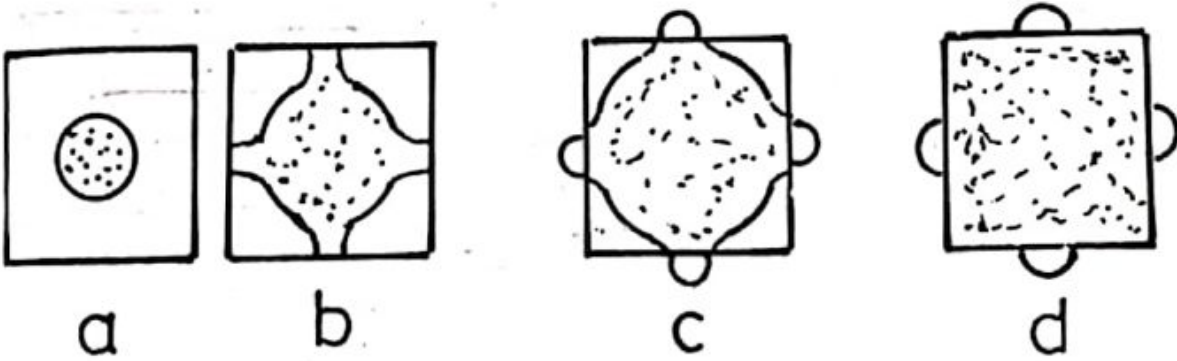


إن الاستمرار في اضافة الكترونات للبلورة تمتلئ اركان منطقة برليون الاولى تماماً. وبعد هذه المرحلة لن يدخل أي الكترون في المنطقة الثانية إلا اذا كانت طاقته من الكبر بحيث يستطيع تعديده المنطقة الممنوعة للطاقة بين منطقتي برليون الاولى والثانية.

يكون احياناً بداية حدود منطقة برليون الثانية عند مستوي للطاقة أقل من مستوي الطاقة المناظر لأبعد حدود منطقة برليون الاولى ، أي أن هناك تداخلاً بين المنطقتين. ففي هذه الحالة يمكن للالكترونات أن تبدأ في شغل مستويات الطاقة في المنطقة الاولى ، وكما هو مبين في الشكل (9.16). يمثل الشكل (9.16.a), (9.16.b) منطقة برليون الاولى وهي ممتلئة جزئياً بالالكترونات. أما الشكل (9.16.c) فتبدأ الالكترونات في الدخول للمنطقة الثانية قبل الانتهاء من شغل جميع مستويات الطاقة الاولى ، وذلك لأن مستويات الطاقة في المنطقة الثانية عندئذ تكون ميسورة أكثر من المستويات الباقية في المنطقة الاولى. ويمكن توضيح ذلك أكثر بواسطة الشكل (9.16d).



الشكل (9.16) مناطق برليون
(a,b) منطقة برليون الاولى ممتلئة جزئياً
(d,c) تبدأ الالكترونات في الدخول في المنطقة الناشئة

اعتبر E_1, E_1', E_1'' هي حدود الطاقة لمنطقة برليون الاولى بالنسبة لثلاث اتجاهات في الفضاء وأن E_2, E_2', E_2'' طاقة الحدود السفلى لمنطقة برليون الثانية لنفس هذه الاتجاهات.

أولاً: إذا كان E_2 أكبر من E_1, E_1', E_1'' بالنسبة للاتجاهات المختلفة في الفضاء فأننا نحصل على مناطق غير متداخلة وتوجد عندئذ فجوة في الطاقة وتكون مثل هذه المادة عازلة كهربائياً إذ أن إلكترونات المنطقة الاولى لا تستطيع الحركة الى داخل المنطقة الثانية إلا اذا اجتازت فجوة الطاقة.

ثانياً: أما إذا كانت E_1 أكبر من E_2 فأتنا نحصل على مناطق برليون متداخلة ويكون الالكترن عندئذ حر الحركة داخل المنطقتين الأولى والثانية مما يسهل عملية التوصيل الكهربائي وتكون مثل هذه المواد موصلة للكهربائية.

Effective Mass of Electron.

