

9. Sınıf Kimya Atom ve Periyodik Sistem Testi Çöz 21

1.

X : 2 – 8 – 2

Y : 2 – 8 – 6

Z : 2 – 8 – 7

X, Y ve Z elementlerinin elektron katman dizilimleri yukarıda verilmiştir.

Buna göre,

I. Y ile Z bileşik oluşturamaz.

II. X ile Y bileşik oluşturabilir.

III. X ile Z bileşik oluşturabilir.

yargılarından hangileri doğrudur?

A) Yalnız I

B) Yalnız II

C) I ve II

D) II ve III

E) I, II ve III

Cevap :

2.

Nötr bir X atomunun çekirdeğinde 10 tane nötron, enerji düzeylerinde toplam 9 tane elektron bulunmaktadır.

Buna göre X atomunun kütle numarası kaçtır?

A) 9

B) 15

C) 18

D) 19

E) 20

Cevap :

3.

Tanecik	1. Katman	2. Katman	3. Katman
$_{11}Z^a$	2	8	—
$_{16}Z^b$	2	8	8
$_{9}Z^c$	2	8	—

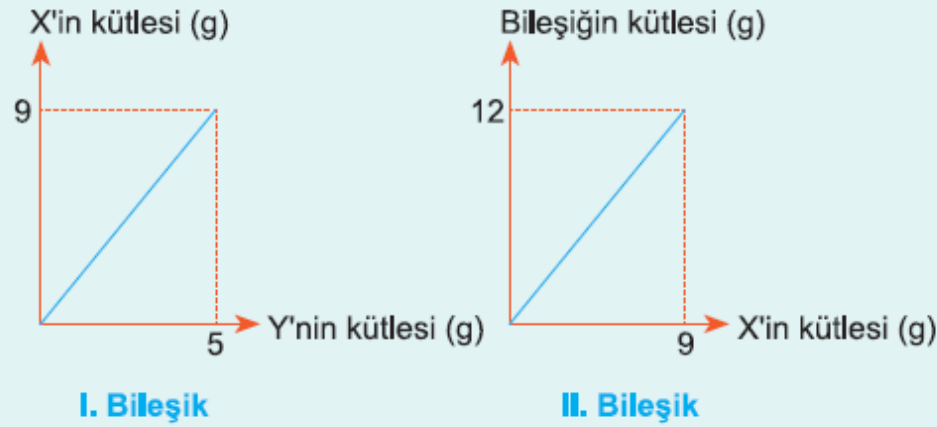
Yukarıdaki taneciklerin katmanlarında bulunan elektron sayıları tabloda verilmiştir.

Buna göre, a, b ve c sayıları aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	a	b	c
A)	+1	-2	-1
B)	+3	-2	-1
C)	+3	-2	+1
D)	+1	-1	+1
E)	+1	-2	+1

Cevap : A

4.



X ve Y'den oluşan iki farklı bileşiğe ait grafikler yukarıda verilmiştir.

II. bileşiğin formülü X_2Y_3 olduğuna göre I. bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) X_5Y_2 B) X_3Y_2 C) X_2Y
D) X_3Y E) X_2Y_5

Cevap : A

5. I. $\text{H}_2\text{O}_2 - \text{H}_2\text{O}$
II. $\text{C}_2\text{H}_6 - \text{C}_3\text{H}_6$
III. $\text{CaO}_2 - \text{CaO}$

Yukarıda verilen bileşik çiftlerinden hangilerinde elementler arasındaki katlı oran $\frac{1}{2}$ olabilir?

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

Cevap : A

6. I. Son katman numarası elementin bulunduğu periyodu verir.
II. Son katmanda bulunan elektron sayısı değerlik elektron sayısını verir.
III. Son katmanında bir elektron bulunduran elementlerin tümü metaldir.

Yukarıdaki yargılardan hangileri doğrudur?

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

Cevap : C