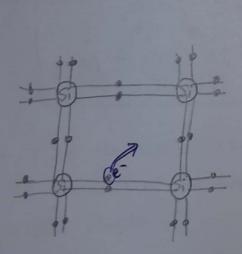


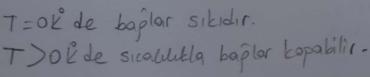
## \* Saf (Asal, Ozden) geriletkerter:

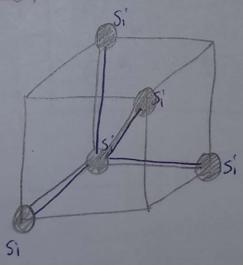
Silisyum, germanyum ve karbon gibi eleventler Saf yeriletberlerdir. Bonler mutlak sıcalelıkta (T=OK) yelitkandırlar. Bu sıcalelleta bopların kırılması için yeterli ererji oluadipından serbest e-bulunmaz. Ancak disoridon bir etbi ile yetirli ererjiye ulogon e-lar sebeleden kopup iletlerlik bandıng çıkar ve yerinde boşlule birakırlar.

Bunlarin en dig kabuklarında 4 deperlik e-nu vardır. Kabupun doynası için 4 e-na daha ihtiyaçları vardır.

Örneli: Sitisyum periyoduk cettelin IV. Grobundo, yeralır. Kovelent (ortak hullanım) bağ yapar.

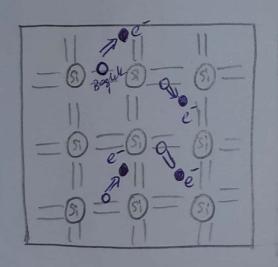




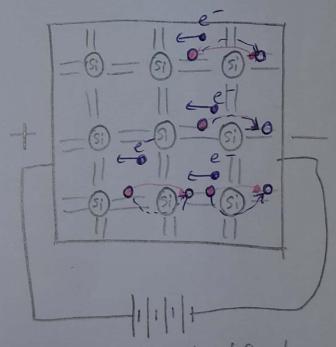


Sorf yoriletterlede sicaliligin artuasi ile valans bajo (2) kopar. Saf yariletterdeki yasak boint perislipi, ana atomlar arası bajların kopma enerjisine eşittir. Valans bajın kopması nedeniyle eşit sayılı serbest e-lar ve delikler aluşur. Sicalilik arttikça kırılmış valans bajo soyısı artar. Bo nedenle serbest e-ve delik konsantrasyamı da artar.

yasak energiye sahip e lar valans banton koparak yasak energi arelipini gererek iletim bandua yerlesirler. Ve valans banta bir boşluk "desik" (hole) birakirlar. Bu boşluk (e;nu eksik olan yer) pozitif bir yük pibi ponülür. Bir deperlik elektronumın, bu boşlupu doldurarak arkasında yeri bir boşluk aluşturması ile deşik yeri boşluk bir tasıyıcı yük gibi davranır.



· + ) L' de sicabligharthessi ile serbest et ve boshle cifleri dusto.



Sersbest e lar hørelæt eder. Sersbest e lar hørelæt eder. Yne boslupu doldvon e-ler nedenyle bir för boslule (desik) hærelæti gergeldesir.



Saf (intrinsic, katkısız) bir yarıiletken iqin

Serbest electronlarla boslukların sayısı aynıdır.

n: Serbest elektron Sayisi

p: 11 bosluktorin u

Mi: u elektron yada boşluk konsontrosyonu (Saf norniletkende)

