|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**  Çözeltilerde iyonların derişimine bağlı olarak değişen özelliklere koligatif özellikler denir.  **Buna göre**    I.    Antalya'da saf suyun Elazığ'a göre daha yüksek sıcaklıkta kaynaması    II.   Aynı ortamda, deniz suyunun saf suya göre daha düşük sıcaklıkta donması    III.  Kaynamakta olan saf suya tuz atılınca bir süre kaynamanın durması  **olaylarından hangileri koligatif özellikler ile açıklanabilir?**  A) Yalnız II B) I ve II C) I ve III D) II ve III E) I, II ve III  **Soru 2**  **Hacimce %40 X sıvısı içeren bir sulu çözelti kütlece %75 oranında su içerdiğine göre X sıvısının öz kütlesi kaç g/mL’dir?** (dsu= 1 g/mL  )  A) 0,1 B) 0,2 C) 0,3 D) 0,4 E) 0,5  **Soru 3**  **Görselde verilen karışımı bileşenlerine ayırmak için hangi yöntem kullanılmalıdır?**  A) Süzme B) Mıknatıslama C) Yüzdürme D) Kristallendirme E) Ayırma hunisi  **Soru 4**  **Karışımlarla ilgili;**    I.    CH4(g) ile H2O(g) karışımı homojendir.    II.   Karışımların belirli formülleri vardır.    III.  Karışımı oluşturan maddelerin birleşme oranları sabittir.  **yargılarından hangileri doğrudur?**  A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III D) II ve III E) I, II ve III  **Soru 5**  **Yemek tuzunun suda çözünmesiyle ilgili**    I.    İyon- dipol etkileşimi kurulur.    II.   Na+ iyonları suyun oksijen tarafı ile sarılır.    III.  Oluşan çözelti elektrik akımını iletir.  **yargılarından hangileri doğrudur?**  A) Yalnız II B) I ve II C) I ve III D) II ve III E) I, II ve III | **Soru 6**  X katısı Y sıvısına ekleniyor ve homojen karışım elde ediliyor.  **Buna göre X-Y karışımını ayırmak için;**    I.    Damıtma    II.   Süzme    III.  Kristallendirme  **ayırma tekniklerinden hangileri kullanılabilir?**  A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III D) II ve III E) I, II ve III  **Soru 7**  **Çözeltilerin özellikleriyle ilgili**    I.    Kaynama sıcaklığı sabittir.    II.   Kaynayan suya tuz atılırsa kaynama noktası düşer.    III.  Buzlanmaya karşı tuz kullanılmasının nedeni donma noktasını yükseltmektir.  **yargılarından hangileri yanlıştır?**  A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II D) II ve III E) I, II ve III  **Soru 8**  **Aşağıdakilerin hangisinde verilen çözelti örneğinin çözücü ve çözüneni yanlıştır?**  **Çözücü            Çözünen              Örnek**  A)       Su                  Tuz                      Tuzlu su B)       Azot              Oksijen                 Hava C)       Su              Karbondioksit         Gazoz D)       Şeker              Su                     Şekerli su E)       Demir            Karbon                 Çelik  **Soru 9**  **Çözeltilerle ilgili**    I.    Çözücüsü su ise sulu çözelti olarak adlandırılır.    II.   İyon içeriyorsa elektrik akımını iletir.    III.  Eriyik metallerin karışımından oluşuyorsa alaşımdır.  **yargılarından hangileri doğrudur?**  A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II D) I ve III E) I, II ve III  **Soru 10**  **Katı-katı heterojen karışımları bileşenlerine ayrılması için**     I.    Yoğunluk     II.   Tanecik büyüklüğü     III.  Çözünürlük     IV.  Kaynama sıcaklığı  **niceliklerden hangilerinin farklı olmasından yararlanılabilir?**  A) Yalnız I B) Yalnız IV C) I ve III D) II ve IV E) I, II ve III |

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