

5-Aşağıda verilen nötr elementlerin elektron dağılımlarını yaparak periyot ve gruplarını bulunuz.

${}^4\text{Be}$:

Periyot:

Grup:

${}^7\text{N}$:

Periyot:

Grup:

${}^{11}\text{Na}$:

Periyot:

Grup:

${}^{15}\text{P}$:

Periyot:

Grup:

${}^{16}\text{S}$:

Periyot:

Grup:

${}^{18}\text{Ar}$:

Periyot:

Grup:

${}^{14}\text{Si}$:

Periyot:

Grup:

6-

X						P
						Y
	Z		R	K	T	

Yukarıda verilen elementlerle ilgili olarak;

a) Katman sayısı 2, grubu 8A olan element hangisidir?

b) Katman sayısı 3, grubu 2A olan element hangisidir?

c) Katman sayısı 3, grubu 5A olan element hangisidir?

d) 3.periyot 7A grubunda hangi element bulunur?

7-

X						P
						Y
	Z		R	K	T	

a) Hangi elementler metal sınıfına girer?

b) Hangi elementler ametal sınıfına dahil edilebilir?

c) Hangi elementler soygazlar grubunda yer alır?

8-

Z							Y
	A		L		i		
X	N		U	T		G	R

Yukarıda verilen elementlerle ilgili olarak;

a) Hangi elementler metaller sınıfına girer?

.....

b) Hangi elementler ametaller sınıfına dahil edilebilir?

.....

c) Hangi elementler soygazlar sınıfına girer?

.....

d) Hangi elementler parlak veya mat olabilirler?

.....

e) Hangi elementlerin erime ve kaynama noktası çok yüksektir?

.....

f) Hangi elementler doğada tek atomlu ve gaz halde bulunurlar?

.....

g) Hangi elementin atom numarası en büyüktür?

.....

h) Hangi elementlerin grup numaraları en küçüktür?

.....

9-

I: ${}_{12}\text{Mg}$

IV: ${}_{11}\text{Na}$

II: ${}_{19}\text{K}$

V: ${}_{1}\text{H}$

III: ${}_{9}\text{F}$

VI: ${}_{17}\text{Cl}$

Yukarıda numaralandırılarak verilen elementleri aşağıdaki metal ve ametal sepetine atınız.



10-

E	D		V			R	Y
X			L	T		Z	G

Yukarıda verilen elementlerle ilgili olarak;

a) Hangi elementlerin son katmanında 7 elektron vardır?

.....

b) Hangi elementlerin katman sayısı ikidir?

.....

c) Hangi elementlerin katman sayısı üçtür?

.....

11-Aşağıda verilen nötr elementlerin elektron dağılımlarını yaparak metal, ametal veya yarı metal olmalarına göre kutucuklara (+) işareti koyunuz.

^{10}Ne :

Metal Ametal Yarı metal

^{16}S :

Metal Ametal Yarı metal

^{13}Al :

Metal Ametal Yarı metal

^{14}Si :

Metal Ametal Yarı metal

12-

Z						Y
	E		V	D		
X		R	T	G	L	

Yukarıda verilen elementlerle ilgili olarak;

a) Hangi elementlerin değerlik elektron sayısı 1'dir?

b) Hangi elementlerin değerlik elektron sayısı 8'dir?

13-

X						G
				D	R	Z
E	T		V	Y	L	

Aşağıdaki tabloyu yukarıda verilen periyodik tabloya göre doğru (+) ve yanlış (-) şeklinde doldurunuz.

Bilgi	Doğru	Yanlış
1. T ve E aynı gruptadır.		
2. X ve E metaldir.		
3. D ve Y'nin son katmanında eşit sayıda elektron bulunur.		
4. G ve Z'nin son katmanında eşit sayıda elektron bulunur.		
5. Y ve L ametaller sınıfına girer.		
6. T ve R metaller sınıfına girer.		
7. E ve T oda koşullarında moleküler yapıdadır.		
8. V elementi yarı metaldir.		

14-Aşağıda verilene elementleri kullanım alanlarına göre eşleştiriniz.

I: Mg

a) Ayna yapımı ve ziynet eşyası

II: Al

b) Kurşun kalem ucu ve kömür

III: Hg

c) Uçak ve füze yapımı

IV: Ag

d) İçecek kutusu ve ilaç kutuları

V: C

e) Kemik ve dişlerin yapısında

VI: Ca

f) Termometreler ve piller

ALİ UZUN - FEN BİLİMLERİ ÖĞRETMENİ

İNSTAGRAMDA BİZİ TAKİP EDİN



fenkusagi

Instagram

**Öğretmenler için
facebook
grubumuz**

**FEN
KUŞAĞI**

**Öğrenciler için
facebook
grubumuz**

**FEN
PINARI**

