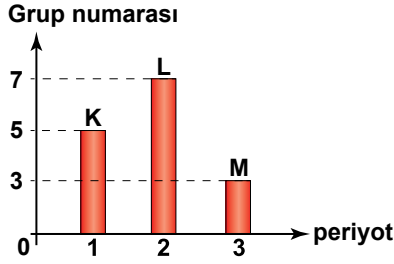
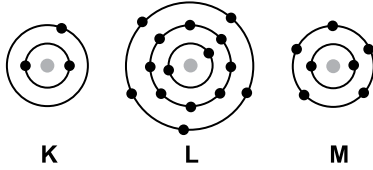


1. Aşağıda bazı elementlerin grup numaraları grafik üzerinde gösterilmiştir.



Bu elementlerle ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi doğrudur?

- A) K elementi periyodik tablonun sol tarafında bulunur.  
B) L elementi halojen grubundadır.  
C) M elementi toprak alkali metaldir.  
D) K elementi alkali metaldir.
2. Periyodik çizelgede bulunan bazı elementlerin katman-elektron dizilimleri gösterilmiştir.



Buna göre;

1. Aynı periyotta bulunan  
2. Benzer özellikler gösteren

elementler aşağıdaki seçeneklerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	1	2
A)	K - L	L - M
B)	L - M	K - M
C)	L - M	K - L
D)	K - M	L - M

3. Periyodik çizelgenin belli bir bölümü verilmiştir.

X	Y	Z
T		

Buna göre, aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) X, Y ve Z elementleri benzer özellik gösterir.  
B) Atom numarası en büyük element Z'dir.  
C) X ve T elementlerinin son yörüngesindeki elektron sayıları aynıdır.  
D) X ve T elementleri aynı periyottadır.

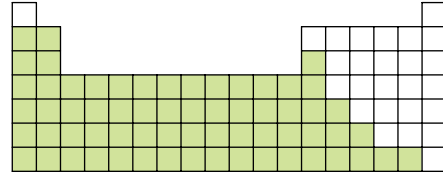
4. Bilgi: Aynı grupta bulunan elementler benzer kimyasal özellik gösterir.

	elektron dizilimi
K	2) 1
L	2
M	2) 8) 1
N	2) 2

Yukarıda verilen bilgi doğrultusunda tabloda ki elementlerden hangi ikisi benzer kimyasal özellik gösterir?

- A) K ve N  
B) K ve M  
C) L ve N  
D) M ve N

5. Şekilde periyodik çizelgenin belli bir bölümü taranmıştır.



Aşağıdakilerden hangisi bu bölümde bulunan elementlerin özellikleri arasında sayılmaz?

- A) İşlenerek şekil verilebilme  
B) Parlak görümlü olma  
C) Elektron almaya yatkın olma  
D) Oda şartlarında genelde katı halde olma

6. Öğretmen bir elemente ait aşağıdaki özellikleri tahtaya yazıyor.

- Elektron almaya yatkındır.
- Kırılgandır şekil verilemez.

Öğrencilerden bu elementin periyodik sistemde nerede bulunabileceğini belirtmelerini istiyor. Buna göre, öğrencilerin verdiği cevaplardan hangisi doğrudur?

- A) 2. periyot 8A grubunda yer alır.  
B) 3. periyot 3A grubunda yer alır.  
C) 2. periyot 1A grubunda yer alır.  
D) 3. periyot 6A grubunda yer alır.

