

Teoría atómica de Thomson

El modelo atómico de Thomson es una teoría sobre la estructura atómica propuesta en 1904 por Thomson quien descubrió el electrón en el año 1897, pocos años antes del descubrimiento del protón y del neutrón. En el modelo, el átomo es un compuesto por **electrones** de carga negativa en un átomo positivo incrustados en este al igual que las pasas de un pudín (o budín). Modelo del átomo de pasas positadas que los electrones se distribuyen uniformemente en el interior del átomo suspendidos en una nube de carga positiva. El átomo se considera como una esfera con carga positiva con pequeños granulos repartidos como la hervamiente principal con la que contó Thomson para su modelo atómico fue la **electrónica**.