9.7 الكتلة الفعالة للالكترن

كما بينا سابقاً أن الالكترن الواقع تحت تأثير جهد دوري يتعجل بالنسبة للشبيكة عند تسليط مجال كهربائي خارجي عليه ولكن لا يحافظ على كتلته الاعتيادية (m) في فضاء الحر، بل تتغير أي ما يسمى بالكتلة الفعالة ويرمز لها بالرمز m^* . إذن، فعندما يتعرض الالكترن داخل البلورة إلى قوة خارجية F ، فإن مقدار التغير الحاصل في طاقته في زمن

$$\frac{dE}{dt} = - F \cdot v_e \quad \text{dt يساوي} \quad \dots(9.35)$$

حيث أن v_e تمثل سرعة الالكترن والمحسوب من العلاقتين:

$$E = \hbar \omega \quad \dots(9.36)$$

و

$$\bar{P} = \hbar \bar{k} \quad \dots(9.37)$$

والتي تساوي

$$v_e = \nabla_p \cdot \omega = \frac{1}{\hbar} \nabla_k E \quad \dots(9.38)$$

بتعويض المعادلة (9.38) في (9.35) نحصل على

$$\frac{dE}{dt} = - F \frac{1}{\hbar} \nabla_k E \quad \dots(9.39)$$

وبما أن

$$dE = \nabla_k E \cdot dk \quad \dots(9.40)$$

فن المعادلتين (9.39) و (9.40) نحصل على:

$$\frac{1}{\hbar} F \cdot \nabla_k E \cdot dk = \nabla E \cdot dk \quad \dots(9.41)$$

أو

$$\nabla_k E \left[\frac{1}{\hbar} F \cdot dt - dk \right] = 0$$

ع ١١

ولكن $\nabla_k E \neq 0$ وذلك لأن قيمة k غير ثابتة لوجود المجال الكهربائي ، وعليه فإن

$$F = \hbar \frac{dk}{dt} \quad \dots(9.42)$$

وبذلك فإن القوة تمثل معدل تغيير زخم البلورة $\hbar k$ crystal momentum . ان الالكترون تحت تأثير هذه القوة يتحرك بتعجيل مقداره

$$a = \frac{dv_e}{dt} = \frac{1}{\hbar} \nabla_k \frac{dE}{dk} = \frac{1}{\hbar} \nabla_k \bar{F} \cdot \bar{v}$$

$$a = \frac{1}{\hbar^2} \nabla_k [F \cdot \nabla_k E] \quad \dots(9.43)$$

إن المعادلة (9.43) لها صيغة قانون نيوتن الثاني في الحركة بشرط أن نعد المقدار $\left(\hbar^{-2} \frac{d^2 E}{dk^2} \right)^{-1}$ يمثل كتلة . ولذلك يمكن تعريف الكتلة الفعالة m^* بالصيغة التالية

$$m^* = \hbar^2 / (d^2 E / dk^2) \quad \dots(9.44)$$

وهكذا نجد أنه إذا كانت F تمثل القوة الخارجية المؤثرة على الكترون في مادة صلبة دورية ذي بعد واحد وكان a يمثل التعجيل الفعلي لالكترون ناشيء عن كل من القوة الخارجية F وتفاعل الالكترون وجهد البلورة فإن الكترون بلوخ يتصرف مثل الكترون حر (في خارج المادة الصلبة) ذي كتلة فعالة لانعطي بالعلاقة $F = m^* a$. تختلف m^* عن كتلة الالكترون الحر (m) من حيث أنها ليست كمية ثابتة وموجبة الاشارة دائماً ولكن تكون m^* مساوية لـ m عندما يكون الكترون بلوخ الكتروناً حراً وتعطي طاقته بالعلاقة $\left(E = \frac{\hbar^2 k^2}{2m} \right)$

اسئلة الفصل التاسع

- 9.1 ناقش مفهوم الكتلة الفعالة في المواد الصلبة .
- 9.2 حدد مناطق برليون الاولى والثانية لشبيكة مربعة .
- 9.3 تكلم عن منشأ حزم الطاقة
- 9.4 اشتق معادلة كرونيج ويني . بين المناطق المحظورة.
- 9.5 برهن على أن عدد المدارات المسموحة في حزمة ضمن منطقة برليون الاولى لبلورة مكعبة يساوي عدد الخلايا في البلورة .
- 9.6 اشرح منشأ سطح فيرمي .

