



6. Los átomos y las propiedades de los materiales

Sesión
1

■ Para empezar

En este bloque has estudiado que durante los cambios físicos y químicos las propiedades de los materiales se modifican; además, comprendiste y analizaste cómo la energía influye en dichos procesos. Ahora es tiempo de examinar la estructura de los átomos que conforman la materia y así entender su relación con las propiedades de los materiales.

Realiza la siguiente actividad para conocer algunos de los modelos atómicos que han sido formulados a lo largo de la historia.

Actividad 1

Los modelos del átomo en la historia

Reúnete con un compañero.

1. Lean las descripciones de los siguientes modelos.
 - a) John Dalton (1766-1844) propuso que los átomos asemejaban pequeñas esferas rígidas e indivisibles.
 - b) Joseph John Thomson (1856-1940) postulaba que los átomos estaban formados por electrones incrustados en una esfera con carga positiva.
 - c) Ernest Rutherford (1871-1937) planteó que el átomo contiene un núcleo con carga positiva y que los electrones giran alrededor de éste.
 - d) Niels Bohr (1885-1962) propuso que los electrones se distribuyen en diferentes capas, de acuerdo con su nivel de energía.



2. Elijan uno de los modelos e investiguen acerca de los postulados y las evidencias en las que se basan sus afirmaciones.



3. En grupo, elaboren una línea del tiempo. En ella incluyan cada modelo atómico con una descripción e ilústrenla.

Guárdenla en su carpeta de trabajo.

