

# MODELO ATÓMICO DE THOMSON

## 1. Marca la opción correcta en cada caso.

El modelo atómico de Thomson se conoce comúnmente como:

- a) Modelo planetario
- b) Modelo cúbico
- c) Modelo de la gota de aceite
- d) Modelo del pudín o pastel de pasas

Según Thomson, el átomo está compuesto por:

- a) Una esfera positiva con electrones incrustados
- b) Un núcleo denso con protones y neutrones
- c) Energía concentrada en niveles
- d) Solo electrones en movimiento

El modelo de Thomson fue propuesto en el año:

- a) 1808
- b) 1904
- c) 1911
- d) 1932

## 2. Escribe la palabra correcta en los espacios en blanco.

Thomson descubrió el \_\_\_\_\_.

Según su modelo, el átomo era una esfera de carga \_\_\_\_\_.

Los electrones estaban incrustados como \_\_\_\_\_ dentro del pastel.

Su modelo explicó por primera vez la existencia de \_\_\_\_\_ negativos (electrones).

## 3. Une con flechas las columnas según corresponda.

### COLUMNA A

J.J. Thomson

Modelo del pudín

Experimento con rayos catódicos

Año 1904

### COLUMNA B

Propuesta del modelo atómico de Thomson

Permitió descubrir partículas cargadas negativamente

Representa una esfera positiva con electrones incrustados

Descubrió el electrón