العلاقة بين الطاقة و الزخم

في الشكل ادناه يوضح الحد الأقصى لحزمة التكافؤ و الحد الأدنى لحزمة التوصيل كدالة لمتجه الزخم k في الاتجاهات البلورية $[001]$ و $[111]$. نلاحظ في الحالة a انفصال حافة حزمة التكافؤ عن حافة حزمة التوصيل بفرق طاقى موجب يمثل فجوة الطاقة، أي $0 < E_g$ ، حيث تتواجد هذه الحالة في المواد العازلة أو في أشباه الموصلات، بينما نلاحظ تداخل حافتي حزمة التكافؤ والتوصيل في الحالة b ، بحيث الفرق الطاقى بين حافتي الحزمتين سالب، أي $0 > E_g$ ، والتي تمثل حزم الطاقة في المعدن.

أمثلة توضح حزم الطاقة في بلورة في اتجاهات بلورية مختلفة. (a) مادة عازلة او شبه موصلة $0 < E_g$ و (b) معدن $0 > E_g$.

يمكن أن تحدد علاقة الطاقة مع الزخم بعض خواص أشباه الموصلات. وكما يأتي

1. يسمى شبه الموصل بالمباشر عندما يمتلك فجوة طاقة مباشرة Direct energy gap . و هذا يحدث عند اشباه الموصلات التي تقع أقصى قيمة لحزمة التكافؤ (قمة) maxima عند اوطى قيمة لحزمة التوصيل (قعر) minima عند نفس قيم الزخم k ، بحيث $\Delta k = 0$. أي لا يوجد تغيير في الزخم. يمتلك السيليكون فجوة طاقة مباشرة ($E_g \sim 3.4 \text{ eV}$). كما موضح بالشكل ادناه

الشكل 1-27: (أ) شبه موصل بفجوة طاقة-غير مباشرة، و (ب) شبه موصل بفجوة طاقة-مباشرة.

2. بينما تسمى المواد شبه الموصلة بالغير مباشرة وذلك لامتلاكها فجوة طاقة غير مباشرة Indirect energy gap. و تحدث عندما تقع قمة حزمة التكافؤ عند زخم k بقيمة تختلف عن الزخم لقعر حزمة التوصيل. و لذلك يحدث تغيير في الزخم. يمتلك السيليكون ($E_g=1.12 \text{ eV}$) و الجرمانيوم فجوة طاقة غير مباشرة.

و سنتحدث عن تفاصيل أخرى في الفصول القادمة.

حاملات الشحنة Charge carrier

تُعرف حاملات الشحنة بأنها جسيمات حرة (غير مرتبطة) تحمل شحنة كهربائية، مثل الإلكترونات و البروتونات والأيونات و الفجوات و العيوب المشحونة.

في المحاليل الأيونية، تكون الأيونات الموجبة (الكاتيونات) و الأيونات السالبة (والأنيونات) المذابة هي حاملات الشحنة. أما في فيزياء أشباه الموصلات، فهناك نوعين من حاملات الشحنة: النوع الأول هو الإلكترونات التي تحمل الشحنة السالبة، أما النوع الثاني فهو الفجوات التي تتكون بعد أن يترك الإلكترون الحر مكانه في حزمة التكافؤ، وتعتبر شحنات موجبة وتتصرف تصرف جسيم مشحون موجب أو سالب أو متعادل وهذا يعتمد على قوة المجال المعتمدة على القوة الكهربائية.

