

1.

	Kütle Numarası	Nötron Sayısı
X	37	20
Y	35	18
Z	40	20

Yukarıdaki tabloya göre X, Y, ve Z elementleriyle ilgili,

- I. X ve Y izotop atomlardır.
 - II. X ve Z'nin değerlik elektron sayıları aynıdır.
 - III. Enerji seviyesi en fazla olan atom Z'dir.
- yargılarından hangileri doğrudur?

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

2.

^{35}Cl ve ^{37}Cl izotoplarının doğada bulunma yüzdelerine bakılarak Cl'nin ortalama atom kütlesi 35,5 olarak bulunuyor.

Buna göre, ^{37}Cl izotopunun doğada bulunma yüzdesi kaçtır?

- A) 25 B) 35 C) 50 D) 75 E) 80

3.

X elementinin ilk iki katmanı tam dolu, 3. katmanı yarı doludur. Buna göre X elementinin proton sayısı kaçtır?

- A) 14 B) 17 C) 19 D) 21 E) 23

4.

- I. Yüksek enerji düzeyine uyarılmış bir elektron dışarıya ışınma yaparak daha düşük enerji düzeyine geçebilir.
- II. Bir elektronun 1. enerji düzeyinden 2. enerji düzeyine geçmesi için gerekli olan enerji, 1. enerji düzeyinden 3. enerji düzeyine geçmesi için gerekli olan enerjiden daha düşüktür.
- III. Bir atom temel halde daha karardır.

Yukarıda verilen yargılardan hangileri doğrudur?

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

5.

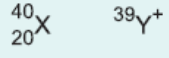
	Katmanın Alabileceği Elektron Sayısı
1. katman	a
2. katman	b
3. katman	c

Yukarıda katman numaraları ve katmanların alabileceği maksimum elektron sayısı aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) $\frac{a}{2}$ $\frac{b}{8}$ $\frac{c}{8}$

- B) 2 8 10
C) 2 8 18
D) 2 8 32
E) 4 8 18

6.



X'in proton sayısı ile Y'nin nötron sayısı birbirine eşittir.

Buna göre, Y⁺ iyonunun elektron katman dizilimi aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) 2 - 8 - 8 - 1 B) 2 - 8 - 8 C) 2 - 8 - 7
D) 2 - 8 - 8 - 2 E) 2 - 8 - 5

www.supersoru.com

Cevaplar :

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