

1. Periyodik cetvelde aynı periyotta bulunan hangi grubun birinci iyonlaşma enerjisi **en azdır**?

- A) 1A B) 2A C) 3A D) 5A E) 6A

2. 1. denklem: $C(k) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$
12 g 32 g 44 g

2. denklem: $C(k) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow CO(g)$
12 g 16 g 28 g

3. denklem: $C(k) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow CO(g)$
24 g 32 g 56 g

denklemleri ile,

- I. Sabit oranlar kanunu
II. Katlı oranlar kanunu
III. Kütlelerin korunumu kanunu

yukarıda verilen kanunlardan hangileri açıklanabilir?

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

3.

Element	1. Katman	2. Katman	3. Katman	4. Katman
X	2	8	—	1
Y	2	8	2	—
Z	2	8	—	—

Yukarıda elementlerin katmanlarında bulunan elektron sayıları tabloda verilmiştir.

Buna göre,

- I. X temel hal elektron katman dizilimine sahip değildir.
II. Y, toprak alkali metal grubunda yer alır.
III. X, Y ve Z elementleri aynı periyotta bulunur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4. I. ${}_{11}Na^+ - {}_8O^{2-}$

II. ${}_{19}K^+ - {}_{18}Ar$

III. ${}_3Li^+ - {}_1H^-$

Yukarıdaki tanecik çiftlerinden hangileri aynı elektron dizilimine sahiptirler?

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

5. Periyodik cetvelin 8A grubu elementleri ile ilgili,

- I. Son katmanlarında daima 8 elektron bulunur.
- II. Periyodunun elektron ilgisi en fazla olan elementleri bu grupta bulunur.
- III. Periyodun iyonlaşma enerjisi en fazla olan elementleri bu grupta bulunur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

6. Periyodik cetvelin 2. periyodunda atom çapının arttığı yönde,

- I. Atom numarası
- II. Metalik özellik
- III. Değerlik elektron sayısı

niceliklerinden hangileri azalır?

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

www.supersoru.com

Cevaplar :

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