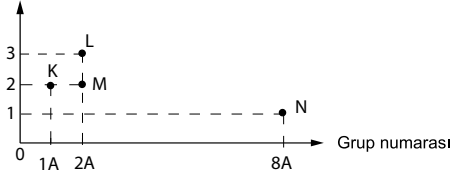




## Periyodik Cetvel ve Elementleri Sınıflandırılma

7. Periyot numarası



Grafikte K,L,M ve N elementlerine ait periyot ve grup numarası verilmiştir.

Buna göre K,L,M ve N elementleri ile ilgili aşağıdakilerden hangisi söylenemez?

- A) L ve M benzer kimyasal özellik gösterir.  
B) K; Toprak alkali metaldir.  
C) N; Hiç bir elementle tepkimeye girmez.  
D) M; Isıyı ve elektriği iyi iletir.

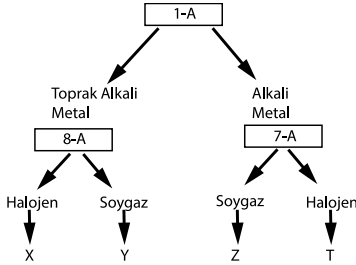
8. Tabloda metal ve ametallerle ilgili bilgiler verilmiştir.

	Kırılgandır.
	Elektron vermeye yatkındırlar.
	Tel ve Levha haline getirilebilirler.
	Periyodik tablonun sağ tarafında yer alır.

Metal ile ilgili özelliğin başına ☆, ametalle ilgili özelliğin başına △, yerleştirileceğine göre tablonun boş bırakılan yerinin görünümü aşağıdakilerden hangisi gibi olabilir?

- A) B) C) D)

9.

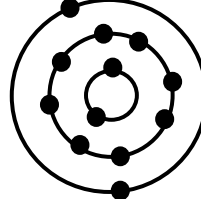


Periyodik tabloda 1A,2A,7A ve 8A grupları özel olarak isimlendirilmişlerdir.

Yukarıdaki diyagramda doğru bir şekilde ilerlenildiğinde hangi çıkışa ulaşılır?

- A) X B) Y C) Z D) T

10.



Şekilde bir nötr elemente ait katman - elektron dizilimi verilmiştir.

Buna göre bu elementle ilgili aşağıdaki bilgilerden hangisi yanlıştır? (Ca:20, F:9)

- A) Periyodik tablonun sol tarafında bulunur.  
B) Toprak alkali metaldir.  
C) Ca elementi ile benzer özellik gösterir.  
D) F elementi ile aynı periyotta bulunur.

11. Periyodik tabloda bulunan □ ve ○ elementleriyle ilgili;

- = 3.periyot 3A grubu  
○ = 3.periyot 1A grubu

bilgiler veriliyor.

Buna göre □ ve ○ elementleriyle ilgili;

- I. Isı ve elektriği iyi iletirler.  
II. Mat görünümündürlar.  
III. Benzer kimyasal özelliklere sahiptirler.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II  
C) I ve II D) II ve III

12. Katman sayıları eşit olan K,L ve M elementleriyle ilgili şu bilgiler veriliyor.

- Atom numarası en büyük olan M elementidir.
- Atom numarası en küçük olan L elementidir.

Buna göre K,L ve M elementlerinin grupları aşağıdakilerden hangisi gibi olabilir?

- |    | K            | L            | M            |
|----|--------------|--------------|--------------|
| A) | Soygaz       | Halojen      | Alkali Metal |
| B) | Halojen      | Alkali Metal | Soygaz       |
| C) | Halojen      | Soygaz       | Alkali Metal |
| D) | Alkali Metal | Halojen      | Soygaz       |



Adı : .....  
Soyadı : .....  
Sınıf : .....  
NO : .....

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A
B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B
C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C
D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D

Doğru : .....  
Yanlış : .....  
Boş : .....  
Puan : .....