|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1****Aşağıda verilen tepkimelerden hangisi yanma tepkimesidir?**A) N2(g)  +  3H2(g)  →  2NH3(g)B) KClO3(k)  →  KCl(k)  +  3/2O2(g)C) CO(g)  +  1/2O2(g)  →  CO2(g)D) 2H2O(s)  →  2H2(g)  +  O2(g)E) CaCO3(k)  +  ısı  →  CaO(k)  +  CO2(g)**Soru 2****Yukarıdaki tepkime denklemlerinden hangilerinin türü yanlış verilmiştir?**A) Yalnız IB) Yalnız IIC) I ve IID) I ve IIIE) II ve III**Soru 3**Azot ve oksijen elementleri arasında oluşan iki farklı bileşikte, elementlerin birleşen kütleleri I ve II. grafikte gösterilmiştir.**I. grafikteki bileşiğin formülü NO2 ise II. grafikteki bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisidir?**A) N₂O₄B) N₂O₃C) NOD) N₂OE) N₂O₅**Soru 4**X ve Y arasında gerçekleşen tepkimenin kütle-zaman grafiği yukarıda verilmiştir.**Grafiğe göre X ve Y elementleri arasında oluşan bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisidir?**(X:52, Y: 16)A) X₂YB) XY₃C) XY₂D) X₂Y₃E) X₃Y**Soru 5**Yukarıdaki grafik gaz fazında gerçekleşen bir tepkimeye aittir.**Buna göre**  I.    Tepkimede sınırlayıcı bileşen CH4 bileşiğidir.  II.   Tepkime tam verimlidir.  III.  Yanma tepkimesidir.**yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız IB) Yalnız IIC) I ve IIID) II ve IIIE) I, II ve III | **Soru 6**Tabloda kimyanın temel kanunları ve bu kanunları bulan bilim insanları verilmiştir.**Buna göre bilim insanı-kanun eşleştirilmesi hangisinde doğru olarak yapılmıştır?**A) 1–a, 2–b, 3–cB) 1–a, 2–c, 3–bC) 1–b, 2–c, 3–aD) 1–b, 2–a, 3–cE) 1–c, 2–b, 3–a**Soru 7**Aşağıdaki tepkimede, tepkimeye giren ve tepkime sonucunda oluşan maddelerin kütleleri verilmiştir.C3H4 + 4O2 → 3CO2 + 2H2OX g     12,8 g     13,2 g    3,6 g**Buna göre C3H4’ün kütlesi kaç gramdır?**A) 4B) 5C) 6D) 7E) 8**Soru 8****Buna göre 54 gram H2O bileşiği elde etmek için kaç gram H, kaç gram O kullanılmalıdır?**         H                 O      A) 12                42B) 48                 6C) 9                  45D) 6                  48E) 42                12**Soru 9**Fe2O3 bileşiğin de kütlece birleşme oranı mFe/mO = 7/3 tür.**Buna göre**  I.    14 g Fe ile 6 g O'nun tepkimesinden 20 g Fe2O3 bileşiği oluşur.  II.   40 g Fe2O3 bileşiği elde etmek için 28 g Fe yeterli miktardaki O ile tepkimeye girer.  III.  21 g Fe ile 21 g O'nun tepkimesinden en fazla 28 g Fe2O3 bileşiği oluşur.**yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız IB) I ve IIC) I ve IIID) II ve IIIE) I, II ve III**Soru 10**XY2 bileşiğinin kütlece % 60’ı Y elementidir.**Buna göre 30 gram XY2 bileşiği elde etmek için kaç gram Y elementi gerekir?**A) 9B) 15C) 18D) 20E) 21 |

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