الكتلة الفعّالة effective mass

يمكن تعريف كتلة الإلكترون (m_e) من علاقة توازن القوى، وكما يأتي

$$F_{net} = ma^-, \text{ or } a^- = \frac{F_{net}}{m_e} \quad (1)$$

حيث أن a^- هو تعجيل الإلكترون، محصلة القوى F_{net} التي تؤثر على الإلكترون في بلورة تساوي

$$F_{net} = F_{ext} + F_{int} = F_{net} = F_{ext} - \nabla V \quad (2)$$

حيث أن $\nabla V = \frac{\partial}{\partial r}$ المسافات البينية، و V الجهد الدوري لقوى التجاذب و التنافر بين الذرات في الشبكة البلورية، وأن F_{int} القوى الداخلية internal force و F_{ext} القوى الخارجية external force.

$$a^- = \frac{F_{ext} + F_{int}}{m_e} = \frac{F_{ext}}{m_e} + \frac{-\nabla V}{m_e} \equiv \frac{F_{ext}}{m_e^*} \quad (3)$$

حيث أن تعجيل الإلكترون يمكن أن يتأثر بالقوى الداخلية والخارجية. ونتيجة لتأثر الإلكترون بالقوى الخارجية المسلطة، فإن الكتلة الفعّالة (m_e^*) ستكون مختلفة عنها في الفراغ.

(a) تؤدي القوة الخارجية المطبقة على الإلكترون في الفراغ إلى تسارع الإلكترون بتعجيل

$$a_{vac} = F_{ext} / m_e$$

(b) ينتج عن القوة الخارجية المطبقة على إلكترون في بلورة إلى تسارع الإلكترون بتعجيل

$$a_{cryst} = F_{ext} / m_e^*$$

وكما علمنا سابقا ان طاقة الالكترون الحر تساوي

$$E = \frac{\hbar^2 k^2}{2m^*}, m^* = \frac{\hbar}{\frac{d^2 E}{dk^2}} \quad (4)$$

حيث ان $m = m_0 = 9.11 \times 10^{-28} gm$ و ان كتلة الالكترون في الفراغ.

ويتضح مما سبق أن كتلة الالكترون هي مقدار ثابت، بينما الكتلة الفعالة غير ثابتة وتتغير بتغير مستوى الالكترون الطاقى و مقدار زخم. أي أن ذلك يعني أن كتلة الالكترون الفعالة في بلورة ستكون مختلفة لحزم الطاقة المختلفة، كما موضح في الشكل أدناه.

طاقة الالكترون و الكتلة الفعالة كدالة لزخم الالكترون في بلورة ذات بعد واحد. يمثل الجزء المظلل منطقة برليون الأولى.

1. إذا كان الإلكترون موجود في النصف العلوي من حزمة الطاقة، فإن الكتلة الفعالة ستكون سالبة.
2. إذا كان الإلكترون موجود في النصف السفلي من حزمة الطاقة، فإن الكتلة الفعالة ستكون موجبة.
3. إذا كان الإلكترون موجود بالقرب من منتصف حزمة الطاقة، فإن الكتلة الفعالة ستكون قريبة من اللانهائية.

واجب: اشرح كيف يمكن أن يمتلك الإلكترون كتلة فعالة سالبة؟

كثافة الحالات في حزم الطاقة Density of states in an energy bands

ويرمز لكثافة الحالات بـ $g(E)$ والتي تعطي عدد المستويات الموجودة للطاقة بين $[dE + E, E]$ او بعبارة اخرى يمكن تعريف $g(E)dE$ على انها عدد مستويات الطاقة لوحدة الحجم. هذا المؤشر لا يتنبأ بمعدل شغل مستويات الطاقة بالالكترونات، وإنما يحصي عدد المستويات الموجودة التي يمكن اشغالها بالالكترونات. وقد يكون اشغال المستويات بالالكترونات أو الفوتونات هذه الخاصية لها أهميتها في التوصيل الكهربائي في المعادن وأشبه الموصلات.

فاذا كانت $g(E)$ هي كثافة المستويات المتاحة في النطاق، فإن

كثافة الحالات في مستوى طاقة إلكترون حر

$$g(E) = 4\pi \left[\frac{2m_e}{h^2} \right]^{3/2} E^{1/2} \quad (5)$$

كثافة الحالات في عند حافة حزمة التوصيل

$$g(E) = 4\pi \left[\frac{2m_c^*}{h^2} \right]^{3/2} [E - E_C]^{1/2} \quad (6)$$

كثافة الحالات في عند حافة حزمة التكافؤ

$$g(E) = 4\pi \left[\frac{2m_v^*}{h^2} \right]^{3/2} [E_v - E]^{1/2} \quad (7)$$

حيث ان E_C و E_v هما طاقة الإلكترون في حزمتي التكافؤ والتوصيل على التوالي.

