|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**  **Eşit sayıda atom içeren;**  I. C2H4  II. NH3  III. SO2  **bileşiklerinin kütleleri arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?** ( C: 12, H: 1, N: 14, S: 32, O: 16 )  A) I > II > III B) I > III > II C) III > II > I D) III > I > II E) II > III > I  **Soru 2**  **3,6 mol atom içeren C2H5OH bileşiğinde kaç mol H atomu bulunur?**  A) 2,8  B) 2,4  C) 2,0 D) 1.8  E) 1.5  **Soru 3**  **Aşağıdakilerden hangisi kimyasal reaksiyonlarda değişebilen özelliklerdendir?**  A) Atom sayısı ve cinsi B) Atomların çapı ve hacmi C) Toplam elektron sayısı D) Toplam kütle E) 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) 0,6 C) 0,9 D) 1,2 E) 1,5  **Soru 5**    **Denklemine göre 96g O2 elde etmek için kaç g  NaClO3 tuzu gereklidir?** (Na:23, Cl:35,5, O:16)  A) 211 B) 212 C) 213 D) 214 E) 215 | **Soru 6**  H3PO4 + Ca(OH)2Ca3(PO4)2 + H2O  **Kimyasal denklemi denkleştirildiğinde H2O nun katsayısı kaç olur?**  A) 2 B) 3 C) 4 D) 5 E) 6  **Soru 7**  C3H6 + O2CO2 + H2O  **Kimyasal tepkime denklemi en küçük tam sayılarla denkleştirildiğinde CO2 nin katsayısı kaç olur?**  A) 6 B) 5 C) 4 D) 3 E) 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) 16 B) 24 C) 32 D) 36 E) 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 O2 B) 1,2 g CO C) 1,8 g O2 D) 1,4 g CO E) 2 g CO  **Soru 10**  CaCO3 + 2HCl  →   X + CO2 + H2O  **Kimyasal denkleminde X olarak belirtilen madde aşağıdakilerden hangisidir?**  A) Ca2C B) CH4 C) CCl4 D) CaCl2 E) HClO4 |

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