|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1 | BİST İslahiye Fen Lisesi 2022-2023 Eğitim-Öğretim yılı 9/ A-B-C Sınıflarının Kimya Dersi II. Dönem 1. Yazılı Sorularıdır.  **-AB- Grubu-** | **Adı ve Soyadı: ………………………**  **Sınıfı : ………………………**  **Öğrenci No: ……………….**  **Tarihi:**  Notu: |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1 | Al2O3 bileşiğinde alüminyumun oksijenle kütlece birleşme oranı 9 / 8 dır.  **Buna göre, 16 gram oksijen kaç gram Al2O3 bileşiğinde bulunur?**   1. 34 B) 36 C) 49 D) 64 E) 68 | Al2S3 bileşiğinde alüminyumun kükürtle kütlece birleşme oranı 9/16 dır.  **Buna göre, 16 gram kükürt kaç gram Al2S3 bileşiğinde bulunur?**  A)125 B) 160 C) 25 D) 50 E) 36 |
| 2) | Aşağıdaki moleküllerden hangisi polardır?  (7N, 6C, 5B, 4Be, 8O)  A) CO2 B) BeH2 C) H2O D) BH3 E) CH4 | Aşağıdaki moleküllerden hangisi polardır?  (7N, 6C, 5B, 4Be, 8O)  A) BH3 B) BeH2 C) CO2 D) CH4 E) NH3 |
| 3) | **Aşağıdaki cümlelerin uygun olanların sonuna “D” veya “Y” yazınız.**  A) Molekül içi bağlar kuvvetlidir. ( )  B) Molekül içi bağların KN yüksektir ( )  C) Moleküller arası bağlar koparsa kimlik değişir. ( )  D) H bağı molekül içi bir bağdır ( )  E)Moleküller arası en kuvvetli London bağıdır. ( ) | **Aşağıdaki cümlelerin uygun olanların sonuna “D” veya “Y” yazınız.**  A) Moleküller arası bağlar zayıftır. ( )  B) Molekül içi bağların EN yüksektir ( )  C) Molekül içi bağlar koparsa kimlik değişir. ( )  D) Dipol-dipol bağı molekül içi bir bağdır ( )  E)Moleküller arası en kuvvetli Metalik bağdır. ( ) |
| 4) | Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin molekülleri arasında hidrojen bağı **oluşmaz?**  A) CO2 B) H2O C) NH3 D) HF E) CH3COOH | Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin molekülleri arasında hidrojen bağı **oluşmaz?**  A) CH4 B) H2O C) NH3 D) CH3COOH E) HF |
| 5) | Bağların karşısına türünü yazınız?  1) HCl-HCl (…………………………………… )  2) H-H (………………………………..)  3) N2-N2 (…………….…………………………… )  4) Na-Na (…………….…………………………… )  5)K+ -Cl2 (…………….…………………………… ) | Bağların karşısına türünü yazınız?  1) HCl-HCl (…………………………………… )  2) Mg+2 -HCl (………………………………..)  3) NH3-N2 (…………….…………………………… )  4) Cu-Cu (…………….…………………………… )  5) Br-Br (…………….…………………………… ) |
| 6) | Aşağıdaki tepkime türlerini karşılarına yazınız.  a) H2SO4(aq) + KOH(aq) => K2SO4(k) + H2O (………..)  b) Pb(NO3)2 + CaCl2 =>PbCl2(k) + Ca(NO3)2 (………...) | Aşağıdaki tepkime türlerini karşılarına yazınız.  a) Cu(NO3)2 +CaCl2(aq) =>CuCl2(k) + Ca(NO3)2 (….…….)  b) HNO3(aq) + NaOH(aq) => NaNO3(k) + H2O (……..…....) |
| 7 | XY2 bileşiğinde elementlerin kütlece birleşme oranı Mx / My=7/4 tür.  **Buna göre, X2Y3 bileşiğindeki kütlece birleşme oranı Mx/My kaçtır?**  A)3/2 B) 4/7 C) 7/6 D) 6/7 E) 14/6 | XY bileşiğinde elementlerin kütlece birleşme oranı Mx / My=7/4 tür.  **Buna göre, X3Y2 bileşiğindeki kütlece birleşme oranı Mx/My kaçtır?**  A)3/2 B) 4/7 C) 14/12 D) 14/6 E) 21/8 |
| 8 | 19Z+ iyonu X-1 iyonu ile izoelektronik olup, X-1 iyonu ise 36T atomu ile izotoptur.  **Buna göre, Znin nötron sayısı kaçtır?**  A) 15 B) 16 C) 14 D) 12 E) 19 | XO43 – iyonu 50 elektron bulunmaktadır.  **X’ in kütle numarası 31 olduğuna göre, çekirdeğindeki nötron sayısı kaçtır?(8O)**  A) 15 B) 16 C) 14 D) 12 E) 19 |
| 9 | **Aşağıdaki cümlelerin uygun olanların sonuna “D” veya “Y” yazınız.**  A) Atomun temel tanecikleri proton ve elektrondur. ( )  B) 11X+1,13Y+3 iyonları birbirinin izobarıdır ( )  C) Metal ve ametaller iyonik bağ oluşturur. ( )  D) Saf maddeler bileşik ve elementlerdir ( )  E) İdeal gaz yoktur. ( ) | **Aşağıdaki cümlelerin uygun olanların sonuna “D” veya “Y” yazınız.**  A) Atomun temel tanecikleri proton, nötron ve elektrondur. ( )  B) 11X+1,13Y+3 iyonları birbirinin izobarıdır ( )  C) Metal ve ametaller iyonik bağ oluşturur. ( )  D) Saf maddeler bileşik ve elementlerdir ( )  E)CH4 gazı İdeal gaz yoktur. ( ) |
| 10 | 15X atomunun nükleon sayısı, çekirdek yükünün iki katından 1 fazla olduğuna göre, nötron sayısı aşağıdakilerden hangisidir?  A) 11 B) 12 C) 15 D) 16 E) 17 | 13X atomunun nükleon sayısı, çekirdek yükünün iki katından 2 eksik olduğuna göre, nötron sayısı aşağıdakilerden hangisidir?  A) 11 B) 12 C) 15 D) 17 E) 23 |
| 11 |  |  |
| 12 |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Not Baremi: | Sorular | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | Toplam |
| Puanlar | 5 | 5 | 10 | 10 | 10 | 10 | 10 | 10 | 10 | 10 | **5** | **5** | **100** |

<https://www.sorubak.com>