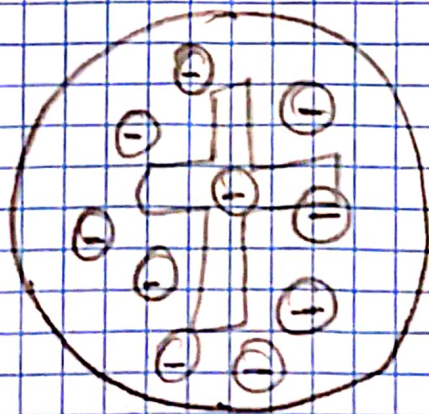


Teoría de Thomson

El modelo atómico de Thomson es una teoría sobre la estructura atómica propuesta en 1904 por Thomson, quien descubrió el electrón en 1897, pocos años antes del descubrimiento del protón y del neutrón. En el modelo, el átomo está compuesto por electrones de carga negativa en un átomo positivo, incrustados en este al igual que los pasitos de un pan de coludén). Por esta comparación, fue que el supuesto se denominó «Modelo del pan de pasitos».

Postulaba que los electrones se distribuirían uniformemente en el interior del átomo, suspendidos en una nube positiva. El átomo se consideraba como una esfera con carga positiva con electrones repartidos como pequeños granulos. La herramienta principal con la que usó Thomson para su modelo atómico fue la electrodinámica.



Mapa Conceptual de la Teoría Atómica Moderna

