

2018-2019 Ikasturtea

Irakaslea: Jose Manuel Gonzalez

Teknologia Elektronikoko Saila

5128 – Bilboko Ingeniaritza Eskola (II Eraikina)

josemanuel.gonzalezp@ehu.eus

GAIAREN GAI-ZERRENDA

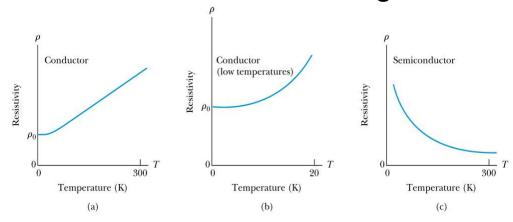
- 1. Eroankortasuna eta erresistibitatea
- 2. Efektu fotoelektrikoa
- 3. Bohr-en eredu atomikoa
- 4. Energia bandak
- 5. Material motak
- 6. Erdieroaleak
- 7. PN juntura

1. EROANKORTASUNA ETA ERRESISTIBITATEA

- Eroankortasuna: material batek bere baitatik korronte elektrikoa pasatzeko duen gaitasuna eta gaitasun horren neurria.
- o Erresistibitatea: material baten erresistentzia elektriko espezifikoa da. Eroankortasunaren alderantzizkoa.

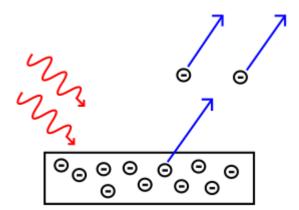
$$\sigma_{ ext{isolatzaile}} << \sigma_{ ext{erdieroale}} << \sigma_{ ext{metal}} \
ho_{ ext{isolatzaile}} >>
ho_{ ext{erdieroale}} >>
ho_{ ext{metal}}$$

Propietate hauek aldatu ditzakegu



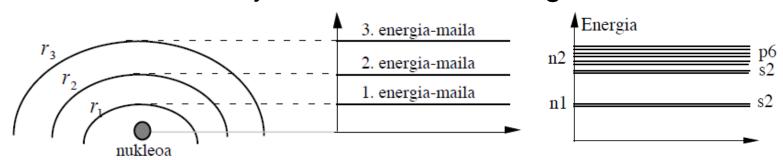
2. EFEKTU FOTOELEKTRIKOA

- Definizioa: erradiazio elektromagnetikoz (X izpiak, argi ikusgaia...) erasotua izan ondoren, materiatik elektroiak erauztearen fenomeno elektronikokuantikoa da
 - Maiztasunarekiko proportzionala
 - Igorritako elektroien kopurua argiaren intentsitatearekiko proportzionala
 - Fotoiak transmititzen dira → beraien energia uhin maiztasunarekiko proportzionala



3. BOHR-EN EREDU ATOMIKOA

- Atomoan bi atal nagusi:
 - Nukleoa: protoiak eta neutroiak daude, hau da, karga positiboa eta masa.
 - Karga negatiboa: nukleoaren inguruan orbita eliptikoetan biratzen ari diren elektroien multzoa.
- Indarren arteko oreka
- Elektroiek orbita jakin batean → Energia-maila

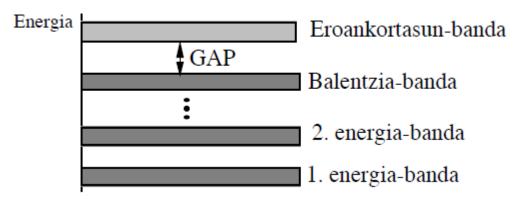


- Orbita txikiago batetik handiago batera → Energia potentziala irabazi
- Nukleotik gertuko geruzak oso egonkorrak
 - Azken geruza → Balentzia geruza

4. ENERGIA BANDAK

Elektroi bakoitzak

- Bere atomoaren aldarapen/erakarpen-indarrak
- Ondoko atomo guztienak
- Ez daude bi elektroi indar berdinen eragina nozitzen dutenak



- Energiaren balio guztiak ez dira posible → Banda debekatuak
 - o GAP, eV-tan neurtzen da

5. MATERIAL MOTAK

o Eroaleak

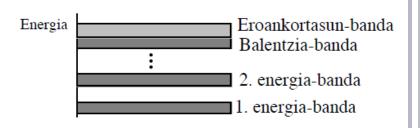
- Azken banda ez dago beteta
- Banda debekaturik ez

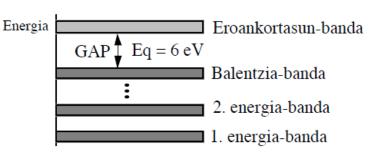
o Isolatzaileak

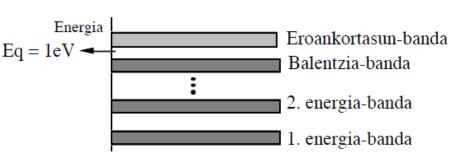
- Balentzia banda guztiz beteta
- Banda debekatua oso zabala
- Eroankortasuna mesprezagarria

o Erdieroaleak

- "4. taldeko elementuak"
- Banda debekatu "txikia"
- Tenperatura baxuetan isolatzaileak
- Tenperatura altuetan eroaleak

