|  |  |
| --- | --- |
| **Soru 1**  .  A)  B)  C)  D)  E)    **Soru 2**  **Buna göre etkinliği hatasız tamamlayan bir öğrencinin cevapları aşağıdakilerden hangisidir?**  A)  B)  C)  D)  E)  **Soru 3**  **11X, 13Y ve 19Z element atomları için, aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**  A) X ve Y aynı periyotta yer alır. B) X ve Z aynı grupta yer alır. C) Üçü de oda koşullarında katıdır. D) Y elementinin atom yarıçapı en küçüktür. E) X ve Y metal, Z ametaldir.    **Soru 4**  **Kararlı iyonlarının Lewis yapıları yukarıdaki gibi olan Ca ve Cl atomlarının oluşturacağı bileşiğin formülü ve bağ türü aşaıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?**    A)  B)  C)  D)  E)  **Soru 5**  "Periyodik cetvelde gruplar metal, ametal ve soygazlar olarak sınıflandırılabilir."  **Buna göre aşağıdaki sınıflandırmalardan hangisi yanlıştır?**     Grup No      Sınıflandırma  A) 1A                metal B) 2A                metal C) 7A                ametal D) 8A                soygaz E) 3A                ametal    **Soru 6**  **Yukarıda verilen atom ve iyonlardan hangilerinin Lewis nokta yapısı doğru verilmiştir?** (7N, 8O, 12Mg, 16S)  A) II ve III B) I, II ve III C) I ve IV D) II,III ve IV E) II ve IV  **Soru 7** **2.periyot 2A grubunda bulunan elementin nötron sayısı, proton sayısından 3 fazladır. Bu elementin kütle numarası kaçtır?**A) 11 B) 12 C) 13 D) 14 E) 15    **Soru 8**  **Yukarıdaki periyodik sistemde yerleri belirtilen elementler için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**  A) X ve Y metal, Z ve T ametaldir. B) Z ve T aynı gruptadır. C) Atom numarası en büyük olan T’dir. D) Y’nin proton sayısı 4’tür. E) Y ve Z’nin katman sayısı aynıdır.  **Soru 9**  I. Proton-nötron  II. Nötron-elektron  III. Elektron-proton  **Nötral bir atomda yukarıdaki taneciklerden hangisi yada hangileri her zaman aynıdır?**  A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III D) I ve II E) II ve III  **Soru 10**  **Dalton Atom Modeli’ne göre;**  I. Atomlar bölünemez.  II. Farklı element atomları birbirinden farklıdır.  III. Atomun yapısında proton ve nötron bulunur.  **ifadelerinden hangileri doğrudur?**  A) Yalnız I. B) I ve II. C) I ve III. D) II ve III.  E) I, II ve III.  CEVAPLAR: 1-C    2-A    3-E    4-D    5-E    6-D    7-A    8-A    9-C    10-B    11-E    12-E    13-B    14-D    15-A    16-A    17-E    18-A    19-C    20-A | **Soru 11**  **X, Y ve Z elementleri ile ilgili;**  • Kimyasal özellikleri benzerdir.  • Atom numarası en küçük olan Y, en büyük olan X’tir.  **bilgileri veriliyor. Buna göre X, Y ve Z elementlerinin periyodik sistemdeki yerleri aşağıdakilerden hangisi gibi olur?**  A)  B)  C)  D)  E)  **Soru 12**  **Bohr Atom Modeli’ne göre;**  I. Her atomun en kararlı hâline temel hâl denir.  II. Çekirdeğe en yakın katman minimum enerjiye sahiptir.  III. Elektronun dışarıdan enerji alarak daha yüksek enerji düzeyine geçmesine atomun uyarılmış hâli denir.  **yargılarından hangileri doğrudur?**  A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) I ve II. D) I ve III. E) I, II ve III.  **Soru 13**  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.  **Peryodik cetvelle ilgili yukarıda verilen ifadelerden hangileri kesinlikle doğrudur?**  A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III D) I ve II E) I ve III    **Soru 14**  **Yukarıda verilen kimyasal tür tanım eşleştirmeleri hangi seçenekte doğru verilmiştir?**  A) I - B II - A III - C B) I - A II - C III - B C) I - C II - B III - A D) I - B II - C III - A E) I - C II - A III - B  **Soru 15**  **Aşağıdakilerden hangisinin güvenlik amaçlı uyarı işareti yoktur?**  A) Buharlaştırıcı B) Aşındırıcı C) Zararlı D) Radyoaktif E) Oksitleyici  **Soru 16**  **12X, 13Y, 15Z, 20T elementlerinin birinci iyonlaşma enerjilerinin büyükten küçüğe doğru sıralanışı aşağıdakilerden hangisidir?**  A) Z > X > Y > T B) T > Y > X > Z C) X > Y > Z > T D) Z > X > T > Y E) T > Z > Y > X  **Soru 17**  **Mendeleyev’in periyodik tablosu ile ilgili;**  I. Yatay satır ve dikey sütunlardan oluşmaktadır.  II. Elementler artan atom kütlelerine göre yerleştirilmiştir.  III. Keşfedilmemiş elementler için bazı kutucuklar boş bırakılmıştır.  **yargılarından hangileri doğrudur?**  A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) I ve II. D) I ve III. E) I, II ve III.  **Soru 18**    A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II D) II ve III E) I ve III  **Soru 19**  **Aşağıdaki bileşiklerden hangisi iyonik yapılıdır?** (1H, 3Li, 5B, 6C, 8O, 9F, 15P, 16S, 17Cl, 35[Br](https://www.sorubak.com))  A) BF3 B) PCl5 C) LiBr D) CS2 E) H2O  **Soru 20**  **19K, 13Al ve 12Mg elementleri ile ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi doğrudur?**  A) Üçü de elektrik akımını iletir. B) Al’nin birinci iyonlaşma enerjisi, Mg’ninkinden büyüktür. C) Atom yarıçapları arasında K > Al > Mg ilişkisi vardır. D) Metalik aktiflikleri arasında, K < Mg < Al ilişkisi vardır. E) Mg ile Al aynı grup elementleridir. |

CEVAPLAR: 1-C    2-A    3-E    4-D    5-E    6-D    7-A    8-A    9-C    10-B    11-E    12-E    13-B    14-D    15-A    16-A    17-E    18-A    19-C    20-A    