

Adı :	<div style="text-align: center;"> <b>Yazılı Havuzu</b>  </div> <div style="text-align: center;"> 11. Sınıf KİMYA Dersi I. Dönem I. Yazılı Soruları </div>	TARİH:
Soyadı :		
Sınıf :		PUAN:
No :		

1. a.  $_{30}\text{Zn}$  atomunun elektron dizilimini ve orbital şemasını yazınız.

b.  $n=3$  olan elektron sayısı kaçtır? .....

c.  $\ell =1$  olan elektron sayısı kaçtır? .....

d.  $m_{\ell} =-1$  olan elektron sayısı kaçtır? .....

e.  $m_s = +\frac{1}{2}$  olan elektron sayısı kaçtır? .....

2. Aşağıda atom numarası ve sembolleri verilen elementlerin **elektron dizilimlerini ve orbital şemasını** yazınız. (10p)

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

$_{35}\text{Br}$ :

3. Aşağıda atom numarası ve sembolleri verilen atom ve iyonların elektron dizilimlerini ve yazınız. (20p)

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

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

$_{24}\text{Cr}$ :

$_{22}\text{Ti}^{+}$ :

$_{29}\text{Cu}$ :

4. Aşağıdaki elementlerin elektron dağılımlarını yazarak periyodik cetveldeki yerlerini bulunuz. (10p)

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

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

$_{25}\text{Mn}$ :

$_{30}\text{Zn}$ :

$_{32}\text{Ge}$ :

b) Periyodik sistemdeki yeri neresidir?

$$S, S^{4+}, S^{6+}, S^{2-}$$

Element	1. İyonlaşma Enerjisi	2. İyonlaşma Enerjisi	3. İyonlaşma Enerjisi	4. İyonlaşma Enerjisi
X	418,7	3052	4410	5900
Y	589,5	1145	4900	6500
Z	495,9	4560	6900	9540
T	738,1	1450	7730	10500

b) Aynı grupta yer alan elementler varsa bu elementlerin atom yarıçapının büyüklüğünü karşılaştırınız.

[illegible]

e) Yarı metal olanlar hangileridir? .....

**Yazılı Havuzu** 