

PÜF NOKTASI SERİSİ

PERİYODİK CETVEL

Legend: Metal (Blue), Yarı metal (Green), Ametal (Pink)

Periyot	1A	2A	Grup										7A	8A					
1	1 H																	2 He	
2	3 Li	4 Be																	10 Ne
3	11 Na	12 Mg																	18 Ar
4	19 K	20 Ca																	

İlk 4 periyot gösterimi

Periyodik cetvel ile ilgili bilmeniz gereken tüm püf noktalar

@tarikolmezakademi

www.tarikolmez.com

PÜF NOKTASI SERİSİ

1

PERİYODİK CETVEL

Legend: Metal (Blue), Yarı metal (Green), Ametal (Pink)

Periyot	1A	2A	Grup										7A	8A			
1	1 H																2 He
2	3 Li	4 Be															10 Ne
3	11 Na	12 Mg															18 Ar
4	19 K	20 Ca															

İlk 4 periyot gösterimi

Periyodik sistemde yatay satırlara “periyot”, düşey sütunlara “grup” adı verilir.

7 tane periyot; 8 tane A ve 10 tane B olmak üzere 18 grup bulunur.

@tarikolmezakademi

www.tarikolmez.com

PÜF NOKTASI SERİSİ

2

PERİYODİK CETVEL

■ Metal ■ Yarı metal ■ Ametal

1A	2A	Grup										7A	8A	
1 H		5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne							2 He
3 Li	4 Be	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar							
11 Na	12 Mg													
19 K	20 Ca													

Periyot →

İlk 4 periyot gösterimi

Elementler, artan atom numaralarına göre sıralanmıştır.

Aynı periyotta soldan sağa doğru ve aynı grupta ise yukarıdan aşağıya doğru gidildikçe atom numarası artar.

@tarikolmezakademi

www.tarikolmez.com

PÜF NOKTASI SERİSİ

3

PERİYODİK CETVEL

■ Metal ■ Yarı metal ■ Ametal

1A	2A	Grup						7A	8A
1 H	4 Be	5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne		
3 Li	12 Mg	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar		
19 K	20 Ca								

Periyot →

İlk 4 periyot gösterimi

Aynı grupta bulunan elementler benzer kimyasal özellik gösterebilirler.

1A: Alkali metaller (H hariç)

2A: Toprak alkali metaller,

7A: Halojenler

8A: Soy gazlar (asal gazlar) olarak da bilinir.

@tarikolmezakademi

www.tarikolmez.com

PÜF NOKTASI SERİSİ

4

PERİYODİK CETVEL

Elektron dağılımında;

Katman
sayısı

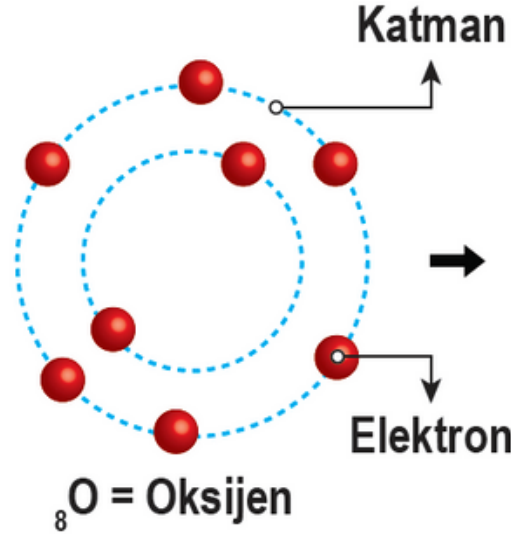
=

Periyot
numarası

Son katmandaki
elektron sayısı

=

Grup
numarası



Katman sayısı: 2

Son katmandaki
elektron sayısı: 6

2. Periyot 6A
grubu elementi

Bir elementin periyodik sistemdeki yeri, nötr durumdaki elektron dağılımına göre belirlenir.
(He elementi hariç)

