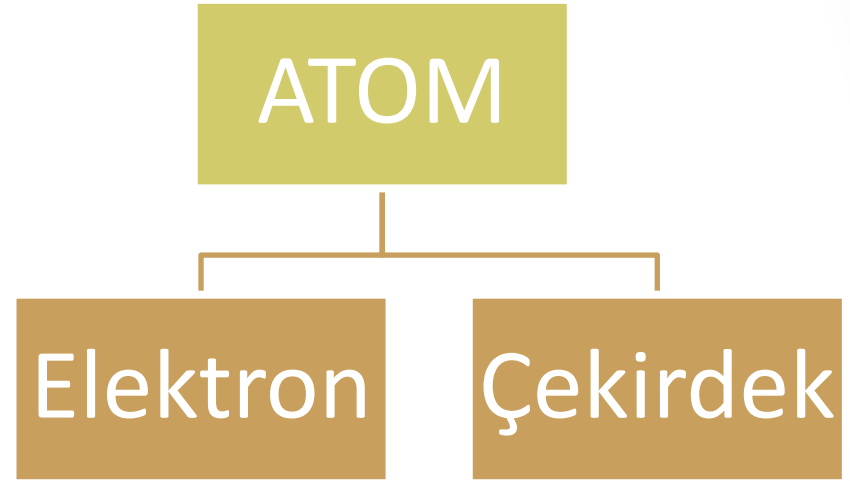


ATOM ve YAPISI

Maddelerin gözle görülmeyen (bölünmeyen) en parçasına atom denir. Atom kendinden başka hiçbir fiziksel ya da kimyasal metotlarla kendinden farklı atomlara dönüşemezler. Atomda (+) yüklü protonlar,(-) yüklü elektronlar ve yüksüz nötronlar bulunur.

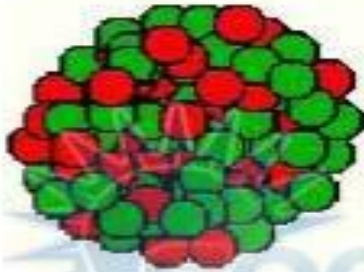
Atom çekirdek ve elektron olmak üzere iki temel parçacıktan oluşur




Çekirdek : Atomun merkezini oluşturur. Hacim olarak çok küçük($1/10000$) olmasına karşın tüm ağırlığın($1/1840$) toplandığı kısımdır.

ATOM ÇEKİRDEĞİ

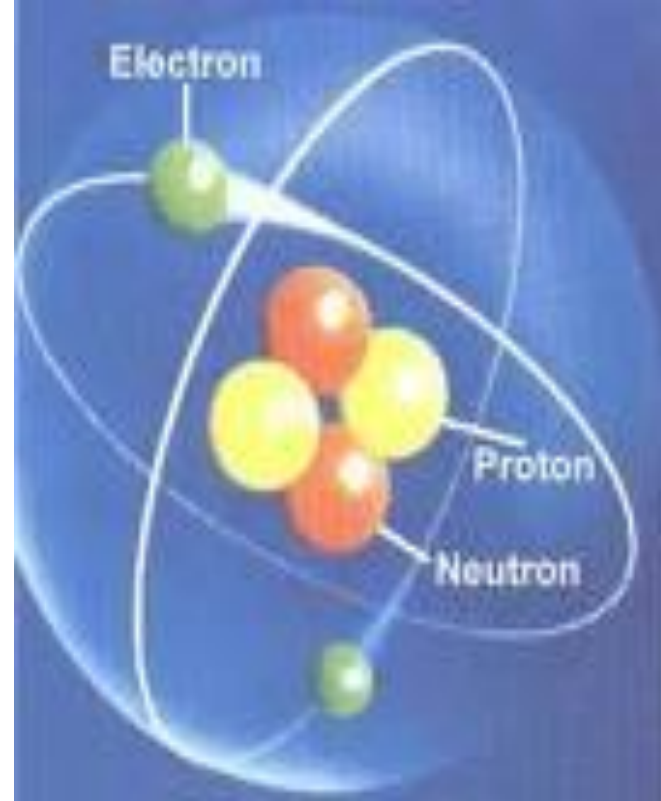
Atom çekirdeği, **nötron** ve **proton** adı verilen parçacıklardan oluşur.



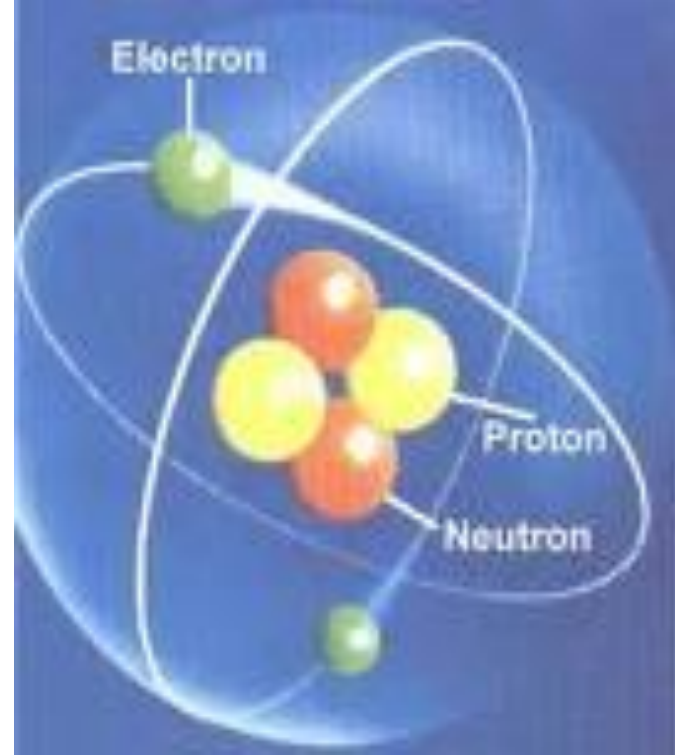
 **proton**

 **nötron**

Protonlar : Bir element için proton sayısı sabittir. Elementin tümünü ve tüm özellikleri belirleyen protondur . Proton sayısı değiştiğinde elementin türü ve tüm özelliği değişir. "p" harfiyle gösterilir.



Elektron :”e” harfiyle gösterilir. Çekirdek çevresinde ,belirli yörüngelerde bulunurlar. Elektronlar bağımsız yörüngelerde bulunamazlar.



İYON

Pozitif(+) ya da negatif(-) elektrik yüküyle yüklenmiş atom veya atom gruplarına iyon denir. İki tür iyon vardır;

Pozitif iyon: Nötr atomdan elektron uzaklaştırılması sonucu oluşmuştur

Negatif iyon : Nötr atoma elektron ilavesi sonucu oluşur.

İZOTOP ATOM

Proton sayıları aynı ,nötron sayıları farklı atomlara **izotop atomlar** denir. İzotop atomların kimyasal özellikleri aynı , fiziksel özellikleri farklıdır.