

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

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

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 sıralamada yerini aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

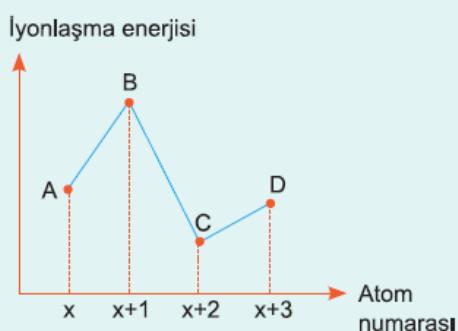
- A) 3. periyot 6A grubu
B) 2. periyot 6A grubu
C) 4. periyot 2A grubu
D) 4. periyot 8A grubu
E) 3. periyot 3A grubu

3. ${}_{\text{7}}\text{X}$ ve ${}_{\text{15}}\text{Y}$ elementleriyle ilgili,

- Benzer kimyasal özellik gösterirler.
- Atom yarıçapları arasında $\text{Y} > \text{X}$ ilişkisi vardır.
- Değerlik elektron sayıları eşittir.

yargılardan hangileri doğrudur?

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



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

Buna göre,

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

yargılardan hangileri doğru olabilir?

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

5. A grubu olduğu bilinen X elementinin ilk dört iyonlaşma enerjisi sırasıyla a, 10a, 12a, 16a kcal / 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.

yargılardan hangileri doğrudur?

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

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.

yargılardan hangileri doğrudur?

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

www.supersoru.com

Cevaplar :

1)B, 2)A, 3)E, 4)C, 5)D, 6)B,