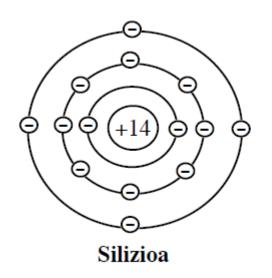


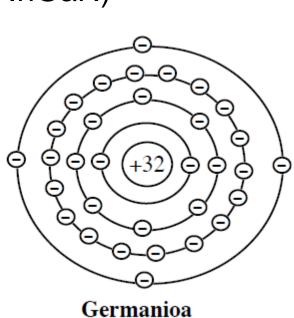




6. ERDIEROALEAK

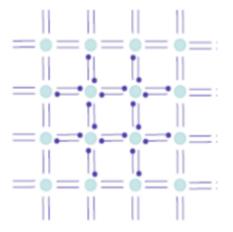
- IV. taldeko elementuak (Si, Ge)
- Konposatuak
 - III-V taldekoak (GaAs, InP)
 - II-VI taldekoak (CdTe)
- Aleazioak (AlGaAs, AlGaInP, InGaN)

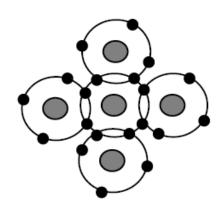




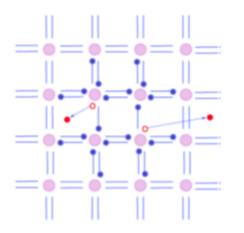
6. ERDIEROALEAK

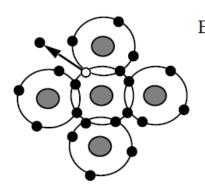
Egitura kristalinoa eta lotura kobalentea

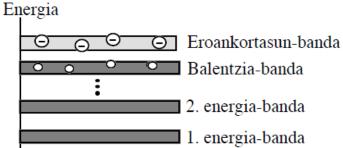




Tenperatura 0K ez bada







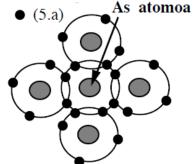
6. ERDIEROALEAK

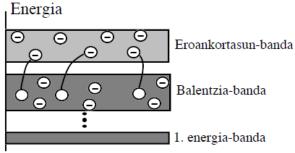
o Erdieroale intrintsekoak

Purua, gehituriko ez-purutasunik ez

o Erdieroale estrintsekoak

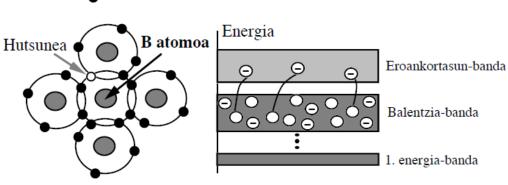
- N motakoak
 - o Balentzia orbitan 5e⁻
 - V. taldekoak
 - Eramaileak elektroiak



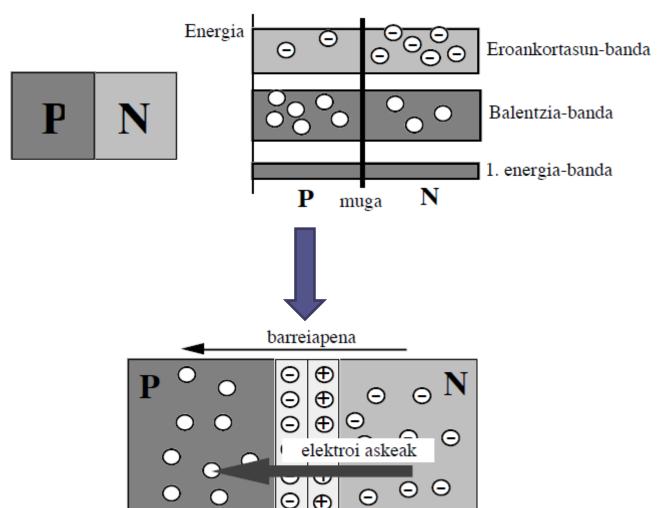




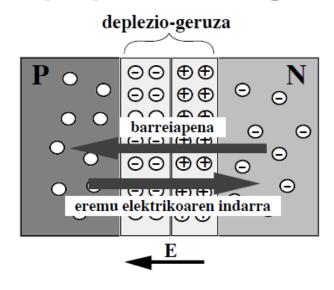
- o Balentzia orbitan 3e-
- III. taldekoak
- Eramaileak zuloak

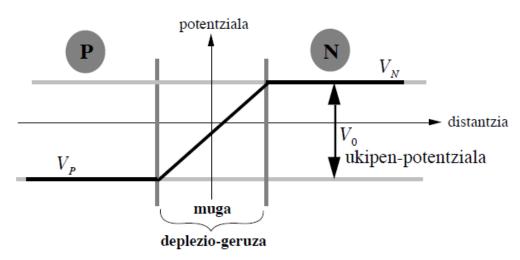


o Orekan – Kanpo polarizazio gabe

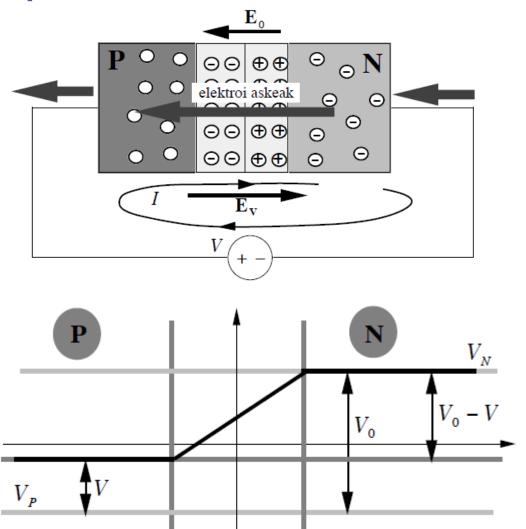


o Orekan – Kanpo polarizazio gabe





o Zuzeneko polarizazioan



o Alderantzizko polarizazioan

