

**www.mientayvn.com**

Dịch tiếng anh chuyên ngành khoa học  
tự nhiên và kỹ thuật.

Dịch các bài giảng trong chương trình  
học liệu mở của học viện MIT, Yale.

Tìm và dịch tài liệu phục vụ cho sinh  
viên làm seminar, luận văn.

Tại sao mọi thứ đều miễn  
phí và chuyên nghiệp ???

**Trao đổi trực tuyến:**

[http://www.mientayvn.com/chat\\_box\\_li.html](http://www.mientayvn.com/chat_box_li.html)

# Chööng VII

Caúc chaát baùn daǎn ŋieǎn

## I. CẤU TRÚC VÙNG NĂNG LÖÖING CỦA CHẤT BẢN ĐẠN

Tổng năng lượng của các hạt  $E(k)$  có thể xác định rõ ràng với nhiều tính chất của vật liệu.

Thực tế các tính chất liên quan tới nền tảng (tính chất quang, dẫn điện ...) của các chất bán dẫn hoàn toàn có thể xác định bởi số electron nằm ở vùng dẫn và lõi trong ô vùng hoà trộn  
→ chè quan tâm nên các nhánh  $E(k)$  liên quan tới vùng dẫn và vùng hoà trộn trong phaэм vi của vùng Brillouin.

**Vùng dañ:** Vị trí (cõic tiêu) thấp nhất của một nhành  $E(k)$  của vùng dañ  $\rightarrow$  xác ñònhanh ñài vùng dañ. Ta coù

$$E(k) = E(k_0) + \frac{\hbar^2 [(k_x - k_{ox})^2 + (k_y - k_{oy})^2]}{2m_1} + \frac{\hbar^2 (k_z - k_{oz})^2}{2m_3}$$

Với  $m_1 = m_2 = m_T$ : khoá lõõng hiệu dung ngang  
 $m_3 = m_L$ : khoá lõõng hiệu dung dõc  
 $\Rightarrow$  Xác ñònhanh bằng phöông pháp công hõõng Cyclotron

Tæ soá  $\frac{m_L}{m_T}$  : xác ñònhanh tính dò hõõng của mañ ñaing naing.

**Vung hòa trộn:** Các nhánh của cao ba nhánh  $E(k)$  của vung hòa trộn nếu ôi vào trí  $k = 0 \rightarrow$  nhánh vung hòa trộn ôi tam của vung Brillouin tại  $k = 0$  có suy biến năng lõi; töông taic spin – quôc nhao làm giảm suy biến một phần.

\* Trong hai nhánh nhau:

+ Trong vung hòa trộn khoai lõi hieu dung nööc tính bô:

$$m_p = \frac{m}{A \pm \sqrt{B^2 + \frac{C^2}{5}}}$$

với  $A, B, C$  là các hàng số không thöì nguyên phuï thuoc vao các chất ban dañ.

Có hai loại lõi:

+ Lõi nặng:

$$m_{p\text{ nặng}} = \frac{m}{A - \sqrt{B^2 + \frac{C^2}{5}}}$$

+ Lõi nhẹ:

$$m_{p\text{ nhẹ}} = \frac{m}{A + \sqrt{B^2 + \frac{C^2}{5}}}$$

\* **Nhìn** thõi ba:

Khoá lõi của lõi:

$$m_{p3i} = \frac{m}{A}$$

Khoảng cách ngắn nhất giữa naiy vung dañ vaøñanh vung hoà trò bằng **ñoäroöng vung caám Eg.**

Các chất cóùñaiy vung dañ vaøñanh vung hoà trò nằm cung moë ñiem trong vung B (cùng k) → **chất coù vung caám thaíng hay tröïc tiep.**

VD: GaAs.

Ngööïc laii: chất coùñaiy vung dañ vaøñanh vung hoà trò nằm cung moë ñiem trong vung B (khác k) → **chất coù vung caám nghiêng hay giàn tiep.**

VD: GaP.

## II. BÀI DẪN TINH KHÍẾT

### BÀI DẪN TẬP CHẤT

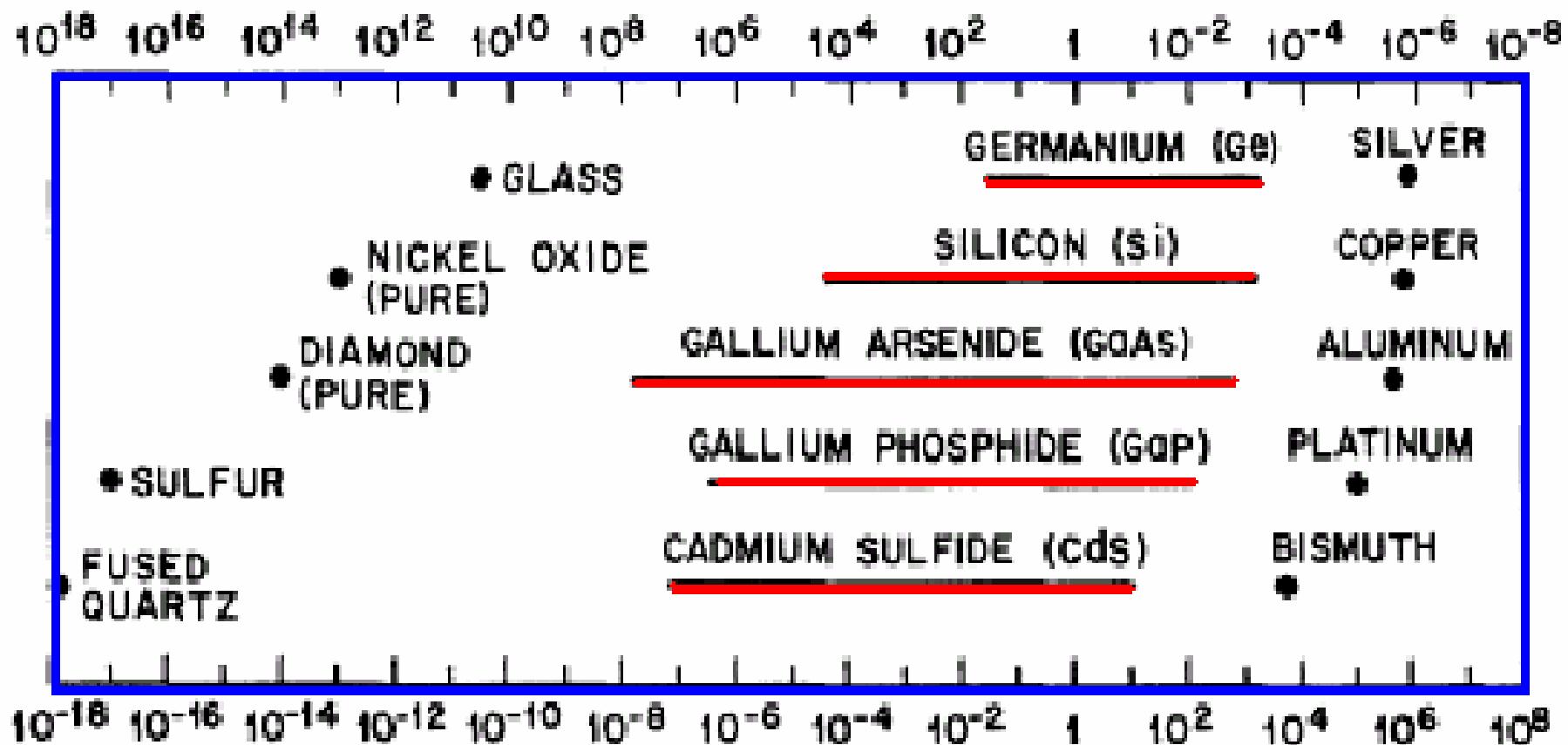
#### Nhònghóa

Chất bài dẫn là các chất có ñoá ñoá dẫn ñiện σ nằm trong khoảng:

Tổn  $10^{-10} \Omega^{-1} \text{ cm}^{-1}$  (ñien mo)

ñen  $10^4 \div 10^6 \Omega^{-1} \text{ cm}^{-1}$  (kim loai )

## Điện trở suất $\rho$ ( $\Omega\text{-cm}$ )



## Độ dẫn điện $\sigma$ ( $\text{s}/\text{cm}$ )



σ của chất bùn dañ phuົກ thuộc nhiều vào các yếu tố  
bên ngoài nhõ nhiệt độ suất, niêm tröông, tö  
tröông, taip chất ...

Bùn dañ saich hay bùn dañ tinh khiết → không pha  
taip chất → còn gọi là chất bùn dañ riêng.  
Pha taip vào chất bùn dañ làm nhõ dañ niêm của nó  
thay nhõ mainh ⇒ Bùn dañ taip chất.

## VÍ DỤ

Pha B vaøSi theo nòng ñoä1:105 → ñoädañ ñien  
tâng them 103 lañ.

Pha taÿp vôïi nòng ñoäthích hôÿp coùtheåñait ñööïc:

- + Chat baìn dañ coùñoädañ ñien mong muón.
- + Chat baìn dañ loaiïi n hay p.

Khi ñöa taÿp chat vaø tinh theåbaìn dañ: taÿp coùtheå  
theáchoäcaïc nguyen töügoïc ôñnut maïng → taÿp  
chat thay theå

hay nam xen keïvaø giöña caïc nut maïng → taÿp  
chat ñien khích.

# Các chất bán dẫn nguyên tố

Chu kỳ	II	III	IV	V	VI
2		B <i>Boron</i>	C <i>Carbon</i>	N <i>Nitrogen</i>	
3	Mg <i>Magnesium</i>	Al <i>Aluminum</i>	Si <i>Silicon</i>	P <i>Phosphorus</i>	S <i>Sulfur</i>
4	Zn <i>Zinc</i>	Ga <i>Gallium</i>	Ge <i>Germanium</i>	As <i>Arsenic</i>	Se <i>Selenium</i>
5	Cd <i>Cadmium</i>	In <i>Indium</i>	Sn <i>Tin</i>	Sb <i>Antimony</i>	Te <i>Tellurium</i>
6	Hg <i>Mercury</i>		Pd <i>Lead</i>		

## Các chất bán dẫn hợp chất

Chất bán dẫn hợp chất ( $A^xB^{8-x}$ ) :

Element	Compounds IV-IV	Compounds III-V	Compounds II-VI	Compounds IV-VI
Si	SiC	AlAs	CdS	PbS
Ge		AlSb	CdSe	PbTe
		BN	CdTe	
		GaAs	ZnS	
		GaP	ZnSe	
		GaSb	ZnTe	
		InAs		
		InP		
		InSb		

Chất bán dẫn nhiều thành phần

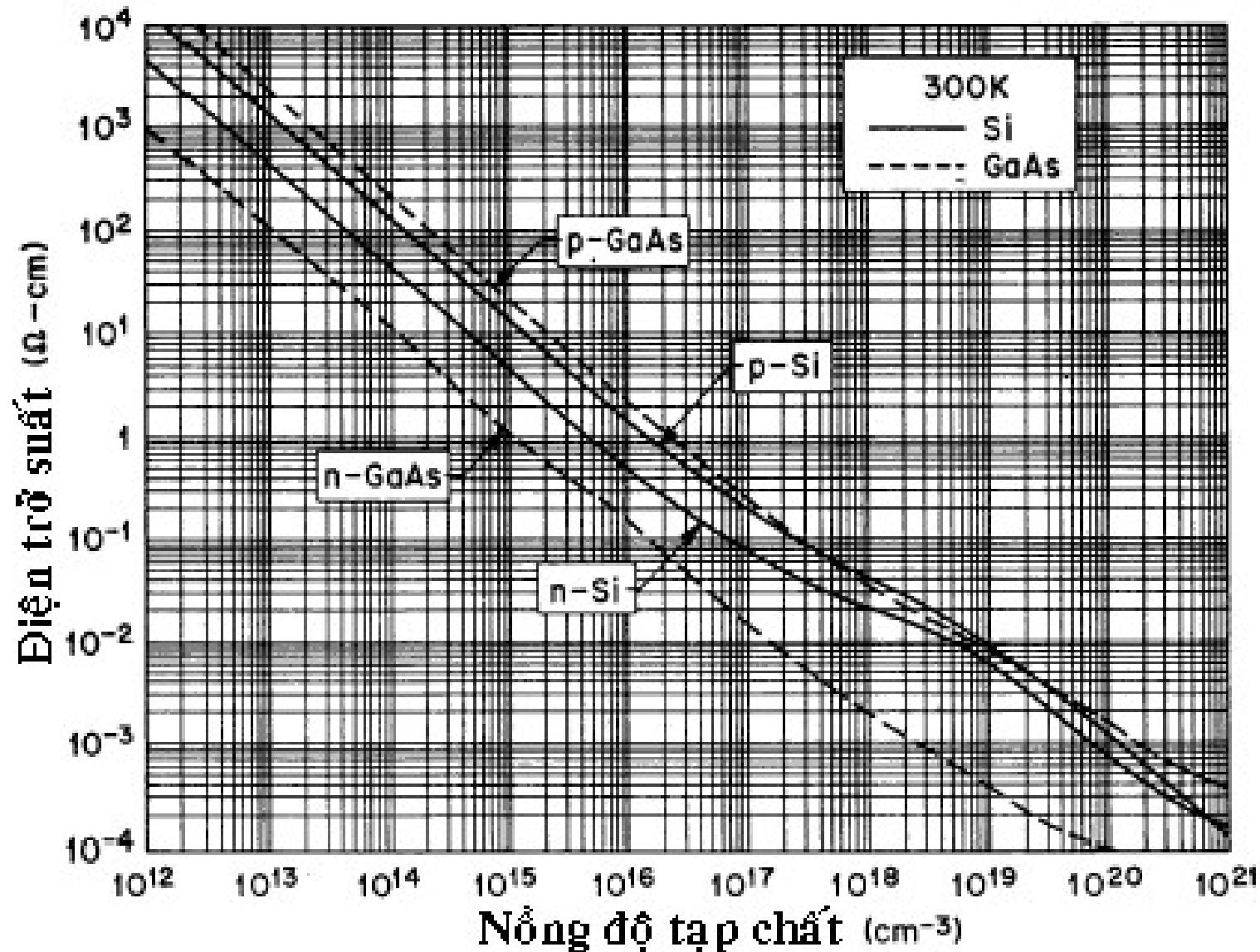
Tập chất làm thay đổi rất nhiều nồng độ của các chất bán dẫn.

Pha tập chất Bo vào tinh thể Si theo tỷ lệ 1 :  $10^5$  làm tăng nồng độ của Si lên 1000 lần ở nhiệt độ phòng.

Số phuy thuộc của nồng độ  $\rho$  ( $\Omega\text{cm}$ ) của Si và GaAs với nồng độ tập chất ở 300K

Nồng độ tập chất ( $\text{cm}^{-3}$ )	Si		GaAs	
	N	P	N	P
$n_i$	$2 \cdot 10^5$		$7 \cdot 10^7$	
$10^{14}$	40	180	12	160
$10^{15}$	4,5	12	0,9	22
$10^{16}$	0,6	1,8	0,2	2,3
$10^{17}$	0,1	0,3	$9 \cdot 10^{-3}$	0,3
$10^{18}$	$2,5 \cdot 10^{-2}$	$6,2 \cdot 10^{-2}$	$2,1 \cdot 10^{-3}$	$3,5 \cdot 10^{-2}$
$10^{19}$	$6 \cdot 10^{-3}$	$1,2 \cdot 10^{-2}$	$2,9 \cdot 10^{-4}$	$8,0 \cdot 10^{-3}$

## Số phai thuộc của niken trôisuat vào nồng nôtaip chất



## Số phuối thuât của nien trôisuat nhiet no

- **Kim loai** : Nien trôisuat phuối thuât nhiet noagian nhö tuyen tính

$$\rho_t = \rho_0 [1 + \alpha_t (t - t_0)]$$

với  $\rho_t$  = nien trôisuat ônhiet noät ( $^{\circ}\text{C}$ )

$\rho_0$  = nien trôisuat ômota nhiet noätham chieu nao noù  $t_0$  (thöông lao 0 hoac  $20^{\circ}\text{C}$ ) va

$\alpha_t$  = heäsoanhiet của nien trôisuat.

