

Katyonlar ve Anyonlar Arasindaki Fark Nedir?

Calisma Kagidi

Katyonlar pozitif yuklu iyonlar (elektron kaybetmis), anyonlar negatif yuklu iyonlardir (elektron kazanmis).
Katyonlar '+' eki ile adlandirilir, anyonlar '-' ile (orn. Na, Cl).

Sorular

1. Hangi tip iyonda proton elektrondan daha fazla olur?
A) Anyon
B) Katyon
C) Ikisi de esit
D) Ikisi de degil
2. Hangisi katyon olusturur: metal mi yoksa non-metal mi?
A) Non-metal
B) Metal
C) Ikisi de esit
D) Elemente baglidir
3. S 2 elektron kazanirsa (35 proton), yuk ne olur?
A) +2
B) 2
C) +35
D) Notr
4. Al'nin yuku kacdir?
A) +1
B) +2
C) +3
D) 3
5. Sodyum (Na) 11 protona ve 12 elektron (verilmis) sahipse, bu katyon mu anyon mu? Formulu yazin.
6. Klor (Cl, 17 proton) 1 elektron kazanirsa, olusan iyonun adi nedir?
7. Magnezyum (Mg, 12 proton) 2 elektron kaybederse, hangi iyon olusur?
8. Tanimla: Katyon nedir?
9. Tanimla: Anyon nedir?
10. Tanimla: Katyonda proton mu yoksa elektron mu daha fazla olur?

Cevap Anahtari

1. B) Katyon - Katyonlarda daha fazla proton vardir (elektron kaybetmis); anyonlarda daha fazla elektron.
2. B) Metal - Metaller genellikle elektron kaybederek katyon olustururlar (orn. Na, Ca).
3. B) 2 - 2 elektron kazanmak = 2 yuk. Iyon S (sulfur anyonu).
4. C) +3 - Al 3 elektron kaybetmis, +3 yukune sahiptir.
5. 11 proton (atom numarasi) 12 elektron verilmiş 12 > 11 1 elektron kazanmiş Elektron kazanmış anyon Formül: Na
6. 17 proton + 1 elektron kazanmış = 18 elektron 18 > 17 elektron kazanmış Sonuc: Cl (klorid anyonu, yuk 1)
7. 12 proton, 2 elektron kaybetmiş 12 proton, 10 elektron kaldı 10 < 12 elektron kaybetmiş Sonuc: Mg (magnezyum katyonu, yuk +2)
8. Bir atom elektron kaybettiginde olusan pozitif yuklu iyondur.
9. Bir atom elektron kazandiginda olusan negatif yuklu iyondur.
10. Daha fazla proton (daha az elektron). Elektron kaybi = pozitif yuk.

Bounlu

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