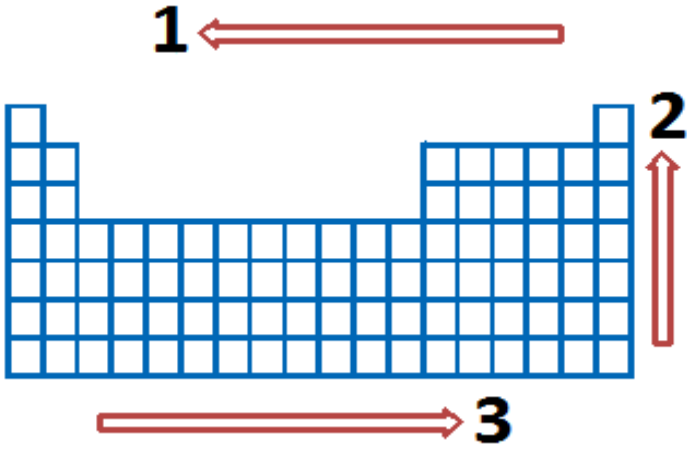


PERİYODİK TABLO ÇALIŞMA KÂĞIDI



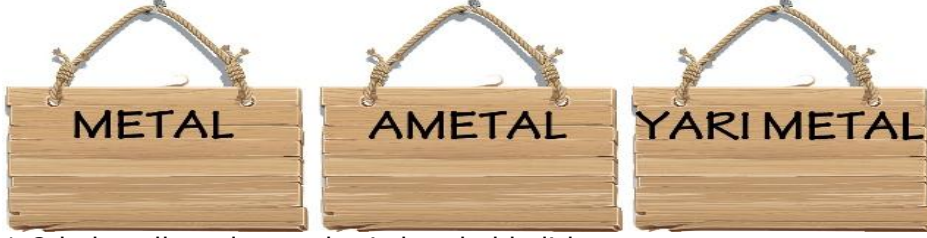
Yandaki periyodik tabloda verilen yönlerle ilgili cümlelerdeki yanlışlıkları bulup doğru ifadeyi boş bırakılan yere yazınız. (Bütün cümlelerde yanlışlık vardır.)

- 1 yönünde atom numarası artar.
- 2 yönünde katman sayısı artar.....
- 3 yönünde katman sayısı azalır.....
- 2 yönünde son katmandaki elektron sayısı azalır.....
- 1 yönünde ametallik özelliği artar.....
- 3 yönünde proton sayısı azalır.....
- 1 yönünde grup numarası artar.....
- 2 yönünde atom numarası artar.
- 3 yönünde son katmandaki elektron sayısı azalır.

Aşağıda verilen atom ve iyonlara göre tablodaki boşlukları tamamlayınız.

Atom ya da iyonlar	Özellikleri
X	Proton sayısı: 20 Adı: Sembölü: Periyodik tablodaki yeri:
Y²⁺	İyon halindeki elektron sayısı: 10 Proton sayısı: Adı: Sembölü Periyodik tablodaki yeri:
Z⁻	İyon halindeki elektron sayısı: 10 Atom numarası: Adı: Sembölü: Periyodik tablodaki yeri:
T⁺	İyon halindeki elektron sayısı: 10 Atom numarası: Sembölü: Periyodik tablodaki yeri:
Q	Proton sayısı: 18 Adı: Sembölü: Periyodik tablodaki yeri:

Aşağıdaki cümlelerin numarasını uygun tabelaya yazınız.



1. Oda koşullarında cıva hariç katı haldedirler.
2. Parlak ya da mat olabilir.
3. Tel ve levha haline gelebilir.
4. Elektrik ve ısıyı iyi iletmez.
5. Kırılmandır.
6. Periyodik tablonun sağ kısmında bulunur.
7. Elektrik ve ısıyı ametallerden daha fazla iletir.
8. Parlaktır.
9. Mat görünümüdürler.
10. Kararlı yapıya ulaşmak için pozitif yüklü olurlar.
11. Kimyasal özellikleri bakımından ametallere benzerler.
12. Elektrik ve ısıyı iyi iletirler.
13. Periyodik tablonun sol kısmında bulunur.
14. Tel ve levha haline gelemes.