Số biến thiên của nien trôitheo nhiet noä

$$R_t = R_0 [1 + \alpha_t (t - t_0)]$$

Vật liệu	Nhịp trôi suât $\rho$ ( $\Omega\text{m}$ )	Heô soán hiet tren $\text{ño}\text{C}$	Nhô dañ nien $\sigma$ $\times 10^7 / \Omega\text{m}$
Bạc	1.59 $\times 10^{-8}$	.0061	6.29
Nóng	1.68 $\times 10^{-8}$	.0068	5.95
Nhôm	2.65 $\times 10^{-8}$	.00429	3.77
Tungsten	5.6 $\times 10^{-8}$	.0045	1.79
Sắt	9.71 $\times 10^{-8}$	.00651	1.03
Bạch kim	10.6 $\times 10^{-8}$	.003927	0.943
Manganin	48.2 $\times 10^{-8}$	.000002	0.207
Chì	22 $\times 10^{-8}$	...	0.45
Thuỷ ngân	98 $\times 10^{-8}$	.0009	0.10

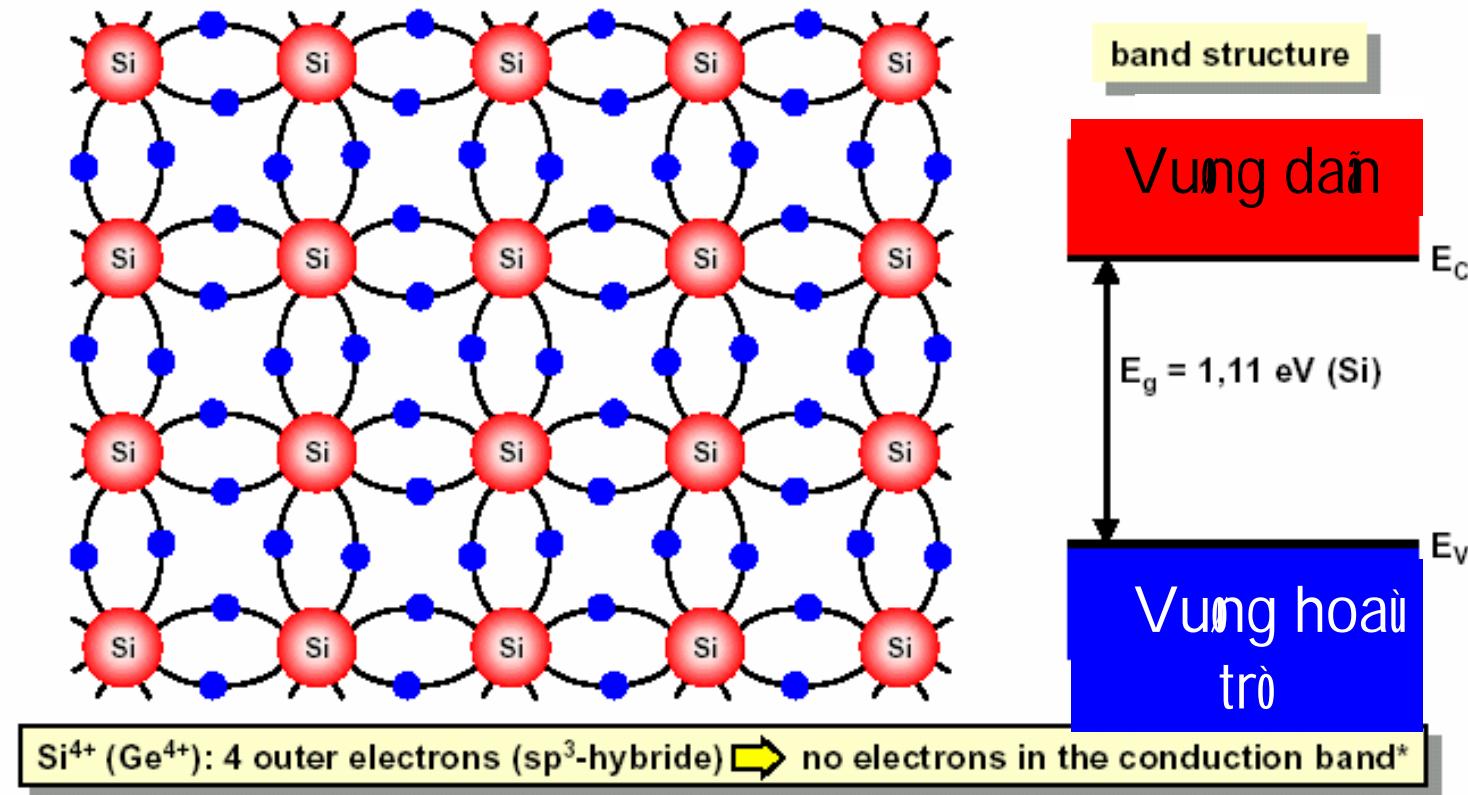
## Số phu<sup>i</sup> thu<sup>oc</sup> cua nien tron va o nhiet noa

Chat ban da n :

Nien tron sua<sup>t</sup> phu<sup>i</sup> thu<sup>oc</sup> nhiet noa theo ham mu<sup>o</sup>: giam khi nhiet noa tang.

$$\rho_T = \rho_0 \exp\left(\frac{A}{kT}\right)$$

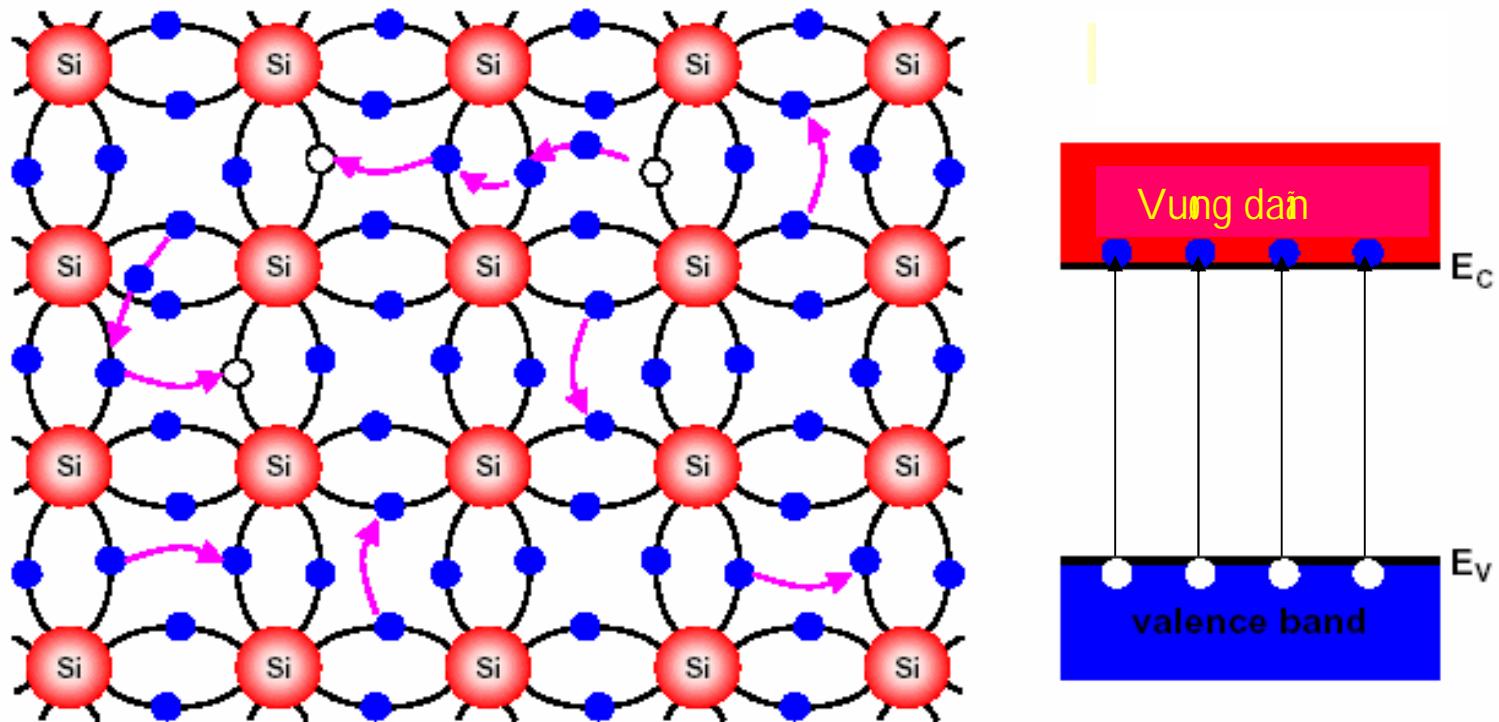
## Sơ đồ ñiển trong Si sạch ônhiet ño T = 0 K



Si<sup>4+</sup> (Ge<sup>4+</sup>) : 4 electron ngoai (liên kết lai sp<sup>3</sup>)

Không có electron trong vung ñan

## Số dán nien trong Si sach oanhiet noa T > 0 K

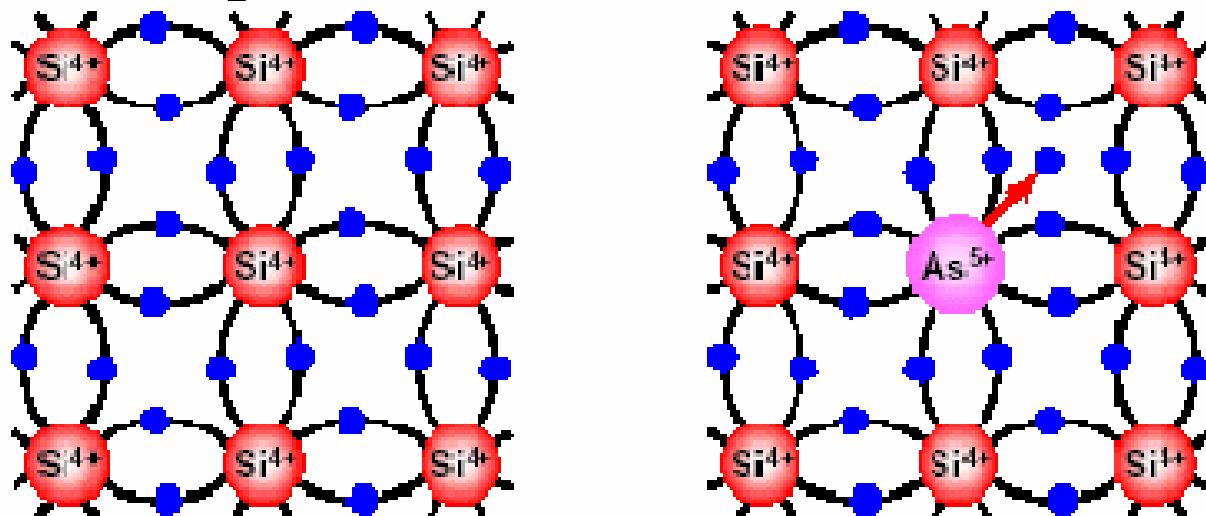


$T > 0$  : electron trong vung dan

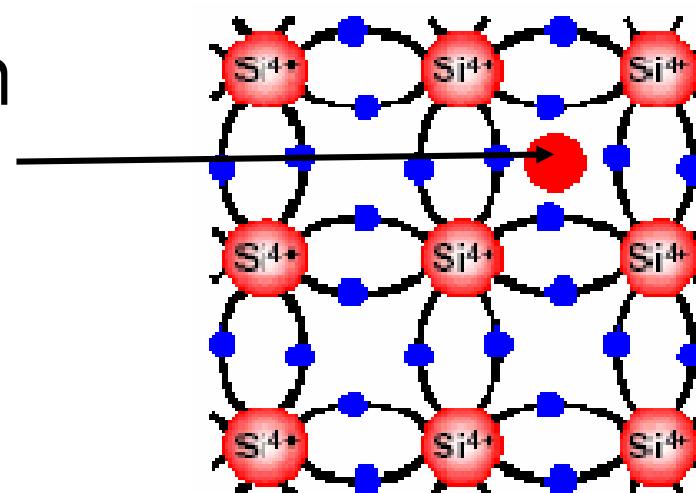
loatrong trong vung hoa tro

## Taịp chất trong các chất bán dẫn

### ❖ Taịp chất thay thế



### ❖ Taịp chất nén khích



# Ta̛p chất trong các chất bán dẫn

## Ta̛p chất nhô̄n và ac-xep-to

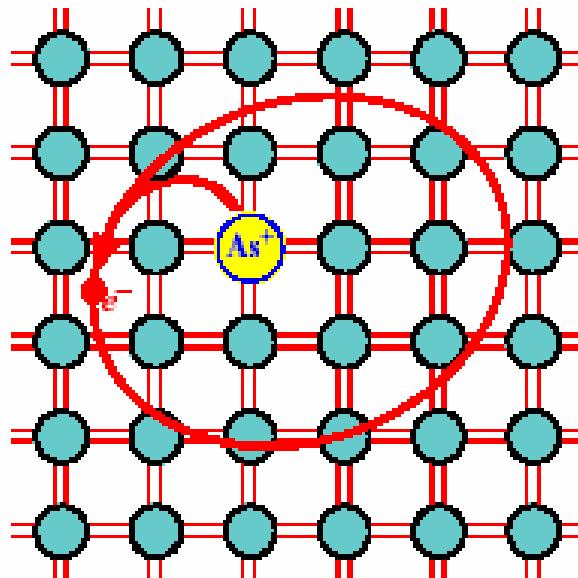
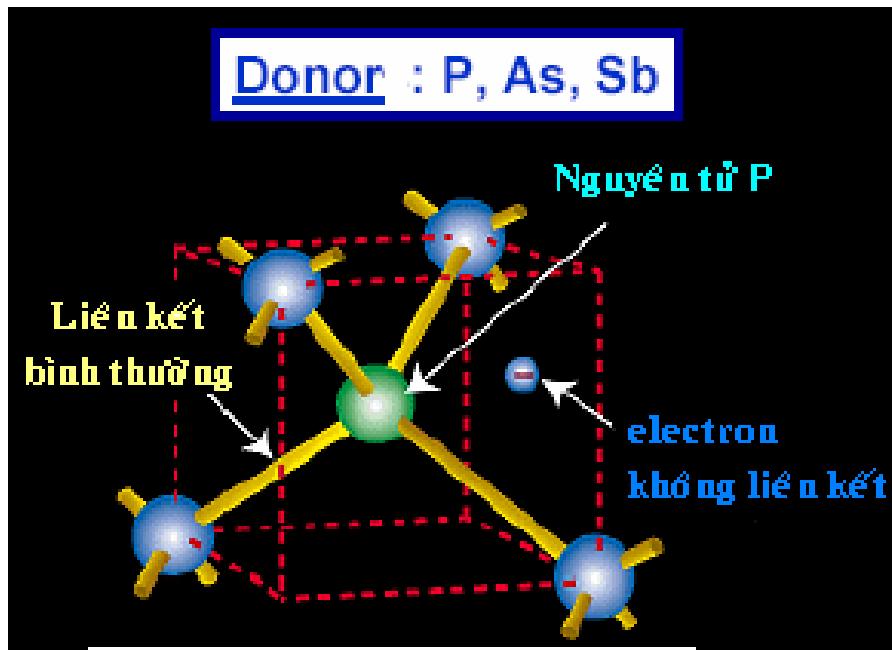
Chu kỳ	Nhóm					
	II	III	IV	V	VI	VII
2	Be	B	C	N	O	F
3	Mg	Al	Si	P	S	Cl
4	Ca Zn	Ga	Ge	As	Se	Br
5	Sr Cd	In	Sn	Sb	Te	I

Diagram illustrating the periodic table highlighting two groups: Ac-xep-to (Acid-base) and Nô̄nno (Nonmetal). The Ac-xep-to group consists of elements in Group II (Be), Group III (B, Al, Ga, In), and Group IV (C, Si, Ge, Sn). The Nô̄nno group consists of elements in Groups V (N, P, As, Sb) and VI (O, S, Se, Te). The diagram shows arrows pointing from the bottom of each column to the respective labels.

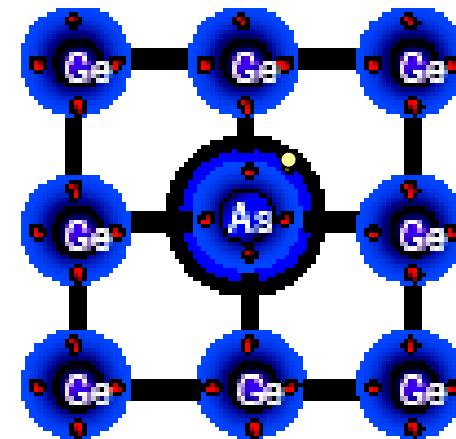
Ac-xep-to

Nô̄nno

# Taïp chaát thuôäc nhoùm V trong chaát baùn dañ nhoùm IV



III	IV	V
B	C	N
Al	Si	P
Ga	Ge	As
In	Sn	Sb
Tl	Pb	Bi



Nguyên tố As theo chòm nguyên tố Ge ôn nứt:  
bón hòa trộn của As liên kết với bón nguyên tố Ge  
làn can electron hòa trộn thõi nam của nó liên kết long lep  
với nguyên tố As → có thể chuyển nồng töong  
nhỏ töi do trong pha ñim vi rong xung quanh nguyên tố  
As gốc của nó → hæt taù ñien chín laø electron  
→ As nhööc goïi laøtaip chat cho (Donor)  
→ bain dañ nay laøbain dañ loaiïi n.  
Möic nañg lööing của electron của taip chat  $E_D$  nay  
nàm trong vung cảm vaøgañ ñaiy vung dañ.

Chú ý: Các electron nằm ở các mức态 chất không hoàn toàn tối do nhö các electron trên vùng dẫn mang phân bố gần các tâm态 chất → mức态 là mức ñòng xöù

Nếu ta ch electron thöù 5 khoi nguyên töù As ta dung công thức của năng lõöng liên kết trong nguyên töù Hydro:

$$E_i = -\frac{me^4}{2(4\pi\epsilon_0\hbar)^2} = -13,6(\text{eV})$$

Nhöng thay  $m \rightarrow m^*$ ;  $\epsilon_0 \rightarrow \epsilon_0\epsilon_r$

→ Năng lõöng ion của nguyên tố态 chất As:

$$E_i = 13,6 \frac{m^*}{m\epsilon_r^2}$$

## Nâng lõi<sup>ing</sup> liên kết

$$E_H = -\frac{m_0 e^4}{2(4\pi \epsilon_0 \hbar)^2} \frac{1}{n^2} = -\frac{13,6}{n^2} (\text{eV})$$

$m_0$  - khối lõi<sup>ing</sup> của electron töi do

$e$  - nien<sup>tích</sup> của electron

$\epsilon_0$  - hàng soán<sup>g</sup> mo<sup>đ</sup> của châ<sup>n</sup> khô<sup>ng</sup>

$\hbar$  - hàng soá Planck

$n$  - số lõi<sup>ing</sup> töùchính

Trong trai<sup>ng</sup> thai<sup>u</sup> cô ba<sup>n</sup>  $n = 1$ ,  $E_H = - 13,6 \text{ eV}$

## Nâng lõoинг ion hoà taip chat nôano

$$E_i = -\frac{m^* e^4}{2(4\pi\epsilon_0\epsilon_r\hbar)^2}$$

Ge :  $m^* = 0,22 m_0$      $\epsilon_r = 16$

$$E_i = 0,01 \text{ eV}$$

Si :  $m^* = 0,33 m_0$      $\epsilon_r = 12$

$$E_i = 0,031 \text{ eV}$$

Với phép gần đúng này, nâng lõoинг ion hoà nhau cho mỗi nguyên tố taip chất thuộc nhóm V.

