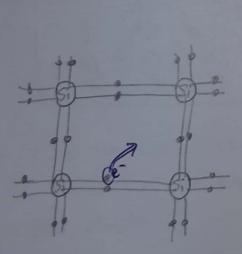


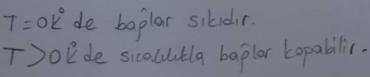
## \* Saf (Asal, Ozden) yeriletkerler:

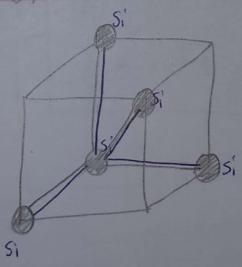
Silisyum, germanyum ve karbon pibi eleventler Saf yoriletberlerdir. Bonler muttak Sicalelikta (T=OK) yolutkandırlar. Bu sicalelileta bopların kirilması için yeterli ererji oluadipindan serbest e-bulunmaz. Ancak disoridan bir etbi ile yetirli ererjiye ylogon e-lar sebeleden kopup iletlerlik bandıng çıkor ve yerinde boşlumle birakırlar.

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

Grah: Sitisyum perigoduk cettelin IV. Grabanda yeralır. Kovelent (ortak hullanım) bağ yapar.

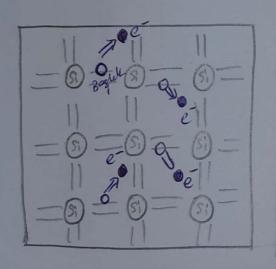




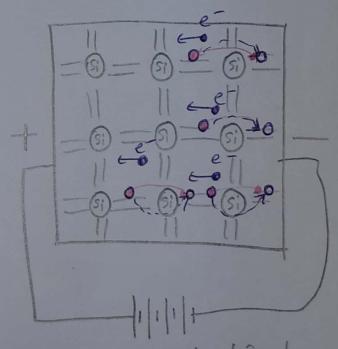


Sof yorilettenlerde sicaliligin artmasi ile valans bojo (2) kopar. Sof yarilettendeki yasak boint genişliği, ana atomlar arası bajların kopma enerjisine eşittir. Valans bajın kopması nedeniyle eşit sayılı serbest e-lar ve delibler aluşur. Sicalilik arttikça kırılmış valans bajo soyısı artar. Bo nedenle serbest e-ve delik konsantrasyamı da artar.

yasale energiye sahip et lar valans banton koparak yasale energi arelipini gererele iletim bandina yerleşirler. Ve valans banta bir boşluk "desik" (hole) birakirlar. Bu boşluk (e;nu eksik olan yer) pozitif bir yük pibi pönülür. Bir deperlik eleldronumın, bu boşlupu doldurarak arkasında yeri bir boşluk oluşturması ile deşik yeri boşluk bir tasıyıcı yük gibi davranır.



· + ) L' de sicabliginartursi ile serbest e ve boshle cifleri dusto



Sersbest e lar hørelet eder. Sersbest e lar hørelet eder. Yne boslupu doldvon e-ler nedentyle bir för bosluk (desik) hæreleti gergeklesir. 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 yorniletkende)

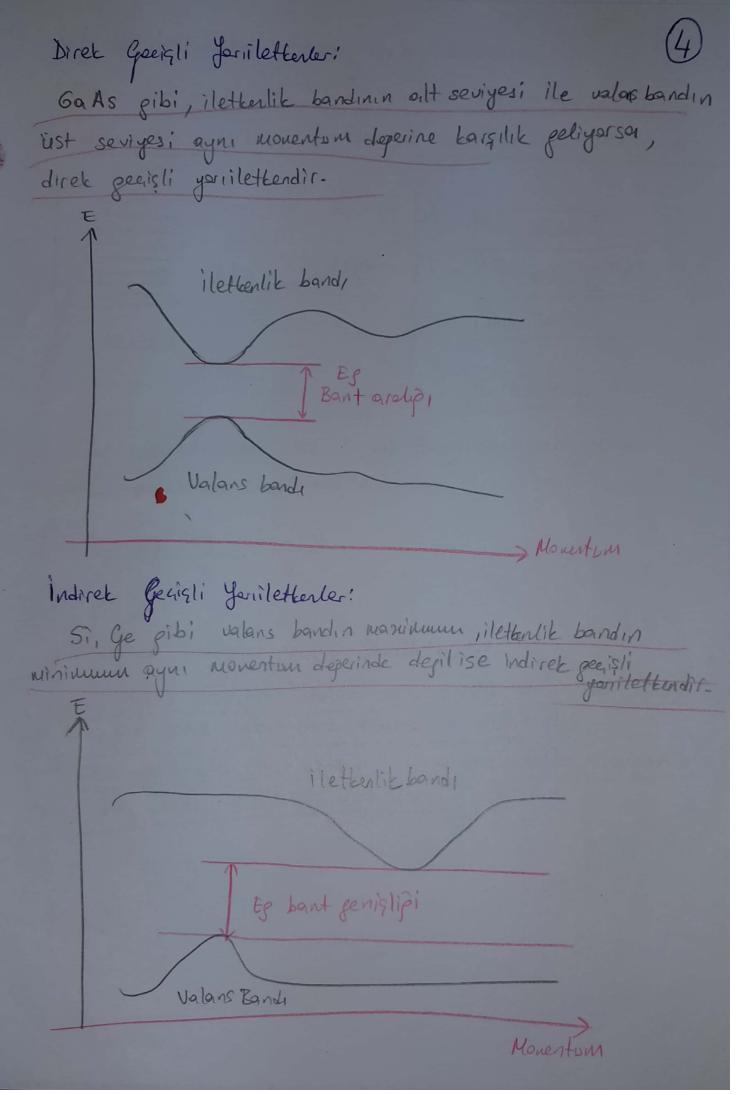
n'=n=p

Belirli bir T Scokliginda; kathısız bir yarıiletkende, Mi

ni = BT e Eg/kT

ile verilir. B: molsemeye bogli bir sobit (5,4.10 for silicon)

olup £ 60ndgap energisiatir.



