|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**XO bileşiğinde elementlerin kütlece birleşme (mX/mO) oranı 5/2 dir.**Buna göre, X'in atom kütlesi aşağıdakilerden hangisidir?** (O: 16 g/mol)A) 12B) 20C) 36D) 40E) 48**Soru 2**Endüstriyel asetilen (C2H2); CaC2  +  2H2O  →  C2H2  +  Ca(OH)2 reaksiyonuyla elde ediliyor.20 gram CaC2 ile 9 gram H2O tepkimesinden 18,5 gram Ca(OH)2 oluşurken 4 gram CaC2 artıyor.**Buna göre kaç gram C2H2 oluşmuştur?**A) 3B) 3,5C) 4,5D) 6,5E) 13**Soru 3**X2Y3 bileşiğinde kütlece birleşme oranı mX/mY = 7/6 dır X ve Y elementlerinin oluşturduğu diğer bileşikte kütlece birleşme oranı mX/mY = 7/4 tür.**Buna göre, ikinci bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?**A) XYB) X₂YC) X₄Y₃D) XY₃E) X₂Y₅**Soru 4**  I.    NH3(g)  +  HCl(g)  →  NH4Cl(k)  II.   2KI(suda)  +  Pb(NO3)2(suda)  →  PbI2(k)  +  2KNO3(suda)  III.  4Fe(k)  +  3O2(g)  →  2Fe2O3(k)  IV.  Zn(k)  +  CuSO4(suda) →  ZnSO4(suda)  +  Cu(k)**Yukarıda verilen tepkimelerden hangileri çözünme-çökelme tepkimesidir?**A) Yalnız IIB) Yalnız IVC) II ve IIID) I, II ve IIIE) II, III ve IV**Soru 5****Aşağıdaki tepkimelerin hangisi nötralleşme tepkimesidir?**A) NH3(g)  +  HCl(g)  →  NH4Cl(k)B) CH4(g)  +  2O2(g)  →  CO2(g)  +  2H2O(s)C) 2NO(g)  +  O2(g) + ısı  →  2NO2(g)D) H2SO4(suda)  +  Ca(OH)2(suda)  →  CaSO4(suda)  +  2H2O(s)E) H2O(s)  +  Elektrik enerjisi  →  H2(g)  +  1/2O2(g) | **Soru 6**H2SO4(suda)  +  Mg(OH)2(suda)  →  Y(suda)  +  2H2O(s)HCl(suda)  +  KOH(suda)  →  X(suda)  +  H2O(s)**Yukarıda verilen tepkimelerle ilgili**  I.    Çözünme tepkimeleridir.  II.   X ve Y birer tuzdur.  III.  HCl ve H2SO4 asittir.**yargılarından hangisi yada hangileri doğrudur?**A) Yalnız IB) Yalnız IIC) Yalnız IIID) I ve IIIE) II ve III**Soru 7****0,1 mol C2H5COOH bileşiğiyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?**( NA : 6,02.1023 )A) 6,02.1022 tane molekül içerir.B) 0,6 mol hidrojen atomu içerir.C) 1,806.1023 tane karbon atomu içerir.D) 0,2 mol oksijen atomu içerir.E) Toplam 6,02.1023 tane atom içerir.**Soru 8****N2(g)  +  3H2(g)** →**2NH3(g)  tepkimesiyle ilgili**I.    Molekül sayısı korunur.  II.   Homojen tepkimedir.  III.  Toplam proton ve nötron sayısı korunur.**yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız IB) Yalnız IIC) Yalnız IIID) II ve IIIE) I, II ve III**Soru 9****Yapısında 1,4 mol hidrojen atomu bulunan C6H14  molekülüyle ilgili**I.    0,01 moldür.  II.   3,612.1023 tane karbon atomu içerir.  III. Toplam 2 mol atom içerir.**yargılarından hangileri doğrudur?** ( NA : 6,02.1023 )A) Yalnız IB) Yalnız IIC) Yalnız IIID) II ve IIIE) I, II ve III**Soru 10**Mg ve O2 ile yapılan MgO eldesi deneylerinde elde edilen veriler yukarıdaki tabloda verilmiştir.**Buna göre**  I.    A deneyi artansız gerçekleşmiştir.  II.   B deneyinde artan madde bulunur.  III.  C deneyinde 2 gram Mg elementi artar.  IV.  D deneyinde artan madde Mg elementidir.**yargılarından hangileri doğrudur?** (Mg: 24, O: 16)A) I ve IIB) I ve IIIC) II ve IVD) III ve IVE) I, II, III ve IV |

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