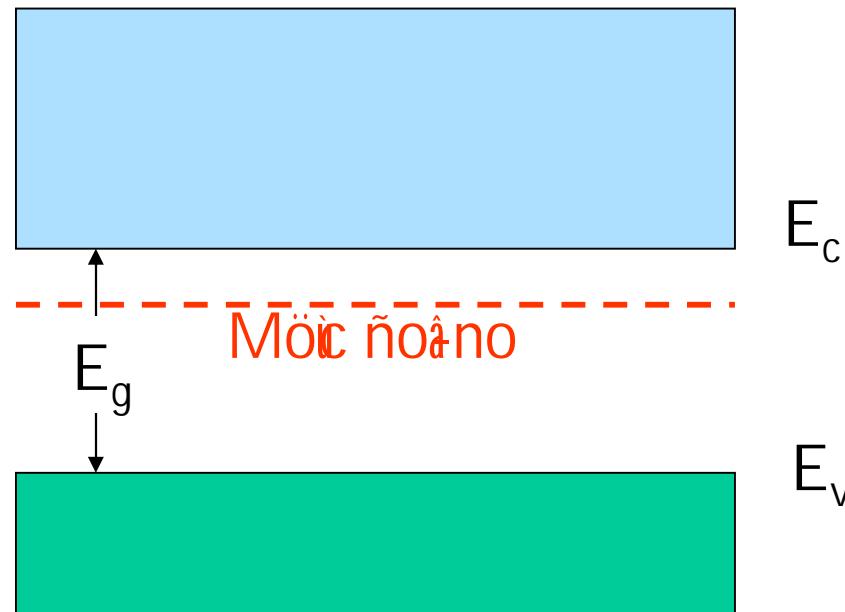
Tren thõc teo nâng lõoинг nòi coi khác nhau với các taip chất khác nhau, nhöng söi sai khác nòi không lõn lam.

Chất bán	$E_g$ (eV) ở 273 K	Khoảng hiệu điện m*/m <sub>o</sub>		Hàng soá niên moá
		Electron	Lotron	
Ge	0,67	0,2	0,3	16
Si	1,14	0,33	0,5	12
InSb	0,16	0,013	0,6	18
InAs	0,33	0,02	0,4	14,5
InP	1,29	0,07	0,4	14
GaSb	0,67	0,047	0,5	15
GaAs	1,39	0,072	0,5	13

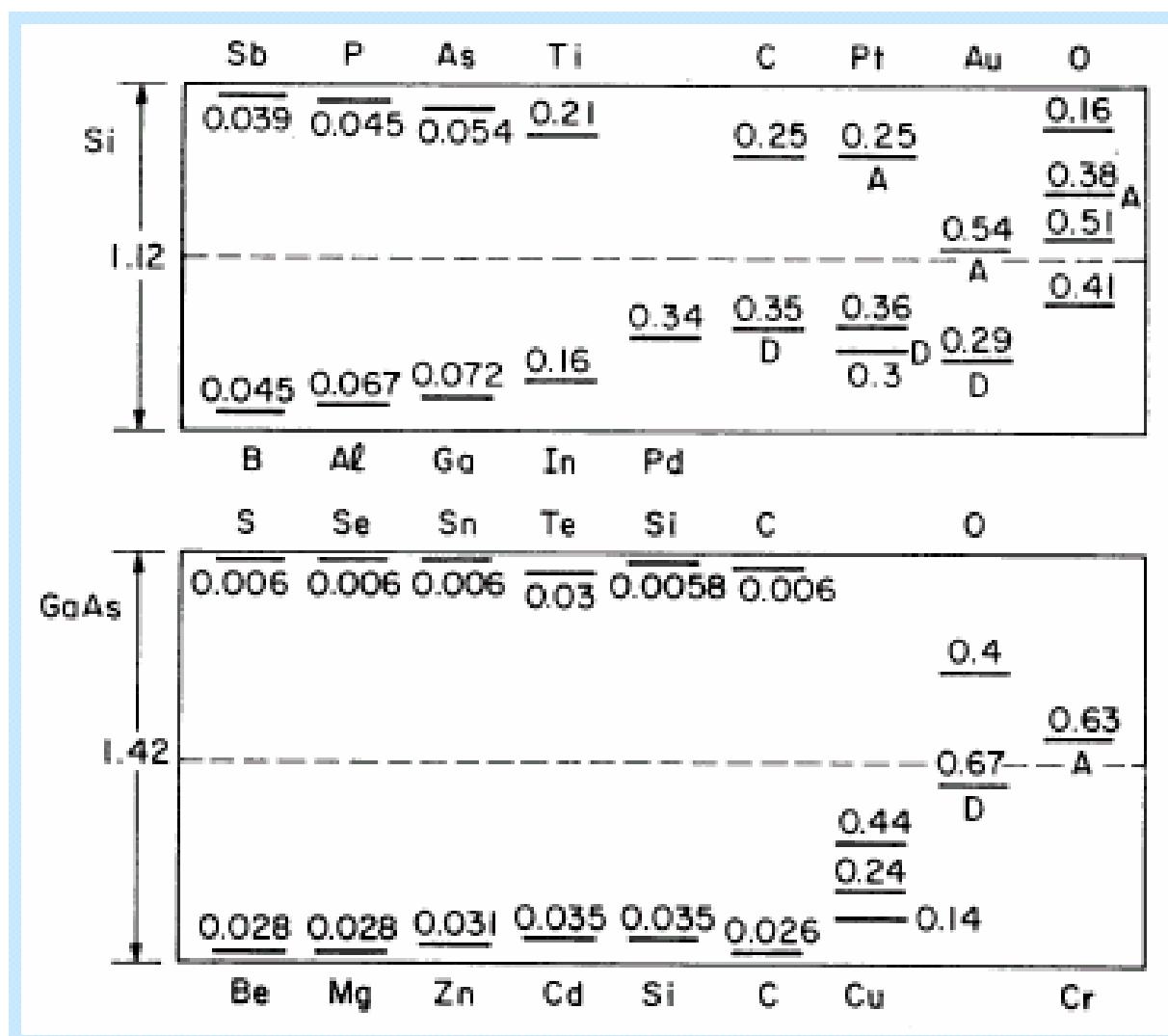
## Söi xuất hiện các mức năng lượng lõi trong taip chất trong vung cảm

Khi nöa các nguyên tố taip chất thuộc nhóm V vào Ge hay Si, trong vung cảm xuất hiện các mức năng lượng nằm không xa nhau của vung dẫn.

Taip chất có cùng cấp niêm tõi dẫn niêm : taip chất nô&no và mức taip chất nõõc gọi là **mức nô&no**



## Möic na&ng l&ööing taip chat



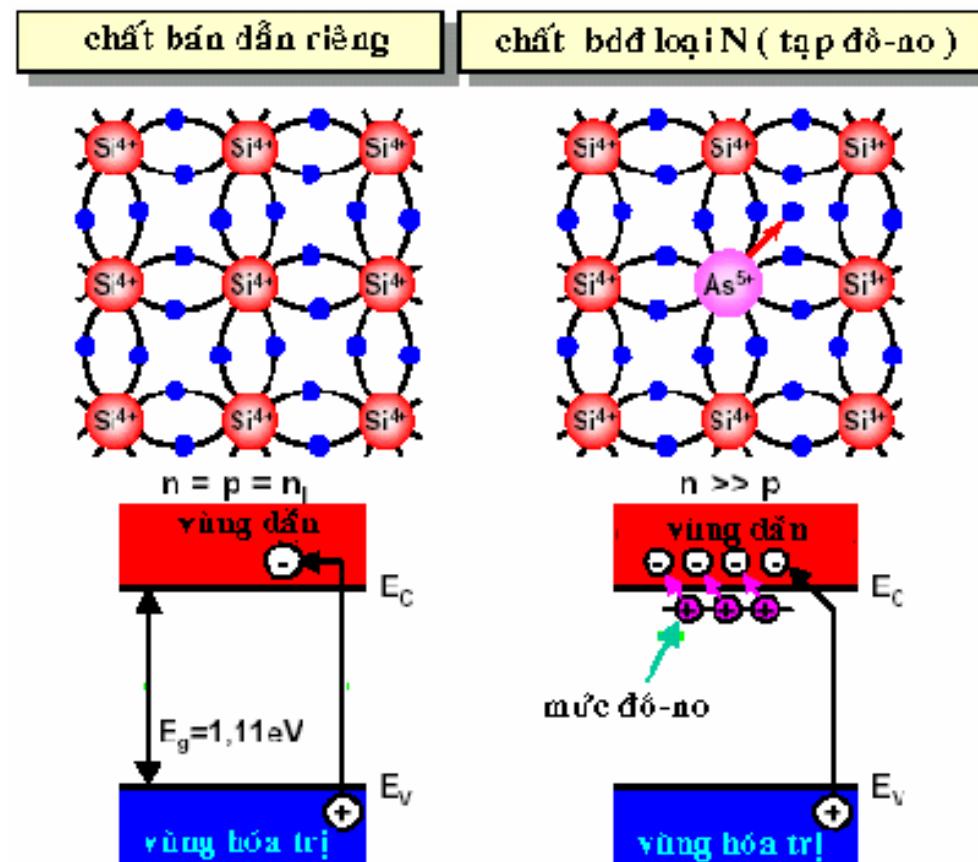
Taip chat nhö As va& B coi möic na&ng l&ööing nam gan  
caic cöic trö cuia vung na&ng l&ööing.

Chất bán dẫn loại N : chất bán dẫn có chứa tập chất nôno.

$$n \gg p$$

Hai tài liệu cõi bán : electron

Hai tài liệu không cõi bán : lõa tróng



## SỐ PHỦ THUỘC CỦA NỒNG NÓA NHIỆT VÀO NHIỆT NÓA

Nồng nồng electron tạo mức Donor nhảy lên vùng dañ:

$$n_D = A_D \exp\left(-\frac{E_D}{2kT}\right)$$

$A_D$  : hệ số át chế

$E_D$  : năng lượng ion hóa của nguyên tố tập chất (lấy gốc năng lượng lao động vùng dañ);  $E_D \ll E_g$

$$\ln n_D = \ln A_D - \frac{E_D}{2kT}$$

❖ Ôn nhiệt nồng cao: một số electron ôm mức  $E_D$  có thể nhảy lên vùng dẫn

→ Các electron trong vùng dẫn chủ yếu là các electron töm mức  $E_D$  nhảy lên

→ Mật độ nồng  $n_e$  của electron trong vùng dẫn lớn hơn rất nhiều so với mật độ nồng  $n_p$  trong vùng hoà trộn

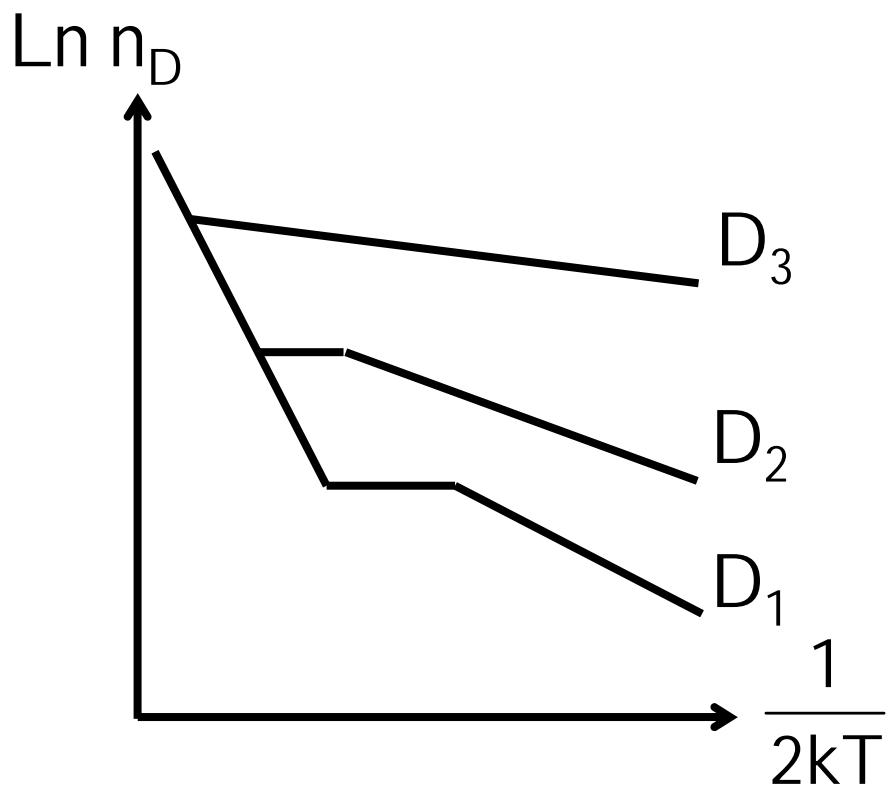
→ Hết ta sẽ nhận thấy (cô ban) là electron

→ Ban dẫn loại N.

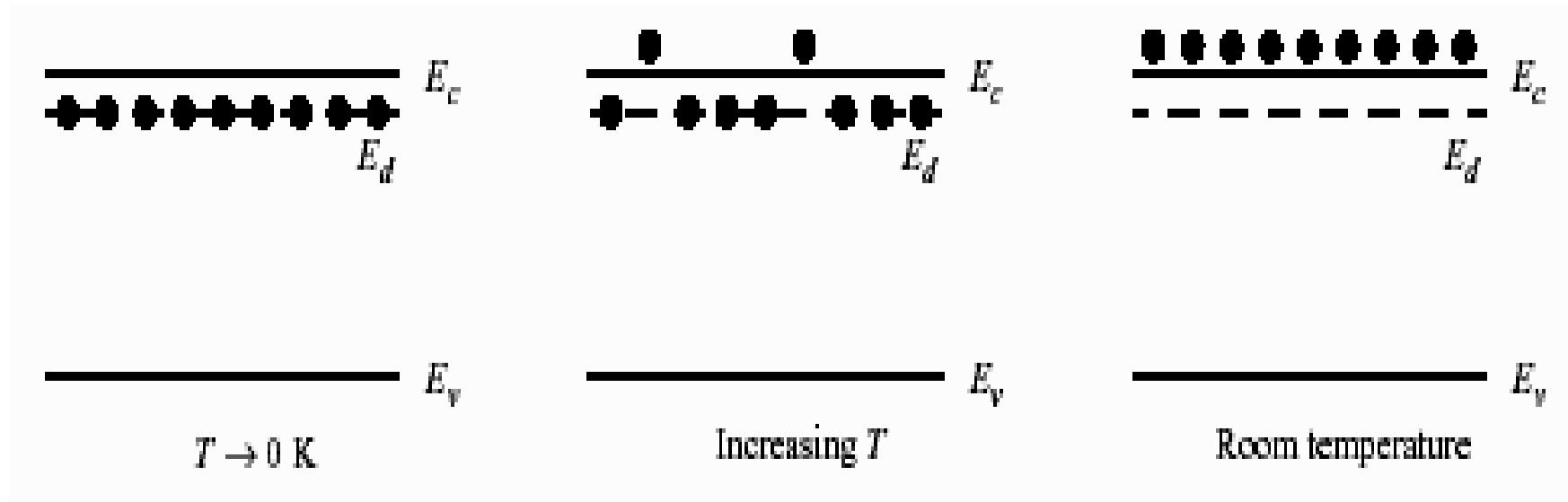
→ Nồng độ biểu diễn của  $In_{n_D}$  theo lối nồng thang có nồng độ là  $E_D$ .

❖ Ônheit ñoã T ñuï cao sao cho toan bo electron ôi mõi  $E_D$  nhaïy het ñööïc len vung dañ, khi ñoi neú tiep tuïc tang nhiet ñoäthì **noong** ñoäelectron ôi trong vung dañ vañ khoang tang nöa  $\rightarrow$  **ñööng** ngang.

Ônheit ñoã T rat cao sao cho **cac** electron ôi vung hoà trò coi theå nhaïy len vung dañ  $\rightarrow$  soá electron trong vung dañ tang voit.



