



Obr. 2-11 Rozložení nosičů při poloze Fermiho hladiny: a) v horní polovině zakázaného pásu (p. typu N), b) uprostřed zakázaného pásu (vlastní p.), c) v dolní polovině zakázaného pásu (p. typu P)

2.6. Koncentrace elektronů a děr

2.6.1. Vztahy pro výpočet koncentrace elektronů a děr

Počet elektronů na jednotku objemu ve vodivostním pásu, ležících mezi energiemi E a $E + dE$, můžeme spočítat jako součin počtu dovolených stavů v tomto energetickém intervalu a pravděpodobnosti jejich obsazení elektronem, tedy $f(E)g_C(E)dE$.

Chceme-li spočítat celkový počet elektronů ve vodivostním pásu, musíme tento vztah integrovat přes všechny energie vodivostního pásu, tedy od dna vodivostního pásu E_C až po jeho strop E_{strop}

$$n = \int_{E_C}^{E_{strop}} f(E) g_C(E) dE \quad (2-5)$$

Podobný vztah můžeme napsat i pro celkový počet děr ve valenčním pásu, integrujeme-li od dna valenčního pásu E_{dno} do jeho stropu E_V .

$$p = \int_{E_{dno}}^{E_V} [1 - f(E)] g_V(E) dE \quad (2-6)$$

Dosadíme-li do tohoto vztahu z rovnic (2-3a) a (2-4), pak dostaneme pro koncentraci elektronů ve vodivostním pásu a děr ve valenčním pásu.

$$n = \frac{m_n^* \sqrt{2m_n^*}}{\pi^2 \hbar^3} \int_{E_C}^{E_{strop}} \frac{\sqrt{E - E_C} dE}{1 + \exp[(E - E_F) / kT]} \quad (2-7)$$

$$p = \frac{m_p^* \sqrt{2m_p^*}}{\pi^2 \hbar^3} \int_{E_{dno}}^{E_V} \frac{\exp[(E - E_F) / kT] \sqrt{E_V - E} dE}{1 + \exp[(E - E_F) / kT]} \quad (2-8)$$

Po integraci a dalších úpravách dostaneme důležité vztahy pro výpočet koncentrace elektronů a děr,

$$n = N_C \exp [-(E_C - E_F)/kT]$$

$$p = N_V \exp [-(E_F - E_C)/kT]$$

(2-9)

kde N_C je efektivní hustota stavů ve vodivostním pásu,

N_V je efektivní hustota stavů ve valenčním pásu.

$$N_C = 2 \left[\frac{2\pi m_n^* kT}{h^2} \right]^{3/2} = \text{konst} \cdot T^{3/2} \quad (2-10)$$

$$N_V = 2 \left[\frac{2\pi m_p^* kT}{h^2} \right]^{3/2} = \text{konst} \cdot T^{3/2} \quad (2-11)$$

Vztahy (2-9) však nejsou příliš pohodlné pro běžné výpočty. Protože už víme, že Fermiho hladina u vlastního polovodiče leží ve středu zakázaného pásu ($E_F = E_i$) a dále pro vlastní polovodič platí $n = p = n_i$, můžeme vztahy (2-9) dále zjednodušit:

$$\begin{aligned} n_i &= N_C \exp [-(E_C - E_i)/kT] \\ n_i &= N_V \exp [-(E_i - E_C)/kT] \end{aligned} \quad (2-12)$$

Odtud

$$\begin{aligned} N_C \exp(-E_C/kT) &= n_i \exp(-E_i/kT) \\ N_V \exp(E_V/kT) &= n_i \exp(E_i/kT) \end{aligned} \quad (2-13)$$

Nyní po dosazení ze vztahu (2-12) do původních vztahů (2-9) získáme velmi důležité vztahy:

$$\begin{aligned} n &= n_i \exp [(E_F - E_i)/kT] \\ p &= n_i \exp [(E_i - E_F)/kT] \end{aligned} \quad (2-14)$$

Stejně jako rovnice (2-12) platí rovnice (2-14) pro libovolný polovodič za rovnovážných podmínek.

Nyní si už můžeme odvodit vztah pro podmínku tepelné rovnováhy. Vynásobíme-li rovnice (2-14), dostáváme vztah:

$$n p = n_i^2 \quad (2-15)$$

Vynásobením rovnic (2-9) můžeme vypočítat hodnotu intrinzické koncentrace n_i :

$$n_i^2 = N_C N_V \exp[-(E_C - E_V)/kT] = N_C N_V \exp(-E_G/kT) \quad (2-16)$$

a po odmocnění

$$n_i = \sqrt{N_C N_V} \exp(-E_G / 2kT) = \text{konst} \cdot T^{3/2} \cdot \exp(-E_G/2kT) \quad (2-17)$$

Z rovnice (2-17) je zřejmé, že intrinzická koncentrace n_i s rostoucí teplotou exponenciálně vzrůstá. Při pokojové teplotě (300 K) je pro křemík n_i přibližně rovno $1,45 \cdot 10^{10} \text{ cm}^{-3}$ ($= 1,45 \cdot 10^{16} \text{ m}^{-3}$).

