

Teoría Atómica de John Thomson

Esta teoría trata sobre la estructura atómica propuesta por el que descubrió el átomo en 1897, pocos años antes del descubrimiento del protón y del neutrón, en el modelo el átomo está compuesto por partículas negativas, electrones negativos en un átomo positivo incrustados en este. Esta postula que los electrones se distribuyan uniformemente en el interior del átomo suspendidos en una nube de carga positiva. El átomo se consideraba como una esfera con carga positiva con electrones repartidos como pequeños granulos, la herramienta utilizada por Thomson fue la electricidad.

Éxitos del modelo De Thomson
Este amplía y amplía la
evidencia obtenida gracias al
estudio de los rayos catódicos
a lo largo de la segunda
mitad del siglo, estos datos
suministrados por su modelo
sugieren que estos átomos conte-
nían partículas eléctricas de
carga negativa. cosa que
otros modelos atómicos ignoran
Sin embargo el modelo de
Thomson también también
explica el hecho de los rayos
catódicos