JOSEPH JOHN THOMSON

El **modelo atómico de Thomson** es una teoría sobre la estructura [atómica](http://es.wikipedia.org/wiki/%C3%81tomo) propuesta en 1904 por [Joseph John Thomson](http://es.wikipedia.org/wiki/Joseph_John_Thomson), quien descubrió el [electrón](http://es.wikipedia.org/wiki/Electr%C3%B3n)[1](http://es.wikipedia.org/wiki/Modelo_at%C3%B3mico_de_Thomson#cite_note-1) en 1898, mucho antes del descubrimiento del [protón](http://es.wikipedia.org/wiki/Prot%C3%B3n) y del [neutrón](http://es.wikipedia.org/wiki/Neutr%C3%B3n). En dicho modelo, el [átomo](http://es.wikipedia.org/wiki/%C3%81tomo) está compuesto por [electrones](http://es.wikipedia.org/wiki/Electrones) de carga negativa en un átomo positivo, como un *budín de pasas (o un panque)*.[2](http://es.wikipedia.org/wiki/Modelo_at%C3%B3mico_de_Thomson#cite_note-2) Se pensaba que los electrones se distribuían uniformemente alrededor del átomo. En otras ocasiones, en lugar de una nube de carga negativa se postulaba con una nube de carga positiva.El átomo considera como una esfera con carga positiva con electrones repartidos como pequeños granulos. La herramienta principal con la que contó Thomson para su modelo atómico fue la electricida