

KATİHAL FİZİĞİ 2-FİZ 410

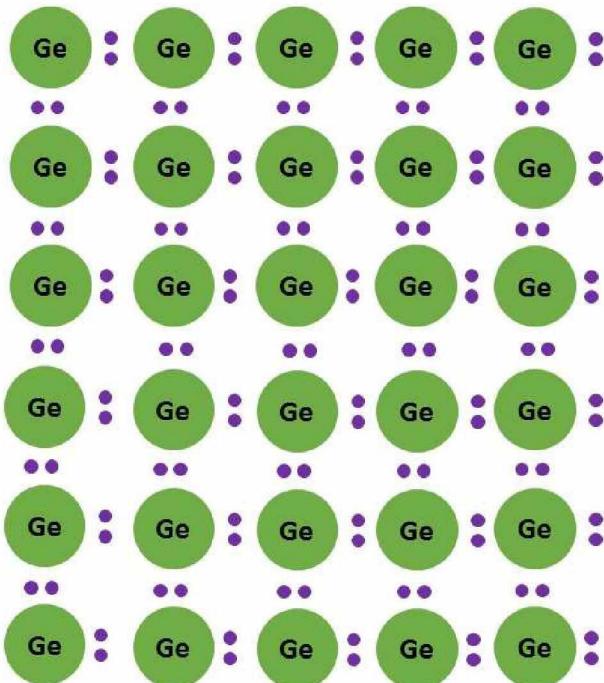
Ankara Üniversitesi, Fen Fakültesi
Fizik Bölümü

YARIİLETKENLER- devam
7. hafta

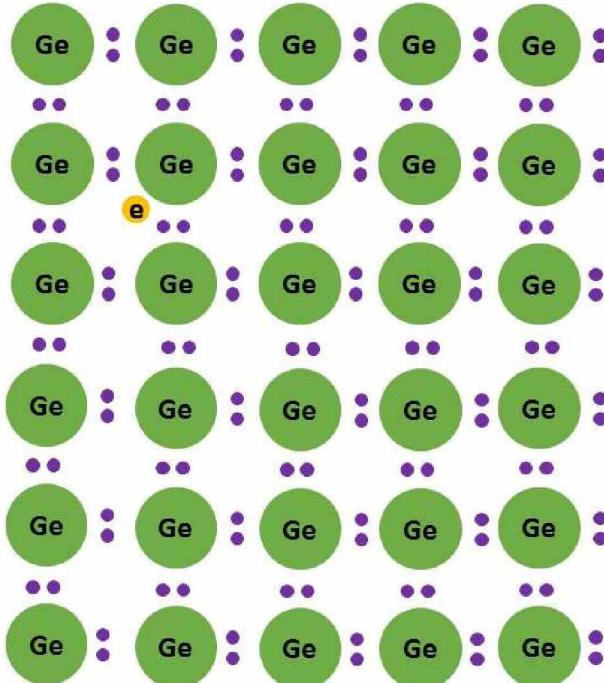
Saf (asal) yarıiletkenler

- Saf (içinde başka madde bulunmayan)(asal) bir yarıiletkenin taşıyıcılarının (elektronlar ve boşluklar) büyük bölümü yarıiletkenin kendi atomları olduğu durumdur.
- Bu tür yarıiletkenler genellikle elmas yapıda kristalleşir.
- Si(silisyum), Ge(germanyum) en yaygın olarak kullanılan yarıiletkenlerdir.

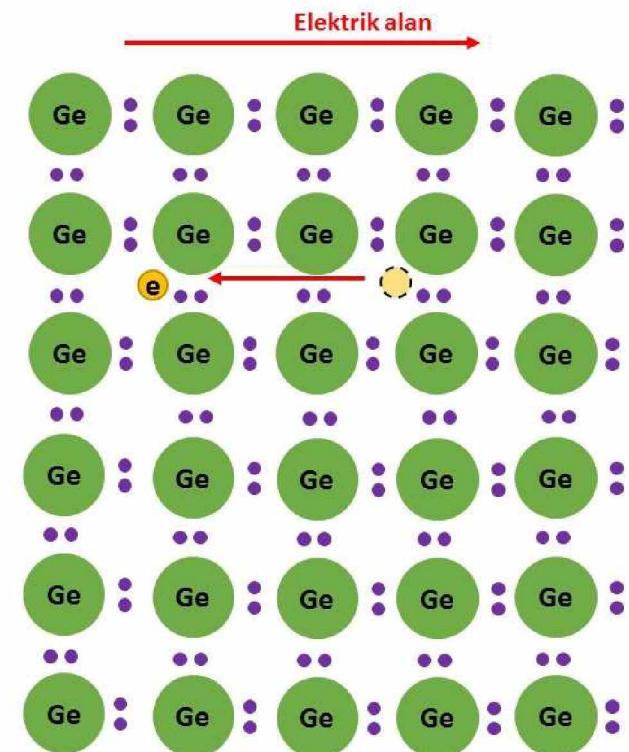
Saf (asal) yarıiletkenler



(a)



