

**1.**  $X : 2 - 8 - 1$

$Y : 2 - 8 - 6$

$Z : 2 - 8 - 2$

Yukarıda elektron katman diziliimi 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

**2.**  $^{12}\text{Mg}$  ve  $^{17}\text{Cl}$  elementleri arasında  $\text{MgCl}_2$  bileşiği oluşmaktadır.

Buna göre,

- I. Mg bileşik oluştururken atom çapı azalır.
- II. Bileşigin sistematik adı magnezyum klorürdür.
- III. Magnezyum metal, klor ametaldır.

yargılardan hangileri doğrudur?

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

**3.**

$^{3}X$   
 $^{11}Y$   
 $^{19}Z$

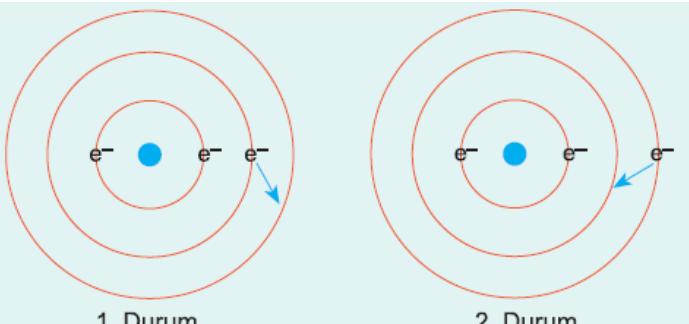
Yanda periyodik sistem kesitinde bulunan X, Y ve Z elementleri ile ilgili,

- I. Atom çiftleri arasında  $Z > Y > X$  ilişkisi vardır.
- II. İyonlaşma enerjileri arasında  $X > Y > Z$  ilişkisi vardır.
- III. Kimyasal özellikleri aynıdır.

yargılardan hangileri doğrudur?

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

**4.**



Yukarıdaki durumlar ile ilgili,

- I. 1. durumda atom kararlıdır.
- II. 2. durumda 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

5. Aşağıdaki taneciklerden hangisinin çapı en büyüktür?

- A)  $_{13}\text{Al}^{3+}$       B)  $_{17}\text{Cl}^-$       C)  $_{11}\text{Na}^+$   
D)  $_{12}\text{Mg}^{2+}$       E)  $_{9}\text{F}$

6.  $\text{X}_2\text{Y}_5$  bileşliğinde X'in kütlesinin Y'nin kütlesine oranı  $\frac{7}{20}$ 'dir.

Buna göre  $\text{XY}_2$  bileşliğindeki X'in kütlesinin Y'nin kütlesine oranı kaçtır?

- A)  $\frac{7}{8}$       B)  $\frac{7}{4}$       C)  $\frac{4}{7}$       D)  $\frac{7}{16}$       E)  $\frac{16}{7}$