Söi phuï thuoäc cuâa noàng ñoä ñieän töû dañ vaøo nhieät ñoä

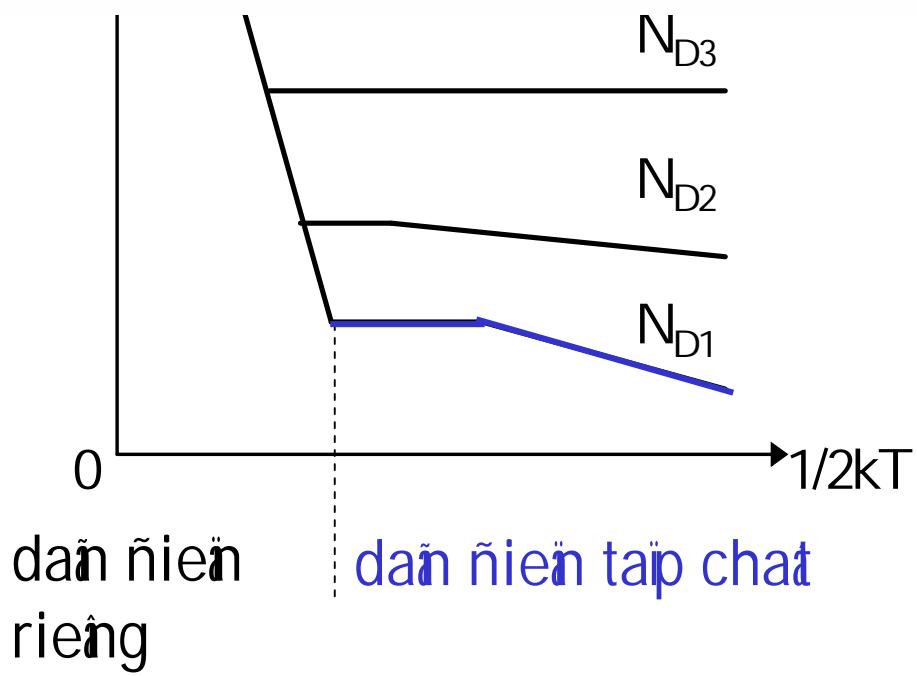
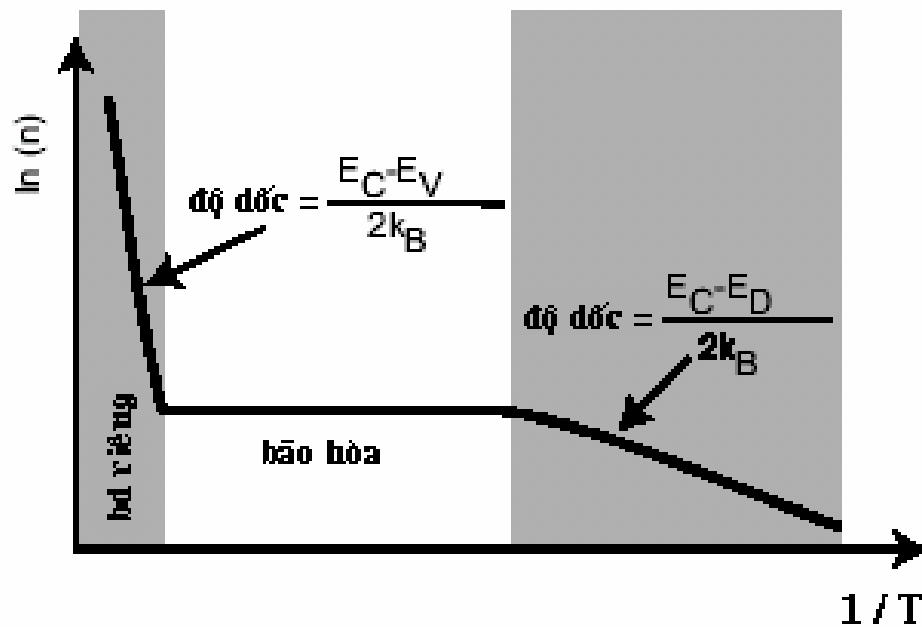


mien dañ ñien taip chat

$$n \sim \exp - \frac{\Delta E_d}{2kT}$$

mien dañ ñien riêng

$$n \sim \exp - \frac{E_g}{2kT}$$



Khi tăng nồng độ tập chất  $N_D$  ( $N_{D_2} > N_{D_1}$ )  $\rightarrow$  phần nồng độ ngang của nồng độ bieu dien  $L_{nD}$  theo  $\frac{1}{2kT}$  giảm và khi nait tui một nồng độ thích hợp ( $N_{D_3}$ ) thì nồng độ ngang biến mất

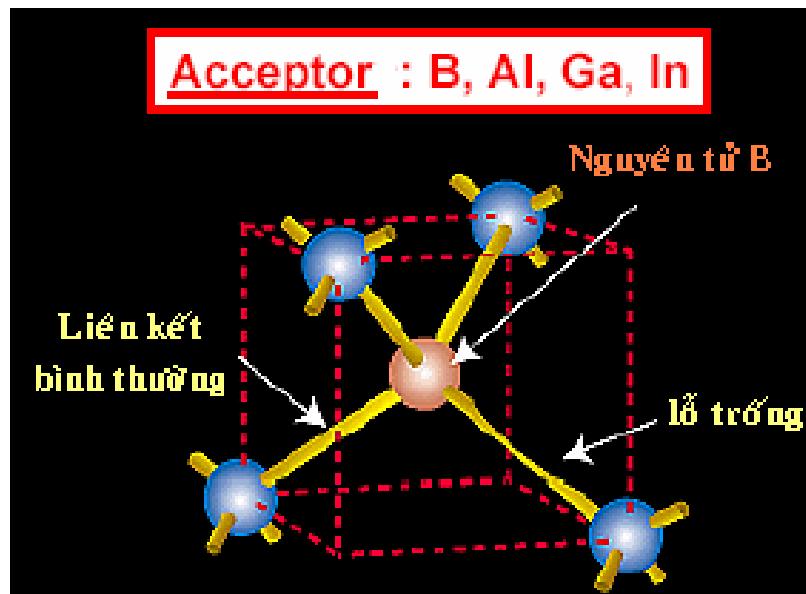
$\rightarrow$  chong tuu các electron tö vung hoà trò nua nhau lên vung dan tröoc khi het electron ôm môi  $E_D$  và nồng lõong ion hoà của nguyên tố tập chất giảm.

## • GIAI THÍCH

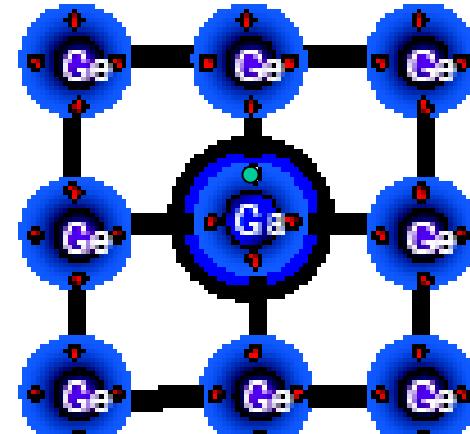
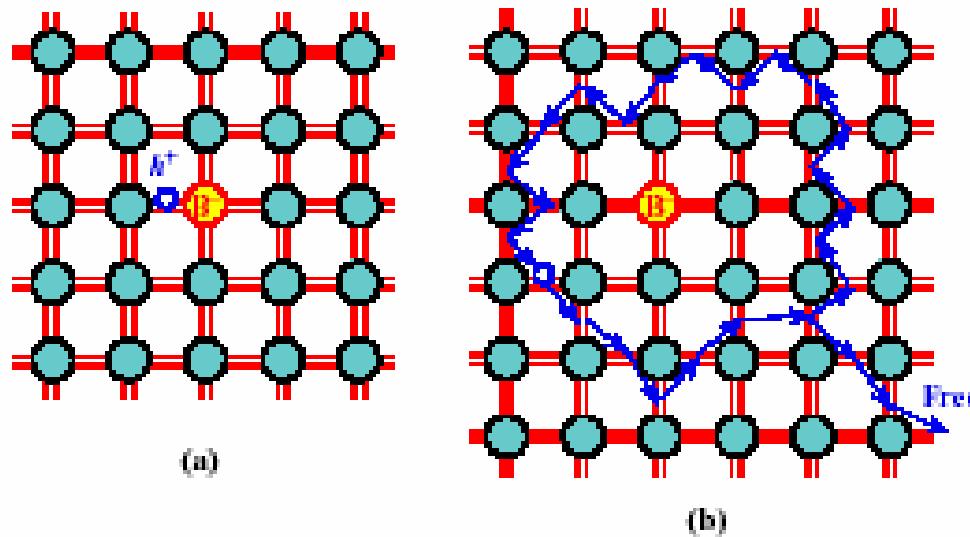
- Khi có quá nhiều taip chat → khoảng cách giữa các nguyên tử taip giảm → chùng töông tac nhau
  - → các mức năng lõi  $E_D$  mõi rõng ra thành vung. Tỗi mức vung này mõi rõng va chaïm vào nhau vung dañ
  - → năng lõi ion hóa bằng 0 → Nòng nõa electron töi do không nõi töanhiet nõrat tháp → Nhiệt nõabat nâu qua trình dañ niem rieng (nén khi các electron töi vung hoà trò nhau lên vung dañ)
- Chất bàn dañ kim loaiii.

Ônhiet nõätháp chùng coitinh chất của kim loaiii  $n = \text{const.}$   
Ônhiet nõä nüi cao nòng nõä taip nüi neå biến chất bàn dañ thành bàn kim loaiii.

# Taïp chaát thuоäc nhoùm III trong chaát baùn dañn nhoùm IV



III	IV	V
B	C	N
Al	Si	P
Ga	Ga	As
In	Sn	Sb
Tl	Pb	Bi



## Sổ xuất hiện các môic năng lõi trong taip chất trong vung cảm

Khi nöa các nguyên tố taip chất thuoc nhom III vào Ge hay Si, trong vung cảm xuất hiện các môic năng lõi nằm không xa nanh vung hoia trò.

Taip chất coitheacung cap loatrong dañ nien : taip chất ac-xep-to va mōic taip chất nööic goii la mōic ac-xep-to .

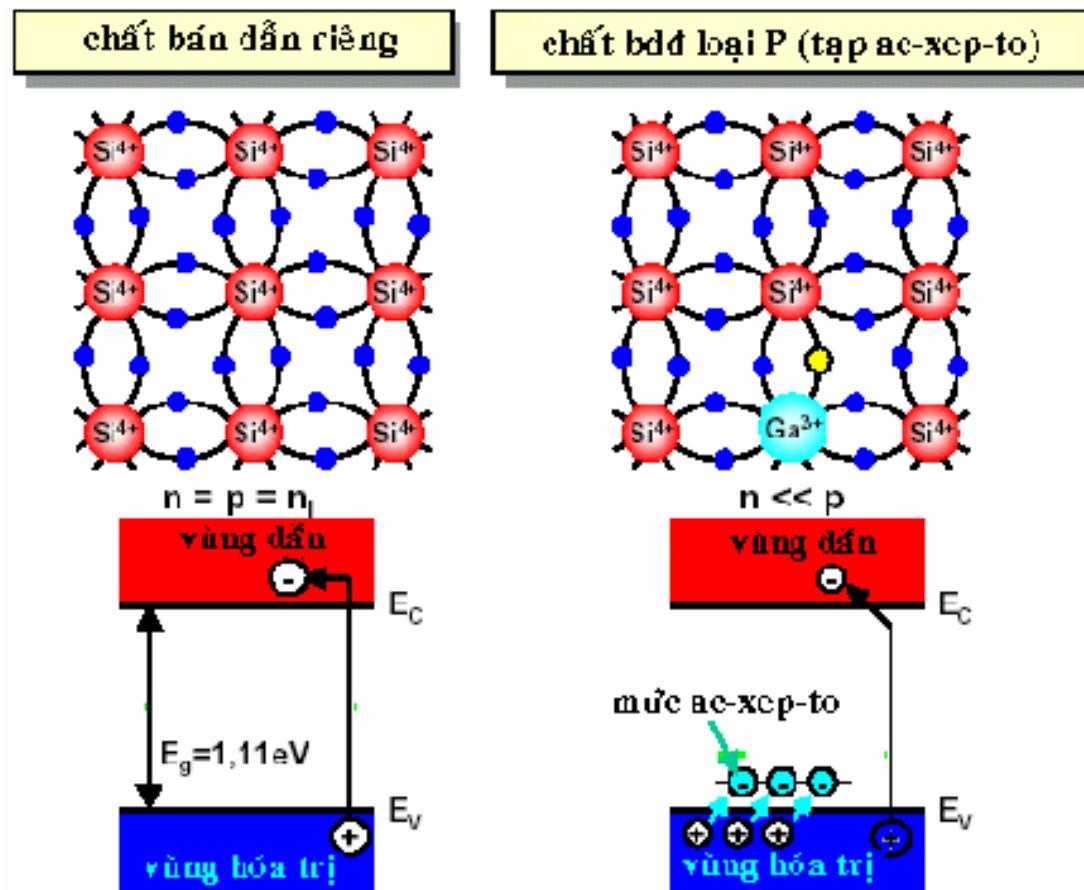


Chất bán dẫn loại P : chất bán dẫn có  $n < p$  hoặc tấp chất acceptor.

$$p \gg n$$

Hạt taí nien cõ bán : **loãtrõng**

Hạt taí nien khong cõ bán : electron



Một nguyên tử B thay thế một nguyên tử Si ôi nết mang; dung ba electron hoà trồ liên kết với các nguyên tử Si lân cận

nhưng vì thiếu một electron hoà trồ nên nguyên tử B có xu hướng lây thêm một electron ôi các nguyên tử Si lân cận. Nặng lõi tăng dần thiết yếu tố hổ trợ nhiều nhau hơn nhiều so với Eg

→ tạo thành một năng lõi tăng  $E_A$  vung cảm gần vung hoà trồ.

→ nguyên tử Si bỏ chiếm một electron → thiếu một electron → tạo thành lỗ trống

→ electron của các nguyên tử Si dễ dàng nhảy vào lỗ trống nhau và tạo thành một lỗ trống mới → cùnghợ theo lỗ trống có thể di chuyển dễ dàng trong vung hoà trồ.

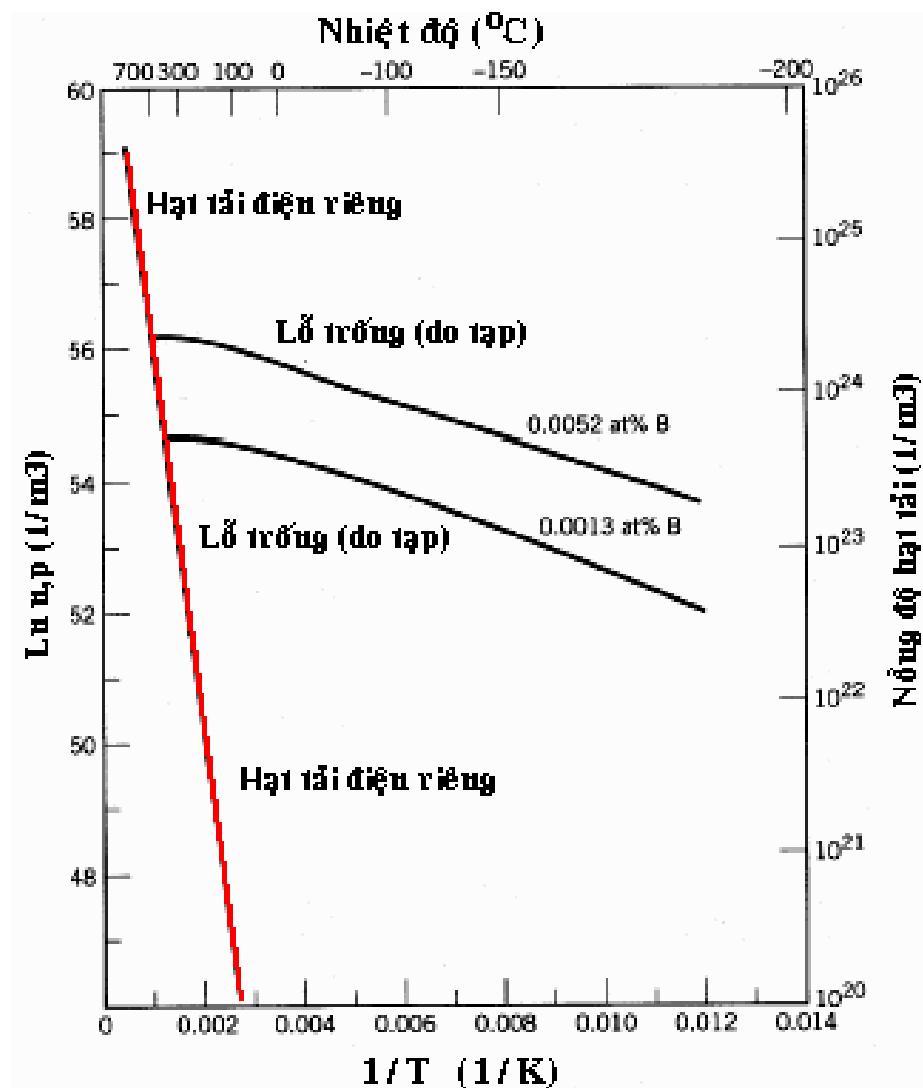
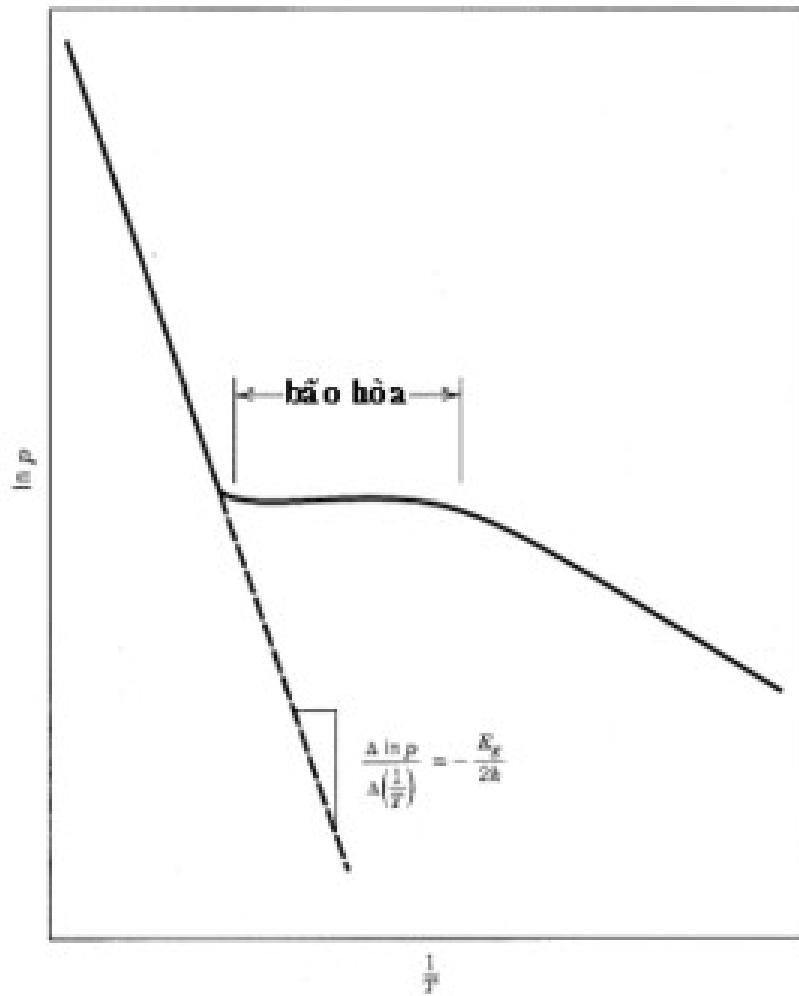
## SƠI PHỦ THUỘC NỒNG NHỎ CỦA LOÃ TRÔNG VÀO NHIỆT NHỎ

- ❖ Ôn hiet nhõ thõong các electron ôi vung hoà trõ lap nhay möc taip  $E_A$  vaø bø gioi ôi nhõi các loã trong coù the di chuyen töi do trong vung hoà trõ → hait tai töi do chuýeu  
→ Taip chat nhõm ba nay nhõi goi laø taip chat nhän (acceptor) – möc taip xuat hién trong vung caim  $E_A$  goi laø möc Acceptor → Bàn dañ loaii P.

