

# Kovalent Baglanma Nedir?

Calisma Kagidi

Kovalent baglanmada, atomlar elektronlari aktarmak yerine paylasirlar. Tek bag 1 elektron ciftini paylasir (1 cizgi), cift baglar 2 cifti paylasir (2 cizgi), uclu baglar 3 cifti paylasir (3 cizgi).

## Sorular

1. Kovalent baglanmada elektronlar \_\_\_\_\_.  
A) aktarilir  
B) paylasilir  
C) cikarilir  
D) izole edilir
2. Tek bir bag kac elektron ciftini icerir?  
A) 2 cift  
B) 1 cift  
C) 3 cift  
D) 4 cift
3.  $O=C=O$  (karbondioksit) icinde kac cift bag vardir?  
A) 1  
B) 2  
C) 3  
D) 4
4. Asagidakilerden hangisinde sadece tek baglar vardir: HO, O veya N?  
A) O  
B) N  
C) HO  
D) Hepsi tek baglara sahiptir
5. Hidrojen (H) elektronlari paylasarak H olusturur. Kac elektron cifti paylasilir?
6. Suda (HO), oksijen iki hidrojenle baglanir. Kac tek bag vardir?
7. Karbondioksitte (CO), karbon iki oksijen ile elektron paylasir. Hangi tur baglar?
8. Tanimla: Kovalent baglanma nedir?
9. Tanimla: Tek bag nedir?
10. Tanimla: Cift bag nedir?

## Cevap Anahtari

1. B) paylasilir - Kovalent baglanma elektronlarin paylasilmasini icerir, aktarimini degil.
2. B) 1 cift - Tek bag (-) 1 paylasilan elektron ciftidir.
3. B) 2 - CO'de 2 cift bag vardir: biri C ile her O arasinda.
4. C) HO - HO'de iki O-H tek bagi vardir. O ve N'de sirasiyla cift ve uclu baglar vardir.
5. Hidrojen: 1 proton, 1 elektron (kararlilik icin 2 elektron gerekli) Iki H atomu birbirine yaklasir Her biri paylasilan cifte 1 elektron katkı saglar Paylasilan cift: 1 elektron cifti (tek bag H-H)
6. Oksijen: 8 proton, 6 valans elektronu (2 taneye daha ihtiyaci var) Hidrojen: 1 proton, 1 valans elektronu (her biri 1 taneye daha ihtiyaci var) O her H ile 1 elektron ciftini paylasir Toplam: 2 tek bag (H-O-H)
7. Karbon: 6 proton, 4 valans elektronu (4 taneye daha ihtiyaci var) Oksijen: 8 proton, 6 valans elektronu (her biri 2 taneye daha ihtiyaci var) Her C=O 2 elektron ciftini paylasir Toplam: 2 cift bag (O=C=O)
8. Iki atom arasinda kararli elektron yapilandirmasi elde etmek icin elektron ciftlerinin paylasilmasidir.
9. Tek bag, iki atom arasinda 1 elektron ciftinin paylasilmasidir (tek çizgi ile çizilir: -).
10. Cift bag, iki atom arasinda 2 elektron ciftinin paylasilmasidir (iki çizgi ile çizilir: =).

### Bounlu

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