@tarikolmezakademi

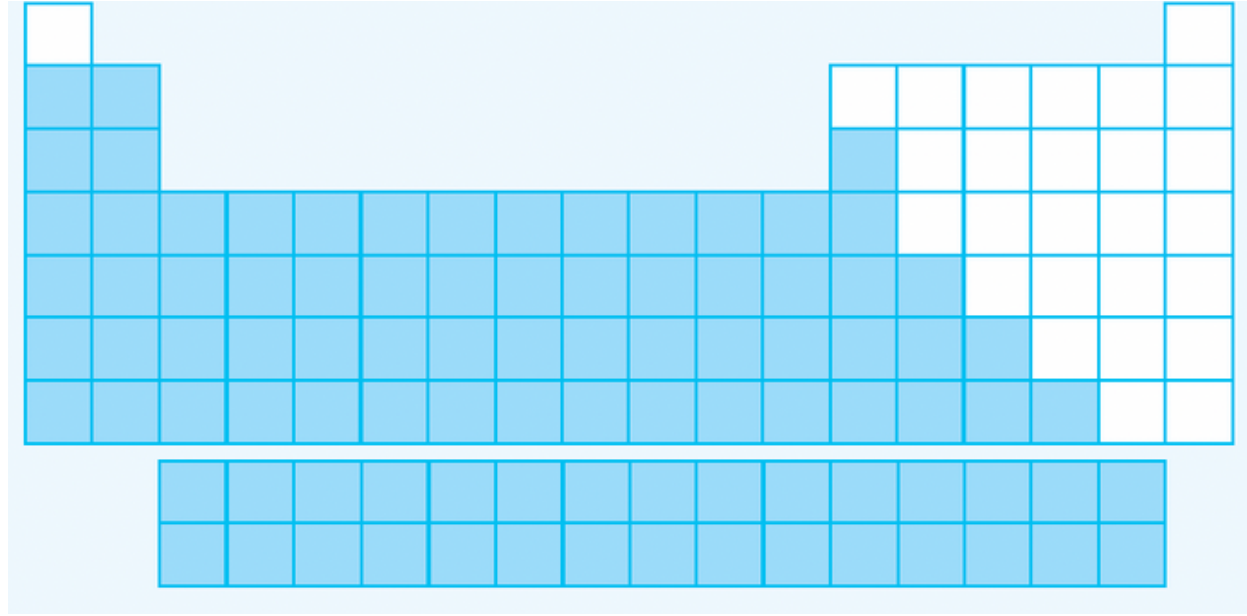
www.tarikolmez.com

PÜF NOKTASI SERİSİ

5

PERİYODİK CETVEL

Metaller



Oda sıcaklığında civa hariç hepsi katı hâlde bulunurlar.

Yüzeyleri parlak görünümlüdür.

Tel veya levha hâline getirilebilirler.

Elektriği ve ısıyı iyi iletirler.

@tarikolmezakademi

www.tarikolmez.com

PÜF NOKTASI SERİSİ

6

PERİYODİK CETVEL

Yarı
Metaller

Oda sıcaklığında katı hâlde bulunurlar.

Yüzeyleri parlak veya mattır.

Tel ve levha hâline getirilebilirler.

Isı ve elektiriği metallere göre kötü,
amatörlere göre iyi bir şekilde iletirler.

@tarikolmezakademi

www.tarikolmez.com

PÜF NOKTASI SERİSİ

PERİYODİK CETVEL

7

Ametaller

Oda sıcaklığında katı, sıvı veya gaz hâlde bulunurlar.

Yüzeyleri mat görünümlüdür.

Tel ve levha hâline getirilemezler.

Isı ve elektriği iyi iletmezler.

@tarikolmezakademi

www.tarikolmez.com

PÜF NOKTASI SERİSİ

8

PERİYODİK CETVEL

Soygazlar

Ametallerin özel bir grubudur.

Oda sıcaklığında tek atomlu gaz hâlde bulunurlar.

Değerlik elektron sayıları 2 veya 8'dir.

Kararlı yapıdadırlar.

@tarikolmezakademi

www.tarikolmez.com