

## Modelos atómicos

En el siglo <sup>v</sup> a.C. Leucipo afirmaba que la materia podía dividirse en pedacitos más pequeños hasta llegar a un punto que no se pueda dividir más, demócrito fue el que nombró ese pedazo en átomo, lo cual está sin división o indivisible.



El primer modelo atómico fue de Dalton en 1808 quien rescata las ideas de Leucipo y Demócrito, que explica que el átomo es una esfera sólida indivisible, en 1897, Thomson, dijo que el átomo era una esfera con una carga positiva, que tenían encrustadas unas partículas llamadas electrones, en 1911 Rutherford dice que el átomo no era una esfera si no que estaba hueco y en el centro se encontraba un núcleo, en 1913 Bohr dice que en el núcleo del átomo se encuentran 2 partículas, unas con carga positiva que llamo protones y otras que no tienen carga negativa que llamo neutrones y alrededor del núcleo son los electrones. en 1916 Sommerfeld dice que las orbitas con niveles de energía de los átomos son elípticas en 1924 Schrödinger plantea un



modelo matemática también llamado modelo cuántico ondulatorio no se puede saber la ubicación del electron, y el modelo actual.

Dirac y Jordan, en 1928, que es un modelo mecánico cuántico donde no se habla de orbitas si no de orbitales que son regiones en el espacio en donde la probabilidad de encontrar a los electrones es máxima.