|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**  **Buna göre hangi bileşikler doğru işaretlenmiştir?**  A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) I ve II. D) II ve III. E) I, II ve III.  **Soru 2**  **Aşağıdaki bileşiklerden hangisi anorganik değildir?**  A) HCN B) H2CO3 C) KMnO4 D) CH3OH E) Al(OH)3  **Soru 3**  **Verilenlerden hangileri organik bileşiktir?**  A) I ve II B) III ve IV C) I, II ve III D) I, III ve V E) II, IV ve V  **Soru 4**  **Aşağıdakilerden hangisi anorganik bileşiklerin özelliklerinden değildir?**  A) Ana kaynağı doğadaki minerallerdir. B) Genellikle yanıcı değildir C) Tepkimeleri genellikle hızlıdır. D) Doğadaki sayıları organik bileşiklere göre daha azdır. E) Genellikle kendilerine özgü kokuları vardır.  **Soru 5**  **Aşağıdakilerden hangisi anorganik bileşiktir?**  A) CH3Cl B) C2H5NH2 C) KCN D) C2H5OH E) CH2O | **Soru 6**  **Aşağıda verilenlerden hangisi organik bileşik değildir?**  A) Tuz ruhu B) Arap sabunu C) Etil alkol D) Polietilen E) Naftalin  **Soru 7**  **Aşağıda molekül formülü verilen bileşiklerden hangisinin basit formülü diğerlerinden farklıdır?**  A) C2H4 B) C5H10 C) C3H6 D) C6H10 E) C4H8  **Soru 8**  C, H ve O elementlerinden oluşan ve basit formüllü CH2O olan organik bir bileşiğin mol kütlesi 180 g/mol ‘dür.  **Buna göre bu organik bileşiğin molekül formülü aşağıdakilerden hangisidir?**  (H:1 g/mol, C:12 g/mol, O:16 g/mol)  A) C3H6O3 B) C4H8O2 C) C6H12O6 D) C5H10O2 E) C6H6O2  **Soru 9**  C ve H elementlerinden oluşan bir organik bileşiğin 0,1 mol’ü yeterince oksijenle yandığında 0,4 mol H2O ve NK’da 6,72 litre CO2 gazı oluşuyor.  **Buna göre bu organik bileşiğin basit formülü aşağıdakilerden hangisidir?**  A) C2H6 B) C3H8 C) CH4 D) C3H4 E) C2H5  **Soru 10**  **CxHy organik bileşiğinde kütlece %20 oranında H elementi bulunduğuna göre bu bileşiğin basit formülü aşağıdakilerden hangisidir?** (C:12 g/mol, H:1 g/mol)  A) CH2 B) CH3 C) CH4 D) C2H2 E) C2H3 |

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