Trong bàn dañ loaii P:  $n_p >> n_n$ , vôi  $n_p$  laø nồng nhõ loã trong trong vung hoà trõ,  $n_n$  laø nồng nhõ electron trong vung dañ.

Loã trong laø hait taii nhien chuýeu trong bàn dañ loaii P  
Söi phuï thuoc cuà  $n_A$  (nồng nhõ loã trong) ôi vung hoà trõ theo nhiet nhõ trong bàn dañ loaii P töông töi nhõ söi phuï thuoc cuà  $n_D$  ôi vung dañ trong bàn dañ loaii n.

# BÀN DẪN LOẠI P

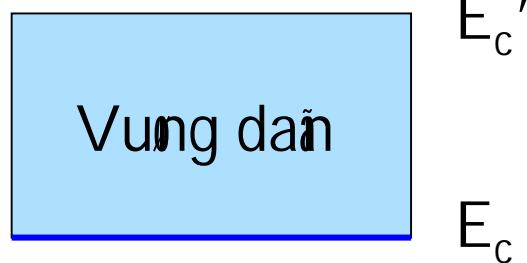


Noòng nőä caùc haït taûi ñieän trong chaát baùn  
**dañ**.  
 Nong nőähaït taûi ñien (n<sub>0</sub> vaøp<sub>0</sub>) trong ñieu kien cañ baäng.

Vôï chât baùn dañ ñien bat ky (riêng hoac taïp chât) trong ñieu kien cañ baäng ôñnhiet nőä T

Nôn vò cuà n<sub>0</sub> vaøp<sub>0</sub> [ cm<sup>-3</sup> ]

□ Nong nőäelectron :



Xác suất kín ñay trang thái

$$n_0 = \int_{E_c}^{E_c'} g_e(E) f(E) dE$$

Số vong ñay trang thái 1 cm<sup>3</sup> vong khoảng dE

□ Nong nőäloätróng :



Xác suất trang thái tui ño

$$p_0 = \int_{E_v}^{E_v'} g_v(E) [1 - f(E)] dE$$

Số vong ñay trang thái tui ño 1 cm<sup>3</sup> vong khoảng dE

## Noàng ñoää electron trong vuøng daän

$$n_0 = \int_{E_c}^{E_{c1}} g(E) f(E) dE$$

$g(E)$  laømañ ñoätraäng thaü

$$g(E) = 4\pi \left(\frac{2m_n}{h^2}\right)^{3/2} (E - E_c)^{1/2}$$

$m_n$  laøkhoá löông hieu dung cuà electron trong vuøng daän

$E_c$  laønaäng löông ôññaiy cuà vuøng daän.

$E_{ci}$ : naäng löông möc i trên vuøng daän.

vàøham phan boá Fermi- Dir c:

$$f(E) = \frac{1}{\exp \frac{E - E_F}{kT} + 1}$$

# NO<sup>NG</sup> N<sup>O</sup><sub>E</sub>LECTRON TRONG V<sup>U</sup>N<sup>G</sup> DA<sup>N</sup> CUA CHA<sup>T</sup> BA<sup>I</sup>N DA<sup>N</sup> KHO<sup>NG</sup> SUY BIEN

Với chất bán dẫn không suy biến :  $E_c - E_F \gg kT$

Có thể dùng các gần đúng sau :

1.

$$f(E) \approx \exp \frac{E_F - E}{kT}$$

2. mô<sup>đ</sup>ng giô<sup>đ</sup> h<sup>u</sup>n l<sup>u</sup>y t<sup>u</sup>ch ph<sup>a</sup>n ra n<sup>e</sup>n v<sup>o</sup>cung  
( khi E l<sup>on</sup>, f(E) ti<sup>en</sup> n<sup>e</sup>n 0 ).

Chọn  $E_C = 0$ ;  $E_{Ci} \rightarrow \infty$ , ta có

$$n_0 = 4\pi \left( \frac{2m_n}{h^2} \right)^{3/2} e^{\frac{E_F}{kT}} \int_0^\infty E^{1/2} e^{-\frac{E}{kT}} dE$$

$$\text{Nó}t: x = \frac{E}{kT}$$

Nồng độ electron trong vùngдан ôn nhiều kien can bang theo T:

$$n_0 = 4\pi \left( \frac{2m_n kT}{h^2} \right)^{3/2} e^{\frac{E_F}{kT}} \int_0^\infty x^{1/2} e^{-x} dx$$

Theo ñònh nghóa vao tinh chat cuu ham Gamma :

$$\Gamma(n) = \int_0^{\infty} x^{n-1} e^{-x} dx$$

$$\Gamma(n) = (n-1)\Gamma(n-1)$$

$$\Gamma\left(\frac{1}{2}\right) = \sqrt{\pi}$$

$$\Gamma\left(\frac{3}{2}\right) = \left(\frac{3}{2} - 1\right)\Gamma\left(\frac{3}{2} - 1\right) = \frac{1}{2}\Gamma\left(\frac{1}{2}\right) = \frac{\sqrt{\pi}}{2}$$

$$N_c = 2\left(\frac{2\pi m_n kT}{h^2}\right)^{\frac{3}{2}}$$
 ma t ño traing thai rut goi cuu vung dan

$$N_c = 2\left(\frac{2\pi m_n kT}{h^2}\right)^{3/2} = 4,831 \cdot 10^{15} \left(\frac{m_n}{m_o}\right)^{3/2} T^{3/2} (\text{cm}^{-3})$$

$$n_o = 2\left(\frac{2\pi m_n kT}{h^2}\right)^{\frac{3}{2}} \exp\frac{E_F}{kT} = N_c \exp\left(\frac{E_F - E_c}{kT}\right)$$

# NỒNG NHỎ TRONG TRONG VÙNG HÒA TRÒ CỦA CHẤT BẢN ĐÃN KHÔNG SUY BIẾN

Tổng số: nồng nhão trong trong vùng hòa trồ ôn nhiều kien can bang:

$$P_o = N_v \cdot e^{-\frac{E_v - E_F}{kT}}$$

$$p_0 = 2 \left( \frac{2\pi m_p kT}{h^2} \right)^{\frac{3}{2}} \exp \frac{E_v - E_F}{kT} = N_v \exp \frac{E_v - E_F}{kT}$$

$E_v$  : năng lõi trong nhánh vùng hòa trồ

$$N_v = 2 \left( \frac{2\pi m_p kT}{h^2} \right)^{\frac{3}{2}} \text{ ma t nhao traing thai rut goi cua vung hola tro}$$

$$\Rightarrow n_o p_o = 4 \left( \frac{2\pi kT}{h^2} \right)^3 (m_n m_p)^{3/2} e^{-\left( \frac{E_C - E_v}{kT} \right)}$$

$$n_o p_o = 4 \left( \frac{2\pi kT}{h^2} \right)^3 (m_n m_p)^{3/2} e^{-\frac{E_g}{kT}} = \text{const}$$

$E_g = E_C - E_v$ : nhao trong vung cam

Noàng ñoä haït taûi ñieän  
rieâng

$$n_0 p_0 = 4 \left( \frac{2\pi k T}{h^2} \right)^3 (m_n m_p)^{3/2} e^{-\frac{E_g}{kT}} = \text{const}$$

⇒ Vôïi moït chất bañ dañ cho tröôïc vaø ôïnhiet ñoä T coá  
ñònh, tích  $n_0 p_0$  laømoït haøng soá:

$$n_0 p_0 = \text{const}$$

Vôïi chất bañ dañ riêng (saïch = tinh khiet):  $n_0 = p_0 = n_i$

$$\Rightarrow n_i = 2 \left( \frac{2\pi k T}{h^2} \right)^{\frac{3}{2}} (m_n m_p)^{\frac{3}{4}} \exp - \frac{E_g}{2kT}$$

## Nieàu kieän trung hoøa ñieän trong chaát baùn dañ Möùc Fermi

Neú biết ñöôïc  $E_F$  thì tính ñöôïc  $n_0$  vaø  $p_0$ . Ngöôïc laïi: ñeåtính ñöôïc  $E_F$  ta döïa vao ñieu kien trung hoøa veàñieñ.

Vôïi moït chat baùn dañ bat ky, ñieu kien trung hoøa ñieñ

$$n_0 + N_A^- = p_0 + N_D^+$$

$N_A^-$ ,  $N_D^+$  töông öìng laønøng ñoäion acxcepto vaønøng ñoäion ñoñò.

Chat baùn dañ riêng :  $n_0 = p_0$

$$N_c \exp\left(\frac{E_F - E_c}{kT}\right) = N_v \exp\left(\frac{E_v - E_F}{kT}\right)$$

$$\exp\frac{2E_F}{kT} = \frac{N_v}{N_c} \exp\frac{E_c + E_v}{kT}$$

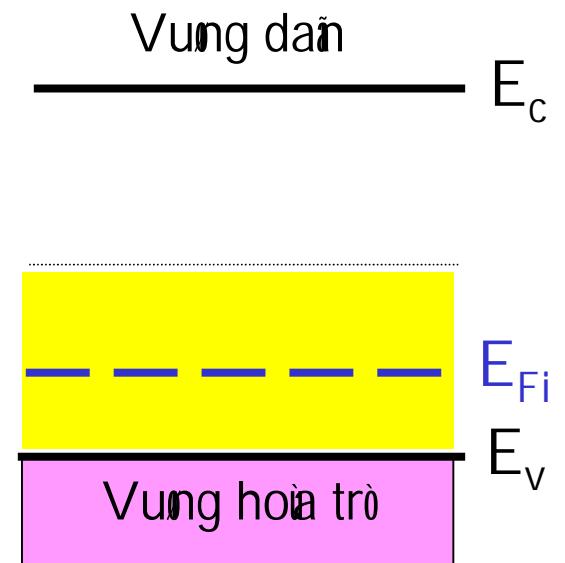
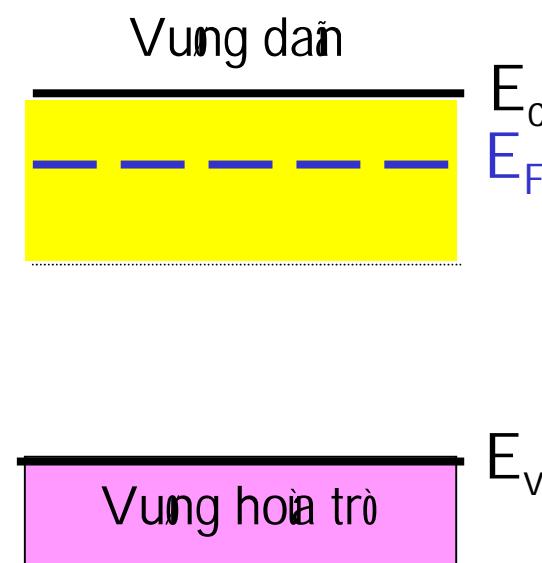
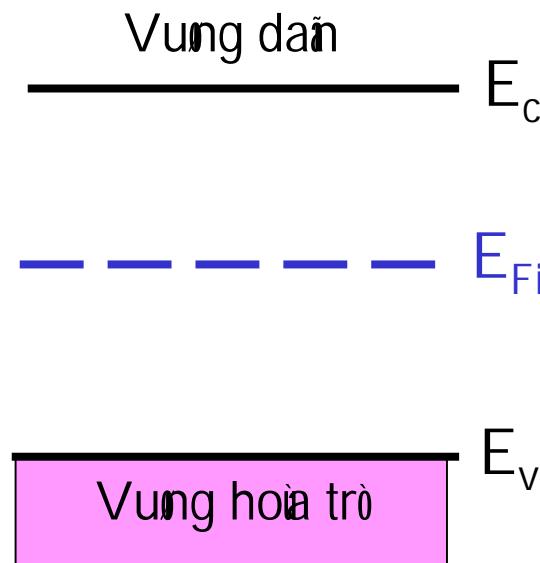
$$E_F = \frac{kT}{2} \ln \frac{N_v}{N_c} + \frac{E_c + E_v}{2} = \frac{3kT}{4} \ln \frac{m_p}{m_n} + \frac{E_c + E_v}{2}$$

- ❖  $\hat{O} \hat{T} = 0K$  :  $E_F = \frac{E_C + E_V}{2} \rightarrow$  ñoá v i b n d n ri ng  t 0K m c Fermi n m gi n v ng c m.
- ❖ Khi  $T \neq 0$  : V i  $m_p \neq m_n \rightarrow$  m c  $E_F$  h i le ch kho i tam v ng c m.
- ❖ B n d n loaii N : m c  $E_F$  le ch ve n n a tre n v ng c m, n ng n o  acceptor c ng nhieu, m c  $E_F$  c ng ga n n ay  $E_C$  cu  v ng d n.
- ❖ B n d n loaii P : m c  $E_F$  le ch ve n n a d o i v ng c m, n ng n o  donor c ng nhieu, m c  $E_F$  c ng le ch ve n n nh v ng ho a tr .

# Möùc Fermi trong caùc chất baùn dañ

Chất baùn dañ riêng

$$E_{Fi} = \frac{3kT}{4} \ln \frac{m_p}{m_n} + \frac{E_c + E_v}{2}$$



Chất bd riêng

loaiii N

loaiii P

## Các hất taùi ñieän khoâng caân

Ôñi ñieän kien caân baèng:

Quáùtrình sinh = Quáùtrình taùi hôp

$$\rightarrow g_o = r_o = \gamma n_o p_o$$

Vôi  $g_o$  laø soá cap ñieën töü – loãtróng sinh ra do nhiet  
trong mo‡ nôn vò theåtích.

$r_o$  laø soá cap ñieën töü – loãtróng bò mat ñi do taùi hôp  
trong mo‡ nôn vò thôï gian.

▪ Trong kim loaïi, trên thöc teátä **không theålam** thay  
ñoä noàng ñoähaït taùi ñieën trong theåtích.

Trong bañ dañ, söi taõ thanh các cap electron – loã  
tróng taõ neñ mo‡ söi thay ñoä lõn ñoädañ ñieën trong  
theåtích → goïi laø các hatt taùi ñieën dö ≡ các hatt taùi  
ñieën không caân baèng.

Cách tạo các hait tui nien khong can bang:

+ Chieu sang chat bat dan bang anh sang coi na ng loong photon:

$$\varepsilon = hf \geq E_g$$

+ Dung chum cac hait coi na ng loong cao nhö chum electron, proton, hait  $\alpha$ , tia X, tia  $\gamma$ , ... chieu vao.

+ Phan coc thich hop cac lop chuyen tiep: kim loaiii – bat dan, hay lop chuyen tiep P – N.

Khi môi trường taị thanh, năng lượng của các hạt taị hiện không cân bằng với тепло vội xa năng lượng nhiệt trung bình của các hạt taị hiện cân bằng.

Nhưng do taị xa vôi mang tinh тепло chùng nhanh chóng nhõng năng lượng vội troi nỗi và không còn phân biệt môi trường với các hạt taị hiện cân bằng.

