|  |  |
| --- | --- |
| Soru 1   I. Her periyot bir alkali metalle başlar,bir soygazla biter.   II. Periyodik cetvelde elementler artan atom numaralarına göre sıralanmıştır.   III. Periyodik cetvelde 7 periyot 8 grup vardır.**Periyodik cetvelle ilgili yukarıda verilen ifadelerden hangileri kesinlikle doğrudur?** A) Yalnız IB) Yalnız IIC) Yalnız IIID) I ve IIE) I ve III**Soru 2****Buna göre etkinliği hatasız tamamlayan bir öğrencinin cevapları aşağıdakilerden hangisidir?**A) B) C) D) E) **Soru 3****Katman elektron dağılımları verilen,****X: 2-8-2     Y: 2-8-7****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 hangisi ya da hangileri doğrudur?**A) Yalnız IB) Yalnız IIC) Yalnız IIID) I ve IIIE) I, II  ve III**Soru 4**"Periyodik cetvelde gruplar genel olarak metaller, ametaller ve soygazlar olarak sınıflandırılabilir." **Buna göre aşağıdaki sınıflandırmalardan hangisi yanlıştır?**  **Grup No      Sınıflandırma**A) 1A                MetalB) 2A                MetalC) 7A                AmetalD) 8A                SoygazE) 3A                ametal**Soru 5****Verilen moleküller ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?** A) I molekülü apolardır.B) II’de atomlar arası bağ polardır.C) I ve II’de bağ yapımına katılmayan elektron çifti bulunur.D) II molekülü polardır.E)  I’de atomlar arası bağ polardır.**Soru 6****Proton sayıları aynı, nötron sayıları farklı iki atom için ,** I. Periyodik cetveldeki yerleri aynıdır. II. Kütle numaraları farklıdır. III. Sembolleri aynıdır.**ifadelerinden hangileri doğrudur?**A) Yalnız IIIB) I ve IIC) I ve IIID) II ve IIIE) I,II ve III**Soru 7**    I. Bileşiklerinde (+) ve (-) değerlik alabilirler.    II. Kendi aralarında bileşik oluştururlar.    III. Isı ve elektriği iletirler.    IV. Karışımlar erime noktalarına kadar ısıtılınca alaşım oluştururlar.**Yukarıda verilen özelliklerden hangileri metallere ait değildir?**A) Yalnız IB) Yalnız IIIC) I ve IID) II ve IVE) I, II ve III**Soru 8**.A) Yalnız IIB) I ve IIC) I ve IIID) II ve IIIE) I, II ve III**Soru 9****Periyodik sistemde aynı grupta bulunan elementler için;**I. değerlik elektron sayısı,II. katman sayısı,III. kütle numarası**niceliklerinden hangileri genellikle aynıdır?**A) Yalnız I.B) Yalnız II.C) I ve II.D) I ve III.E) II ve III.**Soru 10****yargılarından hangisi ya da hangileri doğrudur?**A) Yalnız IB) I ve IIC) I ve IIID) II ve IIIE)  I, II ve III**Soru 11**.A) Apolar, Apolar, Polar, ApolarB) Apolar, Apolar, Apolar, PolarC) Polar, Apolar, Polar, PolarD) Polar, Polar, Apolar, PolarE) Apolar, Polar, Apolar, Polar**Soru 12****Aşağıdaki atomlardan hangisinin çapı en küçüktür?**A) ₈OB) ₉FC) ₁₁NaD) ₁₂MgE) ₁₃Al | **Soru 13****Buna göre Elif, hangi atomların Lewis yapılarını doğru yazmıştır?** A) Be ve NB) N ve NeC) Mg ve BeD) Ne ve MgE) Be ve N**Soru 14****yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız I.B) Yalnız III.C) I ve II.D) I ve III.E) II ve III.**Soru 15Bir elementin periyodik cetveldeki yerini bulmak için;**I. Proton sayısıII. Çekirdek yüküIII. Kütle numarasıIV. Nötr haldeki elektron sayısı**niceliklerinden hangileri tek başına kullanılmaz?**A) Yalnız IIB) Yalnız IIIC) I ve IID) II ve IIIE) III ve IV**Soru 16****Değerlik elektron sayısı 2 olan nötr bir atom periyodik cetvelde,**I. 2AII. 6AIII. 8A **gruplarından hangilerinde olabilir?**A) Yalnız IB) Yalnız IIIC) I ve IID) I ve IIIE) I,II ve III**Soru 17****Periyodik sistemin aynı grubunda proton sayısının arttığı yönde,**I. Atom yarıçapıII. ElektronegatiflikIII. İyonlaşma enerjisi**özelliklerinden hangileri azalır?** A) Yalnız I.B) I ve II.C) I ve III.D) II ve III.E) I, II ve III.**Soru 18****Bohr atom modeline göre uyarılmış bir atomda 3. enerji düzeyinden 1. enerji düzeyine****inen bir elektron için**I.    Atom ışıma yapar.II.   Elektron 3. enerji düzeyindeyken uyarılmış, 1. enerji düzeyindeyken temel haldedir.III.  Elektron 3. enerji düzeyindeyken kararsızdır.IV.  Elektronun enerjisi artar.**yargılarından hangisi ya da hangileri yanlıştır?**A) Yalnız lB) Yalnız llIC) Yalnız IVD) II ve IVE) l, ll ve lll**Soru 19****NH3 molekülü ile ilgili;** I. Molekül polardır.II. Bağ yapan elektron çifti üç tanedir.III. N–H arasındaki bağ polar kovalent bağdır.**yargılarından hangisi ya da hangileri doğrudur?** (7N, 1H)A) Yalnız IB) Yalnız IIIC) I ve IID) II ve IIIE) I, II ve III**Soru 20**     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 21****yargılarından hangisi ya da hangileri doğrudur?**A) Yalnız IB) I ve IIC) I ve IIID) II ve IIIE)  I, II ve III**Soru 22****Periyodik sistemde periyotlar ile ilgili;** I. 7 tanedir.II. En az element birinci periyotta bulunur.III. Aynı periyottaki elementlerin kimyasal özelliği benzerdir.**yargılarından hangileri doğrudur?**A) Yalnız I.B) I ve II.C) I ve III.D) II ve III.E) I, II ve III.**Soru 23**  **Bohr atom modeli ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor.**    I.    Elektronlar belli enerji seviyelerinde hareket eder.    II.    Elektronlar daha düşük enerji seviyesine geçerken enerji alırlar.    III.   Elektronların tamamı aynı enerji seviyesindedir.**Buna göre bu yargılardan hangisi ya da hangileri doğrudur?** A) Yalnız lB) Yalnız llC) l ve llD) Yalnız lllE) l, ll ve lll**Soru 24****Periyodik sistem için aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?**A) Aynı grupta yukarıdan aşağıya doğru inildikçe iyonlaşma enerjisi azalır.B) 1A ve 2A grubunun tamamı metaldir.C) Aynı periyotta soldan sağa doğru gidildikçe ametal özellik artar.D) Aynı periyotta soldan sağa doğru gidildikçe atom yarıçapı azalır.E) Soygazlar 8A grubu elementleridir.**Soru 25**.A) B) C) D) E) CEVAPLAR: 1-B    2-A    3-A    4-E    5-E    6-E    7-C    8-C    9-A    10-D    11-A    12-B    13-D    14-B    15-B    16-D    17-D    18-C    19-E    20-D    21-B    22-B    23-A    24-B    25-C     |