

## QUIMICA I

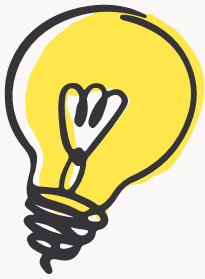
*BACHILLERATO TÉCNICO EN ADMINISTRACIÓN DE  
RECURSOS HUMANOS*

*PRIMER CUATRIMESTRE*

**LERIN Yael CHIRINO PÉREZ**

The background is a light blue color. It is decorated with various chemistry-related icons and illustrations. At the top, there is a round-bottom flask with green liquid, a test tube with orange liquid, a DNA double helix, a pen, a paperclip, and two atomic models. On the left and right sides, there are benzene ring structures. At the bottom, there is another round-bottom flask with green liquid, a test tube with orange liquid, a pen, a DNA double helix, and two atomic models. The text "MODELOS ÁTOMICOS QUÍMICA" is centered in the middle of the page in a bold, black, sans-serif font.

# MODELOS ÁTOMICOS QUÍMICA



# Cuadro sinóptico



Modelo atómico de Dalton (1803)

El átomo es una esfera sólida indivisible.

## modelos atómicos

01

### modelo de dalton

El modelo atómico de dalton propone que la materia está compuesta por átomos, que son partículas esféricas, indivisibles e indestructibles.

#### características

El átomo es una esfera maciza, indivisible e indestructible. Los átomos de un mismo elemento son iguales y los de distintos elementos son diferentes.

**Aportaciones más importantes**  
Primera teoría científica moderna sobre la estructura de la materia. Introdujo el concepto de "átomo" como unidad básica de la materia.

#### Diferencias

No explica cargas eléctricas ni partículas subatómicas.

02

### modelo de Thomson

El modelo atómico de Thomson para el átomo consiste en que los electrones negativos se encuentran dispersos en una esfera de carga positiva.

#### características

El átomo es una esfera con carga positiva y los electrones (carga negativa) están incrustados, como "pasas en un pudín".

**Aportaciones más importantes**  
Descubrió el electrón. Propuso que el átomo es divisible.

#### Diferencias

No explica cómo se distribuyen los electrones ni el núcleo del átomo.



Modelo atómico de Thomson (1897)

El átomo es una esfera positiva con electrones

03

### Modelo de Rutherford

El modelo atómico de Rutherford propone que el átomo tiene un núcleo central pequeño y denso con carga positiva, donde se concentra la mayor parte de la masa.

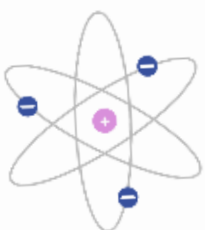
#### características

El átomo tiene un núcleo y las partículas alfa. Determinó que la masa del átomo se concentra en el núcleo.

**Aportaciones más importantes**  
Descubrió el núcleo y las partículas alfa. Determinó que la masa del átomo se concentra en el núcleo.

#### Diferencias

No explica por qué los electrones no caen al núcleo.



Modelo atómico de Rutherford (1909)



# Cuadro sinóptico

