

PERİYODİK TABLODA ELEKTRON DAĞILIMI
ve ELEMENTLERİN YERİNİ BELİRLEME

1. YÖNTEM

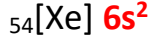
	1./2. 1A/2A	3. – 12. Gruplar Geçiş Metalleri	13.-18. 3A – 8A	Soygazlar
1 sil	1 sil			2 He
2 süpür	2 sü-		2 pür	10 Ne
3 süpür	3 sü-		3 pür	18 Ar
4 su dök parlat	4 su	3 dök	4 parlat	36 Kr
5 su dök parlat	5 su	4 dök	5 parlat	54 Xe
6 suyu fazla dök parlat	6 suyu	4 fazla 5 dök	6 parlat	86 Rn
7 sil	7 sil			

1./2. 1A/2A	3. – 12. Geçiş Metalleri	13.-18. 3A – 8A	Soygazlar
1 s			2 He
2 s		2 p	10 Ne
3 s		3 p	18 Ar
4 s	3 d	4 p	36 Kr
5 s	4 d	5 p	54 Xe
6 s	4 f 5 d	6 p	86 Rn
7 s			

**PERİYODİK TABLODA ELEKTRON DAĞILIMI
ve ELEMENTLERİN YERİNİ BELİRLEME**

Örnek -1: Z= 56 olan elementin periyodik tablodaki yeri neresidir?

Xe = 54 (5. Periyot)'tan sonra



s bloku elementi

6 Periyot, **2A (2.)** Grup elementi

Örnek -2: Z= 45 olan elementin periyodik tablodaki yeri neresidir?

Kr = 36 (4. Periyot)'tan sonra

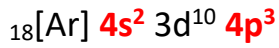


Geçiş metali

5. Periyot, **9.** Grup elementi

Örnek -3: Z= 33 olan elementin periyodik tablodaki yeri neresidir?

Ar = 18 (3. Periyot)'tan sonra



p bloku elementi

4. Periyot, **5A (15.)** Grup elementi

PERİYODİK TABLODA ELEKTRON DAĞILIMI
ve ELEMENTLERİN YERİNİ BELİRLEME

2. YÖNTEM

	$l=0$	$l=1$	$l=2$	$l=3$
$n=1$	1s			
2	2s	2p		
3	3s	3p	3d	
4	4s	4p	4d	4f
5	5s	5p	5d	5f
6	6s	6p	6d	
7	7s			

3. YÖNTEM

1say 2say 2para 3say 3para 4say 3demir 4para 5say
4demir 5para 6say 4fatma 5demir 6para 7say

PERİYODİK TABLODA ELEKTRON DAĞILIMI
ve ELEMENTLERİN YERİNİ BELİRLEME

1. / 2.

13. – 18.

1A / 2A

3. – 12. GRUPLAR

3A – 8A

SOYGAZLAR

1say

2 : He

2say

2para

10 : Ne

3say

3para

18 : Ar

4say

3demir

4para

36 : Kr

5say

4demir

5para

54 : Xe

6say

4fatma

5demir

6para

86 : Rn

7say