|  |  |
| --- | --- |
| **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 IB) Yalnız IIC) I ve IIID) II ve IIIE) 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) 2,00B) 2,50C) 3,00D) 3,50E) 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) 23B) 25C) 27D) 30E) 32**Soru 4****Yukarıda verilen tepkimeyle ilgili olarak,** I.    Yanma tepkimesidir. II.   Homojen tepkimedir. III.  Molekül sayısı korunmuştur.**yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız IB) I ve IIC) I ve IIID) II ve IIIE) 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 IB) Yalnız IIC) I ve IIID) II ve IIIE) 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 IB) Yalnız IIC) I ve IIID) II ve IIIE) 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 IB) I ve IIC) I ve IIID) II ve IIIE) 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) 0,6B) 0,9C) 1,2D) 1,8E) 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 IB) I ve IIC) I ve IIID) II ve IIIE) 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) 2,4B) 2,6C) 2,8D) 3,4E) 4,5 |

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