Adı Soyadı: Notu:

No:

Sınıfı:

**2014-2015 Eğitim Öğretim Yılı ………………… Ortaokulu 7.sınıf Bilim Uygulamaları Dersi 2. Dönem I. Sınav**

1. **Aşağıdaki çoktan seçmeli soruları cevaplandırınız(8x5=40 puan)**

**1. C6H12O6 bileşiğiyle ilgili aşağıda verilenlerden hangisi yanlıştır?
 A) Toplam atom sayısı yirmi dörttür. B) Hidrojen atomu sayısı on ikidir.**  **C) Karbon/oksijen oranı ikidir. D) Karbon atomu sayısı altıdır.**

**2. Aşağıda verilen iyonlardan hangi ikisi arasında kovalent bağlı bileşik oluşabilir?
 A) Na+1 ve Cl-1  B) Ca+2 ve O-2 C) H-1 ve O-2 D) Mg+2 ve O-2**

**3. Nötr bir atomun elektron sayısını bulabilmek için aşağıdakilerden**

 **hangisinin bilinmesi yeterlidir?
 I. Yalnız proton sayısı
 II. Yalnız nötron sayısı
 III. Yalnız kütle numarası
 A) Yalnız I B) I, II C) I, III D) I, II, III**

**4. Kütle numarası 46 olan Y elementinin proton sayısı 22 olduğuna göre çekirdeğin nötron sayısı kaçtır?
 A) 18      B) 20      C) 22      D) 24**

 **5.Formülü Al2(SO4)3 olan bileşikle ilgili aşağıdaki yargılardan hangileri doğrudur?
 I. 3 farklı atom içerir.
 II. 6 tane atom içerir.
 III.17 atomdan oluşur.
 A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II D) I ve III**

 **6. X-4, Y-3, Z+2 ve K+4 iyonlarının elektron sayıları eşit olduğuna göre hangisinin atom numarası**

 **en büyüktür?
 A) K      B) X      C) Y      D) Z**

****

**7. Yanda verilen devredeki bir pilin gerilimi 1,5 volt,**

 **ampulün direnci ise 1,5 ohm dur. Ampermetrede okunan değer kaç Amperdir?
 A) 0,5 B) 1,5 C) 3 D) 4,5**

****

**8.**

**Yandaki elektrik devresinde hangi anahtar veya anahtarlar kapatıldığında her iki lamba da yanar?**

 **A) X ve Y B) Y ve Z C) Yalnız Y D) X ve Z**

 **B)Aşağıdaki soruları cevaplandırınız.**

**1-Aşağıda verilen bileşiklerdeki Kovalent ve İyonik bağları atomların elektron dizilişlerini yaparak bulunuz.(20 puan)**

**(H:1 , 0:8 , Na:11, N:7, S:16, Mg:12 , F:9)**

**1. H2O :**

**2. *NaF :***

***3.* N2  *:***

***4. SO*2 :**

***5. MgF2:***

**2.Aşağıda verilen elementlerin sembollerini ya da isimlerini yazınız.( 20P)**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Element Adı** | **Sembolü** | **Element Adı** | **Sembolü** | **Element Adı** | **Sembolü** |
| **Hidrojen** |  | **Flor** |  | **Klor** |  |
|  | He |  | Ne | **Oksijen** |  |
| **Lityum** |  | **Sodyum** |  | **Potasyum** |  |
| **Berilyum** |  | **Magnezyum** |  |  | Ca |
|  | S | **Alüminyum** |  | **Bakır** |  |
| **Karbon**  |  | **Silisyum** |  | **Gümüş** |  |
| **Azot** |  |  | p | **Civa** |  |

**3.Aşağıdaki katyon ve anyonları kullanarak bileşikleri oluşturunuz.(20 puan)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Cl–** | **SO4–2** | **PO4–3** |
| **Na+** |  |  |  |
| **NH4+** |  | **(NH4)2 SO4** |  |
| **Ca+2** |  |  | **Ca3(PO4)2** |
| **Pb+4** |  |  |  |

**Not:Sınav süresi 40 dakikadır.Not baremi belirtilmiştir.**

 **Başarılar Dileriz**

 **N.K.**