ con $B = 5,2 \times 10^{-38} \text{ J m}^2$ e $C = 1,5 \times 10^{-59} \text{ J m}^4$.
3. Sempre ponendosi nel modello di Drude-Sommerfeld e assumendo che il cammino libero medio degli elettroni vari con la temperatura come $\lambda(T) = \frac{7,65 \times 10^6}{T^2} d$ (m) (dove T è la temperatura assoluta e d è la distanza fra atomi di Na primi vicini) calcolare la conducibilità elettrica del Na a 300 K.

$$1 \text{ u.m.a} = 1,66 \times 10^{-27} \text{ kg}; \quad e = 1,60 \times 10^{-19} \text{ C}; \quad \hbar = 1,05 \times 10^{-34} \text{ Js}$$

Soluzione 1.

$$1) \quad \varepsilon_{s,p}(\bar{k}) = E_{s,p} - \beta_{s,p} - \gamma_{s,p} (e^{ika} + e^{-ika}) = E_{s,p} - \beta_{s,p} - 2\gamma_{s,p} \cos ka$$

per cui la banda di valenza ($\gamma_p < 0$) ha un massimo a $k=0$ e un minimo a $k=\pm\pi/a$, mentre

l'opposto avviene per la banda di conduzione ($\gamma_s > 0$). L'energia minima alla quale si ha

assorbimento corrisponde alla gap (a $k=0$), mentre la massima corrisponde alla differenza di energia fra le due bande a $k=\pm\pi/a$. La differenza fra energia massima e minima di

assorbimento è pertanto pari alla somma della larghezza della banda di conduzione ($4\gamma_s$) e di valenza ($4\gamma_p$), per cui

$$(5-1) \text{ eV} = 4(\gamma_s + \gamma_p)$$

Si sa inoltre che la massa dell'elettrone è data da

$$\left(\frac{1}{m^*(\bar{k})} \right)_{ij} = \frac{1}{\hbar^2} \frac{d^2 \varepsilon(\bar{k})}{dk_i dk_j} \quad i, j = x, y, z$$

per cui nel nostro caso di legame forte e catena lineare di atomi si ha

$$\frac{1}{m^*(\bar{k})} = \frac{1}{\hbar^2} \frac{d^2 \varepsilon(\bar{k})}{dk^2} \quad \text{e, a } k=0,$$

$$\left| m_p^*(\bar{k}=0) \right| = \frac{\hbar^2}{2\gamma_p a^2} = \frac{(1,05 \times 10^{-34})^2}{2\gamma_p (3 \times 10^{-10})^2}$$

$$\gamma_p = \frac{\hbar^2}{2m_p^* a^2} = \frac{(1,05 \times 10^{-34})^2}{2 \times 0,3 \times 0,9 \times 10^{-30} \times (6 \times 10^{-10})^2 \times 1,6 \times 10^{-19}} = 0,35 \text{ eV}$$

La banda di valenza, che ha una larghezza di $4\gamma_p$, è pertanto pari a 1.4 eV, mentre la

larghezza della banda di conduzione è pari a $5,0 - 1,0 - 1,4 = 2,6$ eV.

2) La massa degli elettroni in banda di conduzione sarà data da

$$m_s^*(\bar{k}=0) = \frac{\hbar^2}{2\gamma_s a^2} = \frac{(1,05 \times 10^{-34})^2}{1,3 \times 1,6 \times 10^{-19} \times (6 \times 10^{-10})^2} = 1,5 \times 10^{-31} \text{ kg}$$

$$m_s^*(\bar{k}=0) = m_p^*(\bar{k}=0) \frac{0,7}{1,3} = 0,3 \frac{0,7}{1,3} = 0,16 m_0$$

3) La velocità di gruppo degli elettroni è proporzionale alla derivata prima dell'energia ed è quindi nulla nei punti di massimo e minimo delle curve di dispersione, ovvero nel nostro caso.

Soluzione 2.

1. Nel SI la costante di Hall di un metallo è

$$R_H = \frac{-1}{en_e} = \frac{-1}{e} \frac{A \times M_{uma}}{\rho} = - \frac{23 \times 1,66 \times 10^{-27}}{1,6 \times 10^{-19} \times 0,97 \times 10^3} = -2,5 \times 10^{-10} \text{ m}^3 / \text{C}$$

dato che il Na è monovalente e $\rho = n \times A \times M_{uma}$. Inoltre R_H non dipende da T perché in un metallo n è costante.

2. La massa efficace degli elettroni liberi va calcolata al livello di Fermi: nel modello D-S si ha

$$k_F = (3\pi^2 n)^{\frac{1}{3}} = (3 \times 9,9 \times 25 \times 10^{27})^{\frac{1}{3}} = 9 \times 10^9 \text{ m}^{-1}$$

e quindi

$$m^* = \frac{\hbar^2}{2B + 12Ck_F^2} = \frac{(1,05 \times 10^{-34})^2}{2 \times 5,2 \times 10^{-38} + 12 \times 1,5 \times 10^{-59} \times (9,0 \times 10^9)^2} =$$
$$= \frac{1,1 \times 10^{-68}}{1,04 \times 10^{-37} + 1,5 \times 10^{-38}} = 0,9 \times 10^{-31} \text{ kg}$$

3. La conducibilità elettrica è

$$\sigma(300) = \frac{ne^2 \tau(T)}{m^*} = \frac{ne^2 \lambda(T)}{m^* v_F} = \frac{ne^2}{m^* v_F} \frac{7,65 \times 10^6}{300^2} d = \frac{ne^2}{m^* v_F} 85d$$

Nella struttura bcc, con 2 atomi per ogni cella di lato a , i primi vicini distano

$$d = \frac{a\sqrt{3}}{2} = \left(\frac{2}{n}\right)^{\frac{1}{3}} \frac{\sqrt{3}}{2} = \left(\frac{2}{25 \times 10^{27}}\right)^{\frac{1}{3}} \frac{\sqrt{3}}{2} = 0,37 \text{ nm}$$

Inoltre

$$m^* v_F = \hbar k_F = 1,05 \times 10^{-34} \times 9,0 \times 10^9 = 1 \times 10^{-24} \text{ kg m/s}$$

$$[v_F = 1,0 \times 10^7 \text{ m/s}]$$

Perciò

$$\sigma(300) = \frac{ne^2}{m^* v_F} 85d = \frac{2,5 \times 10^{28} \times (1,6 \times 10^{-19})^2}{1 \times 10^{-24}} 85 \times 0,37 \times 10^{-9} = 2,0 \times 10^7 (\Omega \text{ m})^{-1}$$