اشباه الموصلات Semiconductors

Introduction

10.1 المقدمة

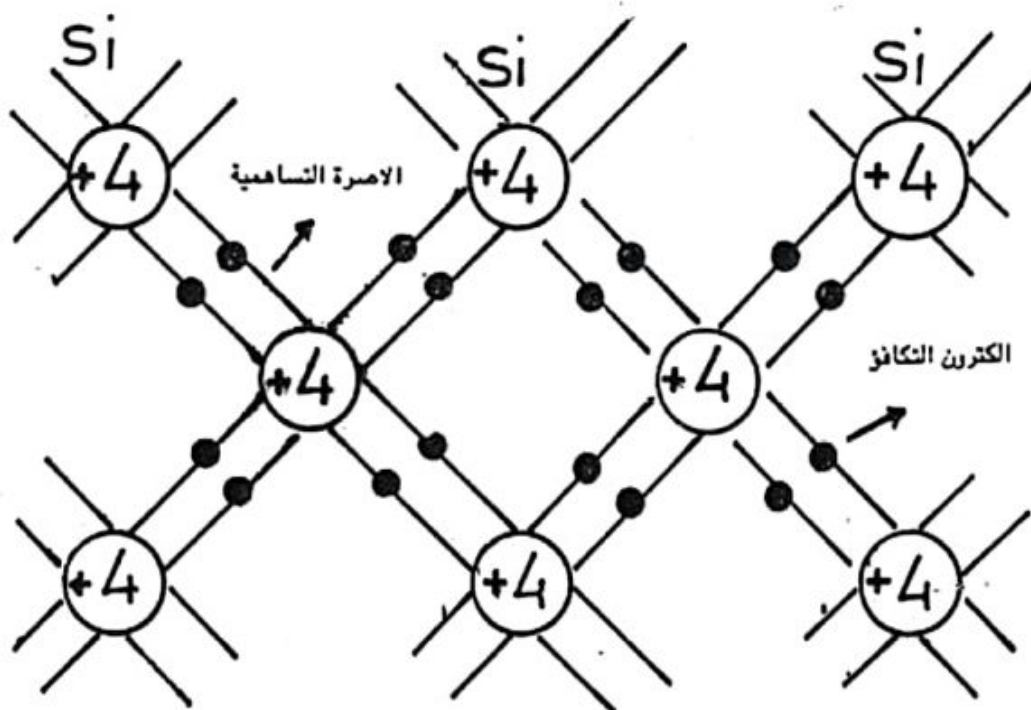
كما بينا في الفصل الثامن أن المواد الصلبة يمكن أن تصنف الى ثلاثة أصناف وهي مواد موصلة ومواد عازلة ومواد شبه موصلة . لقد اعتمد التصنيف على اساس تركيب الحزم Band للمادة وعلى مقدار فجوة الطاقة التي تفصل حزمة التوصيل Conduction عن حزمة التكافؤ Valance .

تعد اشباه الموصلات بأنها مواد عازلة عند درجات الحرارة المنخفضة ولكنها تصبح جيدة التوصيل الكهربائي نوعاً ما عند رفع درجة حرارتها . فإذا كانت حزمة التكافؤ مملوءة تماماً بالالكترونات ولكي يتمكن الالكترون من عبور فجوة الطاقة الصغيرة نسبياً للوصول الى حزمة التوصيل فإنه يحتاج طاقة حرارية $K_B T$ وهكذا تلعب الطاقة الحرارية ($K_B T$) دوراً مهماً في مساعدة الالكترونات على عبور فجوة الطاقة .

وبما ان اشباه الموصلات تصبح جيدة التوصيل عند درجات حرارة عالية ولكن هذا لايعني انها اصبحت تتصرف كفلز . ويرجع السبب هو ان اشباه الموصلات عند درجات الحرارة العالية تمتلك مقاومة ذات معامل حراري سالب أي مقاومتها تقل بصورة عامة مع ارتفاع درجة الحرارة بينما تزداد مقاومة المواد الموصلة عند ارتفاع درجة الحرارة . أما اشباه الموصلات غير النقية أي التي تحوي على شوائب فإن المقاومة تزداد بازدياد درجات الحرارة وعند درجة حرارة معينة ، تبدأ بالتقصان ويشكل كبير .

