

Konu Testleri

Elektronların Dizilimi Ve Kimyasal Özellikler Konu Değerlendirme Testi

1- X^{+2} yüklü iyonun elektron dağılımı 2,8 şeklinde olan atoma ilişkin aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Metal Atomudur.
- B) Katı halde elektriği iletir.
- C) Ametallerle iyonikbağı bileşik oluşturur.
- D) Çekirdek yükü +2 dir.

2- M^{-2} ile N^3 iyonlarının elektron sayıları eşittir. M ' nin atom numarası 5 ise N 'nin elektron sayısı kaçtır?

- A) 6
- B) 8
- C) 10
- D) 11

3- Bir iyonun elektron dizilimini bulmak için hangilerini bilmeye gerek vardır?

- A) Çekirdek ve iyon yükü
- B) Nötron ve elektron sayısı
- C) Kütle numarası ve proton sayısı
- D) Kütle numarası ve elektron sayısı

4- X ve Y iki atomdur. X atomu Y'ye 1 elektron verdiğinde ikisi de nötr hale geçtiklerine göre ilk durumları için aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) Y anyon
- B) X anyon
- C) X de Y de anyondur.
- D) X katyon

5- Bir X atomu ile $X+3$ iyonu için;

- I. Proton sayısı
 - II. Elektron sayısı
 - III. Nötron sayısı
- Hangileri farklı olabilir?
- A) Yalnız I
 - B) Yalnız II
 - C) II ve III
 - D) I, II ve III

6- Atomu oluşturan temel parçacıklar aşağıdaki seçeneklerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) Çekirdek,elektron, iyon
- B) Proton, nötron, iyon
- C) Proton, nötron, elektron
- D) Proton, nötron, katman

7- Kütle numarası 36 olan Y elementinin nötr halde elektron sayısı 16 olduğuna göre çekirdeğin nötron sayısı kaçtır?

- A) 16
- B) 18
- C) 20
- D) 22

8- X^{-4} , Y^{-3} , Z^{+2} ve K^{+4} iyonlarının elektron sayıları eşit olduğuna göre hangisinin atom numarası en büyüktür?

- A) K
- B) X
- C) Y
- D) Z

9- Yukarıda atom numaraları verilen atomlardan hangileri elektron alış veriş yapmaz?

- 3X , ${}^{10}Y$, ${}^{18}Z$, 5T
- A) X ve Y
 - B) Y ve T
 - C) Y ve Z
 - D) X, Y ve T

10- Atomun yapısı ile ilgili olarak aşağıdaki ifadelerden hangileri doğrudur?

- I. Elektronlar çekirdeğin etrafındaki katmanlarda dolarır.
 - II. Protonlar yüksüz taneciktir.
 - III. Bir protonun kütlesi bir elektronun kütlesine eşittir.
- A) Yalnız II
 - B) Yalnız I
 - C) II ve III
 - D) I ve II