|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**  **Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin sınıflandırılmasında hata yapılmıştır?**  **Organik        İnorganik**  A)   C2H6                FeO B)  (NH2)2CO         CO2  C)   CCl4                 H2O D)   H2CO3             MnO E)   CH3NH2           H2SO4   **Soru 2**    **Yukarıda yarı açık formülü verilen organik bileşiğin 2. karbonunun hibritleşme çeşidi nedir?**  A)  sp B)  sp2 C)  sp3  D)  s E)  p  **Soru 3**  **Aşağıdakilerden hangisi sp3 hibrit orbitallerine aittir?**  A)  B)  C)  D)  E)  **Soru 4**  **Elmasa ait özelliklerden hangisi yanlıştır?**  A)  Karbon elementinin allotropudur. B)  Düzgün kristal yapıya sahiptir. C)  C - C bağları çok güçlüdür. D)  Karbon atomları düzgün dörtyüzlü geometrik yapıya sahiptir. E)  Elektriği ilettiğinden elektronik sanayide kullanılır.  **Soru 5**  **PCl3 bileşiğinin merkez atomunun hibritleşme türü ve molekül geometrisi hangisinde doğru olarak verilmiştir?** (15P, 17Cl )  A) sp3 – Üçgen piramit B) sp2 – Düzgün dörtyüzlü C) sp3 – Düzgün dörtyüzlü D) sp – Düzlem üçgen E) sp2 – Üçgen piramit | **Soru 6**  **Nanotüplerle ilgili ifadelerden hangisi yanlıştır?**  A) Elmastan elde edilir. B)  Altıgen geometrik yapıya sahiptir. C)  Elektronik cihazlarda kullanılabilir. D)  Esnek ve sağlam yapıdadır. E)  Nanometre boyutundadır.  **Soru 7**  **Merkez atomunun hibrit türü sp olan molekülün geometrisi hangisidir?**  A)  Doğrusal B)  Düzgün dörtyüzlü C)  Üçgen piramit D)  Açısal E)  Düzlem üçgen  **Soru 8**    **Yukarıda verilen molekül modellerinden hangilerinin merkez atomunun hibritleşme türü sp**3**' tür?**  A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II D) I ve III E) I, II ve III  **Soru 9**    **Karbon atomlarının hibritleşmesinde hangi eşleştirme doğrudur?**  A)  1. karbon sp3 B)  2. karbon sp3 C)  3. karbon sp D)  4. karbon sp2 E)  5. karbon sp3  **Soru 10**    Formaldehit molekülünün yapı formülü verilmiştir.  **Bu molekülün VSEPR gösterimi için hangisi doğrudur?**  A) AX3E B) AX2E2 C) AX2E D) AX3 E) AX2 |

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