Saf 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 geraelta bu bantler bizin sebillerde 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 elabilir.

Fosform 5. e num kovalent baj kurma imkanı yoktur.

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

kazanan 5e koloylikka Pinin etkisinden gyrilarek

Kristalde serbest harelet edebilir.

N-tip bir yaniletkende Gogunluk tasyıcılar elektronlardır. Sayet, Kristol yapıya katkılanan donor atomlarının Sayısı No ise, denge durumunda Serbest elecktronlarin sayisi (Mno) yaklasik olarak tottilanan 5 valans elektronlu atombana sayuna esit dacakta Yani;

Pro= No

olocokter.

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

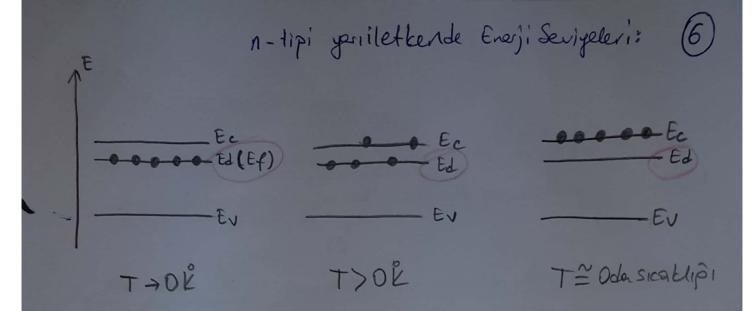
Propro = Ni 2 > Lottusiz yoursetkende elektron Konsontrosyones N-tip youisettende elektron komantrosyones

n-tip yoursettende bostuk konsontrasyonu

N-tip bir yonilettende boşluklar "ozınlık tosuyıcılardır" Ve Isil denge durumundu » n-tip bir yonilettende dzınlık tosuyıcı konsantrasyonu, Pnot

Pro = Pro dis.

Mi Sicokliğin bir fonksiyonu olduğu için azınlık tosuju konsontrosyonudu Sicokliğin bir fonksiyonu olocoktir. Diğer yandırın Goğunluk tosuju konsontrosyonu sicokliktan bağımsızdır.



n-tipi yariiletkenkerde Fermi seviyesi iletkerlik bandına yaklaşır. Ornebteki Fosfer adamunum 5. e larının bulunduğu seviyedir. Ed ile gosterilir. (Donor-sd)
Bont dippramından da anlaşılacaja vizere hüçük bir energiile, Ed seviyesinde bulunan e lar tolaylıkla iletkerlik bandına peqip haretet edebilirler.

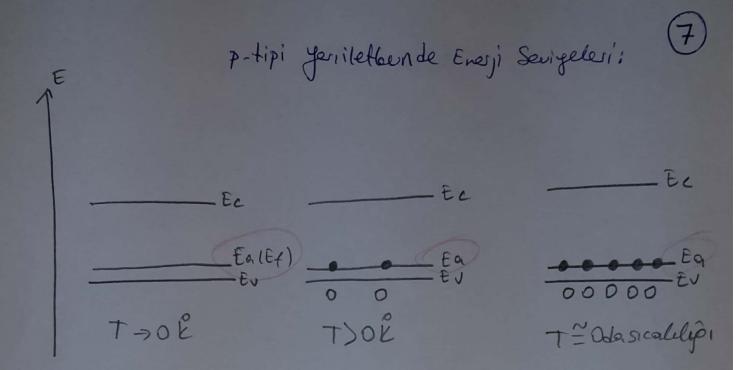
## \* p-tipi yarıîletkenleri

3 valans elektronlu atomların (akseptor, alıcı) yariletken kristal sebebesine katılması ile ptipi yarıiletken elde edilir, \*Bo otomlar: Bor (B), Almınyum (Al) vb.....gibi olabilir. \$\frac{1}{3} \to \frac{1}{3} \to \frac P-tip yarriletten 14in;

Eger Lotkilonan 3 volons elektronlu otomların Sayısı Ma Ise; Lenge durumunda Goğunluk durumdaki boşlukların Sayısı (Ppo)

olocoktir. N-tip yoniketken igin yapılan tartış mayın benzer olarak

 $n_{po} \simeq \frac{n_i^2}{N_A}$  olocokter.



Fermi seviyesi, p-tipi yarilletenlede valans bandına yaklaşır. Ea ile gösterilir. (Alseptör -> a), ionneedeli B atomunun boşluğunun bulunduğu seviyedir. B atomunun boşluğunun bulunduğu seviyedir.

Yine bont diapramindan da anlagilocopi útere, kincik bir. enerji ile diper beplerdaki e-loir bis boşluk seviyesine atlayabirler ve arkalarında yeni boşlukler birabirleir. atlayabirler ve arkalarında yeni boşlukler birabirleir. Hem iletim bandına çıkan e-lar boloylıkla hareket edebilirler. Hemde arkalarındaki birablıkları boşluklar edebilirler. Hemde arkalarındaki birablıkları boşluklar "desikler" nederiyle İgük hareketi gerceklezebilir.