

Konu Testleri

Atomun Yapısı Konu Değerlendirme Testi

1 - Aşağıda verilenlerden hangisi bir element molekülüdür?

- A) O^2
- B) B^2O
- C) CO^2
- D) CO

2- Atomun yapısı ile ilgili olarak aşağıdaki tanımlardan hangisi yanlıştır?

- A) Bir atom elektron aldığıında negatif (-) yüklü iyon durumuna geçer.
- B) Elektronlar atomun enerji seviyelerindeki pozitif (+) yüklü iyon durumuna geçer.
- C) Elektronlar atomun enerji seviyelerindeki pozitif (+) yüklü taneciklerdir.
- D) Nötr atomda proton sayısı elektron sayısına eşittir.

3- Aşağıdakilerden hangisi element ve bileşikler için ortaktır?

- A) Saf maddelerdir.
- B) Farklı cins atomlardan oluşurlar.
- C) Tek cins atom içerirler
- D) Kimyasal yollarla daha basit maddelerle ayrışabilirler.

4- Nötr bir atomdan pozitif (+) yüklü iyon oluşması için; 1 . Nötron vermelidir. 2. Elektron vermelidir. 3. Elektorn almalıdır. yargılardan hangileri doğrudur?

- A) Yalnız 1
- B) Yalnız 2
- C) 1 ve 2
- D) 2 ve 3

5- Aşağıdaki bilgilerden hangisi yüksüz bir atom için doğru değildir?

- A) Elektron ve proton sayısı eşittir.
- B) Kütle numarası proton ve nötron sayısının toplamına eşittir.
- C) Elektronlar çekirdekteki çekim kuvvetiyle tutarlar.
- D) Proton sayısı elektorn sayısından fazladır.

6- Aşağıdakilerden hangisi atomdan küçük taneciklerden değildir?

- A) Nötron
- B) Molekül

C) Proton

D) Elektron

7- Bir atomun kütlesi ile ilgili; 1 . Proton ve elektronların toplamıdır. 2. Elektron ve nötronların toplamıdır. 3. Proton ve nötronların toplamıdır. yargılardan hangileri doğrudur?

- A) Yalnız 1
- B) Yalnız 2
- C) Yalnız 3
- D) 1 , 2 ve 3

8- Atom için ; 1 . Atom mikroskopla görülemez. 2. Maddenin yapı taşıdır. 3 . Bileşerek molekülü oluştururlar. yargılarından hangileri doğrudur?

- A) 1 ve 2
- B) 1 ve 3
- C) 2 ve 3
- D) 1 , 2 ve 3

9- Aşağıdakilerden hangisi atom altı parçacıklardan değildir?

- A) Proton
- B) Nötron
- C) Elektron
- D) İyon

10- Nötr bir atom için aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) Proton sayısı elektron sayısı eşittir.
- B) Nötron sayısı elektron sayısına eşittir.
- C) Proton sayısı nötron sayısına eşittir.
- D) Nötron sayısı proton sayısından fazladır.