

1. Aşağıdaki bileşiklerin hangisinde sadece elektron ortaklaşması bulunur? ($_1\text{H}$, $_9\text{F}$, $_{11}\text{Na}$, $_{12}\text{Mg}$, $_{16}\text{S}$, $_{17}\text{Cl}$, $_{19}\text{K}$)

- A) NaCl B) HCl C) KF D) MgCl₂ E) K₂S



Yukarıdaki oksijen molekülünün element atomlarından oluşması Lewis sembolleri ile gösterilmiştir.

Buna göre,

- I. Oksijen atomunun 6 değerlik elektronu vardır.
- II. Oksijen molekülünde her bir oksijen atomu iki elektronunu diğer oksijen atomu ile ortaklaşa kullanır.
- III. Dört elektronun ortaklaşa kullanılmasıyla her bir oksijen atomu oktetini tamamlar.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

3. Lewis yapısı $:\ddot{\text{X}}-\ddot{\text{X}}:$ şeklinde olan X₂ molekülü için,

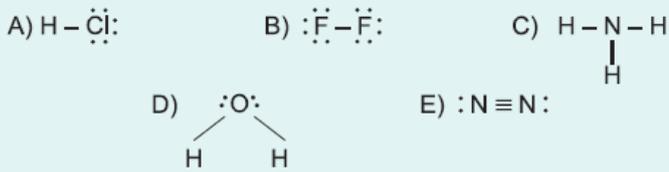
- I. Halojendir.
- II. Apolar kovalent bağ içerir.
- III. Bağ elektronları bir atom tarafından daha fazla çekilir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4. Aşağıdaki moleküllerden hangisinin Lewis yapısı yanlıştır?

($_1\text{H}$, $_7\text{N}$, $_8\text{O}$, $_9\text{F}$, $_{17}\text{Cl}$)



5. $\text{H}^{\delta+}-\text{F}^{\delta-}$ molekülü ile ilgili,

- I. Dipoldür.
- II. Polar kovalent bağ içerir.
- III. Bağ elektronları, flor tarafından daha çok çekilir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

6. Kovalent bağlar ile ilgili,

- I. İki atom arasında iki veya daha fazla değerlik elektronun ortaklaşa kullanılmasıyla oluşur.
 - II. Tüm kovalent bağlar apolardır.
 - III. Bütün kovalent bağlarda dipol bulunur.
- yargılarından hangileri doğrudur?**

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

www.supersoru.com

Cevaplar :

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