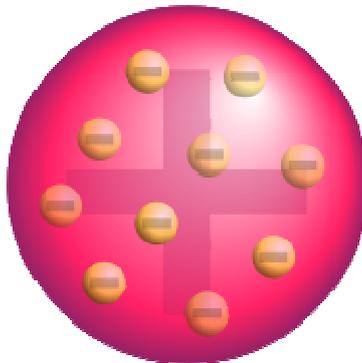


### **Modelo atómico de Thomson**

Luego de que Joseph John Thomson descubriera al electrón, en 1897, se determinó que la materia se componía de dos partes: una negativa y una positiva. La parte negativa estaba constituida por los electrones, los cuales se encontraban, según este modelo inmersos en una masa de carga positiva, como las pasas en una torta o uvas en gelatina. Posteriormente, Jean Perrin, propuso un modelo modificado a partir del modelo de Thomson, donde las "pasas" (los electrones) se situaban en la parte exterior del "pastel" (la carga positiva).

### **Detalles del modelo atómico**

Para explicar la formación de iones, positivos y negativos, y la presencia de los electrones dentro de la estructura atómica, Thomson ideó un átomo parecido a un pastel de frutas. Una nube positiva que contenía las pequeñas partículas negativas (los electrones) suspendidos en ella. El número de cargas negativas era el adecuado para neutralizar la carga positiva. En el caso de que el átomo perdiera un electrón, la estructura quedaría positiva; y si ganaba, la carga final sería negativa. De esta forma, explicaba la formación de iones; pero dejó sin explicación la existencia las radiación electromagnética, como los rayos x y otros fenómenos lumínicos.



Estructura del Átomo de Thomson