

Modelo atómico de Thomson

Es una teoría sobre la estructura atómica propuesta en 1904 por Thomson, quien descubrió el electrón en 1897, pocos años del descubrimiento del protón y del neutrón. El átomo se consideraba como una esfera con carga positiva con electrones repartidos como pequeños granulos.

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

Thomson explicaba adecuadamente muchos de los hechos observados en química y los rayos catódicos, pero sus predicciones incorrectas sobre la distribución