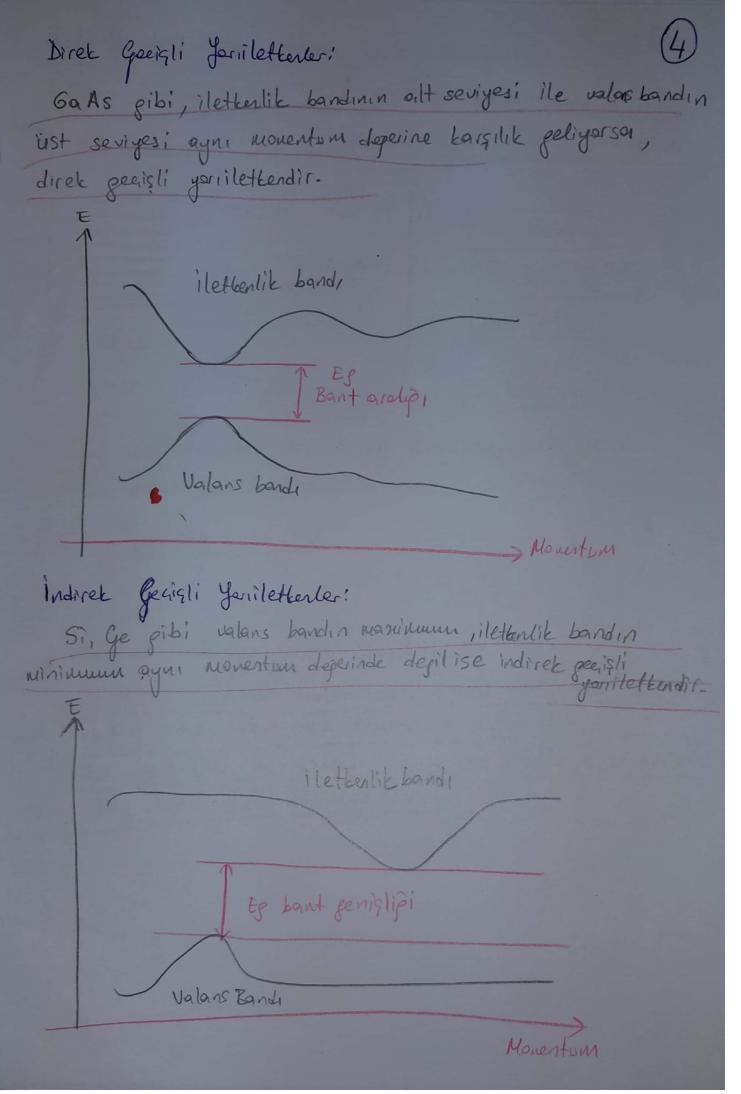
n'=n=p

Belirli bir T Scakliginda; Kathısız bir yarıiletkende, Mi

ni = BTe /kT

ile verilis. B: molsemeye bogh bir sobit (5,4.10 for silicon)

olup £ 60ndgap energisiatir.



Souf Yoriletkenlede Fermi Enorji Sevigesii Fermi Enerji seviyesi OK mutlak skaklipinda, valons bandin sahip olabilecepi en yiksele enerji olarak tanımlanır. yrii letterlede Saf yoriletkenlerde ise Fermi Enerji seviyesi yasak bondin ortasinda kabul edilir. Ef= Eg = Ec-Ev Direk ve indirek perisli Yarisletterler: Yasak bant araligini valans bondin listis va iletterlik bandinin alt sevigesi arasındaki ferk olarak tanımlamıştık. Tabili geraelte bu bantler bizin sekillerde aizdipiniz Pibi bir dopre seklinde dépildir.

\* n-tipi yorriletkenler;

5 valans elektronlu atomların (donor, verici), yorilletken kristal sebelesine katilnasi ile n-tipi gariiletkenler elde edilir-

\*Bu ortonlar : antimon (Sb), arsenik (As), festor (P) ub..... pibi elabilit.

Fosform 5. e num kovalent baj kurma imkanı yoktur.

Bu e , P'ye zayıf bağlıdır. Sıcaklık arttığında enerji

kazanan 5e kolaylıkla P'nin etkisinden gyrılarek

Kristalde serbest harelet edebilir.

N-tip bir yarriletkande Gogunluk tasuyıcılar elektronlardır. Sayet, Kristal yapıya katkılanan donor atomlarının Sayısı No ise, denge durumunda Serbest elecktronlarin sayisi (no) yaklasik olarak tottilanan 5 valans elektronlu atomlarin sayusina esit dacoktr. Yani;

Pro= No

olocokter.

