

Poluprovodnici

Vrsta: Seminarski | Broj strana: 9

POLUPROVODNICI

(Svojstva poluprovodnika i njihova primjena u industriji)

UVOD

Na pocetku razvoja poluprovodnicke tehnologije osnovni materijal koji se koristio bio je germanij (1948. - 1960. godine). Međutim, najintenzivniji razvoj poluprovodnicke tehnologije, posebno mikroelektronika, je dozivjela otkricem planarnog postupka kod kojeg je temeljni materijal silicij. Od 1979. godine mnogo pažnje posvećeno je galijum-arsenidu, koji je još u vijeku jako perspektivan poluprovodnik.

-PODJELA POLUPROVODNICKIH MATERIJALA

Poluprovodnici su već nekoliko decenija veoma popularni materijal i nalaze se u gotovo svakom uređaju koji koristimo. Cine ih elementi 4 grupe periodnog sistema. Podjela na provodnike, poluprovodnike i izolatore nije toliko ostra kako se obično prestavlja. Standardni primjer za ovo je dijamant koji je nizim temperaturama izolator, a na visim poluprovodnik.

Razmotrimo prvo takozvane ciste poluprovodnike (riječ je o materijalima koji posjeduju atome samo jednog hemijskog elementa; u prirodi se ne mogu naći potpuno cisti kristali, već približno cisti). Zagrevanjem poluprovodnika, elektroni iz valentne zone dobijaju dovoljno energije da prekoce zabranjenu zonu i počnu da populisu provodnu zonu u vecem obimu. To znači da se stiču uslovi za vecim brojem elektrona u provodnoj zoni, ali i povecanje broja slobodnih nivoa u valentnoj zoni. Dakle, dve zone u ovom slučaju doprinose provodljivosti.

Poluprovodnicki materijali imaju električnu otpornost između EMBED Equation.DSMT4 (m) i EMBED Equation.3 (m). Posjeduju negativni temperaturni koeficijent otpora. Nosioci električne struje kod poluprovodnika su elektroni i supljine.

Poluprovodnicki materijali mogu se podijeliti na:

prirodne elemente,
prirodne hemijske spojeve (i legure),
umjetno nacinjene spojeve (keramika).

U drugu grupu poluvodnickih materijala spadaju:
oksidi (bakarni oksidi Cu₂O, Fe₃O₄),
sulfidi (PbS, CdS, ZnS),
selenidi (InSe),
teluridi,
karbidi (SiC),
fosfidi,
neke legure metala.

Keramicki poluprovodnici prave se, najčešće, od karbida silicija, karbida bora i ugljika, pomiješanih s keramičkom izolacionom masom.

Karakteristike elemenata i sklopova izradjenih od poluprovodnih materijala su:

- dug vijek trajanja, - mala zapremina,
- mala tezina, - relativno jednostavna izrada,
- velika mehanička čvrstota, - ekonomična izrada.

Kako velik broj poluprovodnika spada u treću grupu, odnosno umjetno stvorene spojeve, razradjeno je više načina kojima se dobiva monokristal, odnosno postupaka rasta monokristala (postupak lebdeće zone, Bridgemanov postupak, itd.).

Monokristali poluprovodnika su najčešći oblik u kojem se poluprovodnicki materijali koriste. Rastom se

dobivaju monokristali u obliku stapa, iz kojih se rezanjem dolazi do wafera (tankih pločica).

PRINCIP VODJENJA STRUJE U POLUPROVODNICIMA, I TIPOVI POLUPROVODNIKA

Atomi poluprovodnickih materijala spajaju se kovalentnim vezama, tvoreći parove elektrona zajednickih za oba atoma. Takve veze su cvrste. Pri temperaturi apsolutne nule nema slobodnih elektrona. Pri povećanju temperature neke se veze kidaju i postoji određeni broj slobodnih elektrona.

----- OSTATAK TEKSTA NIJE PRIKAZAN. CEO RAD MOŽETE PREUZETI NA SAJTU. -----

www.maturskiradovi.net

MOŽETE NAS KONTAKTIRATI NA E-MAIL: maturskiradovi.net@gmail.com