

Kimyasal Baglar Nedir?

Calisma Kagidi

Kimyasal bag, atomlar arasindaki cekim kuvvetidir; elektron paylasimiyla (kovalent), elektron aktarimiyla (iyonik) veya paylasilan bir elektron 'denizi' ile (metalik) olusur ve sistemin toplam enerjisini dusurur.

Sorular

1. Elektron aktarimiyla olusan, bir metal ile bir ametal arasindaki baga ne denir?

- A) Kovalent
- B) Iyonik
- C) Metalik
- D) Hidrojen

2. Kovalent bagda elektronlar

- A) Tamamen aktarilir
- B) Atomlar arasinda paylasilir
- C) Tamamen kaybolur
- D) Hic rol oynamaz

3. Metalik bagi en iyi hangisi tanımlar?

- A) Sadece iki atom arasinda paylasilan elektronlar
- B) Elektrostatik cekimle bir arada tutulan iyonlar
- C) Bircok metal atomu tarafından paylasilan delokalize elektron 'denizi'
- D) Hic elektron icermemesi

4. Hangi bilesik kovalent bagla bir arada tutulur?

- A) NaCl
- B) MgO
- C) HO
- D) KBr

5. Sodyum (Na) ile klorun (Cl) NaCl icinde nasıl iyonik bag olusturdugunu aciklayin.

6. Iki hidrojen atomunun H icinde nasıl kovalent bag olusturdugunu aciklayin.

7. MgO (magnezyum oksit) ve CO (karbondioksit) icindeki bag turunu siniflandirin.

8. Tanimla: Iyonik bag nedir?

9. Tanimla: Kovalent bag nedir?

10. Tanimla: Metalik bag nedir?

Cevap Anahtari

1. B) Iyonik - Metal + ametal, elektron aktarimiyla iyonik bag olusturur.
2. B) Atomlar arasinda paylasilir - Kovalent baglar elektron ciftlerinin paylasilmasiyla olusur.
3. C) Bircok metal atomu tarafından paylasilan delokalize elektron 'denizi' - Metalik bagda elektronlar, metal kanyonlarından olusan bir orgu boyunca delokalize olmustur.
4. C) HO - HO, iki ametal (H ve O) arasinda elektron paylasimiyla kovalent olarak olusur.
5. Na'nin 1 degerlik elektronu, Cl'nin 7 degerlik elektronu vardir Na, tek elektronunu Cl'ye aktarir Na, Na olur (kararli, dolu katman); Cl, Cl olur (kararli, dolu katman) Zit yukler birbirini ceker iyonik bag olusur
6. Her H atomunun 1 elektronu vardir ve katmanini doldurmak icin 2'ye ihtiyac duyar Her iki atom da tek elektronlarini ortak bir cifte paylasir Paylasilan elektron cifti atomlari bir arada tutar kovalent bag
7. MgO: magnezyum (metal) + oksijen (ametal) elektron aktarimi iyonik bag CO: karbon (ametal) + oksijen (ametal) elektron paylasimi kovalent bag
8. Elektronlarin bir metalden bir ametale aktarilmasiyla olusan, zit yuklu iyonlarin birbirini cektigi bagdir.
9. Iki ametal atomunun bir veya daha fazla elektron ciftini paylasmasiyla olusan bagdir.
10. Metal atomlarının serbest (delokalize) elektronlardan olusan bir 'deniz'i paylastigi, metallere iletkenlik ve dovulebilirlik kazandiran bagdir.

Bounlu

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