|  |  |
| --- | --- |
| **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 I B) Yalnız II C) Yalnız III D) I ve II E) I ve III  **Soru 2**  **tepkimesine göre 20 litre N2 ve 30 litre O2'den en fazla kaç litre NO2 gazı elde edilir?**  A) 40 B) 30 C) 25 D) 20 E) 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                   52 B)  27                   52 C)  27                   56 D)  56                   27 E)   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) 46 B) 40 C) 23 D) 20 E) 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) C4H8 B) C3H8 C) C3H8O2 D) C4H10O2 E) 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) 16 B) 12 C) 10 D) 8 E) 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 I B) Yalnız II C) Yalnız III D) I ve III E) 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) 1 B) 1/2 C) 3/2 D) 2/3 E) 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) 48 B) 84 C) 96 D) 138 E) 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) 7/18 B) 18/7 C) 15/2 D) 2/15 E) 3/2 |

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