

# Elektronegatiflik Nedir ve Bag Polaritesini Nasil Etkiler?

Calisma Kagidi

Elektronegatiflik, bir atomun paylasilan elektronlari ne kadar guclu cektigini olcer. Baglanan atomlar arasinda yuksek elektronegatiflik farki bag ne kadar polarsa. Bag polaritesi, elektron yogunlugunun nasil dagitildigini belirler.

## Sorular

- Elektronegatiflik periyot tablosunda hareket ederken artar  
A) asagi ve sola dogru  
B) yukari ve saga dogru  
C) asagi ve saga dogru  
D) tutarli bir yonde degil
- Hangi çift en büyük elektronegatiflik farkina sahiptir?  
A) C-H  
B) C-N  
C) C-O  
D) O-O
- F yuksek oranda elektronegatif olmasina ragmen neden F-F apolardir?  
A) F aslinda elektronegatif degildir  
B) her iki F atomu paylasilan cifte esit olarak ceker  
C) F atomlari itis yapar  
D) bag yoktur
- H-Cl baginda hangi atom kısmi negatifdir?  
A) H, cunku daha kucuktur  
B) Cl, cunku daha elektronegatifdir  
C) her ikisi esit olarak  
D) hicbiri
- C, N ve O'nun elektronegativliklerini karsilastiriniz. Hangisi en yuksek?
- Elektronegatiflik, H-F bagini nasil etkiler?
- F neden Cl'den daha elektronegatifdir, Cl daha buyuk olmasina ragmen?
- Tanimla: Elektronegatiflik nedir?
- Tanimla: Hangi element en elektronegatifdir?
- Tanimla: Elektronegatif elementler periyot tablosunun neresinde yer alır?

## Cevap Anahtari

1. B) yukari ve saga dogru - Artan nukleer yuk + azalan zirhlanma = daha guclu elektron cekimi.
2. C) C-O - C (2,5) ve O (3,5): EN = 1,0, verilen ciftlerin en buyugu.
3. B) her iki F atomu paylasilan cifte esit olarak ceker - Ozdes atomlar esit cekim simetrik apolar.
4. B) Cl, cunku daha elektronegatifdir - Cl (3,0) > H (2,1) Cl elektronlari ceker Cl 'dir.
5. C: 2,5, N: 3,0, O: 3,5 O > N > C Oksijen en yuksek elektronegativiteye sahiptir. Neden: periyot tablosunda saga ve yukariya daha elektronegatif.
6. H: 2,1, F: 3,98 EN = 1,88 Cok buyuk bir fark yuksek oranda polar bag. Elektronlar guclu olarak F'ye dogru cekilir F , H 'tir.
7. F 2. periyotta, Cl 3. periyotta yer alır. F, elektron zirhlamasına göre daha yuksek nukleer yuke sahiptir. Daha kucuk atom yarıçapı + daha yuksek Z elektronlar cekirdege daha yakin daha guclu cekim. F (3,98) > Cl (3,0).
8. Bir atomun kovalent bagda elektronlari cekme yetenegi (Pauling olceginde olcudur, 0,7-3,98).
9. Flor (F), Pauling olceginde 3,98 degerine sahiptir.
10. Ust sag: gruplar 16-17, periyotlar 1-3. F, O, N, Cl'nin hepsi yuksek elektronegatifliktedir.

### Bounlu

Tum kartlar, adim adim cozumler ve AI hoca destegi Notek uygulamasında.  
Sinav tarihlerini Promy otomatik hatirlaticiya ceviris.