**Soru:1.** Bir 16X elementinin;

1. Grup ve peryodunu bulunuz?
2. Değerlik elektron sayısını bulunuz?

**Soru.2.**  17Y+2 iyonunun çekirdeğinde 19 nötronu vardır. Buna göre;

1. Y+2 iyonunun elektron sayısı nedir?
2. Y atomunun kütle numarası nedir?

**Soru:3** Aşağıda verilen elementleri metal ametal soygaz olarak sınıflandırın.

**A)2 He :**

**B)9F :**

**C)18Ar :**

**D)16S :**

**E)20Ca:**

**Soru:4.** İyonik bağı açılayınız

**Soru :5**.Periyodik tabloda bir **grup boyunca** ( Yukarıdan aşağıya) aşağıdaki özelliklerin nasıl değiştiğini yazınız?( Artar veya Azalır)

1. Metalik özellik ....................
2. Atom çapı ....................
3. İyonlaşma enerjisi .....................
4. Elektron ilgisi .....................
5. Ametalik aktiflik ....................

**Soru:6.** 12 Mg , 13Al ,14Si atom numaraları bilinen elementlerin iyonlaşma enerjilerini karşılaştırın.

**Soru:7** 6 C, 7N ,8O atomlarının atom çaplarını karşılaştırın

**Soru:8.**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

Periyodik tablodaki s, p ve d bloklarını periyodik tablo üzerinde gösteriniz

**Soru: 9**

Element E1  E2  E3 E4

X 95 792 1093 1376

Y 97 105 984 1086

Z 79 962 1028 1237

A grubunda oldukları bilinen ve iyonlaşma enerjileri değerleri verilen X, Y ve Z elementlerinin grup numaralarını bulun

**Soru:10 )** 3. periyot 2A grubunda bulunan Y elementinin +2 yüklü iyonunda kaç tane elektron vardır**?**