|  |  |
| --- | --- |
| **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) HCNB) H2CO3C) KMnO4D) CH3OHE) Al(OH)3**Soru 3****Verilenlerden hangileri organik bileşiktir?**A) I ve IIB) III ve IVC) I, II ve IIID) I, III ve VE) II, IV ve V**Soru 4****Aşağıdakilerden hangisi anorganik bileşiklerin özelliklerinden değildir?**A) Ana kaynağı doğadaki minerallerdir.B) Genellikle yanıcı değildirC) Tepkimeleri genellikle hızlıdır.D) Doğadaki sayıları organik bileşiklere göre daha azdır.E) Genellikle kendilerine özgü kokuları vardır.**Soru 5****Aşağıdakilerden hangisi anorganik bileşiktir?**A) CH3ClB) C2H5NH2C) KCND) C2H5OHE) CH2O | **Soru 6****Aşağıda verilenlerden hangisi organik bileşik değildir?**A) Tuz ruhuB) Arap sabunuC) Etil alkolD) PolietilenE) Naftalin**Soru 7****Aşağıda molekül formülü verilen bileşiklerden hangisinin basit formülü diğerlerinden farklıdır?**A) C2H4B) C5H10C) C3H6D) C6H10E) 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) C3H6O3B) C4H8O2C) C6H12O6D) C5H10O2E) 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) C2H6B) C3H8C) CH4D) C3H4E) 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) CH2B) CH3C) CH4D) C2H2E) C2H3 |

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