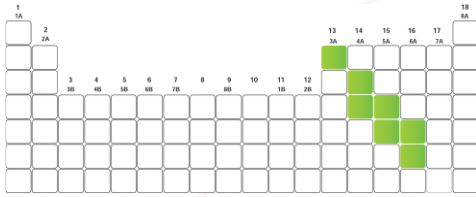


1. I. Periyodik tablo birden çok bilim insanının yaptığı çalışmalar sonucunda ortaya çıkmıştır.  
II. Aynı grupta yer alan elementler benzer kimyasal özelliklere sahiptir.  
III. Elementler periyodik tabloda artan atom kütlelerine göre sıralanmıştır.

**Periyodik tablo ile ilgili yukarıda verilen bilgilerden hangileri doğrudur?**

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

2. Aşağıda verilen periyodik tabloda bir element sınıfına ait elementlerin olduğu bölüm renklendirilerek gösterilmiştir.



**Buna göre renklendirilerek gösterilen element sınıfı ile ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi doğrudur?**

- A) Oda koşullarında katı halde bulunurlar.  
B) Parlak veya mat olabilirler.  
C) Elektrik ve ısı iletkenlikleri ametallerden kötü, metallere iyidir.  
D) Tel, levha ve toz hâline gelebilirler.

3.
  - Işığ yansıtma özellikleri vardır.
  - Elektrik ve ısı iletkenlikleri iyidir.
  - Erime ve kaynama noktaları yüksektir.
 Yukarıda verilen özelliklerin ait olduğu element sınıfı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Metal  
B) Ametal  
C) Yarı metal  
D) Soygaz

4. Bir kısmı verilen periyodik tabloda bazı elementler harflendirilerek gösterilmiştir.

K	
L	M
	N

Periyodik tabloda gösterilen elementlere ait özellikler aşağıdaki gibidir.

- K elementi bulunduğu gruptaki elementlerden farklı element sınıfında bulunmaktadır.
- L elementi periyodik tablodaki atom numarası en küçük metaldir.
- N elementi en hafif metallerden biridir.

**Buna göre M elementi ile ilgili verilen özelliklerden hangisi yanlıştır?**

- A) Yüzeyi parlaktır.  
B) Elektrik ve ısıyı iyi iletir.  
C) Oda koşullarında katı halde bulunurlar.  
D) Tel, levha ve toz hâline getirilemez kırılmalıdır.

5. Aşağıda bazı elementlere ait atom numaraları verilmiştir.

Element	Atom Numarası
Berilyum	4
Klor	17
Neon	10
Bor	5

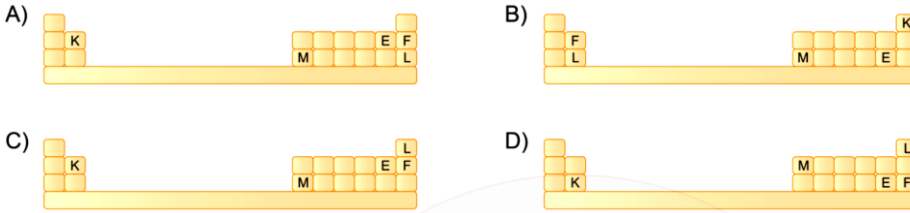
**Buna göre elementlerle ilgili periyot ve grup numaraları hangi seçenekte yanlış verilmiştir?**

- A) Berilyum 2.periyot 2A grubundadır.  
B) Klor 3.periyot 7A grubundadır.  
C) Neon 3.periyot 8A grubundadır.  
D) Bor 2.periyot 3A grubundadır.

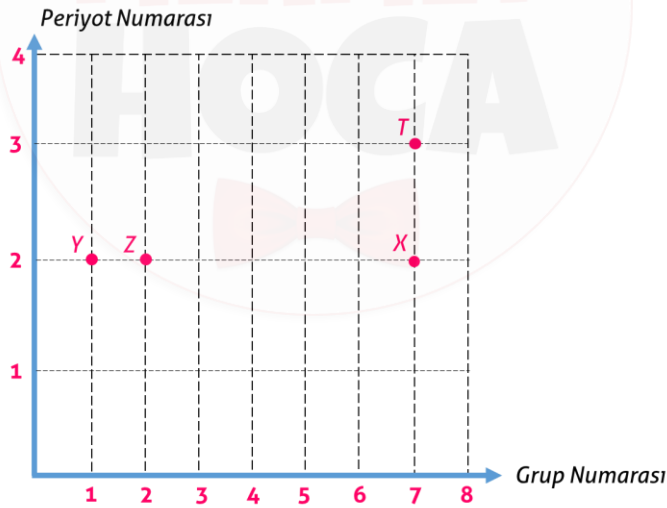
6. İlk 18 element içerisinde belirlenen 6 element için aşağıdaki bilgiler veriliyor.

- L elementinin son katmandaki elektron sayısı, grup numarasını vermemektedir.
- K elementi oda sıcaklığında katı hâlde bulunur.
- F elementi ve L elementi benzer kimyasal özellik gösterir.
- K ve E elementi aynı periyottadır. E elementinin atom numarası, K elementinden büyüktür.
- M elementinin ısı ve elektrik iletkenliği; K elementinden kötü, E elementinden iyidir.

Buna göre, verilen 6 elementin periyodik cetveldeki yerleri aşağıdakilerden hangisi gibi olabilir?



7. Aşağıdaki grafikte X, Y, Z ve T elementlerinin periyot ve grup numaraları verilmiştir.



Buna göre elementlerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- X elementi bulunduğu periyotta atom numarası en büyük elementtir.
- Y ve Z elementleri farklı element sınıfındadır.
- Verilen elementler arasında atom numarası en büyük olan T elementidir.
- Y elementinin atom numarası 11'dir.