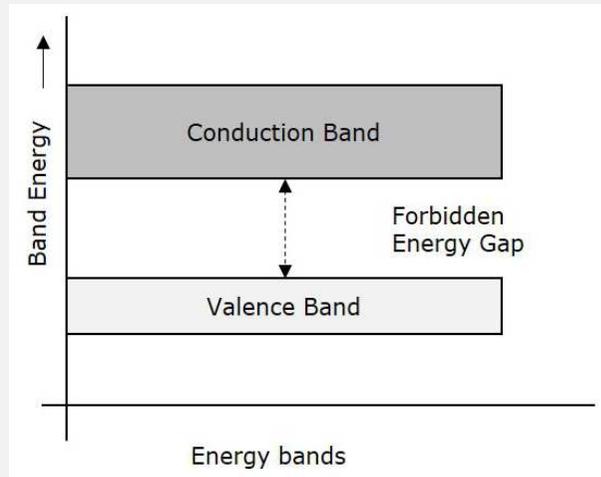


طبيعة البلوره:

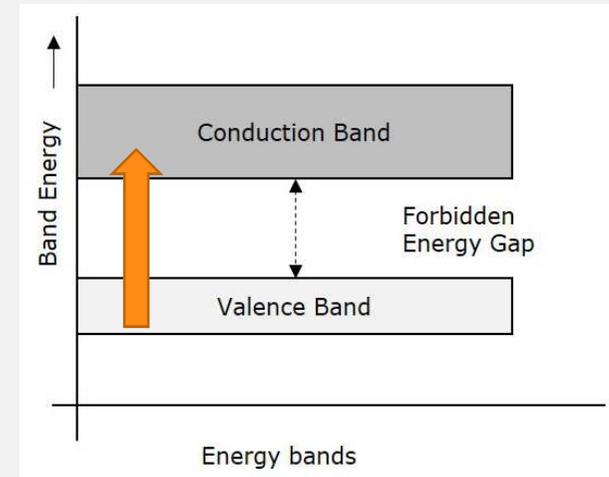
يمكن ان تصنف البلورات المصنعه من الموادشبه الموصله الى بلورات نقيه,
بلورات نوع n وبلورات نوع p .

1. بلوره نقيه (ذاتيه) Intrinsic Semiconductor

وهي بلوره ذات صفات ذاتيه بدون تأثير خارجي وهي تتصرف كماده
عازله في درجه حرارة الصفر المطلق. عند تسخين البلوره النقيه لدرجه
حراره معينه (اعلى من الصفر المطلق) تبدأ الاواصر التساهميه بالتكسر
وتتقلع الالكترونات منها لتصبح حره في منطقة التوصيل C.B .



درجة حراره الصفر المطلق



درجة حراره اعلى من الصفر المطلق

$$E_g (\text{Si}) \text{ at } 0 \text{ K} = 1.21 \text{ eV}$$

$$E_g (\text{Si}) \text{ at } T > 0 \text{ K} = 0.75 \text{ eV}$$

تقل فجوة الطاقة بزيادة درجة الحرارة.

وان عدد الالكترونات الحرة (تركيز الالكترونات في C.B) = n عدد الفجوات (تركيز الفجوات في V.B) = p .

