

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 un átomo positivo, incrustados en esta aliquota que las pasas de un pudín (o budín).

Por esta comparación fue que el supuesto se denominó «modelo del pudín de pasas».

Postulaba que los electrones se distribuían uniformemente en el interior del átomo, suspendido 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 átomo fue la electricidad.

