

L'atomo e i suoi modelli

La struttura dell'atomo si è venuta precisando nel corso del tempo, con l'elaborazione di modelli atomici sempre più complessi.

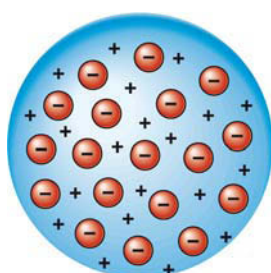
J. Dalton



1700

Il chimico inglese *John Dalton* (1776-1844) riprende l'ipotesi atomica avanzata dai pensatori greci e formula la prima teoria atomica moderna, descrivendo l'atomo come la più **piccola parte** di un elemento chimico.

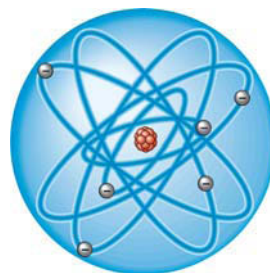
J. Thomson



1800

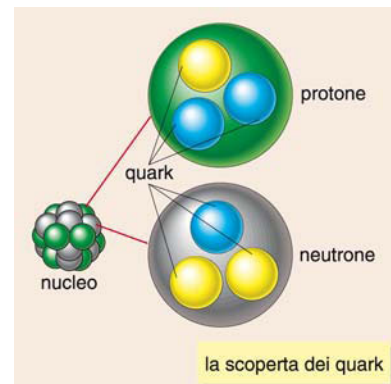
Verso la fine dell'Ottocento il fisico inglese *John Thomson* (1856-1940) propone un modello che descrive l'atomo come una **sfera di elettricità positiva** con al suo interno gli elettroni disposti come uvette nel panettone.

E. Rutherford



1900

All'inizio del 1900 un allievo di Thomson, *Ernest Rutherford* (1871-1937), descrive l'atomo come un sistema solare in miniatura: un **nucleo centrale** contenente particelle cariche positivamente (protoni), attorno al quale ruotano altre particelle cariche negativamente, proprio come fanno i pianeti attorno al Sole.



Oggi

Oggi gli scienziati hanno scoperto che i protoni e i neutroni sono a loro volta fatti di particelle ancora più piccole, chiamate **quark**, di cui esistono sei tipi differenti.