

# ATOM

Tüm maddelerin temel yapıtaşı atomdur.  
Atomlar elementlerin mevcut olabilecek en küçük parçasıdır.

## ATOMUN YAPISI

Atom **çekirdek** ve **katmanlar** olmak üzere iki kısımdan oluşmaktadır.  
Çekirdek atomun tüm kütesini oluşturur ve içinde proton ve nötronlar bulunur.  
Elektronlar ise çekirdek çevresindeki katmanlarda bulunmaktadır.

### NÖTRON

Elektrik yükü taşımayan nötr parçacıklardır.

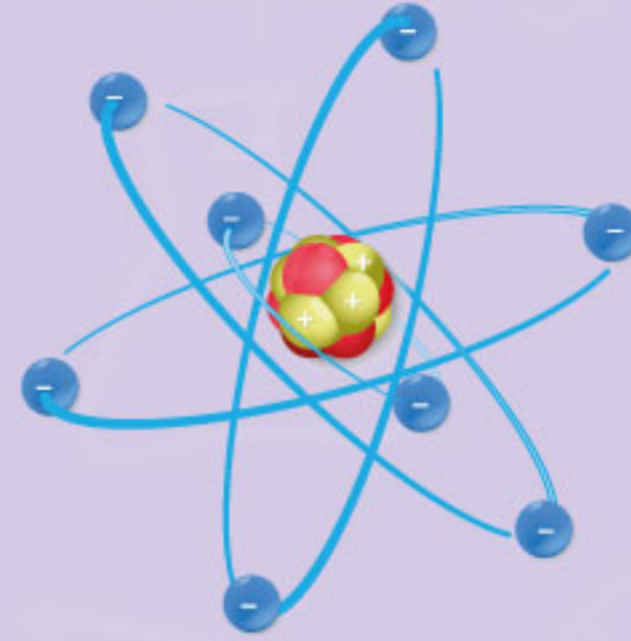
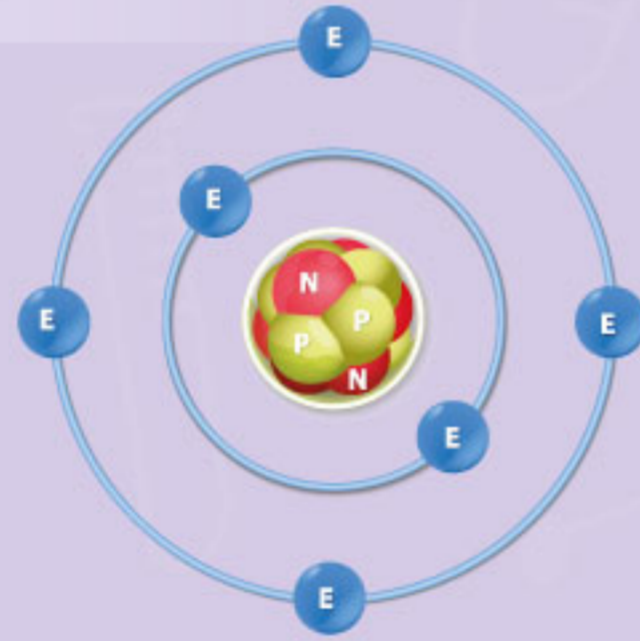
### ELEKTRON

Cisimden cisime elektrik yüklerini taşıyan negatif yüklü parçacıklardır.

### PROTON

Elektronların yükünü dengeleyen aynı sayıda ve pozitif yüklü parçacıklardır.

### ÇEKİRDEK



### KARBON

6
<b>C</b>
Carbon
12.011

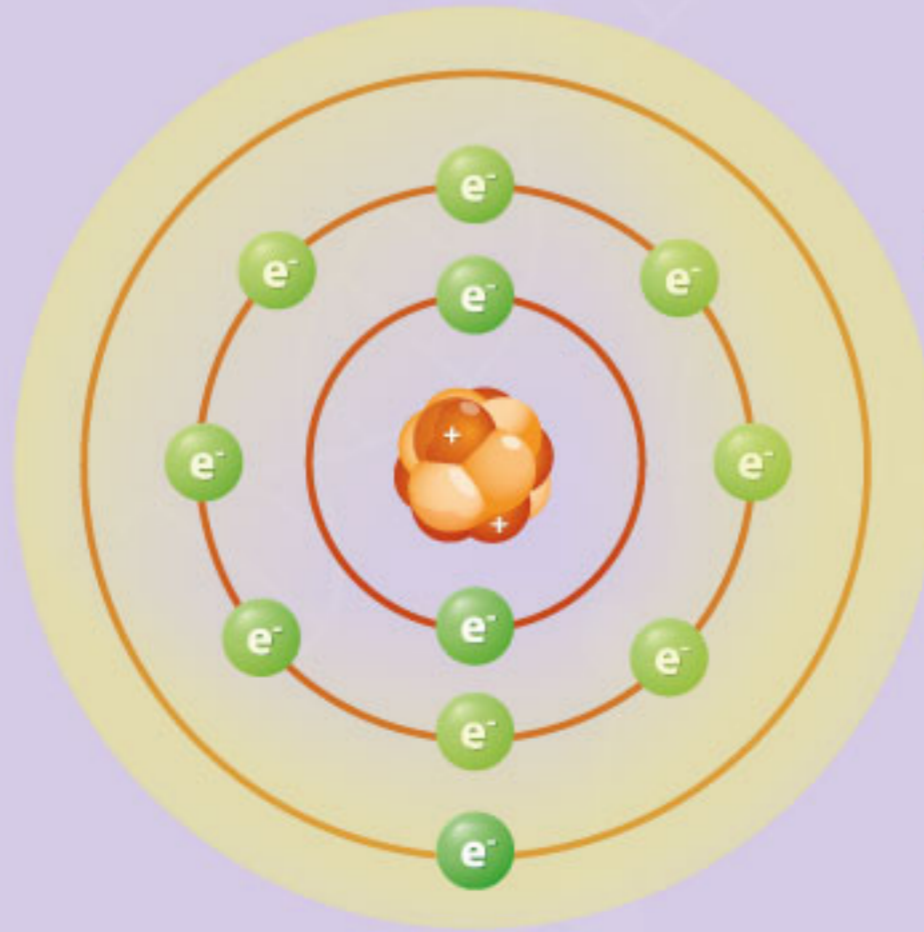
Kimyasal olaylarda yalnızca elektron sayısı değişir.  
Proton ve Nötron çekirdekte bulunduğu için sayıları değişmez.

## PERİYODİK TABLO-ELEKTRON/KATMAN İLİŞKİSİ

Bir elementin **atomunda bulunan katman sayısı** ve **son katmanda bulunan elektron sayısı** o elementin periyodik tabloda yerini belirlemede kolaylık sağlar.

### SODYUM

11
<b>Na</b>
Sodium
22.98976928



3. periyot

**KATMAN SAYISI = PERİYOT NUMARASI = YÖRÜNGE SAYISI**  
**SON KATMANDAKİ ELEKTRON SAYISI = GRUP NUMARASI**