|  |  |
| --- | --- |
| **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) 12 B) 20 C) 36 D) 40 E) 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) 3 B) 3,5 C) 4,5 D) 6,5 E) 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) XY B) X₂Y C) X₄Y₃ D) XY₃ E) 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 II B) Yalnız IV C) II ve III D) I, II ve III E) 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 I B) Yalnız II C) Yalnız III D) I ve III E) 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 I B) Yalnız II C) Yalnız III D) II ve III E) 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 I B) Yalnız II C) Yalnız III D) II ve III E) 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 II B) I ve III C) II ve IV D) III ve IV E) 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    