|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1** **Periyodik sistemde aynı periyottaki soygazlara yaklaştıkça aşağıdakilerden hangisi azalır?**A) Değerlik elektron sayısıB) Elektron sayısıC) Atom numarasıD) İyonlaşma EnerjisiE) Metalik Özellik**Soru 2****Aşağıdaki seçeneklerin hangisinde kimyasal türün örneği yanlış verilmiştir?**A)    Atom                 CaB)    Bileşik               H2 C)    Molekül            CO2 D)     İyon                 CO32- E)     Molekül           CO**Soru 3****Aşağıdakilerden hangisinde proton sayısı elektron sayısına kesinlikle eşit olmaz?**A) Anyon elektron kaybederseB) Katyon elektron kaybederseC) Tanecik nötr iseD) Katyon elektron alırsaE) Atom uyarılmış hale gelirse**Soru 4**Atom numarası 35 olan X¯ iyonunun elektron sayısı nötron sayısından  9  eksiktir.**Buna göre X elementinin kütle numarası kaçtır?** A) 40B) 70C) 79D) 80E) 81**Soru 5Periyodik sistemde aynı grupta periyot numarası arttıkça;**I. Metal özelliği artar.II. Atom çapı büyür.III. Elektron sayısı artar.IV. İyonlaşma enerjisi küçülür.**yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız IB) I ve IIC) III ve IVD) II,III ve IVE) I,II,III ve IV**Soru 6**     I.    Elektronlar çekirdekten belirli uzaklıkta ve belirli enerjiye sahip yörüngelerde bulunur.       II.    Elektronlar çekirdeğin etrafında elektron bulutları şeklinde bulunabilir.     III.   Elektron, çekirdeğe en yakın enerji düzeyinde bulunursa bu hale temel hâli denir.     IV.  Temel halde atom kararlıdır ve ışın yaymaz.   **yukarıdaki yargılardan hangileri Bohr atom modeline ait görüşlerdir?**A) II ve IIIB) I, II ve IIIC) II, III ve IVD) I, III ve IVE) I, II, III ve IV **Soru 7****2. katmanında 4 elektronu bulunan elementin atom numarası aşağıdakilerden hangisidir?**A) 6B) 10C) 12D) 18E) 20**Soru 8**Katman elektron dağılımları verilen,X: 2-8-2     Y: 2-8-7**Katman elektron dağılımları verilen elementlerinin oluşturduğu kararlı bileşik ile ilgili;**I. Bileşikteki X'in iyon yükü (+2) dir.II.  Kovalent yapılı bir bileşiktir.III. Y atomu dubletini tamamlamıştır.**ifadelerinden hangileri doğrudur?**A) Yalnız IB) Yalnız IIC) Yalnız IIID) I ve IIIE) I, II  ve III**Soru 9**I. Proton-nötronII. Nötron-elektronIII. Elektron-proton**Nötral bir atomda yukarıdaki taneciklerden hangisi yada hangileri her zaman aynıdır?**A) Yalnız IB) Yalnız IIC) Yalnız IIID) I ve IIE) II ve III**Soru 10****Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin formülü yanlış verilmiştir?**          **Bileşik**         **Formülü**  A) Berilyum nitrür            Be3N2B) Demir (II) klorür          Fe2ClC) Kalsiyum oksit            CaOD) Sodyum karbonat      Na2CO3E) Bakır (II) florür            CuF2CEVAPLAR: 1-E    2-B    3-B    4-D    5-E    6-D    7-A    8-A    9-C    10-B    11-A    12-A    13-B    14-D    15-C    16-E    17-D    18-A    19-E    20-E     | **Soru 11** **2.periyot 2A grubunda bulunan elementin nötron sayısı, proton sayısından 3 fazladır. Bu elementin kütle numarası kaçtır?**A) 11B) 12C) 13D) 14E) 15**Soru 12****12X, 13Y, 15Z, 20T elementlerinin birinci iyonlaşma enerjilerinin büyükten küçüğe doğru sıralanışı aşağıdakilerden hangisidir?** A) Z > X > Y > TB) T > Y > X > ZC) X > Y > Z > TD) Z > X > T > YE) T > Z > Y > X**Soru 13****Aşağıda atom numarası verilen elementlerin hangisinin grup adı doğrudur?**A) ₁₁X ⇒ toprak alkali metalB) ₃Y ⇒ alkali metalC) ₁₇Z ⇒ soy gazD) ₁₃K ⇒ halojenE) ₁₅M ⇒ toprak metal**Soru 14****Günümüzdeki periyodik sistemle ilgili verilen bilgilerden hangisi doğrudur?**A) Mendeleyev tarafından oluşturulmuştur.B) Elementler artan atom kütlesine göre sıralanmıştır.C) Bir periyot toprak alkali metalle başlayıp soy gazla son bulur.D) Moseley’in önerisi ile artan atom numarasına göre düzenlenmiştir.E) Bazı elementlerin yerleri boş bırakılmıştır.**Soru 15****Üzerinde üstteki güvenlik uyarı işareti bulunan madde için aşağıdakilerden hangisi doğrudur?**A) Zehirlidir.B) Yakıcıdır.C) Patlayıcıdır.D) Yanıcıdır.E) Aşındırıcıdır.**Soru 16**I. Apolar kovalent bağII. Metalik bağIII. İyonik bağ**Yukarıda verilen etkileşimlerden hangileri güçlüdür?**A) Yalnız I B) Yalnız IIC) I ve II D) I ve IIIE) I, II ve III**Soru 17****Aşağıda formülleri verilen bileşiklerden hangisi yanlış adlandırılmıştır ?**A) Al2O3→ Alüminyum oksitB) N2O4 → Diazot tetraoksitC) KMnO4 →Potasyum permanganatD) Fe2O3 →Demir (II) oksitE) CuO → Bakır (II) oksit**Soru 18** A) 14B) 16C) 18D) 20E) 27**Soru 19****Aşağıda formülleri verilen bileşiklerden hangisinin adı yanlıştır?****Formülü             Bileşik Adı**A)   CCl4            Karbon tetraklorürB)   P2O3            Difosfor trioksitC)   SO2             Kükürt dioksitD)   N2O5          Diazot pentaoksitE)   CO              Karbon dioksit**Soru 20****Kimyasal türler ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**A) H2, H2O ve CO2 moleküler yapıdaki kimyasal türlerdir.B) NH4 + , OH – çok atomlu iyonlardır.C) Li, C, He gibi tanecikler atom olarak adlandırılır.D) Na+, Mg[2+](https://www.sorubak.com) gibi pozitif yüklü iyonlara katyon denir.E) Cl taneciği Cl– hâline geçerken kimyasal türü atom olur. |