Aşağıda bazı elementlerin kullanım alanları verilmiştir. Bu elementler bulmacada var ise işaretleyiniz.

K	H	İ	D	R	O	J	E	N	S
K	L	F	K	A	R	B	O	N	O
R	C	O	K	L	A	Z	O	T	D
O	R	Y	R	A	E	T	M	O	Y
M	A	L	T	I	N	İ	N	H	U
B	A	L	Ü	M	İ	N	Y	U	M
A	O	Ü	L	H	E	L	Y	U	M
M	K	R	F	L	O	R	Ü	S	T

1. içme sularında mikrop öldürücü olarak kullanılır.
2. diş macununda kullanılır.
3. yemek tuzunun yapısında bulunur.
4. ısıya dayanıklı cam yapımında kullanılır.
5. uçak ve otomobil parçalarının yapımında kullanılır.
6. kalem ucu yapımında kullanılır.

Aşağıdaki iyonların nötr hallerinin elektron dağılımlarını çizerek periyodik tablodaki yerlerini yazınız.

Ca^{2+}	P^{3-}
Periyodik tablodaki yeri:.....	Periyodik tablodaki yeri:.....

Aşağıdaki tabloda boş bırakılan yerleri tamamlayınız.

Periyot no	Grup no	Elektron dizilimi	Elementin sembolü	Metal/ ametal
2	4			
		2 8 8 1		
			S	Ametal
		2 7	F	

Aşağıdaki periyodik tablo ile ilgili özelliklerin başındaki kutucuğa uygun numarayı yazınız.

- | | |
|----------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------|
| <input type="checkbox"/> Atom numarası azalır. | <input type="checkbox"/> Son katmandaki elektron sayısı değişmez. |
| <input type="checkbox"/> Son katmandaki elektron sayısı artar. | <input type="checkbox"/> Katman sayısı değişmez. |
| <input type="checkbox"/> Katman sayısı azalır. | <input type="checkbox"/> Metallik özelliği azalır. |
| <input type="checkbox"/> Atom numarası artar. | <input type="checkbox"/> Grup numarası değişmez. |

Aşağıdaki cümlelerde elementlerle ilgili bilgiler verilmiştir. Buna göre harflerle gösterilen elementleri periyodik tablo kesitlerine yerleştiriniz.

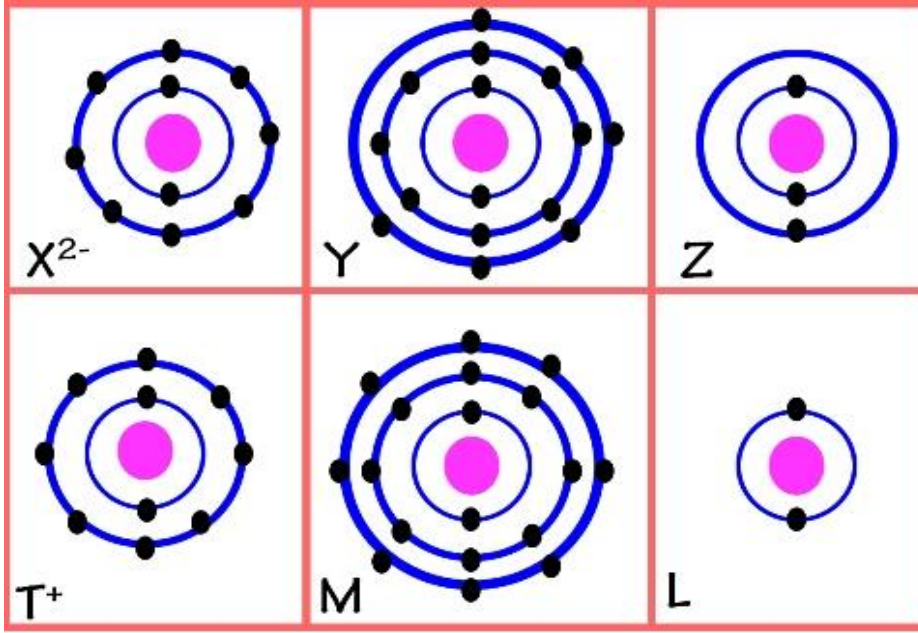
--	--	--

Aynı periyotta bulunan X,Y,Z elementlerinden X elementinin elektron verme eğilimi en fazla,Z elementinin en azdır.