Isil denge durumunder elektron ve bosluk konsontrasyonlari çarpımı. Sabit olmalıdır. Yanı;

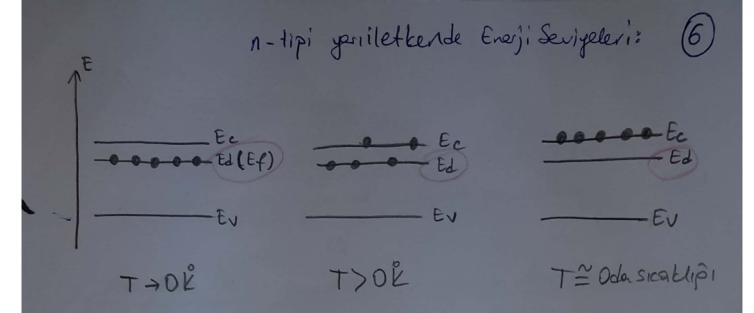
Propro = ni 2 > Lottusia yoursettende elektron konsontrosyone N-tip youisettende elektron konsontrosyone

n-tip yonilettende bosluk konsontrasyonu

N-tip bir yonilettende boşluklar "ozınlık tosuyıcılardır." Ve 1sil denge durumundu « n-tip bir yonilettende dzınlık tosuyıcı konsantrasyonu, Pnot

 $P_{no} = \frac{{p_i}^2}{N_D}$  dir.

Ni Sicokligin bir fonksiyonu olduğu için azınlık toşuju konsontrosyonudu Sicokliğin bir fonksiyonu olocoktir. Diğer yandırın Goğunluk toşuju konsontrasyonu sicokliktan bağımsızdır.



n-tipi yariiletkenkide Fermi seviyesi iletkerlik bandına yaklaşır. Örnebteki Fosfer adamının 5. e larının bulunduğu seviyedir. Ed ile gosterilir. (Donor-sd)
Bont dippramından da anlaşılacapi vizere hüqük bir enerjiile, Ed seviyesinde bulunan e lar tolaylıkla iletkerlik bandına peqip hareket edebilirler.

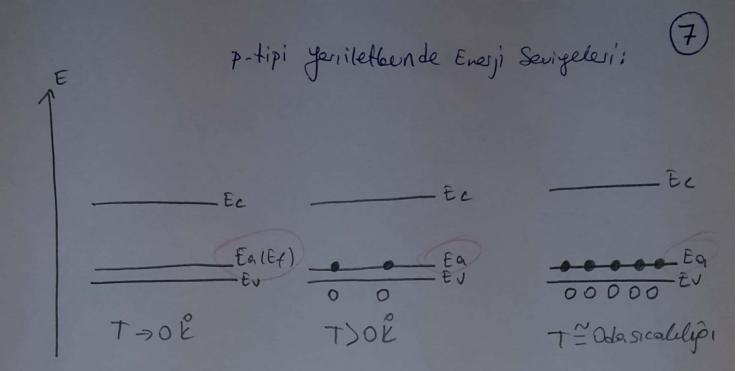
## \* p-tipi yanilettentri

3 valans elektronlu atomların (akseptor, alıcı) yorilletken kristal sebekesine katılması ile ptipi yorilletken elde edilir, \*Bo otomlar: Bor (B), Almınyum (Al) ub....gibi olabilir. #Bo otomlar: Bor (B), Almınyum (Al) ub.....gibi olabilir. P-tip yarriletten 14in;

Eger Lotklonan 3 volons elektronlu otomların sayısı Ma ise; Lenge Lurumundu Goğunluk durumdaki boşluklorın sayısı (Ppo)

olocoktir. N-tip yonitetken isin yapılan tartışmayın benzer

olarak  $n_{po} \simeq \frac{n_i^2}{V_0} \quad olocokhr.$ 



Jaklasir. Ea île gosterilir. (Alseptor -a), orneldeki B atombum boşluğunun bulunduğu seviyedir.

Yine bont diapramindan da anlagilocopi útere, tincile bir. enerji ile diper beplerdati e-low bio bostuk sevigerine otlagabirlar ve arkalarında yeni boştuklar birakirlar. etlayabirlar ve arkalarında yeni boştuklar birakirlar. Hem iletim bandına çıkan e-lar kolaykıkla hareket edebilirler. Hemde arkalarındaki biraktıkları bostulular edebilirler. Hemde arkalarındaki biraktıkları bostulular edebilirler. Hemde arkalarındaki biraktıkları bostulular.

"desitler" nedeniyle liğik hareketi gerçeklezebilir.