

1- Aşağıda periyodik tablo verilmiştir.

Periyodik Tablo

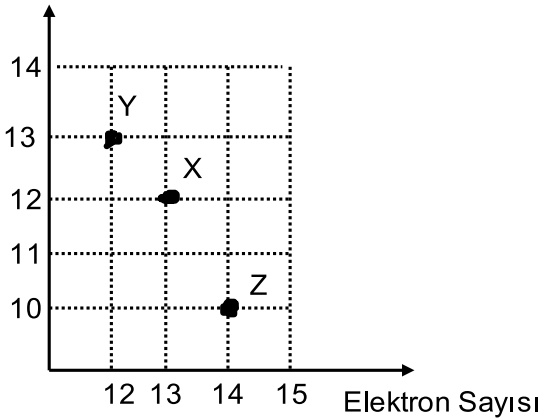
1A												8A	
1	2A	3A	4A	5A	6A	7A						2	
H		B	C	N	O	F						He	
3	4	5	6	7	8	9						10	
Li	Be	B	C	N	O	F						Ne	
11	12	13	14	15	16	17						18	
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl						Ar	
19	20	31	32	33	34	35						36	
K	Ca	Ga	Ge	As	Se	Br						Kr	
37	38	49	50	51	52	53						54	
Rb	Sr	In	Sn	Sb	Te	I						Xe	

3. Periyot 2 A grubundaki element ile 3. Periyot 7 A grubundaki elementin yapacağı bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisi olur?

- A) $AlCl_3$ B) $MgCl_2$ C) $NaCl$ D) MgF_2

2- Bir atomun iyon yükü proton sayısı ile elektron sayısı arasındaki farktır. X, Y ve Z elementlerine ait proton sayısının elektron sayısına göre grafiği aşağıdaki gibidir.

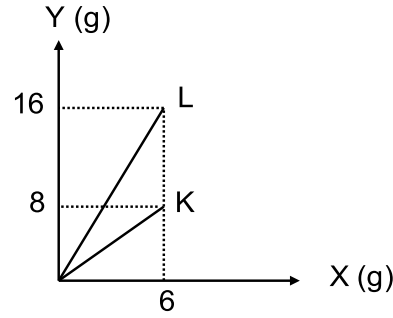
Proton Sayısı



Yukarıdaki grafiğe göre X, Y ve Z elementlerinin iyon yükü için aşağıdakilerden hangisi doğru olur.

	X	Y	Z
A)	- 1	+ 1	- 4
B)	- 1	+ 1	+ 4
C)	+ 1	- 1	+ 4
D)	+ 1	- 1	- 4

3-

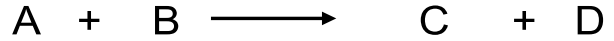


İki element, aralarında birden fazla bileşik oluşturduğunda, bunlardan birinin sabit kütlesi ile birleşen diğer elementin, değişen kütleleri arasında basit ve tam sayılarla ifade

edilen bir oran vardır. X ve Y elementlerinden oluşan bileşiklerin, bileşenlerinin kütlece birleşme miktarları grafikte verilmiştir. K bileşiğinin formülü X_2Y_3 olduğuna göre L bileşiğinin formülü aşağıdakilerden hangisi gibidir?

- A) X_2Y_3 B) XY_3 C) X_3Y_2 D) X_3Y

4- A ile B arasında aşağıdaki tepkime gerçekleşmektedir.



Buna göre tepkimede yer alan B ve D nin Kütle – Zaman grafiği için aşağıdakilerden hangisi doğru olur?

