

Atomun Yapisi Nedir?

Calisma Kagidi

Bir atom, pozitif yuklu protonlar ve yuksuz notronlardan olusan bir cekirdek ile bu cekirdek etrafındaki katmanlarda bulunan negatif yuklu elektronlardan olusur; proton sayisi yani atom numarası, elementin hangi element oldugunu belirler.

Sorular

1. Hangi tanecik elektrik yuku tasimaz?

- A) Proton
- B) Elektron
- C) Notron
- D) Cekirdek

2. Bir elementin atom numarasini ne belirler?

- A) Notron sayisi
- B) Proton sayisi
- C) Sadece elektron sayisi
- D) Kutle numarası

3. 6 proton ve 7 notronu olan bir atomun kutle numarası kac tir?

- A) 6
- B) 7
- C) 13
- D) 1

4. Bir atomun kutlesinin cogu nerededir?

- A) Elektron katmanlari
- B) Cekirdek
- C) Degerlik katmani
- D) Dis yorunge

5. Notr bir karbon-12 atomunda (atom numarası 6) kac proton, notron ve elektron vardir?

6. Bir iyonda 11 proton ve 10 elektron vardir. Bu iyonun yuku nedir?

7. Bir atomun 17 protonu ve kutle numarası 35'tir. Kac notronu vardir?

8. Tanimla: Uc temel atomalti tanecik nedir?

9. Tanimla: Atom numarası (Z) nedir?

10. Tanimla: Kutle numarası (A) nedir?

Cevap Anahtari

1. C) Notron - Notronlar elektriksel olarak yuksuzdur.
2. B) Proton sayisi - Atom numarası = proton sayisidir.
3. C) 13 - Kütleye numarası = proton + notron = 6 + 7 = 13.
4. B) Çekirdek - Kütlenin neredeyse tamamını taşıyan proton ve notronlar çekirdektedir.
5. Atom numarası $Z = 6$ proton sayisi = 6 Kütleye numarası $A = 12$ notron sayisi = $A - Z = 12 - 6 = 6$ Notron atom elektron sayisi = proton sayisi = 6
6. $Yuk = proton - elektron = 11 - 10 = +1$ Bu bir Na (sodyum katyonu) iyonudur.
7. Notron sayisi = kütleye numarası - proton sayisi = $35 - 17 = 18$ Bu klor-35 (Cl-35) izotopudur.
8. Proton, notron (çekirdekte) ve elektron (çekirdek etrafında dolanan).
9. Bir atomun çekirdeğindeki proton sayisidir - elementi belirler.
10. Çekirdekteki proton ve notron sayılarının toplamıdır.

Bounlu

Tüm kartlar, adım adım çözümler ve AI hoca desteği Notek uygulamasında.
Sınav tarihlerini Promy otomatik hatırlatıcıya çevirir.