(b)



(c)

Katkılı yarıiletkenler

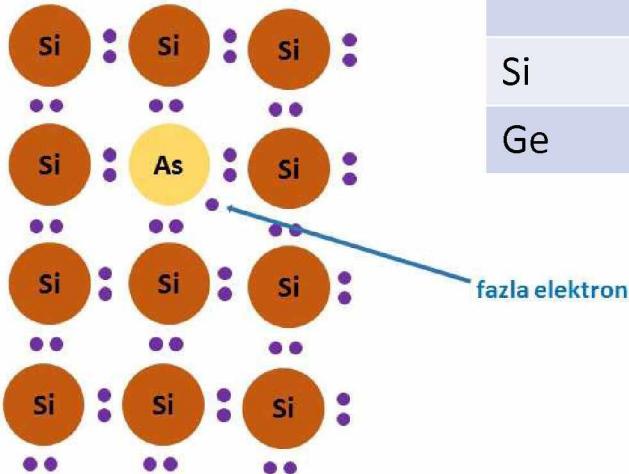
- Bir yarıiletkene kasıtlı olarak safsızlık eklenmesiyle elde edilen yarıiletkenlere katkılı yarıiletkenler denir. Katkılı yarı iletkenler ikiye ayrılır.
 - n tipi yarıiletken (verici durumlar)
 - p tipi yarıiletken (alıcı durumlar)

n tipi yarıiletken (verici durumlar)

- 5A grubu atomları ile 4A grubu atomları arasında 1 elektron farkı vardır. 5. grup atomları (arsenik-As) silisyum ile kovalent bağ yapar (4e kullanırlar). 5. grup atomunun bağ yapmamış 1 elektronunu kristale verir. (verici durum-donör). Bu şekilde kristalin negatif taşıyıcı yoğunluğu artmış olur. Bu tür yarıiletkenlere n-tipi katkılı yarıiletken denir.

PERİYODİK TABLO																	
1A																	8A
1 H	2 A																He
2 Li	Be																C N O F Ne
3 Na	Mg	3B	4B	5B	6B	7B	8B	8B	8B	1B	2B						S Cl Ar
4 K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se Br Kr		
5 Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te I Xe		
6 Cs	Ba	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po At	Rn		
7 Fr	Ra	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og	
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu			
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr			
ALKALİ METALLER			TOFRAX ALKALİ METALLER			DİĞER METALLER			GEÇİŞ METALLERİ			ARA GEÇİŞ METALLERİ			YARI METALLER		
SOYGAZLAR			LANTANİT			AKTİNİT											

n tipi yarıiletken (verici durumlar)



5 değerlikli safsızlıkların Ed iyonlaşma enerjileri (meV)

	P	As	Sb
Si	45,0	49,0	39,0
Ge	12,0	12,7	9,6

(Tablo Kaynak [1]' den alınmıştır.)

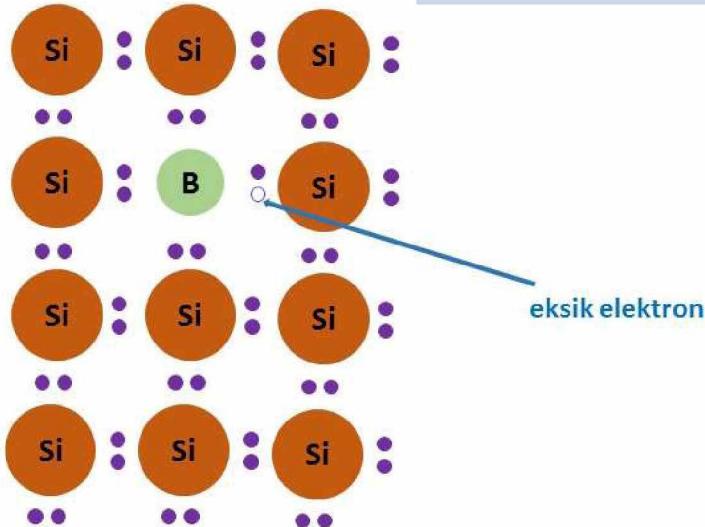
p tipi yarıiletken (alıcı durumlar)

- 3A grubu atomları ile 4A grubu atomları arasında 1 elektron farkı vardır. 3. grubu atomları (bor-B) silisyum ile kovalent bağ yapmak için (4e kullanırlar) kristalden 1 elektron alır. (alıcı durum - akseptör). Bu şekilde kristalin pozitif taşıyıcı yoğunluğu artmış olur. Bu tür yarıiletkenlere p-tipi katkılı yarıiletken denir.

