

1. I. Bir atomun en dış katmanındaki elektronlara değer1ik elektronlan denir.
- II. Hidrojen, lityum, berilyum, gibi atomların helyum soygazı gibi son katmanında 2 elektron bulunduracak şekilde 1epkime vermesine dublet kuralı denir.
- III. Atomların değer1ik elektronlarını sekize tamamlayacak şekilde tepkime vermesine ise oktet kuralı denir.
- Yukarıdaki yargılardan hangileri doğrudur?

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

2. X : 2) 6

Y : 2 8)

X ve Y ile ilgili,

I. X, BA grubundadır.

II. Y soy gazdır.

III. X oktetini tamamlamıştır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

3. Ne : 2) 8)

Neon atomu ile ilgili,

I. Soy gazdır.

II. Reaktif değildir.

III. Oktetini tamamlamıştır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4. He : 2)

Ne : 2 8)

Helyum ve neon atomları ile ilgili,

I. Helyum dublet kuralına uymuştur.

II. Neon oktetini doldurmuştur.

III. Helyum 2A, Neon ise BA grubu elementidir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

5. batman elektron dağılımı,

N : 2) 5)

albi olan atomun atom numarası.

5. Bir elementin elektron dizilimi (x) element atomuna (y) göre

- I. 5A grubundadır.
 - II. Ametaldir.
 - III. Oktetini tamamlamak için son katmanına 3 elektron gerekir.
- yargılarından hangileri doğrudur?**

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

6.

- I. Bir elementin reaktifliği element atomlarının katman - elektron dizilimine ve değerlik elektron sayısına bağlıdır.
- II. En dış katmanlarının dolu olması soy gazları reaktif yapar.
- III. Birçok kimyasal reaksiyonda atomlar daha kararlı hale geçmek için elektron dizilimlerini kendilerine en yakın soy-gazın elektron dizilimine benzetme eğilimindedir.

Yukarıdaki yargılarından hangileri doğrudur?

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

www.derskitabicevaplari.com

Cevaplar :

1)E, 2)B, 3)E, 4)B, 5)E, 6)C,