

.../.../.....

.....-..... ÖĞRETİM YILI 1. DÖNEM  
9. SINIF / KİMYA DERSİ / 3. YAZILI

Adı Soyadı :  
Numara :

**BAŞARILAR ☺**

Soru	1	2	3	4	5	6	7	TOPLAM
Puan	20	15	15	12	7	12	19	100

1. Aşağıda atom numaraları ile verilen elementlerin katman elektron dizilimini yaparak periyot ve grup numarasını belirtiniz.

Element	Katman elektron dizilimi	Periyot ve Grup Numarası
${}^3\text{Li}$		
${}^8\text{O}$		
${}^{10}\text{Ne}$		
${}^{12}\text{Mg}$		
${}^{17}\text{Cl}$		

2. Aşağıda verilen elementlerin türünü (metal/ametel/soygaz) ve bileşiklerinde alacakları değerlikleri belirtiniz.

Element	Türü	Değerliği
${}^2\text{He}$		
${}^4\text{Be}$		
${}^9\text{F}$		
${}^{15}\text{P}$		
${}^{18}\text{Ar}$		

**3. Aşağıda formülleri verilen iyonik bileşiklerin adlarını yazınız.**

a)  $\text{KMnO}_4$  :

b)  $\text{BaSO}_4$  :

c)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  :

d)  $\text{PbCO}_3$  :

e)  $\text{Al(OH)}_3$  :

**4. Periyodik cetvel ile ilgili çalışmalar yapan bilim adamları ve yaptıkları çalışmalarını doğru şekilde eşleştiriniz.**

<b>YAPILAN ÇALIŞMA</b>	<b>BİLİM ADAMI</b>	<b>Eşleştirme</b>
I. Elementlerin özellikleri atom kütlelerine göre düzenlenmesini öneren bilim insanı.	a. Newlands	
II. Periyodik sistemi atom numarasına göre düzenlenmesini öneren bilim insanı.	b. D. Mendeleev	
III. Bir elementin kendisinden sonra gelen sekizinci elementle benzer özellikler gösterdiğini söyleyen bilim adamı.	c. H. Moseley	
IV. Elementleri benzer kimyasal özelliklerine göre üçerli gruplar halinde sınıflandıran bilim adamı.	d. J. W. Döbereiner	

**5.**

- $\text{X}^{+2}$  iyonunun 18 elektron, 21 nötronu vardır.
- $\text{Y}^{-3}$  iyonunun 18 elektron, 16 nötron içermektedir.

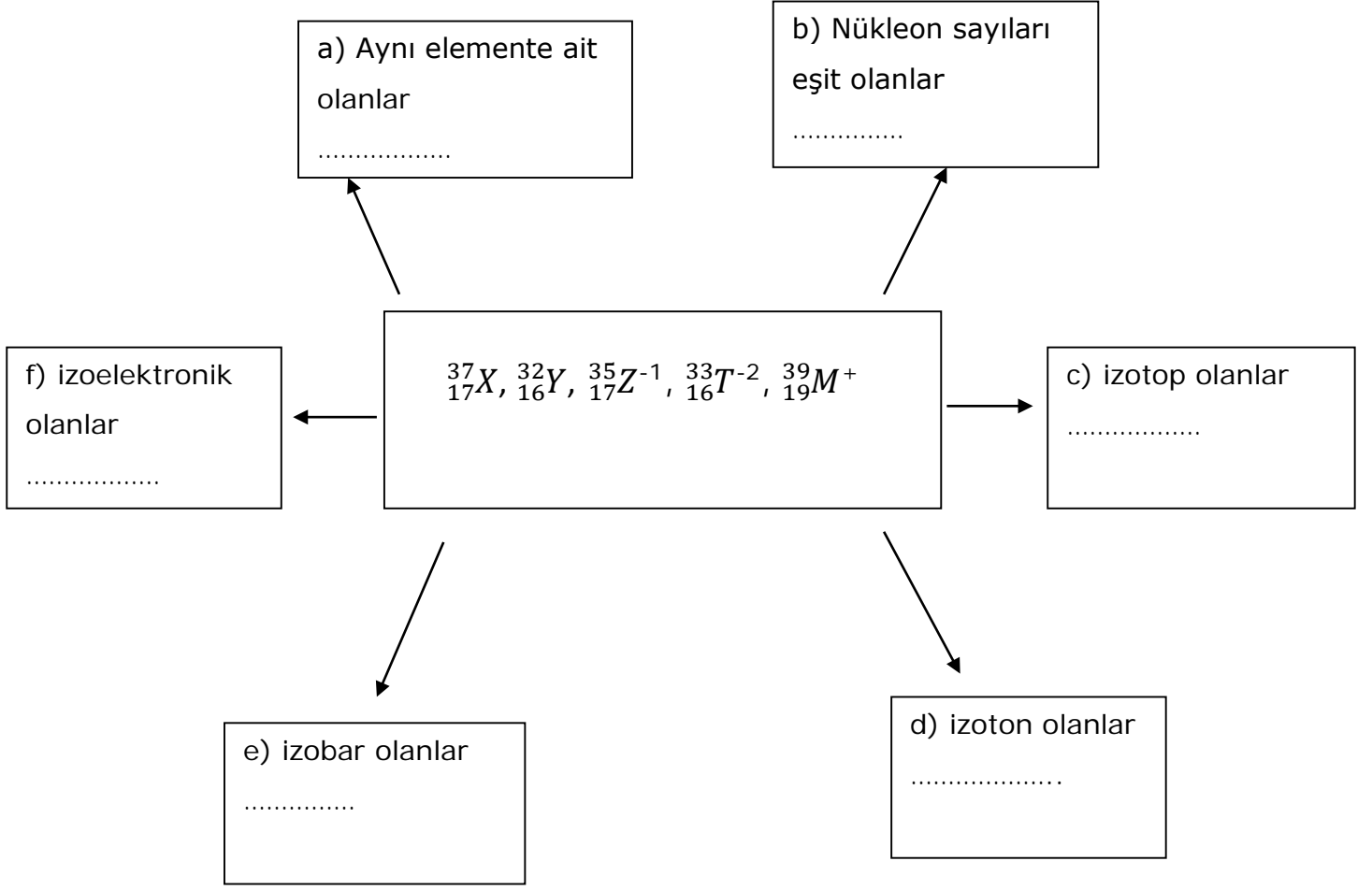
**Buna göre, X ve Y elementlerinin atom ve kütle numaralarını bulunuz.**

6. Aşağıdaki periyodik cetvelde yerleri belirtilen elementler için aşağıdaki soruları cevaplayınız.

A																			D
	B																		
										E					F				
											G								H
C																			

	SORU	CEVAP
a)	Hangi elementler metaldir?	
b)	Hangi elementler ametaldir?	
c)	Hangi elementler soygazdır?	
d)	Hangi elementler yarı metaldir?	
e)	Hangi elementin atom yarıçapı en büyüktür?	
f)	Hangi elementin elektronegatifliği en fazladır?	
g)	Hangi elementin elektron alma yeteneği en fazladır?	
h)	Hangi elementin 1. İyonlaşma enerjisi en yüksektir?	

7. Aşağıda verilen tanecikleri belirtilen özelliklerine göre gruplandırınız.



Kimya Öğretmeni

Okul Müdürü