

FEN

8. SINIF

Periyodik Sistemde Yer Bulma

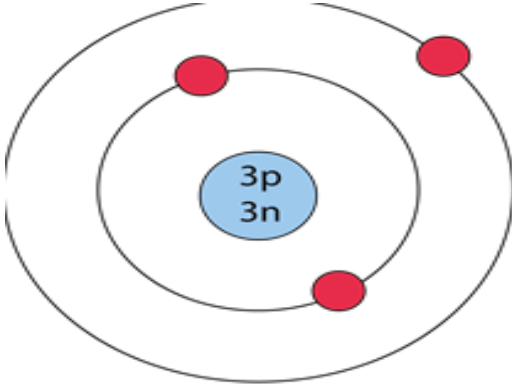
Elementlerin Periyodik Sistemde Yerlerinin Bulunması

Bir elementi periyodik sistemdeki yeri nötr durumdaki elektron dağılımına göre yapılır.

Elektron dağılımında;

1. Katman 2 elektron
2. Katman 8 elektron
3. Katman 8 elektron alabilir.

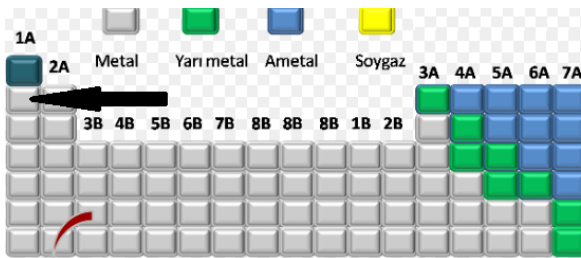
Katman sayısı = Periyot Numarası
Son Katmandaki elektron sayısı = Grup Numarasını verir.



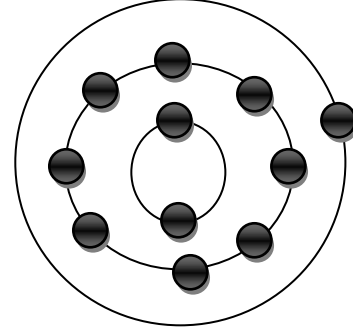
Lityum elementinin

2 katmanı olduğu için 2. Periyot

2. katmanda 1 elektronu olduğundan 1A grubu elementidir şeklinde yerini bulabiliriz.



Örnek: Na (Sodyum) nötr halde 11 elektrona sahiptir. periyodik tablodaki yerini bulunuz.



3 katmanı olduğundan **3. Periyot**

Son katmanda 1 elektron olduğundan **1A grubu** elementidir.



Örnek:

Klor (Cl) elementinin nötr halde 17 elektronu bulunmaktadır. Periyodik tablodaki yerini bulunuz.

$^{17}\text{Cl} = 2)8)7)$

3 katmanı olduğundan **3. Periyot**

Son katmanda 7 elektron olduğundan **7A grubu** elementidir.