

9. Sınıf Kimya Atom ve Periyodik Sistem Testi Çöz 15

1. Elektronun yük / kütle (e / m) oranını ilk kez hesaplayan bilim insanı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Rutherford B) Thomson C) Bohr
D) Millikan E) Dalton

Cevap : B

2. X^{2-} iyonu ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor.

- Proton, nötron ve elektron sayılarının toplamı 50'dir.
- Nötron sayısı, proton sayısına eşittir.

Buna göre X elementinin periyodik cetveldeki yeri aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) 3. periyot 6A grubu
B) 2. periyot 6A grubu
C) 4. periyot 2A grubu
D) 4. periyot 8A grubu
E) 3. periyot 3A grubu

Cevap : A

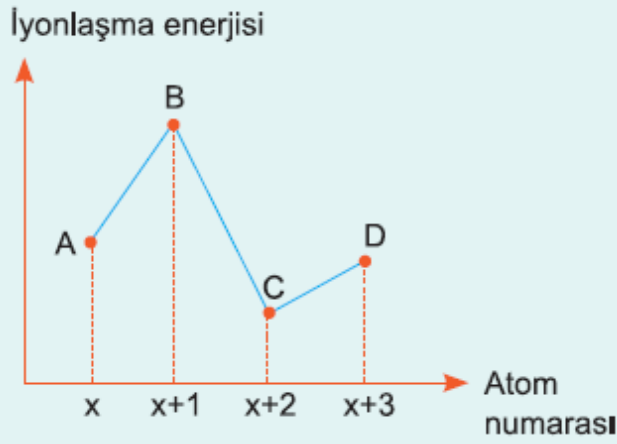
3. ${}_7X$ ve ${}_{15}Y$ elementleriyle ilgili,

- Benzer kimyasal özellik gösterirler.
 - Atom yarıçapları arasında $Y > X$ ilişkisi vardır.
 - Değerlik elektron sayıları eşittir.
- yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) I ve III E) I, II ve III

Cevap : A

4.



Yukarıda A, B, C ve D elementlerinin iyonlaşma enerjisi - atom numarası grafiği verilmiştir.

Buna göre,

- I. A ve C aynı grupta bulunabilir.
- II. B, 8A grubu elementidir.
- III. A, B, C ve D elementleri aynı periyottadır.

yargılarından hangileri doğru olabilir?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) I ve III E) I, II ve III

Cevap : C

5.

A grubu olduğu bilinen X elementinin ilk dört iyonlaşma enerjisi sırasıyla a , $10a$, $12a$, $16a$ kkal / mol'dür.

Buna göre X elementi ile ilgili,

- I. Alkali metal grubunda yer alır.
- II. Birinci periyot elementidir.
- III. Periyodun atom çapı en büyük elementidir.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) I ve III E) I, II ve III

Cevap : C

6. $^{35}_{17}\text{A}^+$ ve $^{37}_{17}\text{A}^-$ iyonları ile ilgili,

- I. Kimyasal özellikleri aynıdır.
- II. Elektron koparılmış halin çapı daha küçüktür.
- III. Metal iyonlarıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) I ve III E) I, II ve III

Cevap : B