Nồng nồng độ chất tại nhiệt bằng

$$n = n_0 + \Delta n ; p = p_0 + \Delta p$$

$$n_0 = \int g(E) f_0(E) dE = \frac{2(2\pi m_n kT)^{\frac{3}{2}}}{h^3} \exp \frac{E_F}{kT}$$

$$n = \int g(E) f_e(E) dE = \frac{2(2\pi m_n kT)^{\frac{3}{2}}}{h^3} \exp \frac{E_{Fn}}{kT}$$

$f_e(E)$  là hàm phân bố không cân bằng của nhiệt tử.

$$n = n_0 \exp \frac{E_{Fn} - E_F}{kT}$$

$$p = p_0 \exp \frac{E_F - E_{Fp}}{kT}$$

$E_{Fn}$  và  $E_{Fp}$  töông öìng ñööïc goïi laø **chuẩn mõïc Fermi** cuà ñien töïvaøloätröng

$$np = n_0 p_0 \exp \frac{E_{Fn} - E_{Fp}}{kT}$$

Hieu ñang lõöïng  $E_{Fn} - E_{Fp}$  ñac tröng cho ñoä lech khoï traïng thaïi cañ baïng

## Thời gian soáng

❖ Vôi chất bañ dañ ñien riêng  $\Delta n = \Delta p$

$$\frac{dn}{dt} = \frac{dp}{dt} = g_0 - \gamma_r np = -\gamma_r (n_0 \Delta p + p_0 \Delta n + \Delta n \Delta p) = \gamma_r \Delta n (n_0 + p_0)$$

❖ Tröông hõip kích thích yếu  $\Delta n \ll n_0 + p_0$

$$\frac{dn}{dt} = -\frac{\Delta n}{\tau}$$

$$\tau = \frac{1}{\gamma_r (n_0 + p_0)}$$

$$\Delta n = \Delta n(0) \exp - \frac{t}{\tau}$$

$\tau$  laø thời gian maø sau ñoù nòng ñoä haít taú ñien khõng cañ bang giâm ni e lañ - thời gian soáng cuà ñien töü (loãtrõng).

❖ Trong hợp kích thích mạnh  $\Delta n \gg n_0 + p_0$

$$\frac{dn}{dt} = -\gamma_r (\Delta n)^2 = -\frac{\Delta n}{\tau}$$

$$\tau = \frac{1}{\gamma_r \Delta n}$$

Trong các chất bán dẫn tập chất, nói chung  $\tau_n \neq \tau_p$

**Caùc quaù trình taùi hôïp trong caùc chaát baùn dañ**  
Thôi gian sóng τ của các haït taùi ñien do các quaù trình taùi hôïp xaiÿ ra bên trong chất baùn dañ quy ñòng.

Có ñàm phán loaïi các quaù trình taùi hôïp thanh

- + Taùi hôïp vung - vung
- + Taùi hôïp thông qua các tam trong vung cam
- + Taùi hôïp mat ngoai

Nếu trong chất baùn dañ ñóng thôi xaiÿ ra caù 3 quaù trình taùi hôïp noïi trên thì thôi gian sóng τ của các haït taùi ñien ñöôïc tính theo công thức :

$$\frac{1}{\tau} = \sum_i \frac{1}{\tau_i} = \frac{1}{\tau_{vung-vung}} + \frac{1}{\tau_{baÿ}} + \frac{1}{\tau_{mat}}$$

## Tieáp xuùc kim loaïi - chaát baùn

Dong phat xaïnhiet ñien töü. Công thoát nhiet ñien töü  
daan Ñien töü nam trong tinh theachòu sôi tööng tac Coulomb töø  
phía caic ion dööng cuâ maäng.

Mot ñien töü muon thoát khoïi chat rái can ton mot naøng  
lööing xaïc ñònh nao ñoù

Mat ñoädong phat xaïnhiet ñien töü ( dong ñien tích cuâ  
cac ñien töü ñi ra chan không trong mot ñôn vò thoi gian  
qua 1 ñôn vò dieñ tích cuâ vat lieü ôimoït nhiet ñoäT ) :

$$j_s = AT^2 \exp - \frac{\Phi}{kT}$$

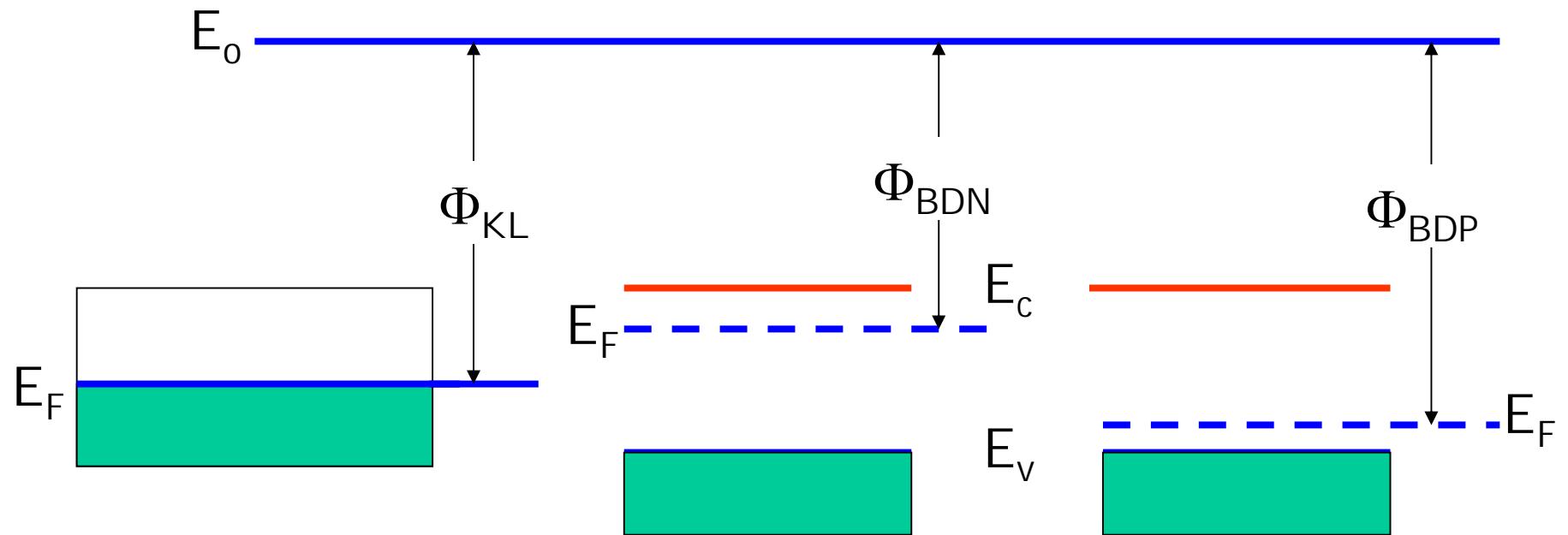
ñööïc goïi laädong phat xaïnhiet ñien töü.

A laämoït hàng soákhông phuï thuoc vaø vat lieü

$$A = \frac{4\pi m_0 e k^2}{h^3}$$

$$\Phi = E_0 - E_F$$

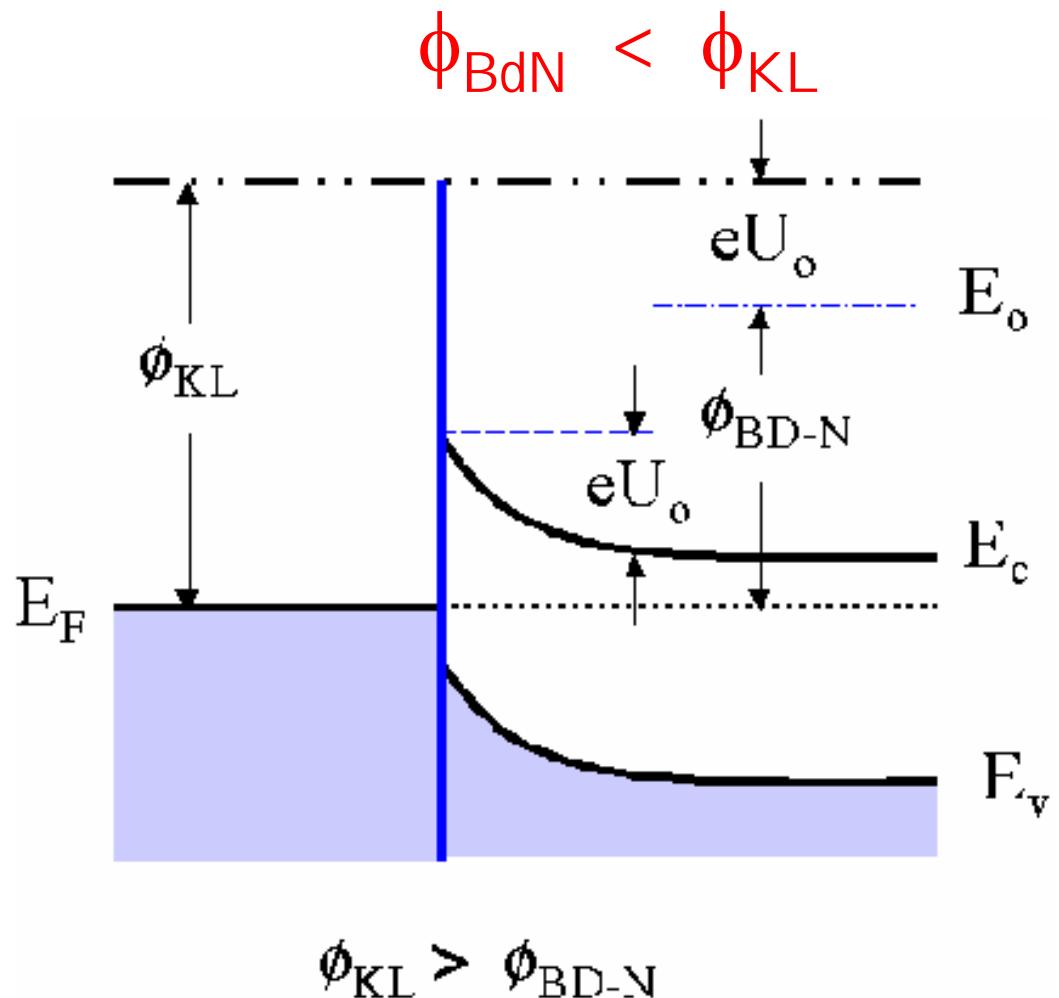
laøcông bött ñien töû



## Giaûn ñoà vuøng naêng lõôïng cuâa lôùp chuyeân tieáp kim loaïi - chaát baùn daän

Giaû söû chât baùn daän laø loaïi N vaø coù công thoát  
ñien töû

Soá electron thoát  
khoí chât baùn daän  
ñéå sang kim loaïi  
seõ lõin hôñ soá  
electron chuyen  
ñõng theo chieu  
ngööc laïi



→ phía kim loại có tích điện âm con phía chất bán dẫn mặt này có số điện tử  $\neq$  lai các ion không đồng không揭秘 trung hòa

→ xuất hiện nén trống ô ranh giới  $E_0$  hòng tö chất bán dẫn sang kim loại.

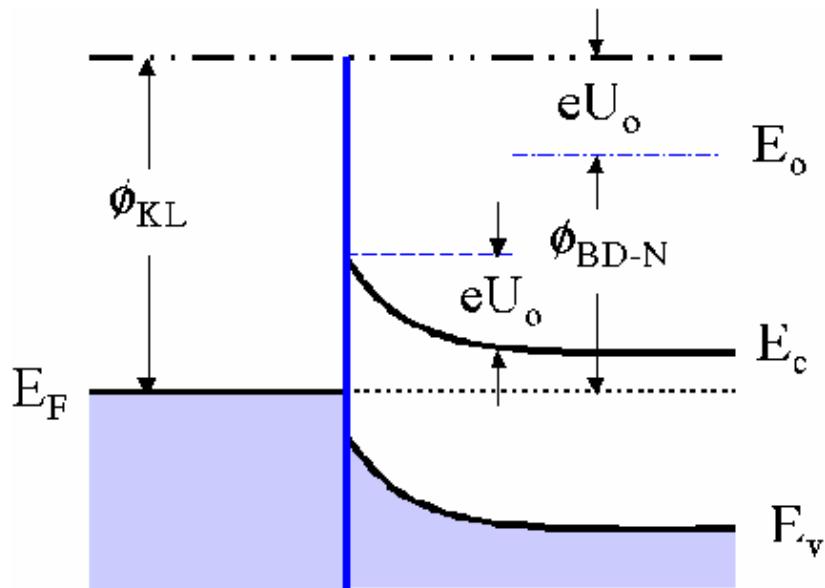
→ Nén trống này ngăn chặn sự chuyển động của electron tö chất bán dẫn sang kim loại nhưng không ảnh hưởng nên các electron chuyển động tö kim loại sang chất bán dẫn.

→ Khi cân bằng : ô ranh giới của hai vật liệu xuất hiện một nén trống ổn định  $E_0$ ,揭秘 gọi là nén trống tiếp xúc.

Ôttraing thaii döng, dòng electron ní töø chat baìn dañ sang kim loaii j<sub>BD</sub> bang dòng electron ní töø kim loaii sang chat baìn dañ j<sub>KL</sub>

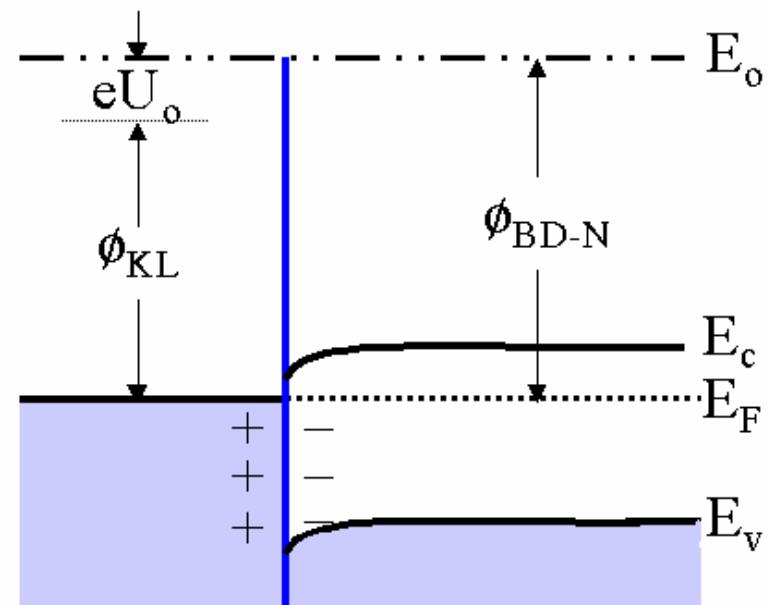
$$j_{BD} = AT^2 \exp - \frac{\phi_{BD} + eU_0}{kT} = j_{KL} = AT^2 \exp - \frac{\phi_{KL}}{kT}$$

Töø nhöñg ñainh giaù sô boä veà caìc lôp ñien tích khoñg gian vaotinh ñen hieu öng ñööñg ham khi khe d heip ta coi theå veø gian ñoà naøng lööñg cho lôp chuyen tiep kim loaii - baìn dañ trong ñieu kiëñ cañ bang



$$\phi_{KL} > \phi_{BD-N}$$

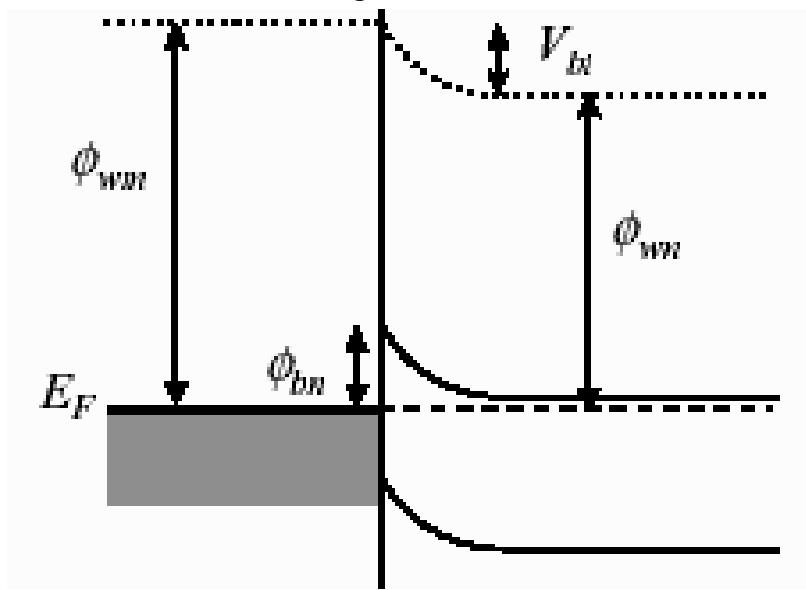
Miền ñien tích theo tich w trên  
mặt chât bìn dañ cù ñien trôñrat  
lòn so vôi ñien trôñcua kim loai  
vacuuum miền bìn dañ trung hoa.  
Lôp ñoùthöông ñööic goii laø lôp  
ngan.



$$\phi_{KL} < \phi_{BD-N}$$

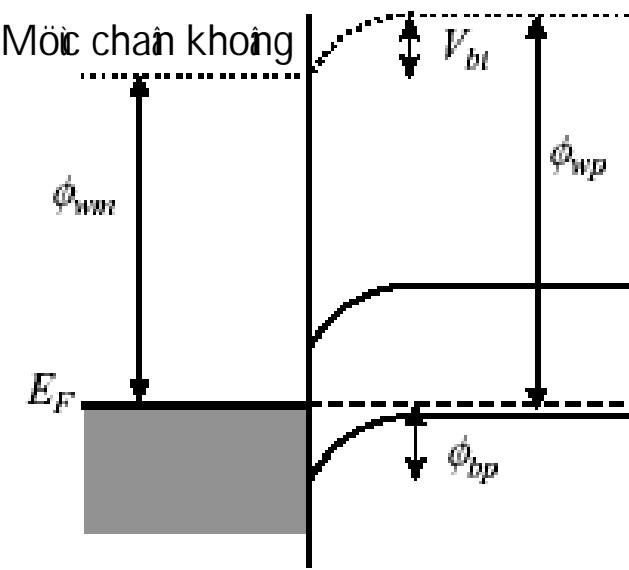
Trong tröông höip  $\phi_{KL} < \phi_{BD-N}$ ,  
miền ñien tích theo tich cù ñien  
trôñ nhoù neñ ñööic goii laø **lôp ñoà**  
ngan.

