Aula # 2 – Materiais Semicondutores

Bartolomeu J. Ubisse & Hélder Marrenjo

Universidade Eduardo Mondlane Faculdade de Ciências Departamento de Física

2017

Conteúdos

- Objectivos e Métodos
- 2 Átomo e Níveis Energéticos
- Bandas Energéticas
- Semicondutores e outros Materiais
- Tarefas individuais
- 6 Bibliografia

Objectivos e Métodos

Objectivos

No final desta sessão, os estudantes devem:

- Explicar o processo de surgimento de bandas energéticas num cristal;
- ② Distinguir semicondutores dos outros materiais;
- Sexplicar o processo de dopagem e seu papel no fabrico de dispositivos electônicos.

Métodos

• Elaboração conjunta.

Átomo e Níveis Energéticos

- As substâncias que se encontram à nossa volta são todas resultantes de rearranjos atómicos.
- ★ Então,porque algumas substâncias (eg.metais) conduzem electricidade e outras (eg.madeira) não?.
 - A resposta para esta questão acenta-se no facto de algumas substâncias possuirem nas suas estruturas portadores de carga livres e outras não. No entanto, o entendimento de existência ou não destes portadores parte do conhecimento de como é que os electões e protões econtram-se organizados no seio das substâncias e/ou átomos.

Átomo e Níveis Energéticos

 As substâncias tem átomos como seus elementos básicos e, estes por sua vez, são compostos pos protões, neutrões e electrões.

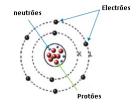


Figura 1: Composição do átomo

 Os àtomos isolados apresentam níveis de energias discretos associados a cada electrão e à sua respectiva órbita. Entre esses níveis energéticos não existem nenhum electrão.

Bandas Energéticas

- Quando vários átomos inicialmente isolados são por meios tecnológicos postos juntos, para formarem um cristal, os electrões de um átomo interagem com os dos outros átomos vizinhos.
- Nessa interacção, alguns electrões deixam de ser localizados nos seus átomos iniciais e passam a pertencer ao cristal no seu todo e, como consequência, ocorre um alargamento dos seus níveis energéticos dando origem a bandas energéticas.
- O alargamento começa com os níveis mais externos visto que estes são os mais perturbados pelos electrões dos átomos vizinhos e procede para os níveis internos á medida que se vai diminuindo¹ o espaçamento interatômico.

¹A diminuição ocorre até se atinguir o espaçamento de equilíbrio

Bandas Energéticas

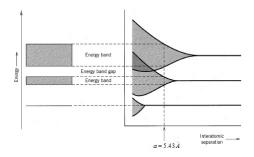


Figura 2: Alargamento do nível energético

• No que diz respeito à estrutura interna da banda energética, esta consiste de "N" níveis energéticos. Porém, a distância média entre dois níveis consecutivos é muito pequena ($\sim 10^{-23} eV$) pelo que, esta quantização é desprezível e por via disso, a banda energética é tratada como contínua.

Bandas de Valência e de Condução

 Os átomos que formam os cristais contém vários níveis e, visto que cada um deles sofre um alargamento que vai resultando em uma banda, sucede que a quantidade destas bandas também é muita. Entretanto, somente duas bandas são fundamentais para análise de cristais quanto à possibilidade de conduzir electricidade.

Tais bandas são:

- Banda de valência;
- Banda de condução.
 - Banda de valência resulta de alargamento dos níveis de electrões de valência.
 - Banda de condução resulta de alargamento do primeiro estado excitado.

Semicondutores e outros Materiais

Em alguns materiais, as bandas de valência (BV) e de condução (BC) encontram-se separadas por uma faixa sem nenhum estado energético aceitável que se designa de banda de energia proibida (Eg) como é o caso dos semicondutores e isoladores conforme a fig.

