|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**   I.    C atomlarının hibritleşme türü sp dir.   II.   C atomunun sp hibrit orbitaliyle klor atomunun p orbitalleri uç uca örtüşerek sigma bağı yapmıştır.   III.  Molekülde 5 çift bağlayıcı elektron bulunur.**yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız I.B) Yalnız III.C) I ve II.D) II ve III.E) I, II ve III.**Soru 2****6X ile 17Y atomları arasında oluşan bileşikle ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?**A) Bileşiğin formülü XY4 tür.B) Merkez atom sp3 hibritleşmesi yapmıştır.C) 4 çift bağlayıcı elektron içerir.D) 12 tane ortaklanmamış elektron içerir.E) Bağ açısı 109,5o dir.**Soru 3****Eşit kütledeki elmas ve grafitle ilgili**  I.    İçerdikleri karbon atomu sayıları aynıdır.  II.   Elektrik iletkenlikleri aynıdır.  III.  Grafitin erime sıcaklığı elmasın erime sıcaklığından yüksektir.**yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız I.B) Yalnız II.C) I ve III.D) II ve III.E) I, II ve III.**Soru 4**Karbon atomları arasında tekli, ikili ve üçlü bağ oluşabilmektedir.**Karbon atomları arasındaki bağı oluşturan hibrit orbitalin s karakteri artıkça**   I.    Bağ enerjisi artar.   II.   Bağ sağlamlığı artar.   III.  Bağ uzunluğu artar.**yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız I.B) Yalnız II.C) Yalnız III.D) I ve II.E) II ve III.**Soru 5****Organik bileşiklerle ilgili,**I.    Doğadaki sayıları anorganik bileşiklere göre daha azdır.II.   Tepkimeleri oldukça hızlıdır.III.  Ana kaynağı canlılardır.IV.  Erime ve kaynama noktaları yüksektir.V.   Genellikle yanıcıdır.**yargılarından kaç tanesi yanlıştır?**A) 1B) 2C) 3D) 4E) 5 | **Soru 6****Yukarıda açık formülü verilen molekül ile ilgili,**I.    Karbon atomları sp hibritleşmesi yapmıştır.II.   Molekülün VSEPR gösterimi AX2dir.III.  Karbon atomlarının hibritleşmeye katılmayan p orbitalleri uç uca örtüşerek pi bağlarını oluşturmuştur.**yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız l.B) Yalnız ll.C) I ve II.D) l ve lll.E) l, ll ve lll.**Soru 7**C, H ve O elementlerinden oluşan bir organik bileşiğin 0,3 molü yakılınca 0,6 mol CO2, 0,9 mol H2O oluşmakta ve 0,9 mol O2 harcanmaktadır.**Bu organik bileşiğin basit formülü aşağıdakilerden hangisidir?**A) C₃H₆O₂B) C₂H₆C) C₃H₆OD) C₂H₆OE) C₂H₆O₂**Soru 8****Aşağıdaki bilgilerden hangisi elmas ve grafit için doğrudur?**A) Karbon atomları altıgen halkalar şeklinde dizilmiştir.B) Karbonun allotropudur.C) Bileşiktir.D) Elektriği iletir.E) Çok serttir.**Soru 9****bileşiğindeki sigma ve pi bağlarının sayısı sırasıyla hangi seçenekte doğru verilmiştir?**A) 6 — 3B) 6 — 4C) 14 — 3D) 14 — 4E) 15 — 4**Soru 10****Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin molekül formülüyle basit formülü aynı değildir?**A) C₅H₁₂B) CH₃COOHC) C₂H₅OHD) C₃H₈E) C₃H₆O₂ |

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