|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**  Şimal, laboratuvarda AgNO3 ve NaCl çözeltileriyle bir çözünme- çökelme tepkimesi gerçekleştiriyor. Öğretmeni Şimal’ den tepkime sonunda oluşan karışımı, bileşenlerine ayırmasını istiyor.  **Buna göre Şimal’ in sırasıyla yapması gereken işlemler aşağıdaki seçeneklerden hangisinde doğru verilmiştir?**  A) Ayrımsal damıtma, kristâllendirme B) Süzme, ayrımsal kristâllendirme C) Süzme, basit damıtma D) Kristâllendirme, süzme E) Özütleme, süzme  **Soru 2**  -  A) 3 gram hidrojen, 24 gram karbon B) 2 gram hidrojen, 12 gram karbon C) 4 gram hidrojen, 48 gram karbon D) 6 gram hidrojen, 96 gram karbon E) 5 gram hidrojen, 72 gram karbon  **Soru 3**  **Nişadır' ın (NH4Cl) analizinden amonyak ve tuz ruhu oluşmaktadır. 107 g saf nişadır' ın analizinden normal koşullarda 1,12 L tuz ruhu oluştuğuna göre nişadır'ın % verimi kaçtır?** (H: 1 g/mol, N: 14 g/mol, Cl: 35,5 g/ mol)  A) 2,5 B) 5,0 C) 7,5 D) 10 E) 12,5  **Soru 4**  Şeker oranı %40 olan şekerli suyun %20'si dökülüyor. Yerine dökülen miktar kadar saf şeker ilave ediliyor ve şekerin çözülmesi sağlanıyor.  **Buna göre oluşan yeni karışımın şeker yüzdesi kaçtır?**  A) 40 B) 44 C) 52 D) 56 E) 80  **Soru 5**  Dünya nüfusunun yaklaşık olarak yedi milyar olduğu bilinmektedir. Kenan öğretmen, 1 gram H2O da dünyadaki insan nüfusundan daha fazla molekül olduğunu söylemektedir.  **Buna göre, Kenan öğretmen bu durumu ispatlayabilmek için;**  I.  Avogadro sayısı          II.  Suyun mol kütlesi          III.  Hidrojen ve oksijenin atom kütlesi  **bilgilerinden en az hangilerini kullanmalıdır?**  A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III D) I ve II E) I,II ve III | **Soru 6**  Zeynep kek yaparken kabartma tozunun üzerine limon sıktığı zaman bir kimyasal reaksiyon oluştuğunu fark etmiştir.  **Aşağıda verilen reaksiyonlardan hangisi ifade edilen reaksiyonla aynı türdendir?**  A) Demirin paslanması B) Mermer mutfak tezgahının tuz ruhu ile silinmesi C) Fotosentez D) Kirecin söndürülmesi E) Naftalinin süblimleşmesi  **Soru 7**  Eşit kütlelerde magnezyum (Mg) ve oksijen (O) elementleri kullanılarak MgO elde edilirken 3 gram maddenin arttığı gözlemleniyor.  **Buna göre elde edilen MgO bileşiği kaç gramdır?** (Mg: 24, O: 16)  A) 5 B) 10 C) 15 D) 20 E) 25  **Soru 8**  C ve H element atomları arasında oluşan iki farklı bileşikten I. bileşiğin formülü C2H6ve II. bileşiğin formülü C3H4' tür.  **Bu iki bileşikte aynı miktarda karbon element atomu ile birleşen I. bileşikteki H element atomunun, II. bileşikteki H element atomuna oranı kaçtır?**  A) 3/2 B) 4/9 C) 9/4 D) 18/4 E) 2/9  **Soru 9**  **N2O3 ve N2O5 gazlarından oluşan 0,25 mol karışımı için;**        I.  3,01x1023 tane N atomu içerir.       II. Normal koşullarda 11, 2 litre hacim kaplar.      III. 0,75 mol O atomu içerir.  **yargılarından hangileri doğrudur?**(Avogadro sayısı: 6,02x1023)  A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III D) II ve III E) I, II ve III  **Soru 10**  -  A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III D) II ve III E) I, II ve III |

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