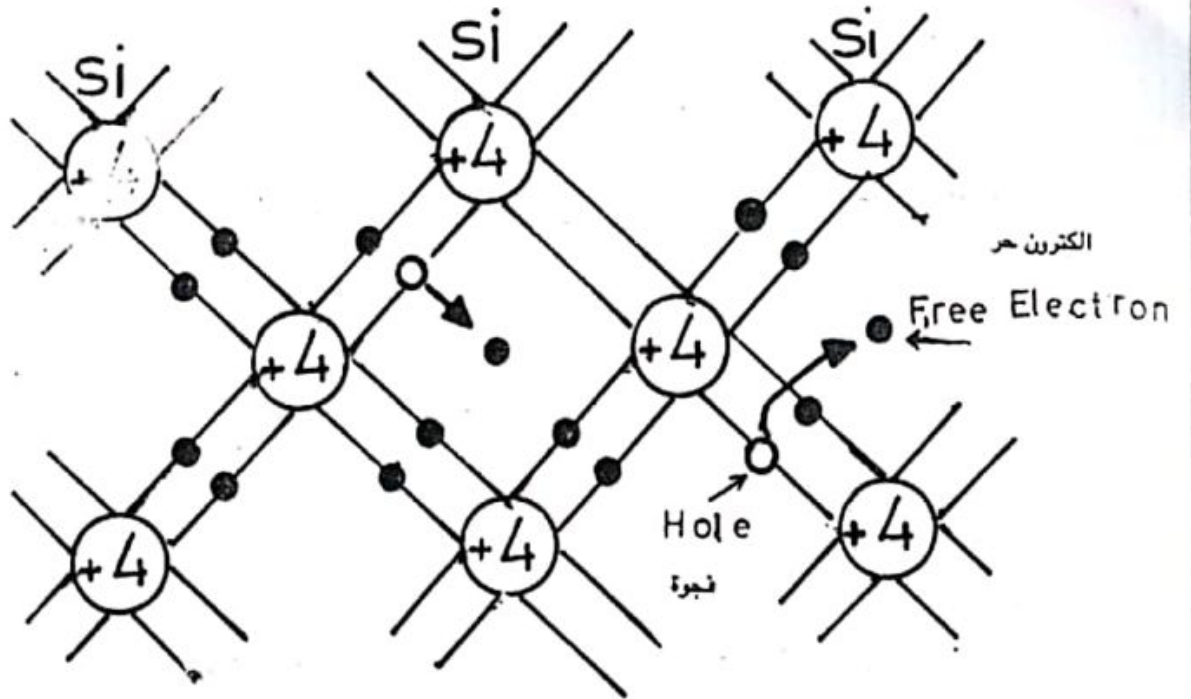
بعد الجرمانيوم والسيليكون من اهم انواع اشباه الموصلات التي تستخدم في الاجهزة الالكترونية . إن السيليكون والجرمانيوم عنصران من عناصر المجموعة الرابعة من الجدول الدوري وأن الغلاف الخارجي في كل منها يحتاج الى اربعة الكترونات لكي يمتليء .

والتركيب الالكتروني للغلاف الخارجي للسيليكون هو $3s^2 3p^2$ ، أي أن الغلاف الثانوي $3p$ يحتاج الى أربعة الكترونات لكي تمتليء فتصبح $3p^6$. إن الاواصر التي تربط ذرات السيليكون في بلورة السيليكون هي اواصر تساهمية حيث ان كل ذرة سيليكون تكون محاطة بأربعة ذرات وتشارك الاربعة هذه في مليء الغلاف الخارجي للذرة الوسطية وذلك بمساهمة الكترون من كل واحد منها كما يبدو في الشكل (10.1) . فعند درجات الحرارة المنخفضة يعتبر السيليكون عازلاً بالرغم من تكافؤه الرباعي .



