|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**  **A2B3 bileşiğinin kütlece %30'u B elementi olduğu­na göre A2B3 bileşiğinin mol kütlesi kaç gramdır?** ( B:16 )  A) 80 B) 120 C) 160 D) 208 E) 416  **Soru 2**    **Yukarıdaki tepkime gerçekleşirken;**       I.  Toplam kütle korunur.       II.  Molekül sayısı korunur.       III. Atom cinsi korunur.  **ifadelerinden hangileri doğrudur?**  A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II D) II ve III E) 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) 3/4 B) 4/3 C) 5/3 D) 2/3 E) 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) C B) S C) N D) Si E) Sn  **Soru 5**    **Yukarıdaki bileşik çiftlerinden hangilerine katlı oran uygulanır?**  A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III D) I ve III E) I, II ve III | **Soru 6**  **Kimyasal tepkimeler gerçekleşirken aşağıdakilerden hangisinde değişme olabilir?**  A) Toplam kütle B) Atom sayısı C) Atom türü D) Molekül sayısı E) Atomun çekirdek yapısı  **Soru 7**  **İki madde karıştırıldığında kimyasal reaksiyon olduğu aşağıdakilerden hangisi  ile anlaşılır?**  A) Isı değişiminin olmaması B) Renk değişiminin olmaması C) Katı, sıvı ve gaz gibi fiziksel hallerinin değişmemesi D) Tadının değişmesi E) 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 oluşumu B) Şerbet hazırlanması C) Pas oluşumu D) Sarkıt ve dikit oluşumu E) 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    