

Instituto Privado  
Rafael Arevalo Martinez

Nombre:

Roxana Rashell  
López Estacuy

Catedrático:

Fredy Barrios

Grado: 4to. Bachillerato en Derecho  
y Criminalística.

Curso:

Química

Ciclo escolar:

2,021

2da: Unidad



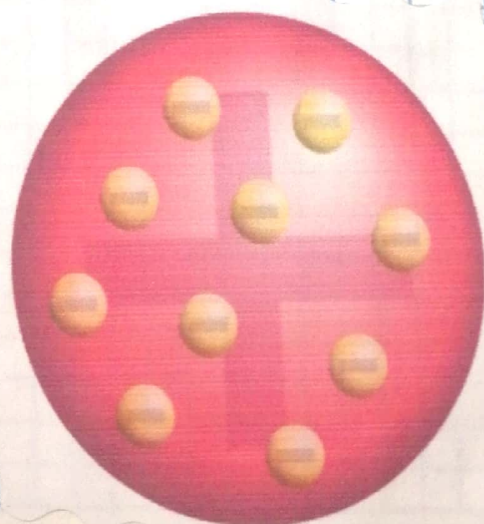
## Éxitos del modelo atómico de Thomson

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. Si bien el modelo atómico de Dalton daba cuenta de la formación de los procesos químicos postulando átomos indivisibles la evidencia adicional suministrada por los rayos catódicos sugirió que esos átomos contenían partículas eléctricas de carga negativa. El modelo de Dalton ignoraba la estructura interna pero el modelo de Thomson agregaba las virtudes del modelo de Dalton y simultáneamente podía explicar los hechos de los rayos catódicos.

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 esto al igual 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 distribuirían 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.



Armaray.