

9. Sınıf Kimya Atom ve Periyodik Sistem Testi Çöz 16

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

Cevap :

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

Cevap : A

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

Cevap : A

4. I. Yüksek enerji düzeyine uyarılmış bir elektron dışarıya ısıtma 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 kararlıdır.

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

Cevap : A

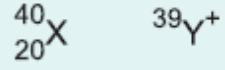
5.	Katmanın Alabileceği Elektron Sayısı
1. katman	a
2. katman	b
3. katman	c

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

	a	b	c
A)	2	8	8
B)	2	8	10
C)	2	8	18
D)	2	8	32
E)	4	8	18

Cevap : C

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

Cevap : B