$$n=p \rightarrow I_e = I_h$$
$$I = I_e + I_h = 2I_e = 2I_h$$

I_e : هو التيار الناتج من الالكترونات

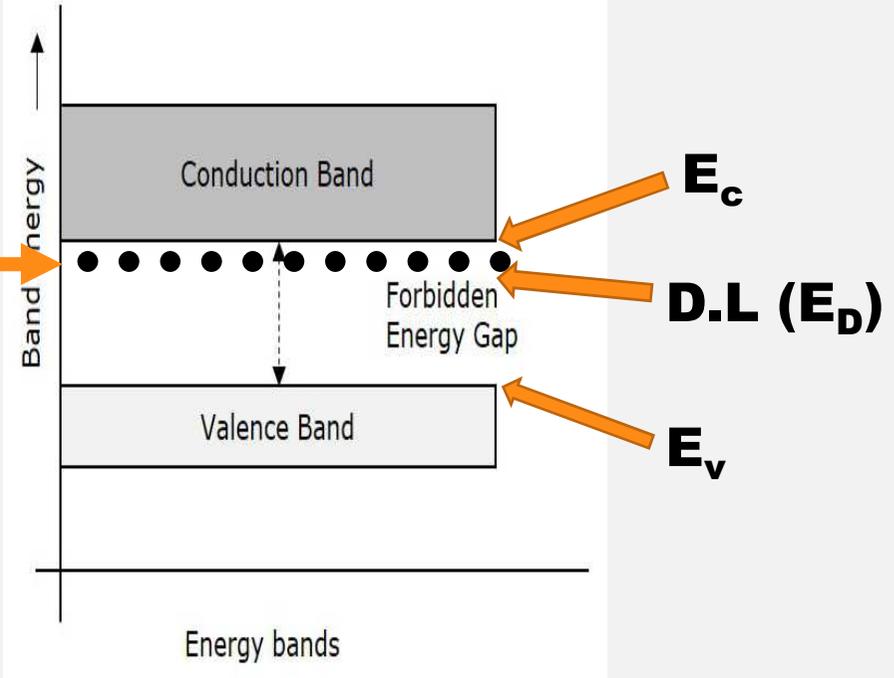
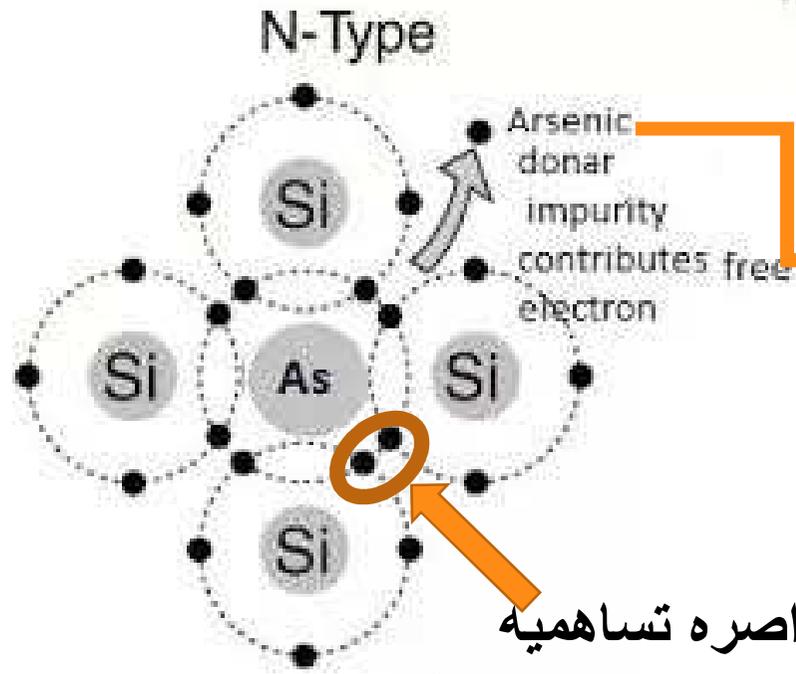
I_h : هو التيار الناتج من الفجوات

اي ان التيار الكلي في البلوره النقيه يتوزع بالتناصف على الالكترونات والفجوات.

لا يمكن الاستفادة من البلورات النقيه لذلك نتجه الى عملية ادخال عناصر غريبه داخل البلوره في عمليه تعرف بالتشويب **Doping** لجعل البلوره اكثر توصيلا. ويمكن تصنيع نوعين من البلورات:

أ. بلوره نوع **(n) n-type semiconductor**

يمكن الحصول على هذه البلوره بحقن البلوره النقيه بذرات عناصر خماسية التكافؤ مثل (الفسفور **P15** والزرنيخ **As33**) وهي تحتوي على خمسة الكترونات في غلافها الخارجي فتتأصر ذرة **P** او **As** مع اربع ذرات سليكون بأن تساهم بأربعة الكترونات لبناء الاصره التساهميه ويبقى الالكترين الخامس حر الحركه في داخل البلوره (الكترين حر) فاذا كانت عدد ذرات الشائبه **10^{28} cm^{-3}** فهذا يعني خلق **10^{28}** الكترين حر داخل البلوره التي كانت نقيه وبذلك تتأثر التوصيليه الكهربائيه بشكل كبير.



