

Kimyasal bag turleri nelerdir?

Calisma Kagidi

Uc ana tur iyonik baglanma (elektron transferi), kovalent baglanma (elektron paylasimi) ve metalik baglanma (bir metal kafesin icinde delokalize edilmiş elektronlar) dir.

Sorular

1. Hangi baglanma turu elektron transferi icerir?
A) Kovalent
B) Iyonik
C) Metalik
D) Polar
2. H (hidrojen gazı) hangi baglanma turunu kullanir?
A) Iyonik
B) Metalik
C) Kovalent
D) Hicbiri
3. Iyonik bilesiklerin tipik olarak yuksek erime noktaları vardır, cunku
A) Zayıf elektron paylasimi
B) Iyonlar arasında guclu elektrostatik cekim
C) Metalik baglanma
D) Elektron katilimi yok
4. Metalik baglanmada 'elektron denizi' nedir?
A) Atomlarda lokalize elektronlar
B) Tum atomlar tarafından paylasilan delokalize elektronlar
C) Iyonik yukler
D) Kirilmis baglar
5. NaCl (sofra tuzu) sodyumun klora bir elektron vermesiyle olusur. Bu hangi tur baglanmadir?
6. HO'da iki hidrojen ve bir oksijen atomunun elektronları paylasması hangi baglanma turudur?
7. Kati bakirda, metal atomları degerlik elektronlarını ortak 'elektron denizine' birakir. Bu hangi tur baglanma?
8. Tanimla: Iyonik baglanma nedir?
9. Tanimla: Kovalent baglanma nedir?
10. Tanimla: Metalik baglanma nedir?

Cevap Anahtari

1. B) lyonik - lyonik baglanma bir atomun digerine elektron transfer etmesiyle olusur.
2. C) Kovalent - lki hidrojen atomunun bir elektron cifti paylasarak kovalent bag olustururlar.
3. B) lyonlar arasinda guclu elektrostatik cekim - Kafesteki lyonlar guclu Coulomb kuvvetleri hisseder, kirlilmasi icin yuksek isi gerekir.
4. B) Tum atomlar tarafından paylasilan delokalize elektronlar - Metallerdeki valans elektronlari kafes icinde serbestce hareket eder.
5. Sodyum (metal) bir elektron kaybeder Na iyonu Klor (ametal) bir elektron kazanir Cl iyonu Zit yuklu lyonlar cekilir lyonik baglanma
6. H ve O elektron ciftlerini paylasir Elektron transferi olmaz Paylasilan elektron bulutlarindan baglar olusur Kovalent baglanma
7. Cu atomlari valans elektronlarini verir Elektronlar kafes icinde serbestce hareket eder Delokalize edilmiş elektronlar atomlari bir arada tutar Metalik baglanma
8. Bir atomdan digerine elektron transferi, cekilir zit yuklu lyonlar olusturarak.
9. lki atom arasinda elektron ciftlerinin paylasilmasi, onlari bir arada tutan.
10. Metal atomlari, serbestce hareket eden 'elektron denizi' ile cevri.

Bounlu

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