Mõi chan khong



Kim loai II - BD loai II N

Mõi chan khong



Kim loai II - BD loai II P

## Nhắc trong Volt – Ampere của chuyên tiếp Kim loại – Bàn đai

❖ Khi chấn áp ngoài lên hệ kim loại – bàn đai:

$$j_{KI} = j_{Bd} = j_s$$

→ Dòng điện tổng cộng qua lớp tiếp xúc kim loại – bàn đai:

$$j = j_{KI} - j_{Bd} = 0$$

❖ Khi chấn áp lên hệ hình thanh lớp ngắn ( $\phi_{KI} > \phi_{Bd}$ ) vì chấn trôi lớp ngắn lớn nên toàn bộ chấn áp ngoài coi như suit tại lớp ngắn nó qua sợi sinh và tại lớp các hait tại lớp ngắn.

## Phản cõi thua

$$V_{\text{ngoai}} = V = \varphi_{Bd} - \varphi_{KI} > 0$$

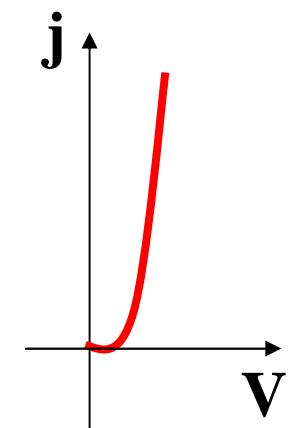
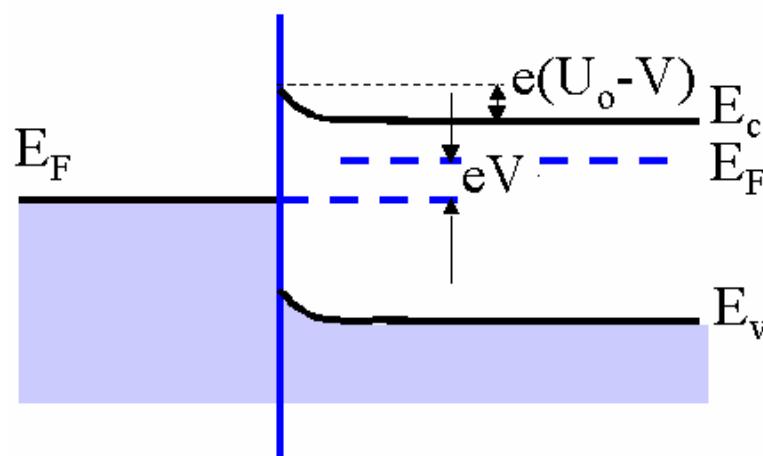
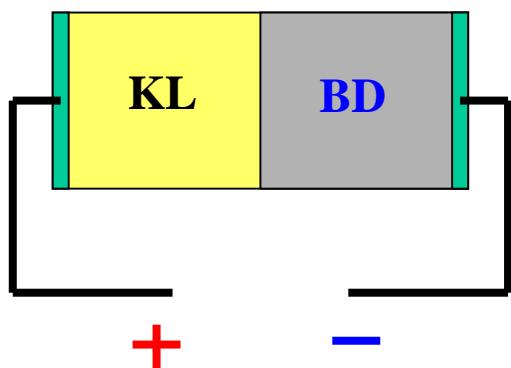
Niên áp V tạo nên niên tröông ngoài ngoài chiếu với niên tröông tiếp xúc làm giảm hàng rào thế năng nổ với các electron chuyển từ bán dẫn sang kim loại  $\rightarrow j_{Bd}$  tăng,  $j_{KI} = \text{const.}$

$$j_{KI} = j_s$$

$$j_{bd} = AT^2 \exp\left(-\frac{\phi_{Bd} + eU_0 - eV}{kT}\right) = j_s e^{\frac{eV}{kT}}$$

→ Dòng niken tông công qua lớp tiếp xúc kim loại – bán dẫn:

$$j = j_{bd} - j_{kl} = j_s \left( e^{\frac{eV}{kT}} - 1 \right)$$



## Phản cõi nghịch

$$V_{\text{ngoai}} = V = \Phi_{Bd} - \Phi_{KI} < 0$$

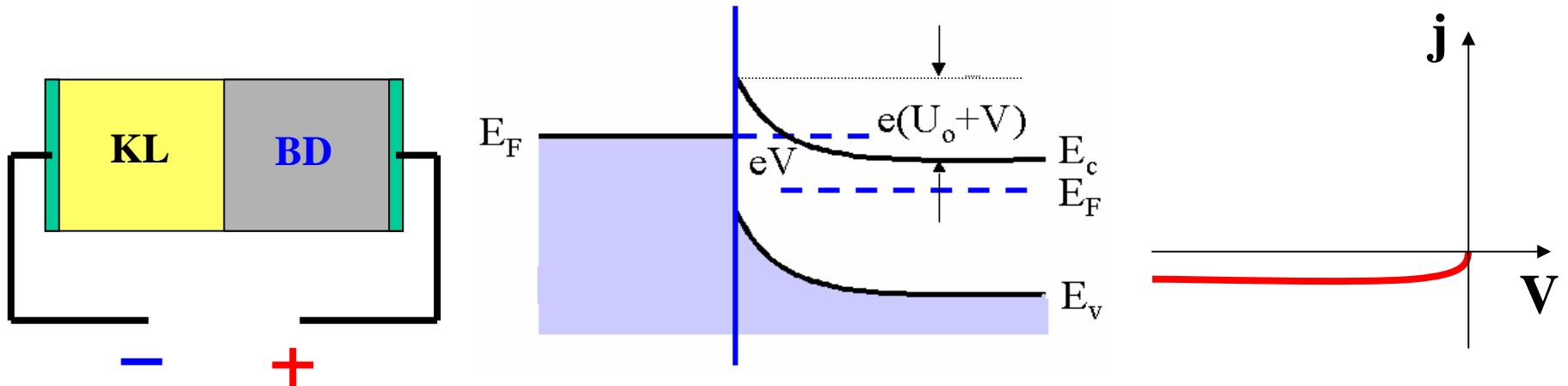
Niên tröông ngoài cung chieu voi niên tröông tiếp xúc, làm nâng hàng rao theo nâng nua voi các electron chuyển nong töø ban dan sang kim loai.

$$j_{KI} = j_s$$

$$j_{bd} = AT^2 \exp\left(-\frac{\phi_{Bd} + eU_0 + eV}{kT}\right) = j_s e^{-\frac{eV}{kT}}$$

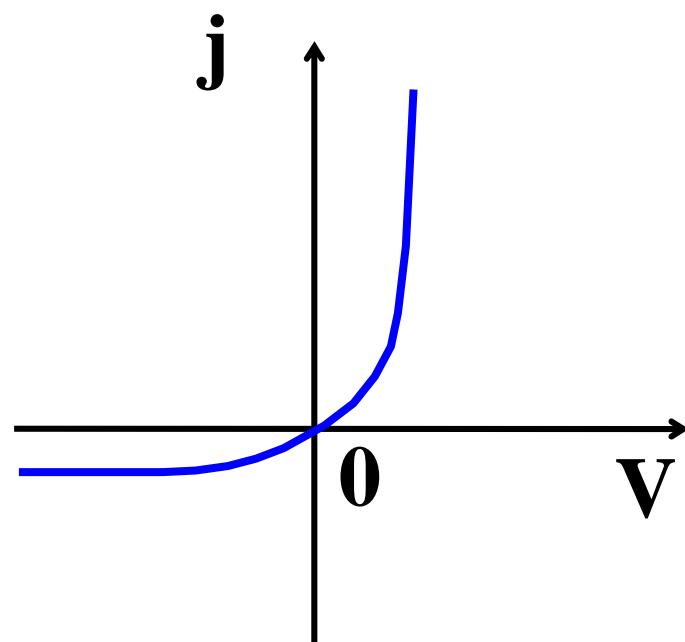
→ Dòng điện tổng cộng qua lớp tiếp xúc kim loại  
– bài dẫn:

$$j = j_{bd} - j_{kl} = j_s \left( e^{-\frac{eV}{kT}} - 1 \right)$$



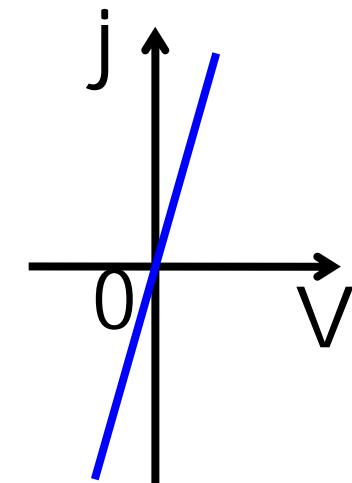
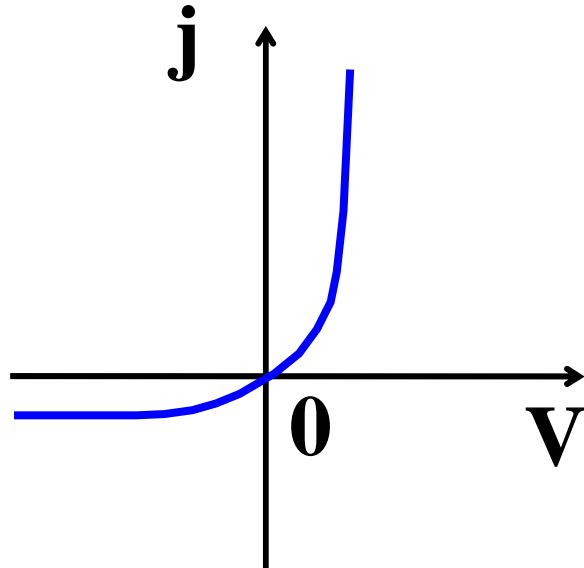
→ Tổng quát của hai trường hợp phân cực thuận và nghịch:

$$j = j_s \left[ \exp\left(\pm \frac{eV}{kT}\right) - 1 \right]$$



❖ Tiếp xúc có  $\phi_{KI} > \phi_{Bd}$   $\Rightarrow$  Lớp ngăn  $\Rightarrow$  tiếp xúc chênh lõi  $\rightarrow$  diod kim loại – bán dẫn hay diod Schottky.

❖ Trong hợp chọn lớp tiếp xúc có  $\phi_{KI} < \phi_{BdN}$  hay  $\phi_{KI} < \phi_{BdP}$   $\Rightarrow$  lớp ngăn  $\Rightarrow$  Dòng điện chảy theo cả hai chiều kim loại sang bán dẫn hay bán dẫn sang kim loại nếu có điện trường nhỏ  $\rightarrow$  tiếp xúc Ohmic.



## Chuyê<sup>n</sup> n<sup>g</sup> tieáp P – N

### Các cách che<sup>á</sup>ta<sup>ö</sup>

- + Phöông pháp nöìng chay
- + Pha ta<sup>ö</sup>p trong quau<sup>ü</sup>trìn<sup>h</sup> ke<sup>ö</sup> ñôn tinh the<sup>å</sup>bàn da<sup>n</sup>
- + Phöông pháp khuech<sup>ü</sup>tìn<sup>h</sup> ta<sup>ö</sup>p chay vao<sup>ü</sup> chay bàn da<sup>n</sup> ô<sup>ü</sup>nhiết<sup>ü</sup> ño<sup>ä</sup>cao.
- + Phöông pháp ca<sup>ü</sup>y ion.

Trong các cách che<sup>á</sup>ta<sup>ö</sup> trên lôp chuyen<sup>ü</sup> tieáp P-N  
ñöö<sup>ü</sup>c hình thanh trên cung mo<sup>ü</sup>t ñôn tinh the<sup>å</sup>.

Chuyêân tieáp P – N : ñieàu kieän caân  
Giaiñ nòi vung baeng nañg lõöing cùa lôp chuyen tiep P - N. Theáhieu tiep xuic

Khi mõi ñööïc hình thanh lôp chuyen tiep, do coùchenh lech veànòng ñoäc cùa các hæt taí ñien (ñien töüvaøloätrong) trong hai mièn , xay ra các quaùtrình khuech taìn sau :

ñien töü khuech taìn töømièn N sang mièn P

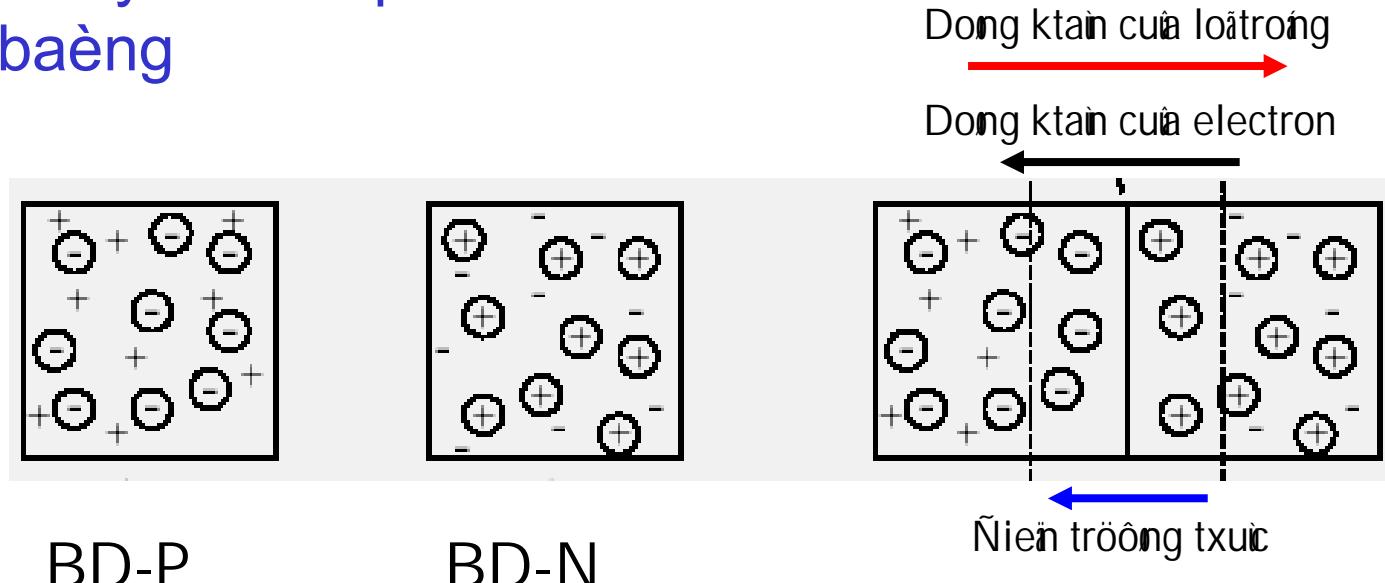
loätrong khuech taìn töømièn P sang mièn N.

⇒ ben mièn N xuat hién các ion ñono dööng khong ñööïc trung hoa vaøben mièn P con laii các ion acxcepto âm khong ñööïc trung hoa bôi loätrong.

ÔÙranh giõi cùa 2 mièn hình thanh ñien trööng hööng töø mièn N sang mièn P.

Ñien trööng nay hañ cheáquaùtrình khuech taìn cùa các hæt taí ñien cho neñ neñ moë lục naø ñouseñait töü traäng thaí cañ bang.

## Chuyeân tieáp P – N : ñieàu kieän caân baèng



Trong mi n ñien t ch the t ch W o ranh gi i cu  h i mi n N va  P co nhi n tr o ng tie p xu c  $E_0$  va 

dong ñien t u  tö  N sang P :  $j_n = j_{ns}$  : dong ñien t u  tö  P sang N

dong loâtróng tö  P sang N :  $j_p = j_{ps}$  : dong loâtróng tö  N sang P

dong t ng c ng qua l p chuyen tie p  $j = (j_n + j_p) - (j_{ps} + j_{ns}) = 0$

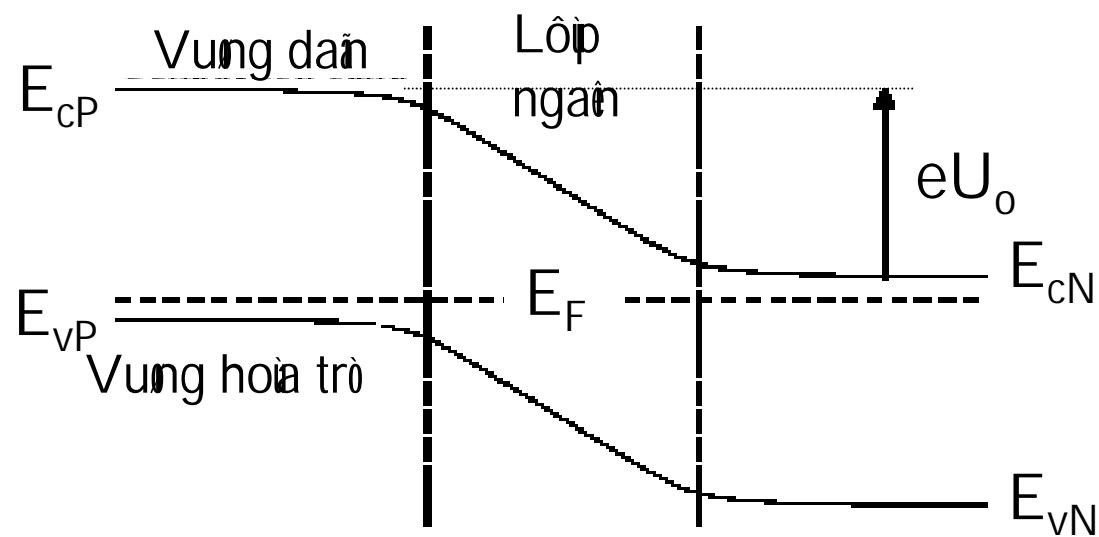
$E_{cP}$  —

?

