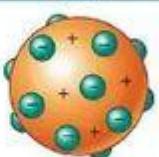


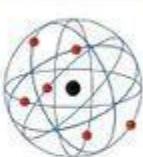
Modelo de Esfera Sólida



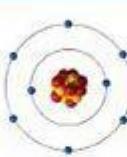
Modelo de Pudín con Pasas



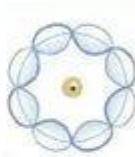
Modelo Nuclear



Modelo Planetario



Modelo Cuántico



Jhon Dalton

-La materia está formada por partículas indivisibles, indestructibles y muy pequeñas llamadas átomos
 -Los átomos de un mismo elemento son idénticos entre sí (masa y propiedades)
 -Los átomos de elementos distintos tienen diferente masa y propiedades
 -Los compuestos están formados por átomos en proporciones constantes y simples

J.J. Thomson

-Hizo la teoría de la estructura atómica propuesta en 1904 y descubrió el electrón en 1897
 -Su modelo fue denominado pudín cosas por su parecido a este
 -Descubrió el electrón gracias a que aplicó miles de voltios entre dos electrodos y vió unos destellos luminosos a los que denominó rayos catódicos

Ernest Rutherford

-Realizó un experimento en el que observó que algunas partículas atravesaban a los átomos de oro y otras eran desviadas en distintas direcciones aleatorias; esto lo hizo concluir que el átomo tenía un centro con una fuente de carga positiva que cuando una partícula intentaba pasar era rechazada por esta estructura central también pudo concluir que la mayor parte del espacio de un átomo está vacío

Niels Bohr

-Hizo su modelo atómico en 1913 que consistía en que los átomos tenían órbitas de electrones que cambian de estas, si aumenta o disminuye la energía de este
 -Postuló que los electrones giran alrededor del átomo
 -Estableció los niveles de energía del átomo al igual que los neutrones y protones se establecen el centro del núcleo atómico

Erwin Schrödinger

-Establece la presencia de órbitales, que son regiones en el espacio donde es posible encontrar un electrón
 -Aparecen tres parámetros: n , l , m
 -Postuló que los electrones no solo podían viajar en trayectorias circulares sino también en trayectorias elípticas mejorando así el modelo postulado por Bohr

1803

1904

1911

1913

1926