## **Ad-Soyad:**

## **Sınıf-Numara:**

**MEHMET AKİF ERSOY ANADOLU LİSESİ 9.SINIF KİMYA DERSİ 1.DÖNEM 2. SINAVI SORULARI**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Soru | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | Toplam | Öğretmenin İmzası |
| Puan |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

## **1-Atom yarıçapı ile ilgili aşağıdaki soruları cevaplayınız (5x2=10 puan).**

## 11Na, 4Be ve 12Mg atomlarının yarıçaplarını büyükten küçüğe doğru sıralayınız.

## Aynı periyottaki 1H ve 2He atomlardan hangisinin yarıçapı daha büyüktür?

## **3-Aşağıdaki dizilimlerden hangisi iyonlaşma enerjilerindeki azalışı doğru olarak**

## **göstermektedir? (3Li, 4Be, 5B, 6C, 7N, 8O, 9F) (5 puan)**

## F> O> N> C> B> Be> Li

## F> N> O> C> Be> B> Li

## Li> Be> B> C> N> O> F

## F> O> B> C> Be> N> Li

## N> O> F> B> Li> Be > C

## 

**4-Na elementinin I1, I2, I3, I4, I5, I6, I7 ve I8 değerleri arasındaki ilişkiyi yazınız.(5 puan)**

**5-Aşağıdaki cümlelerin sonuna doğru (D) ya da yanlış (Y) olduğunu belirtiniz**

**(2x10=20 puan).**

## Kovalent bileşikler, elektron çiftinin atomlar arasında ortaklaşa kullanılmasıyla oluşur. **(….)**

## Aynı cins ametal atomları arasında olan kovalent bağlı bileşikler polar kovalent bağlı bileşiklerdir. **(….)**

## İyonik bileşikler anyonlarla katyonlar arasında meydana gelir. **(….)**

## O2, F2, Cl2, Br2, I2 ve N2 moleküllerinde apolar kovalent bağ vardır. **(….)**

## HF, HCI, CO, NO molekülleri polar kovalent bağlı bileşiklerdir. **(….)**

## Kovalent bileşiklerin hâl değiştirmesinde kovalent bağ aynen kalır. **(….)**

## İyon yapılı bileşikler hâl değiştirirken iyonik bağ kırılır. **(….)**

## Elektronegatiflik; bağ elektronlarını çekme kabiliyetidir. **(….)**

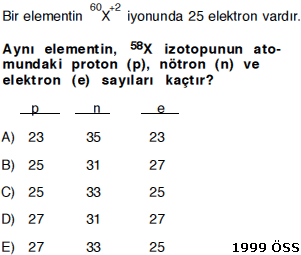
## CaCO3 hem iyonik bağ hem de kovalent bağ içerir. **(….)**

## Metalik bağ zayıf etkileşimlerdendir. **(….)**

**6-Aşağıdaki Bileşiklerin İyonik Bağ oluşumunu Lewis Yapısı ile gösteriniz.(5x2=10 puan)**

**-H2O:**

-**Cl2:**



**7-Aşağıdaki soruları cevaplayınız (2x5=10 puan).**

## 3A grubunun özel ismi nedir?

(……………………………)

## Dış (son) katmandaki elektronlara ne elektronu denir?

(…………………………….)

## Metal-ametal atomları arasında hangi bağ oluşur?

(…………………………….)

## Periyodik cetvelde yatay sıralara ne nedir?

## (…………………………….)

## Periyodik cetvelde dikey sıralara ne nedir?

(…………………………………….............)

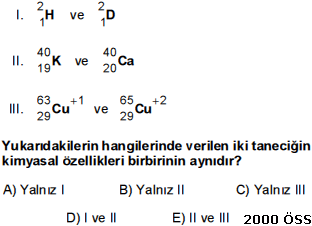
**8-Aşağıdaki tablodaki boşlukları doldurunuz (1x20=20 puan).**

**9- X  +  Y2 –> Z + T**

**7g + 8g –> 9g + ? (10 puan)**

**Denklemine göre, 7 gram X ile 8 gram Y2 artansız reaksiyona girerek 8 gram Z’yi oluşturmaktadır. Buna göre, reaksiyon sonunda kaç gram T oluşur?**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Sembol | Elektron dizilimi | Grubu | Katman sayısı | Değerlik elektron sayısı | Türü | Kükürt  İle Oluşturacağı Bağ | Lewis  Yapısı |
| 18Ar |  |  |  |  |  |  |  |
| 7N |  |  |  |  |  |  |  |
| 35Br | **2)8)18)7** |  |  |  |  |  |  |



***NOT*: Test Soruları 5’er Puan’dır. Toplam 100 Puan’dır. BAŞARILAR…. 😊**

**Sınav süresi 40 dakika olup, süre dolmadan öğretmen hiçbir kağıdı toplamayacak’dır.**