|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1****Aşağıdaki bileşikler eşit sayıda oksijen atomu içerdiğine göre;**   I.    SO3  II.   N2O5       III.  CO2**bileşiklerin mol sayılarının  büyükten küçüğe doğru sıralaması aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?**A) I > II > IIIB) I > III > II C) III > II > I D) III > I > II E) II > III > I**Soru 2**  I.    1 tane N2 molekülü  II.   6,02.1022tane N2 molekülü  III.  1 mol N atomu**Yukarıda verilenlerin kütlelerine göre büyükten küçüğe doğru sıralanışı aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?** ( N: 14 ) A) I > II > III B) I > III > IIC) III > II > ID) III > I > IIE) II > III > I**Soru 3****16 gram SO3 molekülü kaç mol atom içerir?** ( S: 32, O: 16 ) A) 1,6B) 0,8C) 0,4 D) 0,2E) 0,1**Soru 4****NK'da 4,48 litre hacim kaplayan C2H6 gazı kaç gramdır?** ( C: 12, H: 1 )A) 18 B) 16 C) 12D) 9 E) 6**Soru 5****Avogadro sayısı kadar atom içeren CH4 bileşiği kaç gramdır?** ( C: 12, H: 1 )A) 8 B) 6,4 C) 3,2D) 2,4 E) 1.6 | **Soru 6****0,25 mol SO3 bileşiği için;**I. 0,25 mol O atomu içerir.II. 8 gram S atomu içerir.III. 6,02. 1023tane atom içerir.**yargılarından hangileri doğrudur?** (S: 32, O: 16 )A) Yalnız I B) Yalnız IIC) I ve II D) I ve IIIE) II ve III**Soru 7****CO2 bileşiği için ;**I. Bir molekülünün kütlesi 44 / NA gramdır.II. 22 gramı 2 mol atom içerir.III. 0,2 molünün kütlesi 8,8 gramdır.**yukarıdaki yargılardan hangileri doğrudur?** ( C: 12, O: 16 )A)  Yalnız IB)  I ve IIC)  I ve IIID)  II ve IIIE)  I , II ve III**Soru 8****C2H4 ve C2H6 bileşikleri eşit sayıda hidrojen  atomu içermektedir. Bu bileşiklerden oluşan karışımın kütlesi 72 gram olduğuna göre karışımda  kaç gram C2H4 vardır?** ( C: 12, H: 1 )A) 21 B) 28 C) 30D) 42 E) 48**Soru 9****CO2 bileşiğinde 9,6 gram O atomu bulunduğuna göre kaç gram C atomu bulunur?**( C: 12, O: 16 )A) 3,6 B) 4,8 C) 5,4D) 6,0E) 6,4**Soru 10****CH4 ve C2H6 gazlarından oluşan karışım 2 mol ve karışımın kütlesi 53 gram olduğuna göre karışımdaki C2H6 kaç mol'dür?**( C: 12 g/mol, H: 1 g/mol )A) 1,50 B) 1,25 C) 1,00D) 0,75 E) 0,50 |

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