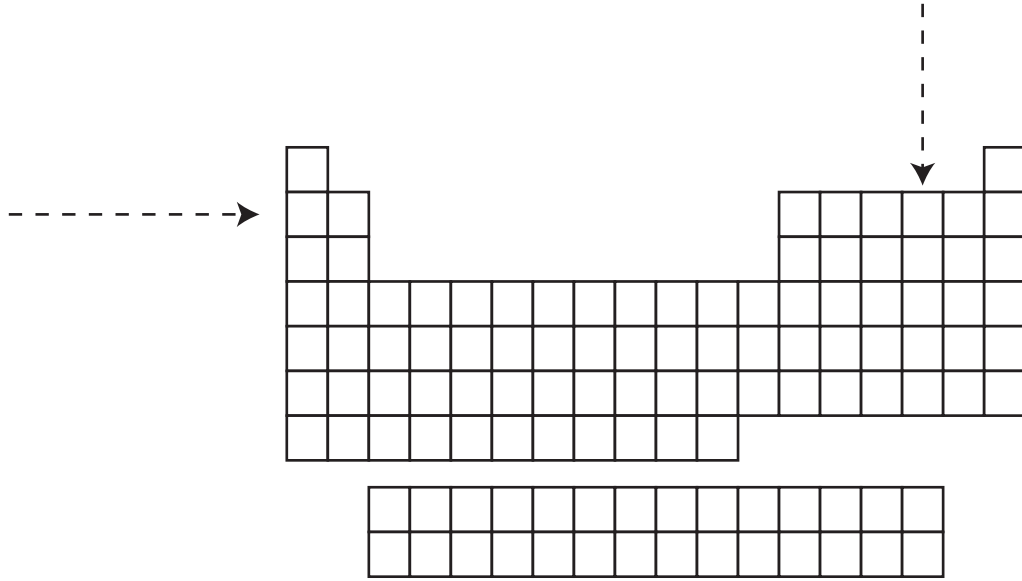


PERİYODİK TABLONUN GENEL ÖZELLİKLERİ

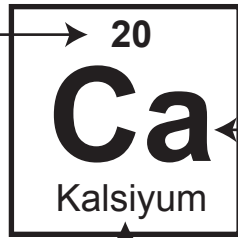
Periyodik tabloda elementler _____ doğru atom numaraları artacak şekilde, _____ doğru ise hem atom numaraları hem de katman sayıları artacak şekilde dizilmişlerdir.

Periyodik sistemde yatay sıralara _____, düşey sıralara ise _____ adı verilir.

NOT:Periyodik sistem;periyodik çizelge,elementler, tablosu veya periyodik tablo gibi değişik adlarla ifade edilebilmektedir.



PERİYODİK TABLODA ELEMENTLERİN GÖSTERİM ŞEKLİ

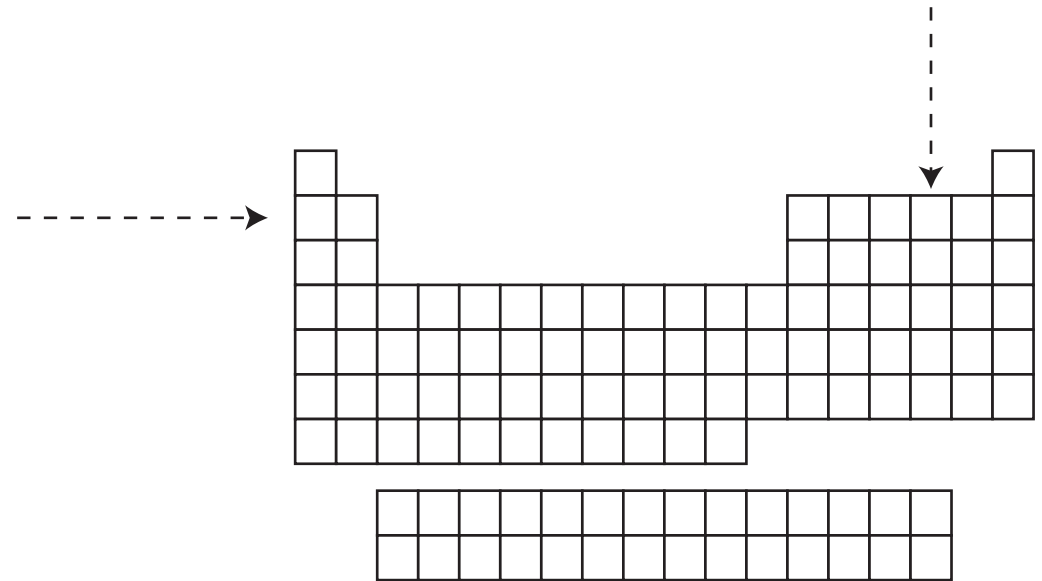


PERİYODİK TABLONUN GENEL ÖZELLİKLERİ

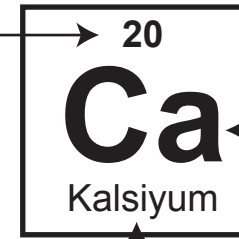
Periyodik tabloda elementler _____ doğru atom numaraları artacak şekilde, _____ doğru ise hem atom numaraları hem de katman sayıları artacak şekilde dizilmişlerdir.

