|  |  |
| --- | --- |
| **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               K2PO4B) HNO3 + NaOH              NaNO3C) HCl + Al(OH)3               AlCl3D) H2SO4 + Mg(OH)2        MgSO4E) 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 IB) Yalnız IIC) I ve IID) II ve IIIE) I, II ve III | **Soru 6**l.  Na2CO3lI.  CH3COOKlll. NH4NO3**Yukarıdaki tuzlardan oluşturulan sulu çözeltilerden hangilerinin pH'ı 7'den küçüktür?**A) Yalnız IB) Yalnız IIC) Yalnız IIID) I ve IIE) II ve III**Soru 7****Aşağıda verilen tuzlardan hangisi nötr tuz çeşididir?**A) NH4NO3B) AlCl3C) Na3PO4D) Na2SO4E) AlPO4**Soru 8****Aşağıda verilen tuzlardan hangisi bazik tuz çeşididir?**A) NH4NO3B) Mg(ClO4)2C) Na2CO3D) Na2SO4E) Al(NO3)3**Soru 9****Aşağıda verilen tuzlardan hangisi asidik tuz çeşididir?**A) NH4NO3B) Mg(ClO4)2C) (CH3COO)2MgD) Na2SO4E) 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 IB) Yalnız IIC) I ve IID) II ve IIIE) 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