|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**  Molekül           Hibritleşme   I. SCl2                   sp2     II. CF4                   sp3     III. PH3                sp3     IV. BF3                  sp2  **Yukarıda verilen moleküllerden hangilerinde merkez atomun yaptığı hibritleşme yanlış verilmiştir?**  (16S, 17Cl, 6C, 9F, 15P, 1H, 5B)  A) I, II ve III. B) I, II, III ve IV. C) Yalnız I. D) Yalnız IV. E) III ve IV.  **Soru 2**  **Organik bir bileşiğin analizinde kütlece %37,5'i karbon atomu, %12,5'i hidrojen atomu ve %50'si oksijen atomu olduğu belirleniyor. Bu bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir? ( C :12, H :1, O :16 )**  A)  B)  C)  D)  E)  **Soru 3**  **VSEPR gösterimi AX2E2 şeklinde olan molekülle ilgili**  I)   Molekül geometrisi üçgen piramittir.  II)  Merkez atomu sp2 hibritleşmesi yapmıştır.  III) Bağ açısı yaklaşık olarak 104,50 dir.  **Yukarıdaki yargılarından hangileri doğrudur?**  A) I, II ve III B) II ve III C) Yalnız III D) I ve III E) Yalnız II  **Soru 4**  **Aşağıdaki bileşiklerden hangisi organik bir bileşik değildir?**  A)  CCl4  B)  C6H12O6  C)  HCOOH D)  CH3OH E)  H2CO3  **Soru 5**  **CH2O basit formülüne sahip bileşiğin gerçek formülü aşağıdakilerden hangisi olamaz?**  A)  CH3COOH B)  C2H2(OH)2  C)  C2H6O D)  C6H12O6  E)  C3H3(OH)3 | **Soru 6**  **Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin Lewis formülü yanlış verilmiştir?** (1H, 6C, 8O)  A)  B)  C)  D)  E)  **Soru 7**  **Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin molekül formülüyle basit formülü aynı değildir?**  A)  C7H12 B)  CH3COOH C)  C3H5OH D)  C3H4 E)  C3H6(OH)2  **Soru 8**  **Karbonun allotroplarıyla ilgili**     I.    Elmas, en sert doğal maddedir.     II.   Nanotüpler, karbonun grafit allotropundan elde edilir.     III.  Fulleren karbonun doğal allotroğudur.  **yargılarından hangileri doğrudur?**  A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) I ve II. D) I ve III. E) I, II ve III.  **Soru 9**  **Aşağıda elektron dağılımı verilen atomlardan hangisi 1H ile üçgen piramit geometriye sahip molekül oluşturur?**  A) 1s2 2s2 2p1 B) 1s2 C) 1s2 2s2 2p6 3s2 3p4 D) 1s2 2s2 2p2 E) 1s2 2s2 2p3  **Soru 10**  **5B ile 9F atomları arasında oluşan bileşikle ilgili**     I.    Bağlayıcı elektron sayısı 6'dır.     II.   9 çift ortaklanmamış elektron içerir.     III.  Merkez atomu sp3 hibritleşmesi yapmıştır.  **yargılarından hangileri doğrudur?**  A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) Yalnız III. D) I ve II. E) II ve III. |

CEVAPLAR: 1-C    2-B    3-C    4-E    5-C    6-A    7-B    8-C    9-E    10-D    