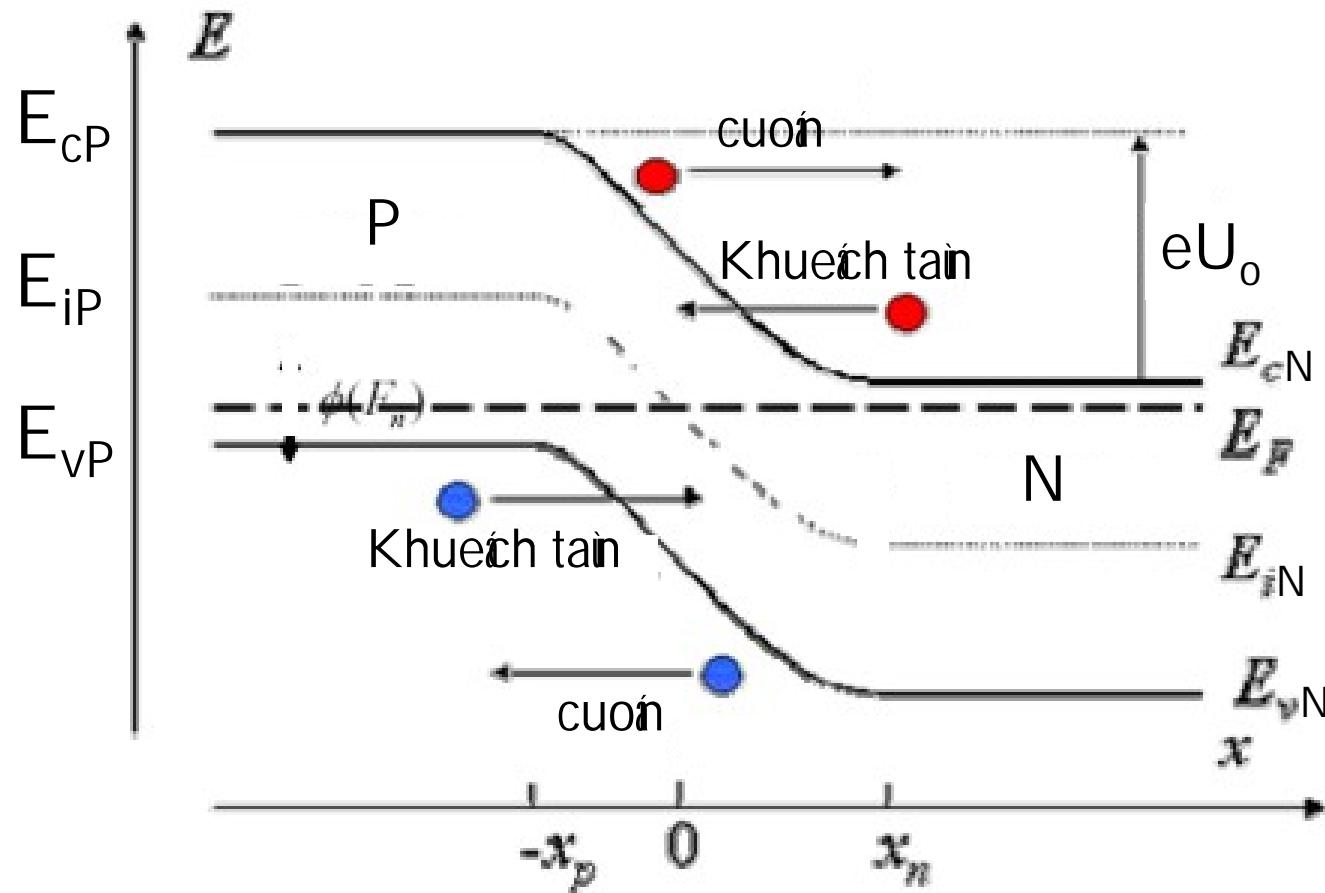
$E_{vP}$  ——  $E_F$  ——  $E_{cN}$

?

$E_{vN}$



## Chuyeån tieáp P – N : ñieàu kieän caân baèng



## Theá hieäu tieáp xuùc

Miền ñien tích theátích chæ cóùcác ñien tích coáñønh (các ion  $N_D^+$  và các ion  $N_A^-$ ) neñ ñien trôùcùa miền naÿ rat hôñ ñien trôùcùa các miền P và N trung hoà.

Trong miền N :  $n_{oN} = N_c \exp \frac{E_F - E_{cN}}{kT}$

$$n_{oN} p_{oN} = n_i^2$$

Khi  $E_F = E_{iN}$  thì  $n_{oN} = n_i$  neñ:

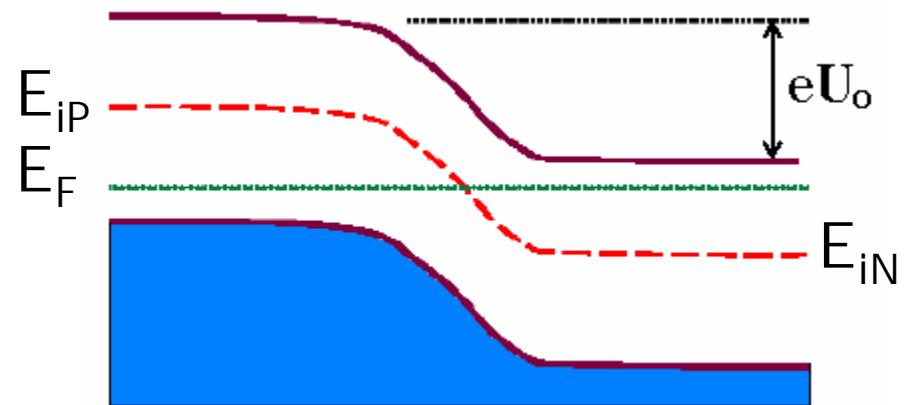
$$n_{oN} = n_i \exp \frac{E_F - E_{iN}}{kT}$$

## Theá hieäu tieáp xuùc

Trong mi n P :

$$n_{0P} p_{0P} = n_i^2$$
$$p_{0P} = N_v \exp -\frac{E_F - E_{vP}}{kT}$$

$$p_{0P} = n_i \exp -\frac{E_F - E_{iP}}{kT}$$



$$n_{0N} p_{0P} = n_i^2 \exp \frac{E_{iP} - E_{iN}}{kT} \rightarrow \frac{n_{0N} p_{0P}}{n_i^2} = \exp \frac{eU_0}{kT}$$

Theá hieäu tieáp xuùc :

$$U_0 = \frac{kT}{e} \ln \frac{n_{0N}}{n_{0P}} = \frac{kT}{e} \ln \frac{p_{0P}}{p_{0N}}$$

# Chuyen tiep P – N : ñaëc tröng Von-Ampe

Xet lôp chuyen tiep P-N .

Có các dòng sau chảy qua lôp chuyen tiep nòi:

- + dòng loãtröng töømien P sang mién N :  $j_p$   
( dòng hãi tai ñien cõ bañ )
- + dòng loãtröng töømien N sang mién P :  $j_{ps}$   
( dòng hãi tai ñien khõng cõ bañ )
- + dòng ñien töù töømien N sang mién P :  $j_n$   
( dòng hãi tai ñien cõ bañ )
- + dòng ñien töù töømien P sang mién N :  $j_{ns}$   
( dòng hãi tai ñien khõng cõ bañ )

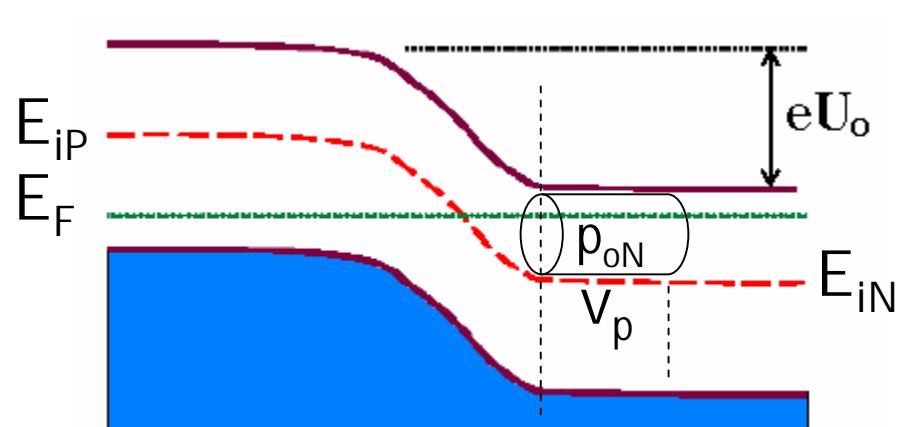
Khi không có áp lực nén ngoài vào, dòng tống công qua lớp chuyển tiếp

$$j = (j_n + j_p) - (j_{ps} + j_{ns}) = 0$$

trong đó

$$j_{ns} = e n_{oP} \frac{L_n}{\tau_n}$$

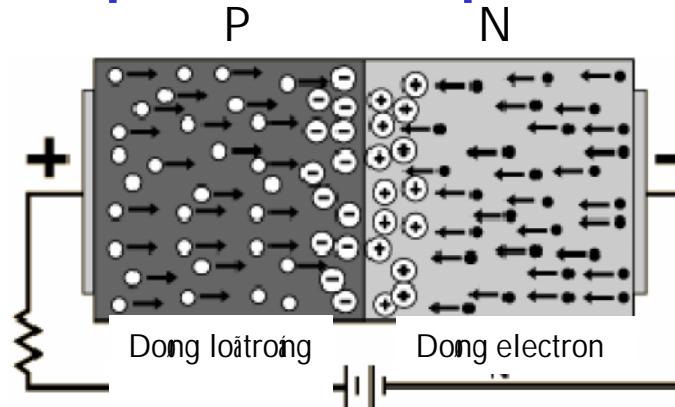
$$j_{ps} = e p_{oN} \frac{L_p}{\tau_p}$$



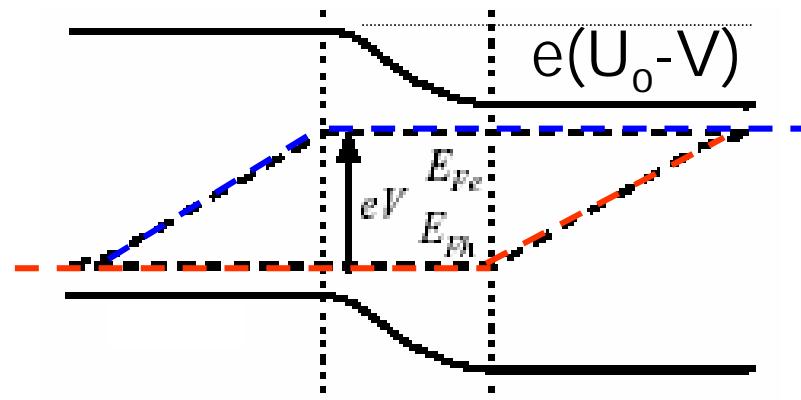
Nén nén áp V lên hệ P-N.

- Do nén trôi của lớp nén tích theo tích rất lớn nên gần như có thể xem toàn bộ V suit hết trên miền này.
- Xét rõ ràng lớp ngăn mỏng nén có thể bao qua các quá trình sinh và tử hóp các hạt tại nén trong miền này.

## Chuyen tiep P – N : phan coi thua an



Nien ap V ta o nien tro ong ngoai ngooi chieu voi nien tro ong tiep xu c. Do hai nien tro ong ngooi chieu nhau nen nien tro ong tong cong trong lop chuyen tiep giam xu ong. Theo hieu tiep xu c bay gio bang e ( $U_0 - V$ )



Söï giám này không ảnh hưởng gì nên các dòng hất tai ñien không  
cô bañ nhöng làm tăng các dòng hatt tai ñien cô bañ :

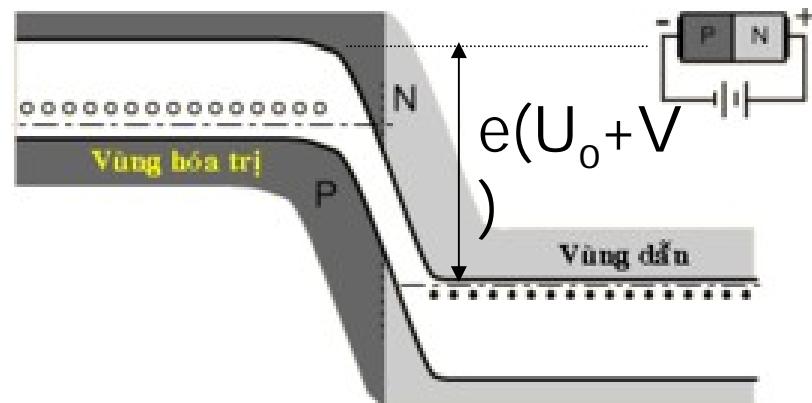
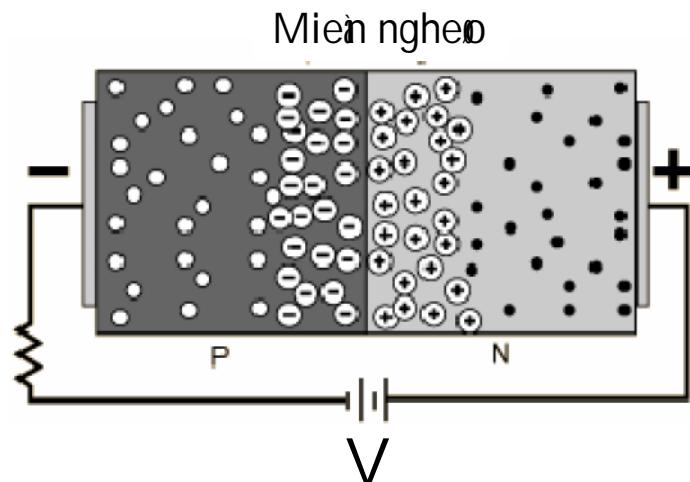
$$j_n = j_{ns} \exp \frac{eV}{kT} = n_{oP} \frac{L_n}{\tau_n} \exp \frac{eV}{kT}$$

$$j_p = j_{ps} \exp \frac{eV}{kT} = p_{oN} \frac{L_p}{\tau_p} \exp \frac{eV}{kT}$$

Dòng tống công qua lõi chuyen tiep

$$\begin{aligned} j &= (j_n + j_p) - (j_{ns} + j_{ps}) \\ &= (j_{ns} + j_{ps})(\exp \frac{eV}{kT} - 1) = e(n_{oP} \frac{L_n}{\tau_n} + p_{oN} \frac{L_p}{\tau_p})(\exp \frac{eV}{kT} - 1) \end{aligned}$$

# Chuyễn tiếp P – N : phâん cõic ngõõi



Niên áp  $V$  tạo nên tröông ngoài cung chieu voi niên tröông tiếp xuic. Do hai niên tröông cung chieu nhau nen niên tröông tòng công trong lõip chuyen tiếp tang lên. Thea hieu tiếp xuic bay gioi bang  $e(U_0 + V)$ .

Số tăng theo này không ảnh hưởng gì nên các dòng hất taí nien không có bain nhöng làm giảm các dòng hatt taí nien cò bain :

$$j_n = j_{ns} \exp - \frac{eV}{kT} = e n_{oP} \frac{L_n}{\tau_n} - \exp - \frac{eV}{kT}$$

$$j_p = j_{ps} \exp - \frac{eV}{kT} = e p_{oN} \frac{L_p}{\tau_p} \exp - \frac{eV}{kT}$$

Dòng tổng công qua lớp chuyển tiếp

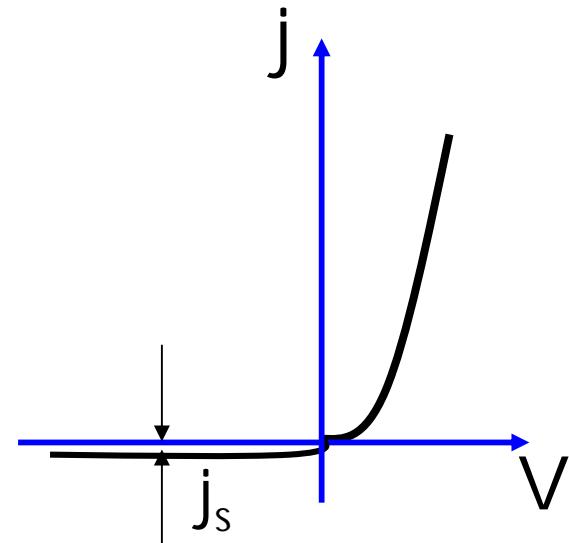
$$j = (j_n + j_p) - (j_{ns} + j_{ps})$$

$$= (j_{ns} + j_{ps}) \left( \exp - \frac{eV}{kT} - 1 \right) = e (n_{oP} \frac{L_n}{\tau_n} + p_{oN} \frac{L_p}{\tau_p}) \left( \exp - \frac{eV}{kT} - 1 \right)$$

Kết hợp các kết quả trên, có thể viết biểu thức của nồng nặc  
trong Von - Ampe dưới dạng

$$j = j_s \left( \exp \pm \frac{eV}{kT} - 1 \right)$$

trong đó là ý dấu + nếu phân cực thuận  
và dấu - khi phân cực ngược.



với  $j_s = (j_{ns} + j_{pn}) = e(n_{oP} \frac{L_n}{\tau_n} + p_{oN} \frac{L_p}{\tau_p})$

$$j_s = e(n_{oP} \frac{L_n}{\tau_n} + p_{oN} \frac{L_p}{\tau_p}) = en_i^2 \left( \frac{L_n}{N_A \tau_n} + \frac{L_p}{N_D \tau_p} \right)$$

phụ thuộc nhiều vào nhiệt độ.