La **Teoría Atómica** es la base de la química y la física moderna. Es la teoría científica que explica que toda la materia está compuesta por unidades discretas e indivisibles (en términos químicos) llamadas **átomos**.

Esta teoría no es estática; ha evolucionado extensamente a lo largo de la historia a través de diversos modelos que han ido mejorando la comprensión de la estructura interna del átomo.

**Evolución a través de los Modelos Atómicos**

La teoría de Dalton fue superada con el descubrimiento de las partículas subatómicas, lo que llevó a nuevos modelos:

| Modelo Atómico | Autor | Año (Aprox.) | Aporte Principal |
| --- | --- | --- | --- |
| **Dalton** | Juan Dalton | 1803 | Átomo como esfera maciza e indivisible. |
| **Thomson** | JJ Thomson | 1904 | Descubre el **electrón**. Modelo del "budín de pasas" (electrones incrustados en una esfera positiva). |
| **Rutherford** | Ernest Rutherford | 1911 | Descubre el **núcleo atómico**. Modelo planetario: un núcleo denso central y electrones girando alrededor. |
| **Bohr** | Niels Bohr | 1913 | Introducir la **cuantización de la energía**. Los electrones solo giran en órbitas (niveles de energía) fijas y definidas. |

**Conceptos Clave de la Teoría Atómica**

* **Átomo:** Es la unidad básica de un elemento químico que conserva sus propiedades. Inicialmente se creía que era indivisible, pero hoy se sabe que está compuesto por partículas subatómicas:
	+ **Protones:** Partículas con carga eléctrica **positiva**, ubicadas en el **núcleo**.
	+ **Neutrones:** Partículas **sin carga eléctrica** (neutras), ubicadas en el **núcleo**.
	+ **Electrones:** Partículas con carga eléctrica **negativa**, que orbitan o se encuentran en regiones de probabilidad (orbitales) alrededor del núcleo.
* **Finalidad:** Permite comprender la naturaleza de la materia, la forma en que los elementos se combinan para formar compuestos (química) y cómo la energía interactúa con la materia (física atómica).