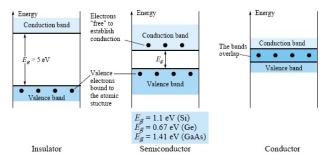


Figura 3: Bandas de valência e de condução de materiais (T=300k)

Semicondutores e outros Materiais

Material	Características
Condutores	 Banda de condução parcialmente ocupada (eg. Cu) ou existência de bandas sobrepostas (eg. Zn, Pb); Baixa resistividade que aumenta com aumento da temperatura; -Eg ≤ 0eV
Isoladores	- Banda de valência totalmente ocupada e banda de condução totalmente vazia - Electrões de valência fortemente ligados aos átomos vizinhos - $Eg>5eV$
Semicondutores	- $0.6 \leqslant Eg < 5eV$ -possuem uma geração térmica a 300K

Classificação de Semicondutores

Tabela 1: Materiais Semicondutores.

Classificação geral	Exemplos específicos
Elementar	Si e Ge
Compostos (III-IV)	AIP, AIAs, GaN, GaP, GaAs
	GaSb, InP,InAs, InSb, SiC
Composto (II-IV)	ZnO, ZnS, ZnSe, ZnTe
	CdSe, CdTe,HgS, CdS
Ligas	$AI_xGa_{1-x}As$, $GaAs_{1-x}P_x$
	$Ga_xIn_{1-x}As_{1-y}P_y$, $Hg_{1-x}Cd_xTe$

Semicondutores intrínseco e extrínsecos

Semicondutor Intrínseco

- Aquele que por meios tecnológicos foi devidamente refinado de tal forma que apresente uma quantidade de impurezas e/ou defeitos desprezíveis.
- Ele possui uma baixa concentração de portadores livres a temperatura ambiente (T=300K). Por exemplo, a essa temperatura, o silício apresenta uma concentração intrínseca de $1.5 \times 10^{10} cm^{-3}$, quantidade relativamente inferior para que possa conduzir uma electricidade considerável, pois, para tal, $n(Si)_{300k} = 5.0 \times 10^{23} cm^{-3}$
- $n = p = n_i$, visto que cada electrão livre deixa uma lacuna na BV

Semicondutores intrínseco e extrínsecos

Semicondutores extrínsecos

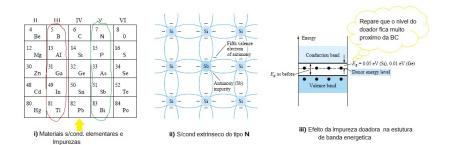
- É aquele s/cond. que ja foi submentido ao processo de dopagem² com vista a se melhorar de uma forma controlada a sua condutibilidade.
- A escolha da impureza depende do tipo de portadores de carga que se pretende que seja maioritário e/ou minoritário. Por exemplo, pode-se desejar que os maioritários sejam as lacunas e os electrões como minoritários assim como o contrário.
- Assim, dependendo do tipo da impureza, o s/cond.
 extrínseco pode ser do tipo P ou do tipo n

²processo de introdução de impurezas numa rede cristalina inicialmente intrínseca

Semicondutores intrínseco e extrínsecos

S/cond. Extrínseco do tipo N

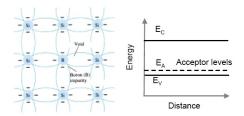
É aquele cujos portadores maioritários são electrões



Semicondutores intrínseco e extrínsecos

S/cond. Extrínseco do tipo P

É aquele cujos portadores maioritários são lacunas



Nota: Um cristal s/cond. por mais que seja do tipo N ou P, é electricamente neutro. Isto resulta pelo facto de as cargas fixas referentes aos átomos das impurezas neutralizarem as cargas maioritárias.

Tarefas individuais

Resolva as questões referentes a aula # 2 e entrega dois (2) dias antes da aula seguinte (faz parte das avaliações !).

Bibliografia

- Robert Boylestad & Louis Nashelsky. Electronic Devices and Circuit Theory. Seventh Edition.
- R.F. Pierret, G.W. Neudeck. Modular Series on Solid State Devices, Advanced Semicondcutor Fundamentals. 2nd Edition.
- Sedra A. S & Smith K.C (2000) Microelectrônica. 4^a Edição. São Paulo, Brasil.
- Simon M. Sze (2001). Semiconductor Devices, Physics and Technology. John Wiley & Sons, 2nd Edition.