الاصره التساهميه في بلورة شبه موصل
نوع (n) في الصفر المطلق

مخطط حزم الطاقة في بلورة شبه موصل
نوع (n) في الصفر المطلق

وهذا يعني ان الشائبه **As** و **P** زودت البلوره بالكترونات اضافيه اي انها تبرعت الى البلوره بالكتروناتها اي انها متبرعه **Donor** حيث تظهر الالكترونات الفائضه والتي هي الالكترونات حره على شكل مستوي طاقه بالقرب من حافة منطقة التوصيل **C.B** لانها تحتاج الى طاقات واطئه لتنتقل الى **C.B** ويعرف مستوي الطاقه هذا بالمستوي المانح **Donor Level (D.L)** .

عند تسخين البلوره (n) لدرجة حراره واطئه نسبيا تبدأ الكترولونات المستوى المانح D.L بالانتقال الى C.B بدون ان تترك ورائها فجوات لانها حره كما تتكسر بعض الاواصر التساهميه وتنتقل الكترولونات منها الى C.B تاركه ورائها فجوات.

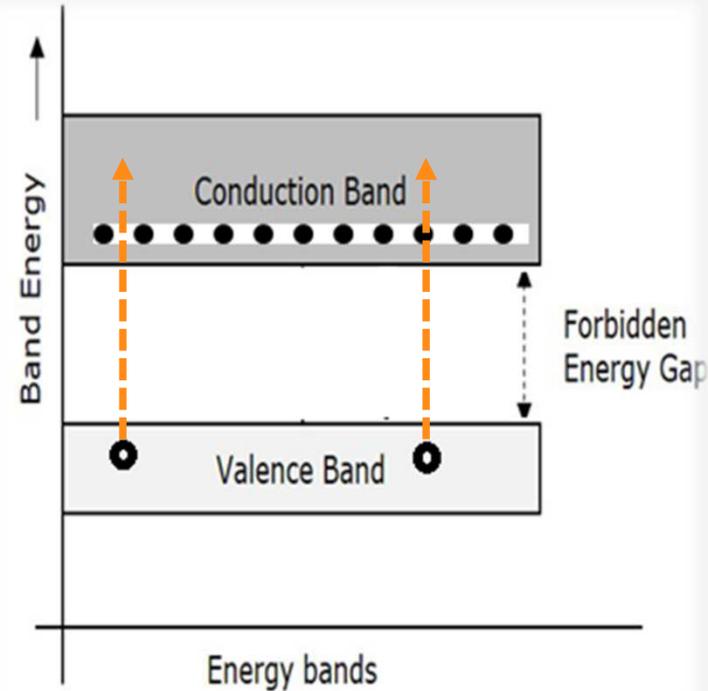
اذن عدد الكترولونات اكبر بكثير من عدد الفجوات ولان الكترولونات حاملات شحنه سالبه تعرف البلوره بالنوع السالب (n)

$$I_h \gg I_e$$

$$I_h + I_e = I_e$$

اي ان التيار الكلي هو تقريبا تيار الكترولونات

مخطط حزم الطاقه لبلوره نوع (n) في درجة حراره اعلى من الصفر المطلق.



ب. بلوره نوع (P) P-type semiconductor

يمكن تحويل البلوره النقيه الى النوع (P) وذلك باذخال شوائب ثلاثية

التكافؤ مثل عنصر البورون B او الالمنيوم AI .

تدخل الذره الشائبه البلوره النقيه وتحتل مكان احدى ذرات السليكون مكونه ثلاث او اصر تساهميه مباشره حيث تبقى الاصره الرابعه بحاجه الى الكترون رابع (الذي ينقص في ذرة B او AI حيث تقوم الاصره الرابعه بقنص الكترون من مكان ما من البلوره ولايحدث ذلك الا بعد كسر اصره تساهميه وخلق فجوه وهكذا تتولد داخل البلوره اعداد من الفجوات بعدد الذرات الشائبه.

