|  |  |
| --- | --- |
| **2021-2022 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI …………… ANADOLU LİSESİ**  **9. SINIFLAR BİRİNCİ DÖNEM KİMYA DERSİ II. YAZILI (ORTAK SINAV) TEST** | |
| 1. **Aşağıda verilen güvenlik işaretinin anlamı nedir?**    1. Oksitleyici    2. Yanıcı    3. Aşındırıcı    4. Radyoaktif madde    5. Çevre için zararlı madde 2. **Aşağıdakilerden hangisi simyacıların keşfettiği maddeler arasında yer almaz?**    1. Mürekkep B) Cam C) Nötron   D) Seramik E) Barut   1. **Canlıların yapısında bulunan kimyasalları ve kimyasal reaksiyonları inceleyen kimyanın alt dalı aşağıdakilerden hangisidir?**    1. Organik Kimya    2. Anorganik Kimya    3. Analitik Kimya    4. Biyokimya    5. Fizikokimya 2. **A + 2B C**   **14 gr ? gr 58 gr B nin miktarı kaçtır?**  A) 44 B)72 C) 36 D) 25 E) 28   1. **Diazot pentaoksit bileşiğinin formülü aşağıdakilerden hangisidir?**    1. NO B) NO2 C) N5O2 D) N2O5 E) N2O3 2. **Co ve CO maddeleri ile ilgili hangileri doğrudur?** 3. Her ikiside sembol ile gösterilir. 4. Co element, CO ise bir bileşiktir. 5. Her iki maddede arı maddedir.   A)Yalnız I B) Yalnız II C) II ve III D) I ve II E) I, II ve III   1. **Aşağıdakilerden hangisi metal-oksit bileşiğidir?**    1. CaO B)NO C) Al(OH)3 D) Al2S3 E)LiCl 2. **Aşağıdakilerden hangisi sembol ile gösterilir?**   A) Karbondioksit B)Gümüş C) Su D)Nitrik Asit  E) Hava  **9. Kalsiyum ve oksijenden oluşan bir bileşikte kütlece Ca elementinin O elementine oranı 5/2 ‘ dir. Buna göre 28 gram bileşikteki kalsiyum kütlesi ne kadardır?**  A) 14 B)12 C)20 D)10 E)56 | 1. I. MnCl2 - MnCl3    1. NaNO2 - NaNO3    2. NO2 - N2O4   **Yukarıda verilen madde çiftlerinden hangisi katlı oranlar kanununa uymaz?**  A)Yalnız I B)Yalnız III C)I ve II D)II ve III E)I,II ve III   1. **Dalton’un Atom Teorisi ile ilgili;** 2. Atomlar boşluklu yapıdadır. 3. Aynı cins elementlerin atomları birbirleriyle tamamen aynı 4. Atomlar parçalanamaz.   **yargılarından hangileri yanlıştır?**  A) Yalnız III B) Yalnız I C) I ve II  D) I ve III E) I, II ve III   1. **Kütle numarası 112 ve proton sayısı 48 olan bir X atomun nötron sayısı kaçtır?**   A) 64 B)74 C) 90 D) 150 E) 160   1. **Sodyum atomunun 11 protonu ve 12 nötronu bulunmakt Buna göre nükleon sayısı kaçtır?**   A)19 B)20 C) 21 D)22 E) 23   1. **X-2 iyonu X+4 iyonuna dönüşürken;**    1. Elektron sayısı    2. Proton sayısı    3. Nötron sayısı   **nicelik ve özelliklerinden hangileri değişmez?**  A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II  D) I ve III E) II ve III   1. **İzoton olduğu bilinen atomlar için;**    1. Kütle numaraları farklıdır.    2. Nötron sayıları aynıdır.    3. Farklı yüklü iyonlarının çekirdek yükleri aynıdır.   **yargılarından hangileri doğrudur?**  A) Yalnız II B) I ve II C) I ve III  D) II ve III E) I, II ve III  **16. 27 Xn iyonunun 10 elektronu 14 nötronu vardır.Buna gör iyon yükü (n) kaçtır?**  A) -1 B) +1 C) +3 D) +5 E)+6 |



dır.

un

**adır.**

**e**

1. I. Laboratuvar ortamında çalışırken açık yaralar mutlaka yara bandı ile kapatılmalıdır.
   1. Laboratuvarda çatlak ve kırık cam eşyalar kullanılmamalıdır.
   2. Laboratuvarda çalışırken ağız yoluyla sıvı çekilmemelidir.

Yukarıdakilerden hangileri laboratuarda çalışırken uyulması gereken kurallardandır?

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

A)Yalnız I B)Yalnız II C)I ve II D)II ve III E) I,II ve III

1. Bileşik Formülü Bileşik Adı
2. **HF Hidrojen florür**
3. **PO3 Potasyum trioksit**
4. **NaNO3 Sodyum sülfat**

**Yukarıda verilen bileşik adlandırmalarından hangileri doğrudur?**

A)Yalnız I B)Yalnız II C)II ve III D)I ve II E)I ve III

1. Thomson Atom Modeli ile ilgili;
2. Üzümlü kek modeli olarak bilinir.
3. Alfa (α) ışınlarının ince metal levhalardan geçip geçmediğini araştırmıştır
4. Atomun yapısındaki pozitif yük sayısı, negatif yük sayısına eşittir.

yargılarından hangileri doğrudur?

A)Yalnız I B)Yalnız II C)Yalnız III D)I ve II E)I ve III

ADI SOYADI :

**NO : SINIFI : 9 –**

1. Aşağıda sembolleri verilen elementlerden hangisi yanlış adlandırılmıştır?

**Element Adı**  **Sembolü**

1. K Kalsiyum
2. Si Silisyum
3. O Oksijen
4. Ne Neon
5. Li Lityum

**Not: Sınav süresi 40 dk’dır.**

Başarılar…