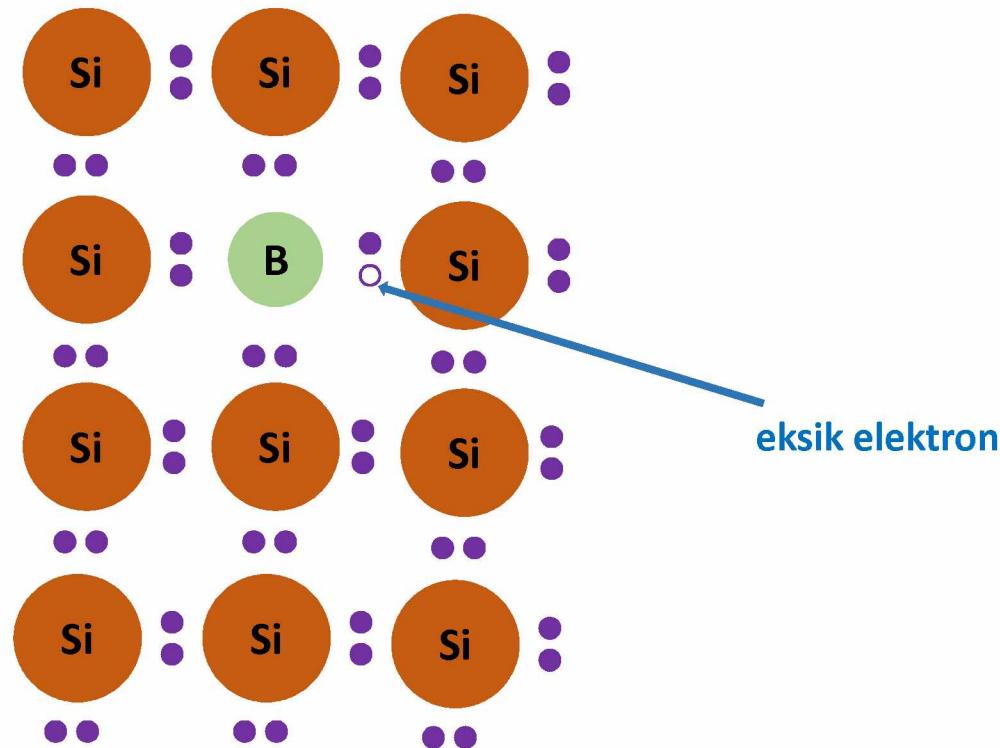
PERİYODİK TABLO																	
1A																	8A
1 H	2 A																He
2 Li	Be																N
3 Na	Mg	3B	4B	5B	6B	7B	8B	8B	8B	1B	2B					6A	7A
4 K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge			P	F
5 Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn			Ne	Ar
6 Cs	Ba	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb				Sb	Br
7 Fr	Ra	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl				Bi	Po
																Mc	Lv
																Ts	Og
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu			
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr			
ALKALİ METALLER			TOFRAX ALKALİ METALLER			DİĞER METALLER			GEÇİŞ METALLERİ			ARA GEÇİŞ METALLERİ			YARI METALLER		
SOYGAZLAR			LANTANİT			AKTİNİT											

p tipi yarıiletken (verici durumlar)

3 değerlikli safsızlıkların Ea alıcı iyonlaşma enerjileri (meV)				
	B	Al	Ga	In
Si	45,0	57,0	65,0	157,0
Ge	10,4	10,2	10,8	11,2



(Tablo Kaynak [1]' den alınmıştır.)



Kaynaklar

1. ‘Katıhal Fiziğine Giriş’, Charles Kittel, (Çeviri: Gülsen Önengüt, Demir Önengüt), 8. baskı, Palme 2014
2. ‘Katıhal Fiziği’, Doç. Dr. Şakir Aydoğan, 1. baskı, Nobel Yayın Dağıtım, 2011
3. ‘Katıhal Fiziği’, Prof. Dr. Mustafa Dikici, 3. baskı, Seçkin Yayıncılık, 1993
4. ‘Katıhal Fiziğine Giriş’, Prof. Dr. Tahsin Nuri Durlu, 2. baskı