2.6.2. Nábojová neutralita

Další důležitou vlastností polovodičů je zachovávat za rovnovážných podmínek **nábojovou neutralitu**. Předpokládejme stejnoměrně dotovaný polovodič s konstantním počtem atomů dopantů v celém objemu. Za rovnovážných podmínek musí být takovýto polovodič nábojově neutrální, součet všech nábojů v jeho objemu musí být roven nule.

Předpokládáme-li dále, že všechny příměsi jsou ionizované a uvědomíme-li si, že náboj ionizovaných donorů je kladný a náboj ionizovaných akceptorů záporný, pak musí platit:

$$\text{náboj/objem} = qp - qn + qN_D - qN_A = 0 \quad (2-18)$$

nebo

$$p - n + N_D - N_A = 0 \quad (2-19)$$

Vztah (2-19) nám umožňuje provádět další výpočty koncentrace nosičů pro vlastní i nevlastní polovodič.

Vlastní polovodič

Vlastní polovodič neobsahuje žádné příměsi a proto $N_D = 0$, $N_A = 0$. Platí proto

$$\begin{aligned} p - n + N_D - N_A = 0 & \Rightarrow p = n \\ np = n^2 = p^2 = n_i^2 & \Rightarrow n = p = n_i \end{aligned} \quad (2-20)$$

Z podmínky nábojové neutrality jsme tedy dostali stejné výsledky, které jsme na základě našich předchozích úvah pro vlastní polovodič předpokládali.

Nevlastní polovodič

Předpokládejme nyní nedegenerovaný polovodič typu N s plně ionizovanými příměsemi. Reálný polovodič typu N obsahuje vždy určité množství akceptorových příměsí (takový polovodič je nazýván **kompensovaný polovodič**), ale platí pro něj $N_D \gg N_A$ nebo $N_D - N_A \approx N_D$. Z podmínky nábojové neutrality plyne

$$p - n + N_D = 0$$

(2-21)

a z podmínky tepelné rovnováhy (2-15):

$$p = n_i^2/n$$

(2-22)

Po dosazení vztahu

(2-22) do (2-21) dostaneme:

$$n_i^2/n - n + N_D = 0$$

$$n^2 - nN_D - n_i^2 = 0$$

(2-23)

což je kvadratická rovnice s neznámou **n**, jejíž řešení je

$$n = \frac{N_D}{2} + \left[\left(\frac{N_D}{2} \right)^2 + n_i^2 \right]^{1/2}$$

(2-24)

Odtud můžeme pro daný polovodič a teplotu spočítat koncentraci elektronů **n** a z (2-22) pak koncentraci děr **polovodiče**.

Pro většinu běžných výpočtů nám však postačí následující úvaha:

Při pokojové teplotě je pro křemík n_i asi 10^{10} cm^{-3} . Koncentrace dopantů bývá nejméně 10^{14} cm^{-3} , tedy $N_D \gg n_i$. Z (2-24) potom plyne $n \approx N_D$ a $p \approx n_i^2/N_D$. Analogickou úvahu můžeme provést i pro polovodič typu P. Shrneme-li tyto výsledky,

pak pro nedegenerovaný polovodič typu N s plně ionizovanými příměsemi a při splnění podmínek $N_D \gg N_A$ a $N_D \gg n_i$ platí:

$$n = N_D, \quad p = n_i^2/N_D$$

(2-25 a,b)

a pro nedegenerovaný polovodič typu P s plně ionizovanými příměsemi a při splnění podmínek $N_A \gg N_D$ a $N_A \gg n_i$

$$p = N_A, \quad n = n_i^2/N_A$$

(2-26 a,b)

Při vzrůstající teplotě se intrinzická koncentrace n_i zvětšuje viz (2-17) a Obr. 2-12) a při dostatečně vysoké teplotě může dokonce přesáhnout koncentraci příměsí N_A nebo N_D .

Jestliže bude teplota dále vzrůstat, $n_i \gg N_D$ a z rovnice (2-24) vyplyne, že $n \approx n_i$. Z (2-25b) potom dostaneme také $p \approx n_i$. Při dostatečně vysokých teplotách se každý polovodič stává vlastním polovodičem (viz také Obr. 2-6).