

1. Milyonlarla ifade edilecek sayıda organik bileşik bulunmaktadır.

Bu kadar çok sayıda organik bileşik bulunmasının nedeni karbonun,

- I. Kendi atomları arasında tekli, ikili ve üçlü bağlar yapabilme
- II. Kendi atomlarıyla uzun zincirler oluşturabilme
- III. Elektronegativitesinin azot ve oksijenden daha düşük olması

özelliklerinden hangilerine bağlıdır?

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

2. Karbon atomu dört bağ yapabildiğine göre, karbonlu bileşiklerle ilgili,

- I. Lewis formüllerinde, her bir karbon atomunun etrafında 4 nokta bulunur.
- II. Her bir karbon atomu 4 çift bağlayıcı elektronla bağ oluşturmuştur.
- III. Karbon sadece +4 ya da -4 yükseltgenme basamağındadır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

3. Karbon elementi,

- I. H
- II. O
- III. N

elementlerinden hangileriyle ikili bağ oluşturabilir?

(${}_1\text{H}$, ${}_7\text{N}$, ${}_8\text{O}$)

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

4. Bir elementin Lewis sembolüne bakılarak o elementin,

- I. Grup numarası
 - II. Periyodik cetvelde yer aldığı periyot
 - III. Bileşiklerinde yapabileceği bağ sayısı
- değerlerinden hangileri bulunabilir?**

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

5. Karbon ve vaptıra bağlarla ilgili.

- I. Elektronegativite değeri diğer ametallerinkinden yüksektir.
II. C – C bağı O – O bağından daha karardır.
III. Yalnızca kendi atomları arasında ikili bağı yapabilir.
yargılarından hangileri doğrudur?

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

6. XY bileşğinin Lewis formülü

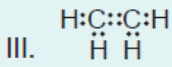
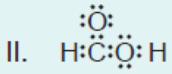


şeklinde olduğuna göre,

- I. Y atomu oktete ulaşmıştır.
II. X ile Y arasında 2 bağlayıcı elektron çifti vardır.
III. X ile Y arasında orbital örtüşmesi gerçekleşmiştir.
yargılarından hangileri doğrudur?

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

7. I. $H:\ddot{C}:\ddot{O}:$



Yukarıda verilen Lewis formüllerinden hangileri hatalı yazılmıştır? (1H, $_6C$, $_8O$)

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

8. X ile Y elementleri arasında oluşan XY_3 bileşğinin Lewis formülü,

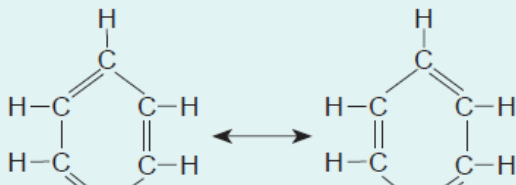


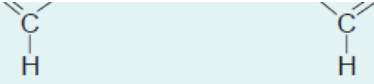
şeklinde olduğuna göre,

- I. X elementi periyodik tablonun 6A grubunda yer alır.
II. Y, doğada çift atomlu moleküller halinde bulunabilir.
III. Y elementi metallerle tuzları oluşturur.
yargılarından hangileri doğrudur?

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

9.



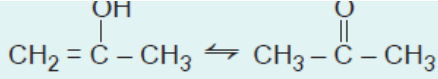


Yukarıda verilen dönüşümle ilgili,

- I. Elektron çiftleri yer değiştirmiştir.
 - II. Tautomeri gerçekleşmiştir.
 - III. Farklı kimyasal özellikte bir madde oluşmuştur.
- yargılarından hangileri **yanlıştır**?

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

10.

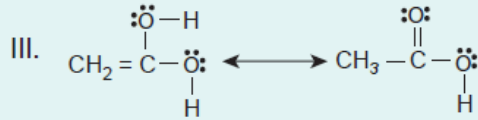
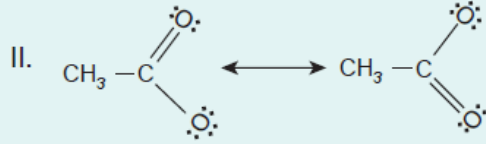
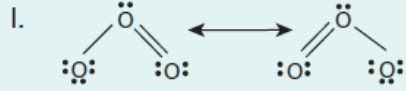


Yukarıda verilen değişimle ilgili,

- I. Enol keto tautomerisi gerçekleşmiştir.
 - II. Bileşikler birbirine denge halinde dönüşebilmektedir.
 - III. Enol bileşiği kararsız yapıdadır.
- yargılarından hangileri **doğrudur**?

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

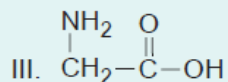
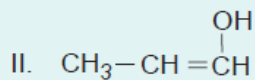
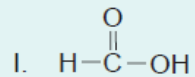
11.



Yukarıda verilen taneciklerden hangileri birbirinin rezonans melezidir?

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

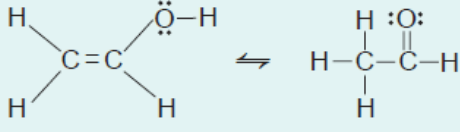
12.



Yukarıda verilen bileşiklerden hangilerinde tautomeri olayı gerçekleşir?

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

13.



Yukarıdaki dönüşümde yer alan maddelerle ilgili,

- I. Kimyasal özellikleri aynıdır.
II. İkisi de kararlı bileşiklerdir.
III. Toplam bağ sayıları eşittir.
yargılarından hangileri doğrudur?

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

www.supersoru.com

Cevaplar :

1)B, 2)B, 3)B, 4)D, 5)E, 6)C, 7)C, 8)E, 9)E, 10)E, 11)B, 12)B, 13)B,