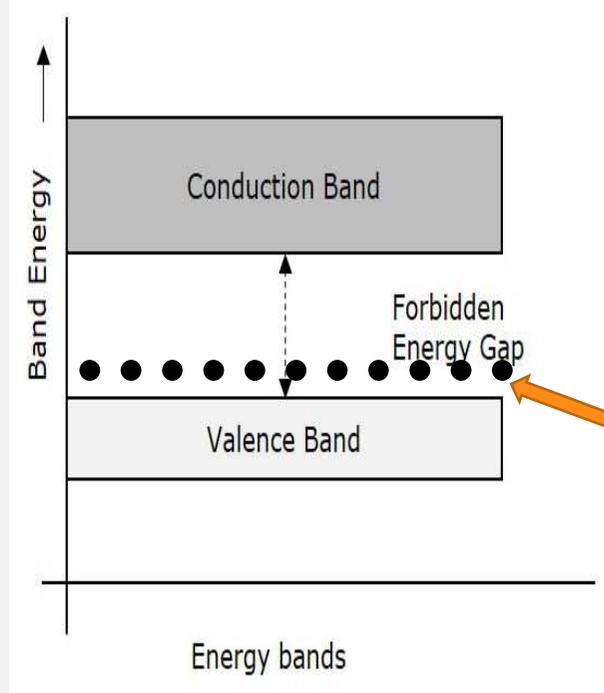
وتشير النتائج العمليه ان الفجوات تظهر على شكل مستويات طاقه بعيده عن E_c وقريبه من E_v وتعرف بمستويات الطاقه القابله . **Acceptor Level (A.L)** وتمتلك طاقه E_A .

$$P_h > n_e$$

$$I_e \ll I_h$$

$$I = I_h$$

في هذه الحاله تكون عدد الفجوات اكبر بكثير من عدد الالكترونات



A.L (E_A)

ولان الفجوات حاملات شحنة موجبه

Positive charge carriers

تعرف البلوره بالنوع الموجب **P-type**

وان ظهور مستوى الطاقه **E_A** هي

عملية تحسين في التوصيل

الكهربائي.

مخطط حزم الطاقه في بلوره شبه موصل
نوع **(p)** في الصفر المطلق

كثافة الحالات (DOS) Density of States

ان تركيز الالكترونات في حزمة التوصيل وتركيز الفجوات في حزمة التكافؤ يعتمد على عاملين:

الاول هو كثافة الحالات (مستويات الطاقة) المتوفرة لغرض اشغالها من قبل الالكترونات او الفجوات.

والثاني هو حساب احتمالية اشغال هذه الحالات (مستويات الطاقة) عند امتلاك الالكترونات او الفجوات الطاقة الكافية المساوية لطاقة المستويات المتوفرة $g(E)$

ان كثافة الحالات تعرف بانها عدد الحالات (مستويات الطاقة) لوحدة الحجم لوحدة الطاقة لكل المستويات التي تمتلك طاقة مقدارها (E) وتعطى بالعلاقة:

$$g(E) = \frac{\pi}{2} \left(\frac{8m_0}{h^2} \right)^{3/2} E^{1/2} \dots\dots \mathbf{1}$$

m_0 هي كتلة الالكترون وتساوي $0.91 \times 10^{-31} \text{ kg}$

h هو ثابت بلانك ويساوي $6.62 \times 10^{-34} \text{ J.S}$

اما احتمالية اشغتا مستويات الطاقة بالالكترونات او الفجوات فيمكن دراستها
دالة التوزيع لفيرمي ديراك **Fermi-Dirac Distribution Function**
وهي احصائيه تدرس احتمالية اشغال الالكترونين يمتلكان عدد كمي برمي
مختلف $m_s = \pm 1/2$ لمستوي طاقه **(E)**.
ان احتمالية اشغال مستوي طاقه معين بالالكترون يمتلك طاقه **(E)** يعطى
بالعلاقه:

$$P(E) = \frac{1}{1 + e^{\frac{E-E_F}{KT}}} \quad \text{..... 2}$$

حيث ان: E مستوى طاقة معين يمكن ان يشغله الالكترون.
 E_F مستوى فيرمي للطاقة وهو مستوى يستدل منه (بعده عن C.B)
عن مدى امتلاء المادة بالالكترونات.

$$k \text{ ثابت بولتزمان ويساوي } 8.617 \times 10^{-5} \text{ eV.k}^{-1}$$

باستخدام المعادله رقم 2 التي هي

$$P(E) = \frac{1}{1 + e^{\frac{E - E_F}{KT}}}$$

عندما يمتلك الالكترون $E > E_F$ فان احتمالية وجود الالكترون في مستوى
طاقه اعلى من مستوى فيرمي E_F لبلوره نقيه في الصفر المطلق:

$$P(E > E_F) = 0$$