الشكل (10.1) الآصرة التساهمية في السليكون

وبارتفاع درجة الحرارة فإن هذه الطاقة الحرارية تكفي لتحطيم الاصرة التساهمية بانطلاق أحد الكترونات الاصرة التساهمية من مكانه تاركا فجوة hole وكما هو مبين في الشكل (10.2) . وتبلغ الطاقة اللازمة لاتمام ذلك في الجرمانيوم حوالي 0.75eV وفي السيليكون 1.22eV . إن للفجوات الناتجة أهمية كبيرة في عملية نقل التيار الكهربائي .

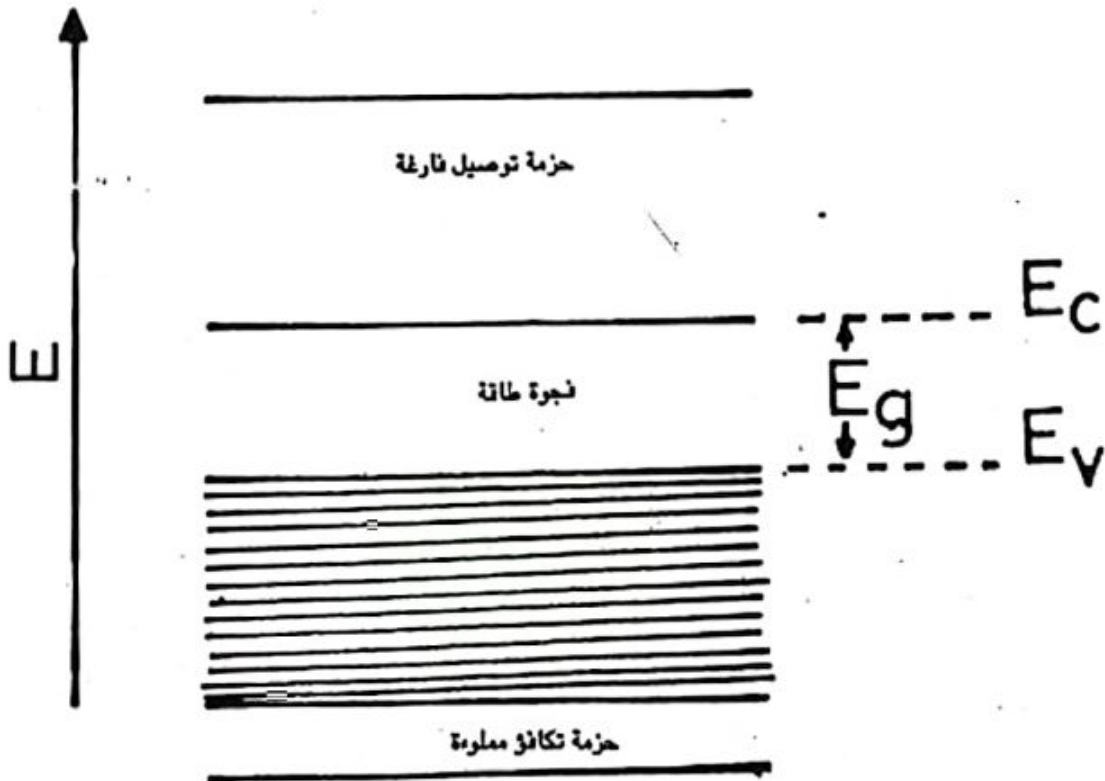


الشكل (10.2) انطلاق احد الالكترونات من مكانه تاركاً فجوة

إن أهم خواص المواد شبه الموصلة هي :

