|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1****Eşit sayıda atom içeren;**I. C2H4II. NH3III. SO2**bileşiklerinin kütleleri arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?** ( C: 12, H: 1, N: 14, S: 32, O: 16 )A) I > II > IIIB) I > III > IIC) III > II > ID) III > I > IIE) II > III > I**Soru 2****3,6 mol atom içeren C2H5OH bileşiğinde kaç mol H atomu bulunur?**A) 2,8 B) 2,4 C) 2,0D) 1.8 E) 1.5**Soru 3****Aşağıdakilerden hangisi kimyasal reaksiyonlarda değişebilen özelliklerdendir?**A) Atom sayısı ve cinsiB) Atomların çapı ve hacmiC) Toplam elektron sayısıD) Toplam kütleE) Toplam nötron sayısı**Soru 4**16,2 g Al metali üzerine NaOH çözeltisi katılıyor. Al metalinin tamamı reaksiyona girerek  Na3AlO3 oluşuyor.**Açığa çıkan H2 gazı kaç moldür?** (Al:27, H:1)A) 0,3    B) 0,6C) 0,9D) 1,2E) 1,5**Soru 5****Denklemine göre 96g O2 elde etmek için kaç g  NaClO3 tuzu gereklidir?** (Na:23, Cl:35,5, O:16)A) 211B) 212C) 213D) 214E) 215 | **Soru 6**H3PO4 + Ca(OH)2Ca3(PO4)2 + H2O**Kimyasal denklemi denkleştirildiğinde H2O nun katsayısı kaç olur?**A) 2B) 3C) 4D) 5E) 6**Soru 7**C3H6 + O2CO2 + H2O**Kimyasal tepkime denklemi en küçük tam sayılarla denkleştirildiğinde CO2 nin katsayısı kaç olur?**A) 6B) 5C) 4D) 3E) 2**Soru 8****0,01 mol MgXO4 bileşiği 1,2 gram gelmektedir. Buna göre X elementinin mol kütlesi kaç gramdır?**  ( Mg: 24, O: 16 )A) 16B) 24C) 32D) 36E) 42**Soru 9****9,6 g O2 gazı ile 11,2 g CO gazının reaksiyonu sonucunda hangi maddeden kaç gram tepkimeye girmez?**(C:12 g/mol , O:16 g/mol)A) 3,2 g O2B) 1,2 g COC) 1,8 g O2D) 1,4 g COE) 2 g CO**Soru 10**CaCO3 + 2HCl  →   X + CO2 + H2O **Kimyasal denkleminde X olarak belirtilen madde aşağıdakilerden hangisidir?** A) Ca2CB) CH4C) CCl4D) CaCl2E) HClO4 |

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