|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**  CH3OH  +  1/2O2 → HCHO  +  H2O  **denkleşmiş tepkime ile ilgili**    I.    Toplam atom sayısı korunmuştur.    II.   Yanma tepkimesidir.    III.  Toplam molekül sayısı artmıştır.  **yargılarından hangileri yanlıştır?**  A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III D) II ve III E) I, II ve III  **Soru 2**  PbO2 bileşiğinin HCl ile tepkimesinden PbCl2 katısı ve H2O sıvısı oluşurken Cl2 gazı çıkışı gözlenmektedir.  **Tepkime verimi %25 olan bu tepkimede normal koşullarda 5,6 litre Cl2 gazı elde etmek için gereken HCl kaç moldür?**  A) 2,00 B) 2,50 C) 3,00 D) 3,50 E) 4,00  **Soru 3**  SO2 ve CO2 gazlarından oluşan karışım normal koşullarda 11,2 litre hacim kaplamaktadır.  **Buna göre karışımın kütlesi aşağıdakilerden hangisi olamaz?**(C: 12, O: 16, S: 32)  A) 23 B) 25 C) 27 D) 30 E) 32  **Soru 4**  **Yukarıda verilen tepkimeyle ilgili olarak,**   I.    Yanma tepkimesidir.  II.   Homojen tepkimedir.  III.  Molekül sayısı korunmuştur.  **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**          2H2(g)  +  O2(g)  →  2H2O(s)  **11,2 gram H2 gazı ile normal koşullarda 22,4 litre hacim kaplayan O2 gazının tam verimli tepkimesi için;**      I.    3,6 mol H2 gazı artar.      II.   Normal koşullarda 44,8 litre hacim kaplayan H2O oluşur.      III.  Sınırlayıcı bileşen O2' dir.  **yargılarından hangileri doğrudur?** (H: 1 g/mol, O: 16 g/ mol))  A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III D) II ve III E) I, II ve III | **Soru 6**  MgCO3(k)  +  ısı  →  MgO(k)  +  CO2(g)  Ağzı açık kapta 20 gram MgCO3 katısı yukarıdaki denkleme göre ayrışarak normal koşullarda 4, 48 litre CO2 gazı oluşturmaktadır.  **Buna göre;**      I.  Katı kütlesi 8, 8 gram azalmıştır.      II. Kaptaki toplam kütle değişmemiştir.      III.Tepkime %84 verimle gerçekleşmiştir.  **yargılarından hangileri doğrudur?**(Mg: 24, C: 12, O: 16)  A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III D) II ve III E) I, II ve III  **Soru 7**  **Gaz halinde bulunan 6 gram C2H6 molekülüyle ilgili;**         I.  1,2 mol H atomu içerir.        II.  Normal koşullarda 44,8 L hacim kaplar.       III.  0,2 tane molekül içerir.  **verilen yargılardan hangileri doğrudur?**(C:12, H:1)  A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III D) II ve III E) I, II ve III  **Soru 8**  **0,3 mol NO2 gazındaki oksijen atomu sayısı kadar molekül içeren SO3 bileşiğinde toplam kaç mol atom vardır?**  A) 0,6 B) 0,9 C) 1,2 D) 1,8 E) 2,4  **Soru 9**  AgNO3 çözeltisine bir miktar NaBr çözeltisi ekleniyor. Oluşan AgBr tuzu suda az çözünmektedir.  **Buna göre**    I.    Anyon ve katyonların yer değiştirdiği tepkimedir.    II.   Net iyon denklemi  AgBr(k) → Ag+(suda) + Br¯(suda) şeklindedir.    III.  Katısı ile dengede doygun çözelti oluşmuştur.  **yargılarından hangileri doğrudur?**  A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III D) II ve III E) I, II ve III  **Soru 10**  Azot ve oksijen elementlerinden oluşmuş 5 gramlık karışım alınarak tam verimli tepkime gerçekleştiriliyor. Karışımın %90' ı harcanarak NO gazına dönüşürken bir miktar azot gazı artıyor.  **Buna göre başlangıçta karışımdaki azot miktarı kaç gramdır?** (N: 14, O: 16)  A) 2,4 B) 2,6 C) 2,8 D) 3,4 E) 4,5 |

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