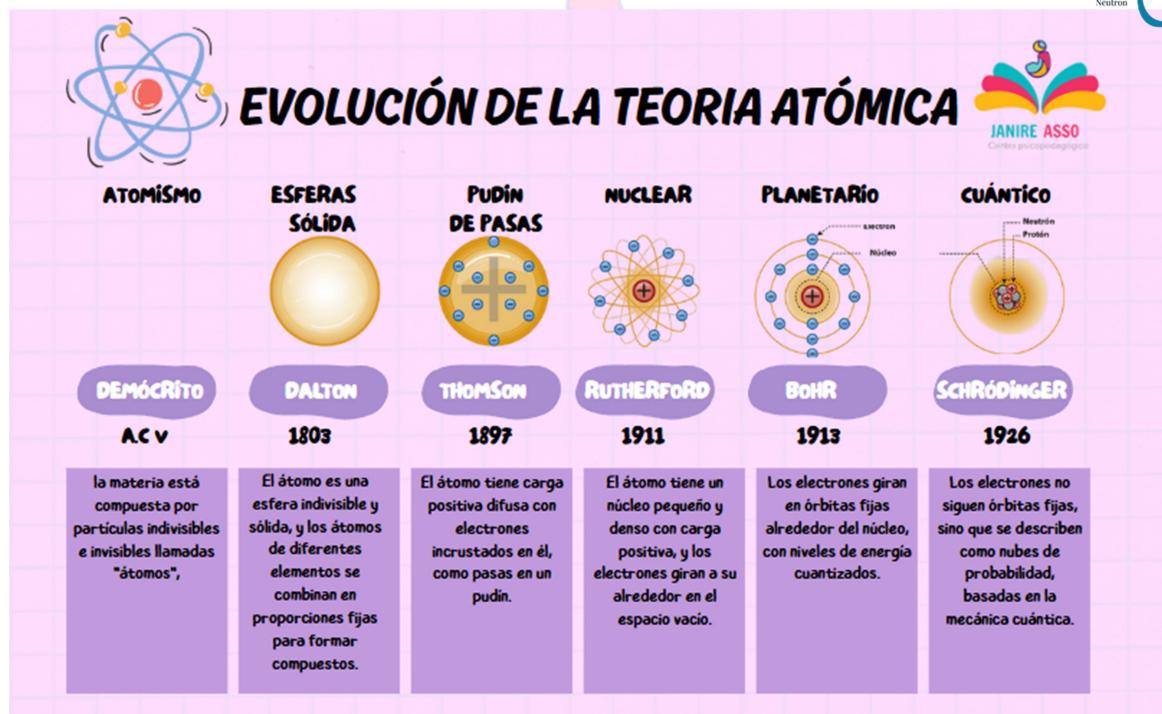
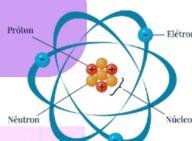


1

Modelo atómico

¡Comenzaremos este maravilloso viaje descubriendo cuál es la unidad más sencilla de la materia: el **átomo**! Aprenderemos qué es, cómo está formado y exploraremos las distintas teorías que han surgido a lo largo del tiempo para explicarlo.

¿Qué es el átomo? El átomo es la unidad básica de la materia. Todo lo que ves (y lo que no ves) está formado por átomos. Este está compuesto por tres partículas. En su núcleo se encuentran los protones, con carga positiva (el número de protones define de qué elemento se trata) y los neutrones, que no tienen carga. Alrededor de este núcleo, en diferentes órbitas, se encuentran los electrones, que tienen carga negativa.



¿Cuántos elementos hay?

En estos momentos hay 118 átomos conocidos en nuestro planeta. Estos los podemos ver ordenados en la tabla periódica. Como podemos ver, la tabla periódica da muchos datos sobre los átomos o elementos

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS



La tabla periódica es una herramienta fundamental para el estudio de la química. Muestra los 118 elementos conocidos hasta la fecha, organizados en grupos y familias. Cada elemento se representa por su símbolo químico y su número atómico. La tabla también incluye la masa atómica, la familia a la que pertenece (metálico, no metálico, etc.) y la familia de la que forma parte (grupos 13-18). Los elementos se organizan en filas y columnas, lo que permite identificar patrones y tendencias en sus propiedades químicas.