Atom numarası ve katman sayısı en küçük olan K'dir.L ve M'nin son katmanındaki elektron sayısı aynıdır. Ancak M'nin atom numarası L'den büyüktür.

Y ve Z'nin kimyasal özellikleri benzerdir. X ve Y'nin elektron dizilimlerinde eşit sayıda katman bulunur.

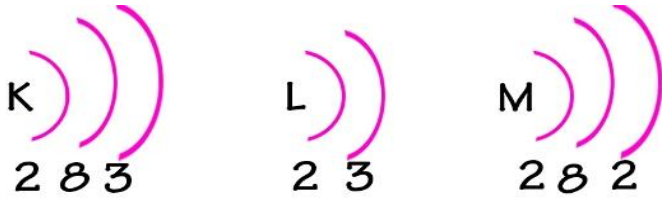
Aşağıda elektron dizilimi verilen elementlerden aynı grupta bulunanları başındaki kutucuğa "✓", aynı periyotta bulunanların başındaki kutucuğa "X" işareti koyunuz.



- | | | |
|---------------------------------|---------------------------------|---------------------------------|
| <input type="checkbox"/> X ve Z | <input type="checkbox"/> X ve Y | <input type="checkbox"/> T ve M |
| <input type="checkbox"/> M ve L | <input type="checkbox"/> Y ve M | <input type="checkbox"/> T ve Y |

Aşağıdaki soruların cevaplarını işaretleyiniz.

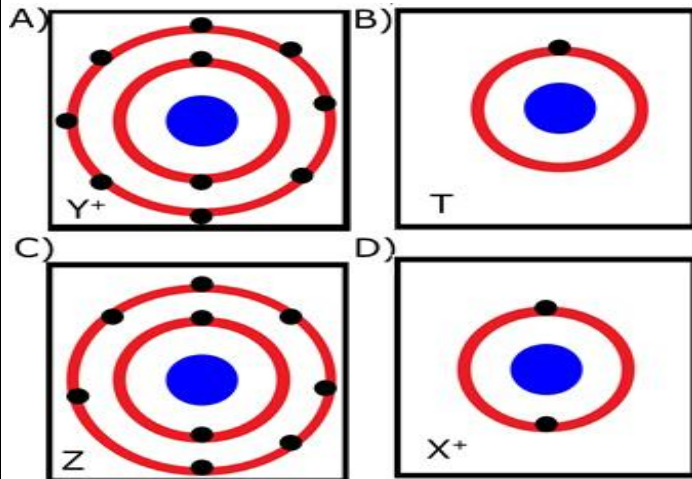
1.



Yukarıda elektron dizilimleri verilen K,L,M elementlerinin periyodik tablodaki yerleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

- | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|----------------------------------------------------------------------------------------|---|---|--|---|----------------------------------------------------------------------------------------|--|---|---|---|----------------------------------------------------------------------------------------|--|---|---|---|----------------------------------------------------------------------------------------|---|---|--|---|
| A) <table border="1"><tr><td>K</td><td>L</td></tr><tr><td></td><td>M</td></tr></table> | K | L | | M | B) <table border="1"><tr><td></td><td>K</td></tr><tr><td>L</td><td>M</td></tr></table> | | K | L | M | C) <table border="1"><tr><td></td><td>L</td></tr><tr><td>M</td><td>K</td></tr></table> | | L | M | K | D) <table border="1"><tr><td>M</td><td>L</td></tr><tr><td></td><td>K</td></tr></table> | M | L | | K |
| K | L | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | M | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | K | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| L | M | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | L | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| M | K | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| M | L | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| | K | | | | | | | | | | | | | | | | | | |

2. Aşağıdaki taneciklerden hangisi 2. periyodun alkali metaline aittir?



Sinem YANIK