|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**  I.    Tepkime homojendir.  II.   Tepkime süresince kaptaki atom sayısı azalır.  III.  Eşit mollerde CO ve O2 alınırsa O2 gazının %50'si artar.**ifadelerden hangisi veya hangileri doğru olur?**A) Yalnız IB) Yalnız IIC) Yalnız IIID) I ve IIE) I ve III**Soru 2****tepkimesine göre 20 litre N2 ve 30 litre O2'den en fazla kaç litre NO2 gazı elde edilir?**A) 40B) 30C) 25D) 20E) 15**Soru 3**  2X + Y2O3   → X2O3  + 2Y  tepkimesine göre, 5,4 gram X ile 16 gram Y2O3 tepkimeye girmekte ve 10,2 gram X2O3 oluşmaktadır.**X ve Y'nin atom kütleleri hangi seçenekte doğru verilmiştir?** (O: 16)**X                    Y**A)  56                   52B)  27                   52C)  27                   56D)  56                   27E)   52                   27**Soru 4**3 gram magnezyum ile 20 gram brom tepkimeye girerek MgBr2 oluşturmaktadır.**50 gram magnezyum ve brom karışımı tepkimeye girince 4 gram magnezyum arttığına göre karışımdaki bromun kütlesi nedir?**A) 46B) 40C) 23D) 20E) 10**Soru 5**Sabit hacimli kapalı bir kapta X maddesi ile O2 gazının tepkimeye girmesi sonucu oluşan H2O ve CO2' in mol sayılarının değişimi grafikte verilmiştir.**Buna göre X maddesinin formülü aşağıdakilerden hangisidir?**A) C4H8B) C3H8C) C3H8O2D) C4H10O2E) C4H8O | **Soru 6**Eşit kütlede Mg ve O2 alınarak MgO elde edilirken 4 gram oksijen artmaktadır.**Buna göre başlangıçta alınan Mg miktarı kaç gramdır?** (Mg:24, O:16)A) 16B) 12C) 10D) 8E) 6**Soru 7**Eşit kütlede C ve H2 alınarak 84 gram C2H4 bileşiği elde ediliyor.**Buna göre**  I.   Başlangıçta her ikisinden de 42' şer gram alınmıştır.  II.  Karbondan 12 gram artmıştır.  III. Hidrojenden 60 gram artmıştır.**yargılarından hangisi yada hangileri doğrudur?** (C: 12, H: 1)A) Yalnız IB) Yalnız IIC) Yalnız IIID) I ve IIIE) I, II ve III**Soru 8**SO3 bileşiği kütlece %40 S atomu içermektedir.**Buna göre SO2 bileşiğinde elementlerin kütlece birleşme (mS/mO) oranı kaçtır?**A) 1B) 1/2C) 3/2D) 2/3E) 2**Soru 9**22 gram N2O bileşiğinde 14 gram N2 vardır.**Buna göre 42 gram N2'un yeterli miktarda O2 ile birleşmesinden kaç gram NO2 bileşiği oluşur?**A) 48B) 84C) 96D) 138E) 196**Soru 10**36 gram Mg ile 36 gram N2'un reaksiyonundan Mg3N2 bileşiği oluşurken 22 gram N2 artıyor.**Bu bileşikteki elementlerin kütlece birleşme (mMg/mN) oranı nedir?**A) 7/18B) 18/7C) 15/2D) 2/15E) 3/2 |

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