|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1****15 gram  KNO3ve 105 gram su kullanılarak hazırlanan bir çözelti kütlece yüzde kaçlıktır?**A)  12,5 B)  15 C)  17,5D)  20 E)  22,5**Soru 2**I-Benzin - suII-Naftalin - suIII-Tebeşir tozu - su**Yukarıda verilen karışımlardan hangileri ayırma  hunisi ile ayrılır?**A)  Yalnız I B)  Yalnız IIC)  Yalnız IIID)  I ve II E)  I, II ve III**Soru 3****Alkol- su karışımı hangi yöntemle birbirinden ayrılır?**A) Ayırma hunisi yardımıylaB) KristallendirmeC) SüzmeD) Ayrımsal damıtmaE) Çöktürme**Soru 4****Aşağıdakilerden hangileri çözeltilerin koligatif özellikleri arasında yer alır?**I. Donma noktası düşmesiII. Kaynama noktası yükselmesiIII. Osmotik basınçA)  I ve II B)  I ve III C)  II ve IIID)  Yalnız III E)  I, II ve III**Soru 5****Demir tozu, tuz, kepek karışımı sırasıyla hangi  yöntemlerle birbirinden ayrılır?**A)  Mıknatıslanma, suda çözme, süzme, buharlaştırmaB) Suda çözme, süzme, buharlaştırma, mıknatıslanmaC) Süzme, mıknatıslanma, buharlaştırma, suda  çözmeD)  Mıknatıslanma, suda çözme, buharlaştırma, elemeE)  Mıknatıslanma, eleme, suda çözme, buharlaştırma | **Soru 6****Bir miktar suya tuz ilave edilerek hazırlanan çözelti için;**I. Kaynama noktası artar.II. Donma noktası düşer.III. Derişimi azalır.**yargılarından hangileri yanlıştır?**A)  Yalnız I B)  Yalnız II C)  Yalnız IIID)  I ve II E)  I, II ve III**Soru 7****Aşağıdakilerden hangileri adi karışımlara örnek olarak verilebilir?**I- Tuzlu su karışımıII- Karabiber - tuz karışımıIII- ÇelikA)  Yalnız I B)  Yalnız II C)  Yalnız IIID)  I ve II E)  I, II ve III**Soru 8**Sıvı haldeki bir çözeltide çözünmüş halde bulunan tanecikler sıvı çözücünün  molekülleri arasındaki uzaklığı arttırır ve donma noktasını düşürür.**Buna göre;**   I.    Donmakta olan bir çözeltinin sıcaklığının sabit kalması  II.   Kışın arabaların cam suyuna antifriz eklenmesi  III.  Buzlu yollara tuz dökülmesi**olaylarından hangileri yukarıda verilen bilgi ile örtüşmektedir?**A)  Yalnız IB)  Yalnız IIC)  I ve IID)  I ve IIIE)  II ve III**Soru 9****Eşit derişimlerde alınan aşağıdaki bileşiklerden hangisinin kaynama noktasının daha yüksek olması beklenir?**A) KNO3B) NaClC) MgSO4D) BaCl2E) Al(OH)3**Soru 10****Aşağıdaki ayırma yöntemlerinden hangisinin eşleştirmesi doğrudur?**           **Ayırma Yöntemi                 Özellik**A) Ayrımsal kristallendirme     Kaynama noktasıB)  Flotasyon                           Çözünürlük farkıC) Ayırma hunisi                      Yoğunluk farkıD) Diyaliz                                 Çözünürlük farkıE) Dekantasyon                       Manyetik özellik |

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