

9. Sınıf Kimya Atom ve Periyodik Sistem Testi Çöz 39

1. X : 2 – 8 – 1

Y : 2 – 8 – 6

Z : 2 – 8 – 2

Yukarıda elektron katman dizilimi verilen X, Y ve Z elementlerinin bileşik oluştururken alacağı değerlikler aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	X	Y	Z
A)	+1	-2	+2
B)	+2	+1	-2
C)	+3	-4	+1
D)	+1	-4	+2
E)	+1	+3	-1

Cevap : A

2. ^{12}Mg ve ^{17}Cl elementleri arasında MgCl_2 bileşiği oluşmaktadır.

Buna göre,

- I. Mg bileşik oluştururken atom çapı azalır.
 - II. Bileşiğin sistematik adı magnezyum klorürdür.
 - III. Magnezyum metal, klor ametaldir.
- yargılarından hangileri doğrudur?

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

Cevap : A

3.

${}_3X$

${}_{11}Y$

${}_{19}Z$

Yanda periyodik sistem kesitinde bulunan X, Y ve Z elementleri ile ilgili,

- I. Atom çapları arasında $Z > Y > X$ ilişkisi vardır.
 - II. İyonlaşma enerjileri arasında $X > Y > Z$ ilişkisi vardır.
 - III. Kimyasal özellikleri aynıdır.
- yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I

B) Yalnız II

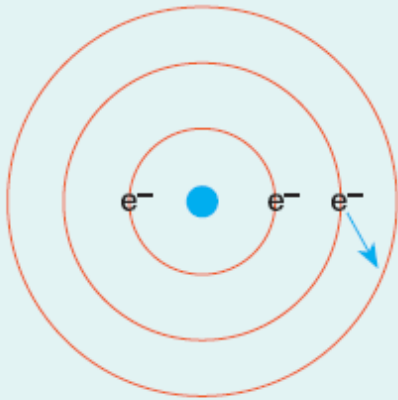
C) I ve II

D) I ve III

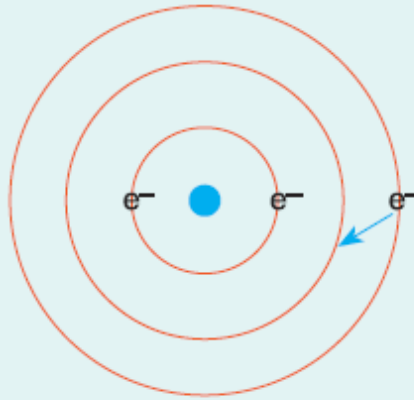
E) I, II ve III

Cevap : C

4.



1. Durum



2. Durum

Yukarıdaki durumlar ile ilgili,

- I. 1. durumda atom karardır.
- II. 2. durumdaki atom 1. duruma geçerken ışın yayar.
- III. 1. durumda bulunan atoma enerji verildiğinde 2. durum elde edilir.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I

B) Yalnız II

C) I ve II

D) I ve III

E) I, II ve III

Cevap : C

5.

Aşağıdaki taneciklerden hangisinin çapı en büyüktür?

A) ${}_{13}Al^{3+}$

B) ${}_{17}Cl^-$

C) ${}_{11}Na^+$

D) ${}_{12}Mg^{2+}$

E) ${}_9F$

Cevap : B

6. X_2Y_5 bileşiginde X'in kütle sinin Y'nin kütle sine oranı $\frac{7}{20}$ 'dir.

Buna göre XY_2 bileşigindeki X'in kütle sinin Y'nin kütle sine oranı kaçtır?

A) $\frac{7}{8}$

B) $\frac{7}{4}$

C) $\frac{4}{7}$

D) $\frac{7}{16}$

E) $\frac{16}{7}$

Cevap : B