|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1****A2B3 bileşiğinin kütlece %30'u B elementi olduğu­na göre A2B3 bileşiğinin mol kütlesi kaç gramdır?** ( B:16 )A) 80B) 120C) 160D) 208E) 416**Soru 2****Yukarıdaki tepkime gerçekleşirken;**     I.  Toplam kütle korunur.     II.  Molekül sayısı korunur.     III. Atom cinsi korunur.**ifadelerinden hangileri doğrudur?**A) Yalnız IB) Yalnız IIIC) I ve IID) II ve IIIE) I, II ve III**Soru 3**X ve Y nin oluşturduğu iki bileşikte, bileşik kütlesi ile Y' nin kütlesinin değişimi grafikte verilmiştir.**Buna göre eşit miktarda Y' ye karşılık I. bileşikteki X' in II. bileşikteki X' e katlı oranı kaçtır?** A) 3/4B) 4/3C) 5/3D) 2/3E) 3/2**Soru 4****XO2 bileşik yapısında X yerine hangi atom gelir­se elementlerin kütleleri arasındaki oran 1 olur?**( C: 12, O: 16, S: 32, N: 14, Si: 28, Sn: 118 )A) CB) SC) ND) SiE) Sn**Soru 5****Yukarıdaki bileşik çiftlerinden hangilerine katlı oran uygulanır?**A) Yalnız IB) Yalnız IIC) Yalnız IIID) I ve IIIE) I, II ve III | **Soru 6****Kimyasal tepkimeler gerçekleşirken aşağıdakilerden hangisinde değişme olabilir?**A) Toplam kütleB) Atom sayısıC) Atom türüD) Molekül sayısıE) Atomun çekirdek yapısı**Soru 7****İki madde karıştırıldığında kimyasal reaksiyon olduğu aşağıdakilerden hangisi  ile anlaşılır?**A) Isı değişiminin olmamasıB) Renk değişiminin olmamasıC) Katı, sıvı ve gaz gibi fiziksel hallerinin değişmemesiD) Tadının değişmesiE) Katı maddenin oluşması**Soru 8**Fotoğrafçılık tarihini araştıran Halis, eskiden fotoğraf basımında AgBr bileşiğinin kullanıldığını öğrenmiştir. Bu bileşik,AgNO3(suda)  +  KBr (suda)  →  AgBr (k)  +  KNO3 (suda) tepkimesiyle elde edilir.**Buna göre seçeneklerdeki olaylardan hangisinde gerçekleşen tepkimeyle yukarıdaki tepkime türü aynıdır?**A) Kırağı oluşumuB) Şerbet hazırlanmasıC) Pas oluşumuD) Sarkıt ve dikit oluşumuE) Tuz ruhu ve amonyağın tepkime vermesi**Soru 9**Çevrim santralinde metan gazı, **CH4(g)  + 2O2(g) → CO2(g)  + 2H2O(g)**tepkimesine göre yakıldığında açığa çıkan karbon dioksit gazının %90' ı tutulup depolanıyor. Bu işlem esnasında üretilen elektriğin %15' i kaybediliyor. Karbon dioksit depolaması yapmayan bir santralde 1 m3 metandan yaklaşık 12 kW elektrik enerjisi elde ediliyor. Karbon dioksit gazını depolamak isteyen çevrim santralinde normal koşullarda 448 L metan gazı, %80 verimle yakılıyor.**Buna göre depolanan karbon dioksit gazının hacmi ve üretilen elektrik enerjisi miktarı aşağıdaki seçeneklerden handisinde doğru verilmiştir?**A) B) C) D) E) **Soru 10**Seda öğretmen, laboratuvarda Pb(NO3)2 çözeltisi hazırlayıp bu çözeltinin iletkenliğini ölçüyor. Daha sonra hazırladığı çözeltiye bir miktar KI ekleyip bir süre bekledikten sonra çözeltinin iletkenliğini tekrar ölçüyor ve iletkenliğin azaldığını gözlemliyor.**Buna göre Seda öğretmenin yaptığı deney sonucunda seçeneklerde verilen ifadelerden hangisi çıkarılamaz?**A) Çözeltide bulunan iyon derişimi azalmıştır.B) Bir miktar PbI2 katısı oluşmuştur.C) Çökelme tepkimesi gerçekleşmiştir.D) Eklenen KI, iyonlaşmadan çözünmüştür.E) İyonlar arası yer değiştirme tepkimesi gerçekleşmiştir. |

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