Periyodik sistemde yatay sıralara _____, düşey sıralara ise _____ adı verilir.

NOT:Periyodik sistem;periyodik çizelge,elementler, tablosu veya periyodik tablo gibi değişik adlarla ifade edilebilmektedir.



PERİYODİK TABLODA ELEMENTLERİN GÖSTERİM ŞEKLİ



ELEMENTLERİN SEMBOLLERLE GÖSTERİMİ

Elementler periyodik tabloda _____ gösterilirler. _____ yazılır-
ken elementin latince isminin ilk veya ilk 2 harfi kullanılır.(Alttaki tabloda ek-
sik kalan kısımları araştırarak doldurunuz.)

Atom no	LATİNCE ADI	SEMBOL	TÜRKÇE ADI	Atom no	LATİNCE ADI	SEMBOL	TÜRKÇE ADI
1	Hydro-genes	H	Hidrojen	11			
2	Helios	He	Helyum	12			
3	Lithium	Li	Lityum	13			
4	Berylium	Be	Berilyum	14			
5				15			
6				16			
7				17			
8				18			
9				19			
10				20			

ELEMENTLERİN SEMBOLLERLE GÖSTERİMİ

Elementler periyodik tabloda _____ gösterilirler. _____ yazılır-
ken elementin latince isminin ilk veya ilk 2 harfi kullanılır.(Alttaki tabloda ek-
sik kalan kısımları araştırarak doldurunuz.)

Atom no	LATİNCE ADI	SEMBOL	TÜRKÇE ADI	Atom no	LATİNCE ADI	SEMBOL	TÜRKÇE ADI
1	Hydro-genes	H	Hidrojen	11			
2	Helios	He	Helyum	12			
3	Lithium	Li	Lityum	13			
4	Berylium	Be	Berilyum	14			
5				15			
6				16			
7				17			
8				18			
9				19			
10				20			

ELEMENTLERİN SEMBOLLERLE GÖSTERİMİ

Elementler periyodik tabloda _____ gösterilirler. _____ yazılır-
ken elementin latince isminin ilk veya ilk 2 harfi kullanılır.(Alttaki tabloda ek-
sik kalan kısımları araştırarak doldurunuz.)

Atom no	LATİNCE ADI	SEMBOL	TÜRKÇE ADI	Atom no	LATİNCE ADI	SEMBOL	TÜRKÇE ADI
1	Hydro-genes	H	Hidrojen	11			
2	Helios	He	Helyum	12			
3	Lithium	Li	Lityum	13			
4	Berylium	Be	Berilyum	14			
5				15			
6				16			
7				17			
8				18			
9				19			
10				20			

ELEMENTLERİN SEMBOLLERLE GÖSTERİMİ

Elementler periyodik tabloda _____ gösterilirler. _____ yazılır-
ken elementin latince isminin ilk veya ilk 2 harfi kullanılır.(Alttaki tabloda ek-
sik kalan kısımları araştırarak doldurunuz.)

Atom no	LATİNCE ADI	SEMBOL	TÜRKÇE ADI	Atom no	LATİNCE ADI	SEMBOL	TÜRKÇE ADI
1	Hydro-genes	H	Hidrojen	11			
2	Helios	He	Helyum	12			
3	Lithium	Li	Lityum	13			
4	Berylium	Be	Berilyum	14			
5				15			
6				16			
7				17			
8				18			
9				19			
10				20			

