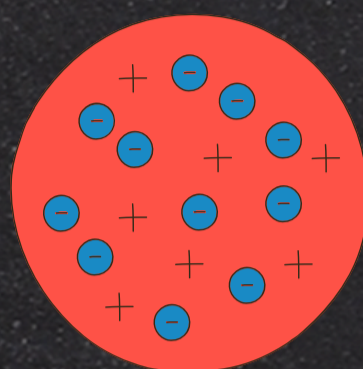


Infografía Átomo Thomson

- Leandro Godoy
- Valentinolbañez
- Thiago NAveda
- Mia Mambretti
- Federica Meglioli

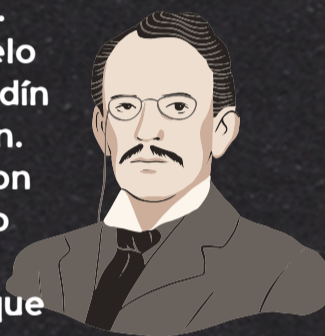
01. Modelo Atómico de Thomson

El modelo atómico de Thomson, también conocido como el modelo del "budín de pasas", propone que el átomo es una esfera de carga positiva con electrones de carga negativa incrustados en ella, como las pasas en un budín. Thomson descubrió el electrón en 1897 y este modelo fue su intento de describir la estructura atómica basándose en ese descubrimiento, antes de que se descubrieran el protón y el neutrón.



02. ¿Quién lo propuso?

Joseph John Thomson, a menudo llamado J.J. Thomson, es reconocido por proponer el modelo atómico que lleva su nombre, el modelo del pudín de pasas, y por el descubrimiento del electrón. Aunque otros científicos como William Thomson (Lord Kelvin) también trabajaron en el modelo atómico, fue J.J. Thomson quien ofreció la descripción teórica y pruebas experimentales que lo hicieron ampliamente aceptado.



03. El Nuevo Modelo

El Modelo de "Pudín de Pasas" Los descubrimientos del electrón y el protón contradecían la idea de un átomo indivisible. En 1904, Joseph Thomson propuso un modelo que explicaba estos hallazgos. Este modelo, conocido como el "modelo del pudín de pasas", describe al átomo como una esfera de carga positiva donde los electrones de carga negativa están incrustados, como pasas en un pudín. La cantidad de carga positiva y negativa era igual, haciendo que el átomo fuese eléctricamente neutro. El modelo de Thomson, aunque posteriormente reemplazado por modelos más precisos, fue un paso fundamental en la comprensión de la estructura atómica, marcando el inicio de la era de los modelos atómicos subatómicos.

04. Características principales

Esfera de carga positiva:

El átomo se considera una esfera con carga positiva distribuida uniformemente por todo su volumen.

Electrones incrustados:

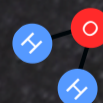
Los electrones, con carga negativa, están incrustados en esta esfera positiva, como las pasas en un budín.

Neutralidad eléctrica:

El átomo es neutro en conjunto, ya que la carga positiva de la esfera se compensa con la carga negativa de los electrones.

Descubrimiento del electrón:

Thomson descubrió el electrón en 1897, lo que le llevó a proponer este modelo atómico.



05. Limitaciones del modelo

No explicaba la estabilidad atómica:

El modelo no explicaba cómo los electrones se mantenían incrustados en la esfera positiva sin caerse.

No podía explicar experimentos posteriores:

El modelo no podía explicar los resultados del experimento de Rutherford, que demostró la existencia de un núcleo atómico con carga positiva concentrada.

