

MODELO ATÓMICO DE THOMSON (1904)

GENERALIDADES:

Lee atentamente cada ejercicio y realiza las actividades propuestas sobre el **Modelo atómico de Thomson**. Debes responder con claridad, usando la información estudiada en clase. Completa cada sección según la consigna indicada:



ACTIVIDAD 1: Complete los siguientes enunciados

Escribe en cada espacio en blanco la palabra correcta que completa la idea. No cambies el orden ni el sentido de la oración.

1. Thomson descubrió el _____.
2. Su modelo fue conocido como _____.

ACTIVIDAD 2: SELECCIONE LA RESPUESTA CORRECTA (2 ítems)

1. **El electrón tiene carga:**
 - a) Positiva
 - b) Negativa
 - c) Neutra
 - d) Variable
2. **El modelo proponía que la carga positiva estaba:**
 - a) En el núcleo
 - b) En órbitas
 - c) Distribuida uniformemente
 - d) Ausente

ACTIVIDAD 3: UNIR CON LÍNEAS (4 ítems)

1. Relaciona cada concepto de la columna izquierda con su correspondencia en la columna derecha. Traza una línea recta o indica con números la unión correcta.

Thomson

Electrón

Modelo

Experimento

Rayos catódicos

Pudín de pasas

1904

Carga negativa



ACTIVIDAD 4: ARRASTRA Y SUELTA (4 ítems)

Organiza los términos ubicándolos en el lugar correspondiente. Cada palabra debe ser ubicada de manera lógica según el significado o relación con el modelo atómico de Thomson.

 1904

 Rayos catódicos

 Electrón

 Modelo

 Masa positiva

 Negativo

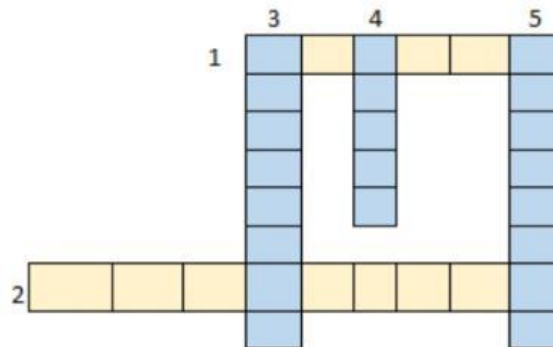
 Thomson

 Descubrimiento

ACTIVIDAD 5: CRUCIGRAMA (5 palabras)

Resuelve el crucigrama utilizando las definiciones proporcionadas.

- Las **palabras horizontales** deben escribirse de izquierda a derecha.
 - Las **palabras verticales** deben escribirse de arriba hacia abajo.
- Asegúrate de escribir correctamente cada término.



HORIZONTALES

1. Partícula con carga negativa descubierta en 1897.
2. Propiedad eléctrica del electrón.

VERTICALES

3. Tipo de rayos usados en el experimento.
4. Tipo de experimento utilizado para su descubrimiento.
5. Carga distribuida uniformemente en el modelo del "pudín de pasas"

Realizado por Aracely Puerta