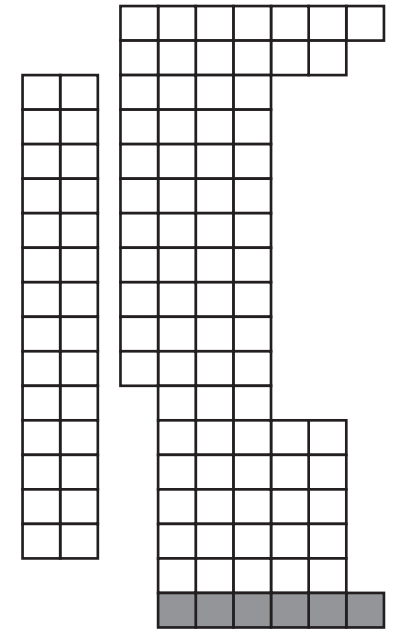
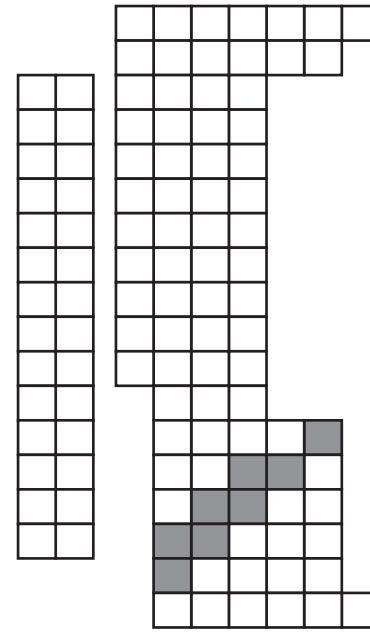
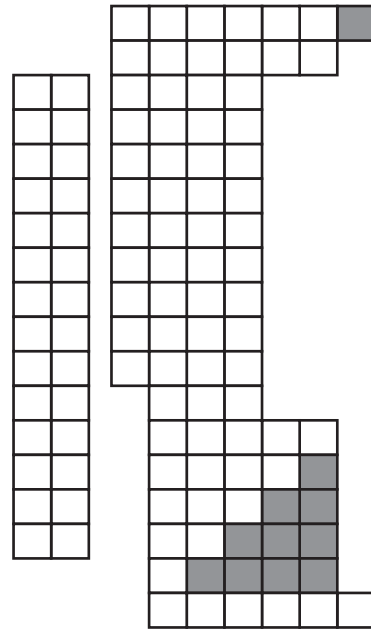
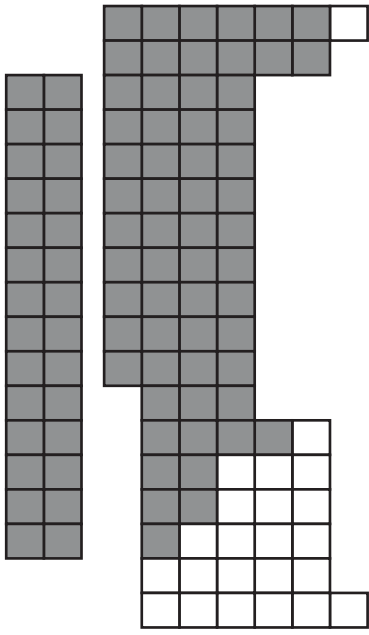
METALLER

AMETALLER

YARI

METALLER

SOYGAZLAR



METALLERİN ÖZELLİKLERİ

- 1-Parlak renge sahiptirler.
- 2-Isıyı ve elektriği iyi iletirler.
- 3-Oda şartlarında katı halde bulunurlar.
- 4-elektron vermeye yatkındırlar.
- 5-Bileşik oluşturduklarında sadece + yüklü iyon yani katyon oluştururlar.
- 6-çekiç ile dövülerek levha haline getirilebilirler.
- 7-Çekilerek tel haline getirilebilirler.
- 8-Birbirleri ile bileşik oluşturamazlar ama alaşım (ergimiş 2 metalin karıştırılması) oluşturabilirler.
- 9-Son katmanlarında 1,2 ve 3 elektron bulunur.
- 10-Çoğunun erime ve kaynama noktası ametallere göre çok yüksektir.

AMETALLERİN ÖZELLİKLERİ

- 1-Mat renklidirler
- 2-Isı ve elektriği çoğunlukla iletmezler.(Bazıları çok az da olsa iletirler.)
- 3-Oda şartlarında katı,sıvı ya da gaz halinde bulunabilirler.
- 4-Elektron almaya yatkındırlar.
- 5-Bileşik oluşturduklarında genellikle - yüklü iyon (anyon) oluştururlar.Fakat bazı ametaller + yüklü iyon da oluşturabilirler.
- 6-Katı olanları kırılğan yapıdadır.Yani dövülemezler.
- 7-Tel ve levha haline getirilemezler.
- 8-Birbirleri ile bileşik oluşturabilirler.
- 9-Son yörüngelerinde genellikle 4,5,6,7 elektron bulundururlar.
- 10-Erime ve kaynama noktaları (karbon hariç) metallere göre oldukça düşüktür.

YARIMETALLERİN ÖZELLİKLERİ

- 1-Parlak yada mat olabilirler.
- 2-Metallere göre az,ametallere göre ise daha iyi elektrik ve ısı iletimi gerçekleştirirler.(Yani yarı iletkendirler.)
- 3-Yarı metaller özellikle elektronik devre parçalarının ve optik malzemelerin yapımında kullanılırlar.
- 4-Tel ve levha haline getirilebilirler.
- 5-Çekiçle dövülemezler.Kırılğan yapıdadırlar.

SOYGAZLARIN ÖZELLİKLERİ

- 1-Oda sıcaklığında gaz halinde bulunurlar.
- 2-Elektron alma veya elektron verme yatkınlıkları yoktur.
- 3-Kendi aralarında veya herhangi bir elementle bbağ yapmazlar.
- 4-Son yörüngelerinde 8 elektron bulunur.

