

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

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

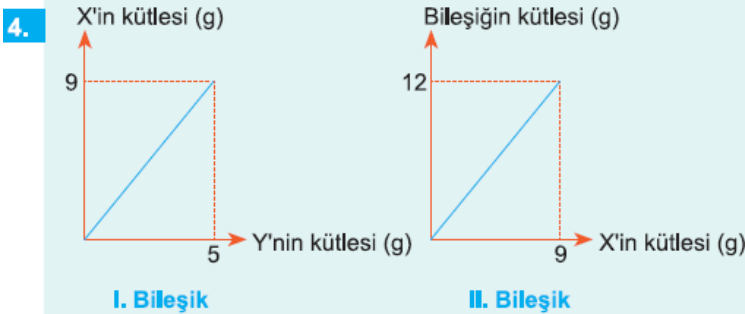
3.

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 |



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?

14. Aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir ?

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

5. I. $H_2O_2 - H_2O$

II. $C_2H_6 - C_3H_6$

III. $CaO_2 - CaO$

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

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

www.supersoru.com

Cevaplar :

1)D, 2)D, 3)A, 4)E, 5)D, 6)C,