

Teoría atómica de John 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 átomo positivo incrustados en este al igual que las pasas de un pudín o budín por esta comparación fue que el supuesto se denominó "Modelo de Pudín de Pasa"

Postulado que los electrones se distribuían uniformemente en el interior de un 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 principal con la que contó Thomson para su modelo fue la electricidad.

Si bien el modelo de Thomson explicó adecuadamente muchos de los hechos observados de química y los rayos catódicos.

Éxitos del modelo atómico de Thomson.

Este innovador modelo usó el amplio de evidencia obtenida gracias al estudio de los rayos catódicos a lo largo de la segunda mitad del siglo XIX.

Si bien el modelo atómico de Dalton dando debida cuenta de la información de los procesos químicos.

Allison Valeria Hernandez Villanueva