

## 9. Sınıf Kimya Atom ve Periyodik Sistem Testi Çöz 31

1. X : 2 – 8 – 0 – 1

Uyarılmış halde bulunan nötr X atomu ile ilgili,

- I. Elektron sayısı
- II. Bir elektron koparmak için gerekli olan enerji
- III. Atomun yarıçapı

niceliklerinden hangileri temel halde bulunan X atomuna göre nasıl değişmektedir?

	I	II	III
A)	Değişmez	Azalır	Artar
B)	Azalır	Azalır	Artar
C)	Değişmez	Artar	Artar
D)	Azalır	Değişmez	Azalır
E)	Azalır	Değişmez	Artar

Cevap : A

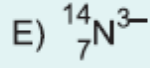
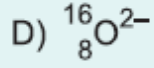
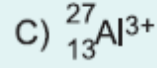
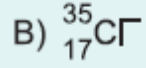
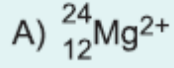
2. – X ve Y atomlarının proton sayılarının toplamı 22'dir.  
–  $X^{3+}$  ve  $Y^{-}$  iyonlarının elektron sayıları birbirine eşittir.

Buna göre X atomunun elektron katman dizilimi aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 2 – 7                      B) 2 – 8                      C) 2 – 8 – 1  
D) 2 – 8 – 2                      E) 2 – 8 – 3

Cevap : A

3. Elektron sayısı = Nötron sayısı > Proton sayısı  
ilişkisi aşağıdaki iyonların hangisinde vardır?



Cevap : B

4. Farklı elementlere ait  $\text{A}^x$  ve  $\text{B}^y$  iyonlarının aşağıdaki niceliklerinden hangisi kesinlikle farklıdır?

A) Nötron sayısı

B) Elektron sayısı

C) Proton sayısı

D) Kütle numarası

E) İyon yükü

Cevap : C

5.	Madde çifti	Özellik
I.	$\text{NO}_3^- - \text{Ca}^{2+}$	İyon
II.	$^{14}_6\text{C} - ^{12}_6\text{C}$	İzotop
III.	$\text{Al}^{3+} - \text{Mg}^{2+}$	Katyon

Yukarıda verilen madde çiftlerinden hangilerinin özellikleri doğru olarak verilmiştir?

A) Yalnız I

B) Yalnız II

C) I ve II

D) I ve III

E) I, II ve III

Cevap : C

6.

Deney	Azot (gram)	Oksijen (gram)	N <sub>2</sub> O bileşigi (gram)
1	14	8	22
2	42	a	66
3	b	32	c

Tabloda azot ve oksijenin birleşmesiyle N<sub>2</sub>O bileşiginin oluşması gösterilmektedir.

**Buna göre tablodaki a, b ve c aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?** (Reaksiyonlar artansız gerçekleşmektedir.)

	a	b	c
A)	16	56	88
B)	24	42	66
C)	24	36	68
D)	24	56	88
E)	16	42	66

Cevap : C