يمكن عند تحديد كثافة المستويات في نطاق التوصيل مثلا الاستعانة بإحصاء فيرمي ديراك - الذي يعطي احتمالية وجود الإلكترون في مستوى طاقة معين - لتعيين تركيز الإلكترونات في هذا النطاق :

تركيز الإلكترونات = كثافة المستويات * احتمال انشغالها

*إحصاء فيرمي ديراك Fermi-Dirac statistics

يعتبر دالة توزيعية و تمثل احتمالية تواجد إلكترون ما يملك طاقة معينة في حالة مككمة (quantized)، ولا يقتصر التوزيع على الإلكترونات فقط بل ينطبق على الفرميونات والبوزونات. حساب تركيز الإلكترونات في مستوى طاقة ما يعتمد بشكل أساسي على مرتكزين أساسيين هما كالتالي :

كثافة المستويات : عدد الأماكن الخالية في هذا المستوى.

إحصاء فيرمي ديراك: عدد الإلكترونات التي تملك طاقة أكبر وتتيح لها بلوغ المستوى المحدد لها . يمكن تحديد عدد الإلكترونات التي يمكن أن تملك طاقة E حسب القانون التالي:

$$f(E) = \left[1 + \exp\left(\frac{E-E_F}{k_B T}\right) \right]^{-1} \quad (8)$$

حيث ان $f(E)$ هي دالة فيرمي، و E طاقة الالكترن، و E_F مستوى طاقة فيرمي، و T درجة الحرارة، و k_B ثابت بولتزمان.

Note: common exponential numbers

Exp (0) =1

Exp (1) = 2.7182818284...

Exp (-1) = 0.3678794117...

Exp (-∞) = 0

Exp (∞) = ∞

توزيع دالة فيرمي-ديراك كدالة لطاقة الالكترن

عند درجة الصفر المطلق $T=0K$ ، فان

$$f(E) = \begin{cases} 1 & \text{if } 0 < E < E_F \\ \frac{1}{2} & \text{if } E_F = E \\ 0 & \text{if } E_F < E \end{cases} \quad (9)$$

1. احتمالية وجود إلكترون عند مستوى طاقة أقل من طاقة فيرمي هي 100 %
2. احتمالية وجود إلكترون عند مستوى طاقة تساوي طاقة فيرمي هي 50 %
3. احتمالية وجود إلكترون عند مستوى طاقة أعلى من فيرمي هي 0 %

و بذلك فيمكن إيجاد كثافة الإلكترونات (n) في أي مستوى طاقي من ناتج تكامل $g(E)f(E)dE$ و حدود التكامل تحدد المستويات المراد ايجاد كثافة الحالة بينها.

$$n = \int_{E_1}^{E_2} g(E)f(E)dE \quad (10)$$

حيث يمثل E_2 المستوى الاعلى و E_1 المستوى الاوطى.

مخططات توضح بنية حزم الطاقة وكثافة الحالات وتوزيع Fermi-Dirac لمستويات الطاقة (لدرجة حرارة غير صفرية)، وتركيزات حامل الشحنة ل شبه موصل (a) نقي، (b) نوع n، و (c) نوع P.

و عند تعويض المعادلات 6 و 7 و 8 في المعادلة 10 نجد ان كثافة الحالات في حزمتي التوصيل (N_C) و (N_V) التكافؤ تعطى بالعلاقين الاتيين:

$$N_C = 2 \left(\frac{2\pi m_c^* k_B T}{h^2} \right)^{\frac{3}{2}} \quad (11)$$

$$N_V = 2 \left(\frac{2\pi m_v^* k_B T}{h^2} \right)^{\frac{3}{2}} \quad (12)$$