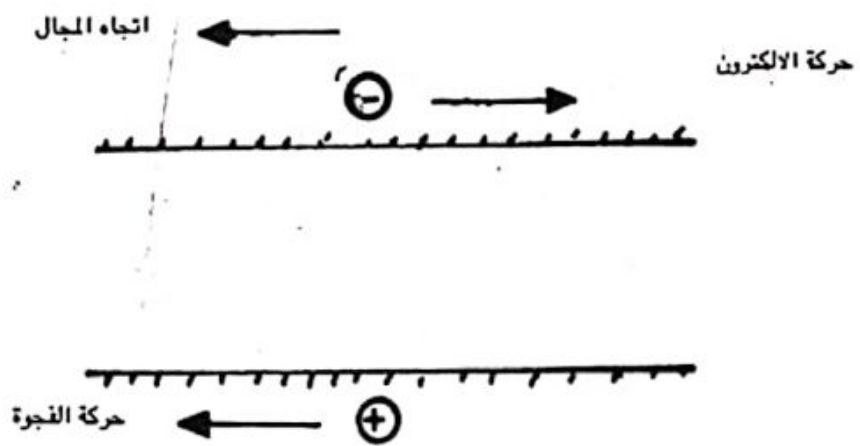
- 1- تمتلك مقاومة ذات معامل حراري سالب
- 2- تكون قيمة مقاومتها النوعية بين 10^4 - 10^{-5} اوم - متر.
- 3- إن القدرة الكهربائية - الحرارية التي يمكن أن تولدها هذه المواد عالية جداً.
- 4- تمتلك المواد شبه الموصلة على نوعين من حاملات الشحنات وهما الفجوات والالكترونات
- 5- إن المواد شبه الموصلة ذات حاشية كبيرة للضوء
- 6- يمكن السيطرة على مقاومة المواد الصلبة وذلك بأضافة شوائب ثلاثية التكافؤ أو خماسية التكافؤ.

تدعى أشباه أشباه الموصلات النقية الخالية من الشوائب بأشباه الموصلات الذاتية. لقد بينا سابقاً أن حزمة التكافؤ تكون مملوءة كلياً بالالكترونات بينما تكون حزمة التوصيل فارغة من الالكترونات عند درجات حرارة واطئة. ويوضح الشكل (10.3) تخطيطاً لحزمة التكافؤ المملوءة وحزمة التوصيل الفارغة وفجوة الطاقة E_g لشبه موصل ذاتي. فإذا رفعت درجة حرارة المادة شبه الموصلة الى درجات حرارة عالية نوعاً ما، فإن عدداً معيناً من الالكترونات الموجودة في حزمة التكافؤ يمكن أن تثار حرارياً وتتقل الى حزمة التوصيل تاركين مكانهم فجوات. إن الالكترونات التي تصل حزمة التوصيل ستملاً هذه الحزمة جزئياً وستكون جاهزة للتوصيل الكهربائي عند تسليط المجال الكهربائي. أما بالنسبة الى الفجوات - المتكونة في حزمة التكافؤ فإنه تحمل شحنة موجبة لأنها ناجمة عن فقدان



الشكل (10.3) تخطيط لحزم الطاقة في شبه موصل ذاتي

الكثرون . إن وجود هذه الفجوات يسهل للكثرون التحرك لشغلها تاركاً فجوة أخرى في مكانها الأصلي وهكذا تسري الالكترونات متتابعة لتحتل الفجوات وفي كل مرة تترك فجوة أخرى جديدة . وهكذا نرى أن للفجوات حركة عشوائية وفي اتجاهات إلى الحركة بأنجاه المجال وبمعكس اتجاه الالكترونات الحرة وذلك بسبب اختلاف الشحنة لكل منها وكما هو موضح في الشكل (10.4) .



الشكل (10.4) حركة الالكترونون والفجوة في مجال كهربائي

فن اجل حساب معامل التوصيل الكهربائي يجب علينا معرفة كثافة التيار الالكتروني (J_e) وكثافة تيار الفجوات (J_h) ، فاذا كان عدد الالكترونات الحرة لوحدة الحجم هي (n_e) وأن معدل سرعة انجراف الالكترونات هي $\langle v_e \rangle$ فيمكن كتابة كثافة التيار الالكتروني في حزمة التوصيل كما يلي :

$$J_e = n_e e \langle v_e \rangle \quad \dots(10-1)$$

وبنفس الطريقة يمكن كتابة كثافة تيار الفجوات .

