|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**  **Aşağıda verilen tepkimelerden hangisinin sonucunda tuz oluşumu beklenmez?**  A) HCl + KOH → B) H2SO4 + KOH → C) HNO3 + Mg(OH)2 → D) NaOH + HNO3 → E) N2O5 + H2O →  **Soru 2**  **Aşağıdaki tepkimelerin hangisinde H2O açığa çıkmaz?**  A) HCl  +  NaOH → B) HNO3  +  Mg(OH)2  → C) CH3COOH  +  KOH  → D) NH3  +  HCl  → E) H2SO4  +  Ca(OH)2  →  **Soru 3**  **Aşağıdaki asit-baz çiftlerinden hangisinin tepkimesi 1 mol asit ile 2 mol bazın tam nötrleşmesi olarak gerçekleşir?**  A) B) C) D) E)  **Soru 4**  **Aşağıdaki asit-baz çiftlerinden hangisinin tepkimesinden elde edilecek tuzun formülü yanlış verilmiştir?**  **Asit - Baz Çifti          Tuzun Formülü**  A) H3PO4 + KOH               K2PO4 B) HNO3 + NaOH              NaNO3 C) HCl + Al(OH)3               AlCl3 D) H2SO4 + Mg(OH)2        MgSO4 E) HCl + Ca(OH)2            CaCl2  **Soru 5**     I.    HCl (suda)     II.   NaOH (suda)     III.  H2SO4 (suda)  **KOH sulu çözeltisine, yukarıdaki maddelerin hangileri eklenirse pH değeri artar?**  A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II D) II ve III E) I, II ve III | **Soru 6**  l.  Na2CO3  lI.  CH3COOK  lll. NH4NO3  **Yukarıdaki tuzlardan oluşturulan sulu çözeltilerden hangilerinin pH'ı 7'den küçüktür?**  A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III D) I ve II E) II ve III  **Soru 7**  **Aşağıda verilen tuzlardan hangisi nötr tuz çeşididir?**  A) NH4NO3 B) AlCl3 C) Na3PO4 D) Na2SO4 E) AlPO4  **Soru 8**  **Aşağıda verilen tuzlardan hangisi bazik tuz çeşididir?**  A) NH4NO3 B) Mg(ClO4)2 C) Na2CO3 D) Na2SO4 E) Al(NO3)3  **Soru 9**  **Aşağıda verilen tuzlardan hangisi asidik tuz çeşididir?**  A) NH4NO3 B) Mg(ClO4)2 C) (CH3COO)2Mg D) Na2SO4 E) NaNO3  **Soru 10**  Çamaşır sodasının sistematik adı sodyum karbonattır ve kimyasal formülü Na2CO3 şeklindedir.  **Buna göre Na2CO3 ile ilgili olarak**  I.        Bazik özellik gösterir.    II.       Su içerisinde çözündüğünde Na+  ve CO32- iyonlarını oluşturur.    III.     Nötralleşme tepkimesi sonucu oluşabilir.  **yargılarından hangileri doğrudur?**  A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II D) II ve III E) I, II ve III |

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