|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**      **Yukarıdaki madde sınıflandırılmasına ait şemada verilen örneklerde hangi ikisi yer değiştirirse hata giderilmiş olur?**  A) I ve III B) I ve IV C) II ve III D) II ve IV E) I ve V  **Soru 2**  X : Kaynama noktası saf çözücününkinden büyüktür.  Y : En az iki saf maddenin belirli oranda birleşmesiyle oluşur.  Z : İki metalin eritilip karıştırılmasıyla oluşan homojen bir karışımdır.  X, Y, Z maddeleri ile ilgili yukarıdaki bilgiler verilmiştir.  **Bu bilgilere göre X, Y, Z maddelerinin sınıflandırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?**                X              Y             Z  A) Bileşik       Çözelti      Alaşım B) Çözelti      Alaşım      Bileşik C) Alaşım       Çözelti     Bileşik D) Çözelti      Bileşik      Alaşım E) Bileşik       Alaşım      Çözelti  **Soru 3**  I. Katı   -   Sıvı  II. Sıvı   -   Sıvı  III. Gaz  -   Gaz  **Yukarıda fiziksel halleri verilen maddelerin karıştırılması sonucu oluşan karışımlardan hangisi kesinlikle çözeltidir?**  A) Yalnız I  B) Yalnız II C) Yalnız III  D) I ve II E) I ve III  **Soru 4**  **Çözünme olayı ile ilgili olarak ;**  I. Saf suyun çözücü olarak kullanıldığı çözünmelere hidratasyon denir.  II. Sudan farklı çözücülerin kullanıldığı çözünmelere solvatasyon denir.  III. Katıların suda çözünmesi genellikle endotermiktir.  **yargılarından hangileri doğrudur?**  A)  Yalnız I  B)  Yalnız II C)  I ve II  D)  I ve III E)  I, II ve III  **Soru 5**    I.    H2O  -  CCl4    II.   I2   -    H2O    III.  CO2  -  CH4    IV.  H2O  -  NH3  **Yukarıda verilen madde çiftlerinden hangileri çözelti oluşturur?**  A)  I ve II. B)  I ve III. C)  I ve IV. D) II ve IV. E) III ve IV. | **Soru 6**  I. Elektriği ileten çözeltiler elektrolit çözeltilerdir.  II. Asit, baz ve tuz çözeltileri elektrolittir.  III. Suda moleküler halde çözünen maddelerin çözeltileri elektrolittir.  **Çözeltilerle ilgili yukarıda verilen ifadelerden hangileri doğrudur?**  A) Yalnız I  B) Yalnız II C) Yalnız III  D) I ve II E) I ve III  **Soru 7Aşağıda verilen maddelerden hangisinin karşısında verilen çözücüde daha iyi çözünmesi beklenir?**           **Madde                Çözücü** A)    CO2                        CS2 B)    NH3                        H2O C)    C6 H6                     CCl4 D)    I2                           CCl4   E)    H2S                        H2O  **Soru 8**    I.    Çözeltide çözüneni az çözücüsü çok olan çözelti    II.   Kaynama noktası çözücüsünden az olan çözelti    III.  Donma noktası çözücüsünden düşük olan çözelti  **Yukarıda verilen elektrolit çözeltilerden hangisi elektriği  en iyi iletir?**  A) Yalnız I B)  Yalnız II C)  Yalnız III D)  I ve II E)  I ve III  **Soru 9**  **Aşağıda verilen maddelerin hangisinin karşısında verilen çözücüde çözünmesi beklenmez?**  (H:1, O:8, F:9, C:12, S:16, P:15, N:7)  **Çözücü**        **Madde**  A)   H2O                   C6H6 B)   HF                      H2O C)   H2O                    PH3 D)   SF2                     NH3 E)   CO2                    CH4  **Soru 10**  **Çözüneni şeker, çözücüsü su olan doymamış çözelti ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi doğrudur?**  A)  Elektriği iletir. B)  Homojen bir karışımdır. C)  İyonlarına ayrışır. D)  Moleküler halde çözünmez. E)  Kaynama noktası sabittir. |

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