$$J_h = p e \langle v_h \rangle \quad \dots(10-2)$$

حيث ان P عدد الفجوات الموجبة في حزمة التكافؤ. $\langle v_h \rangle$ معدل سرعة الانجراف للفجوات . وبما أن معدل سرعة الانجراف لكل من الالكترونات والفجوات يرتبط مع شدة المجال الكهربائي المسلط بمعادلة الحركة mobility ذلك هو أن :

$$\langle v_c \rangle = \mu_c E \quad \dots(10.3)$$

$$\langle v_h \rangle = \mu_h E \quad \dots(10.4)$$

وبتعويض المعادلة (10.3) في (10.1) والمعادلة (10.4) في (10.2) نجد أن :

$$J_c = n e \mu_c E \quad \dots(10.5)$$

$$J_h = p e \mu_h E \quad \dots(10.6)$$

وبما أن كثافة التيار الكلي (J) في شبه الموصل تساوي المجموع الكلي لكثافة التيار الناتج من الالكترونات والفجوات ، فعليه تكون :

$$J = J_c + J_h = (n e \mu_c + p e \mu_h) E \quad \dots(10.7)$$

وكما هو معروف أن قانون اوم يكتب بالصيغة الرياضية التالية :

$$J = \sigma E \quad \dots(10.8)$$

فعند مقارنة المعادلة (10.7), (10.8) نحصل على :

$$\sigma = (n_e \mu_c + P_e \mu_h) \quad \dots(10.9)$$

تمثل المعادلة (10.9) معامل التوصيل الكهربائي لشبه الموصل . أما اذا كانت مادة الشبه موصلة ذاتية (نقية) فأننا سنجد أن عدد الالكترونات الحرة يكون مساوياً لعدد الفجرات ، أي أن :

$$n = n_c = P \quad \dots(10.10)$$

فتعويض معادلة (10.10) في المعادلة (10.9) نحصل على

$$\sigma = n_c (\mu_c + \mu_p) \quad \dots(10.11)$$

يمكن الحصول على علاقة الاتزان بين تركيز الالكترونات وتركيز الفجوات (ومن دون احتوائها على مستوي فيرمي E_f وذلك بضرب المعادلتين (10.36) و (10.31) مع بعضهما نحصل على :

$$n_i p = 4 \left(\frac{2\pi k_B T}{h^2} \right)^3 (m_e^* m_h^*)^{3/2} \exp \frac{E_f - E_c}{k_B T} \quad \dots(10.43)$$

وبتعويض المعادلة (10.39) في المعادلة (10.43) نحصل على :

$$n = 2 \left(\frac{2\pi k_B T}{h^2} \right)^{3/2} (m_e^* m_h^*)^{3/4} \exp - \frac{E_g}{2k_B T} \quad \dots(10.44)$$

حيث أن E_g تمثل طاقة الفجوة ($E_g = E_c - E_v$) تبين المعادلة (10.44) أن تركيز الحاملات الذاتية يزداد بشدة اسياً مع زيادة درجة الحرارة. وعلى هذا الاساس كلما ارتفعت درجة الحرارة تهبج عدد كبير من الالكترونات عبر فجوة الطاقة E_g . وعلى سبيل المثال يكون تركيز الالكترونات عند درجة حرارة الغرفة حوالي 1.7×10^{19} الكترون لكل متر مكعب من الجرمانيوم وحوالي 4.6×10^{15} الكترون لكل متر مكعب في السليكون.

Doping of Semiconductor

10.4 تطعيم اشباه الموصلات

تعرف عملية التطعيم على أنها اضافة متعمدة لشوائب معينة الى اشباه الموصلات النقية. إن هذه الشوائب قد تعمل على السيطرة على الصفات الكهربائية لأشباه الموصلات. لقد بينا سابقاً أن عدد الالكترونات في حزمة التوصيل تكون مساوية لعدد الفجوات في حزمة التكافؤ لأشباه الموصلات النقية وكذلك يكون عدد حاملات الشحنات قليل جداً عند درجات الحرارة الاعتيادية هذا مما يجعل معامل التوصيل الكهربائي لهذه المواد ضعيف جداً. لقد وجد أنه بأضافة بعض الشوائب الى اشباه الموصلات فإنها تعمل على زيادة معامل التوصيل الكهربائي للمادة والى ظهور نوع واحد من حاملات الشحنة وتضاءل أو اختفاء النوع الآخر. فعلى سبيل المثال يتم تطعيم السليكون والجرمانيوم بذرات من عناصر المجموعة الثالثة أو من عناصر المجموعة الخامسة من الجدول الدوري. فاذا كان التطعيم من عناصر المجموعة الخامسة فتسمى بالعناصر المانحة