

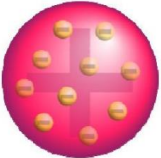
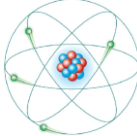
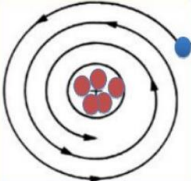
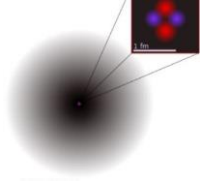


Objetivos de esta guía:  
Conocer los diferentes modelos atómicos propuestos a través de la historia.

Nombre: \_\_\_\_\_ Curso: \_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_\_

**Teoría Atómica de Dalton:**

- I. Toda la materia está formada por partículas muy pequeñas llamadas átomos.
- II. Los átomos son indivisibles y no se pueden destruir.
- III. Los átomos de un mismo elemento son iguales entre sí y tienen igual masa.
- IV. Los átomos de los diferentes elementos tienen masas y propiedades diferentes.
- V. Los átomos de diferentes elementos, al combinarse para formar compuestos lo hacen en números enteros. Por ejemplo, un átomo de A con un átomo de B forma AB, o un átomo de A con dos átomos B forma AB<sub>2</sub>.

<p><b>Modelo atómico de Thomson</b></p>  <p>Budín de pasas (electrones insertos) Surge el concepto de electrón Es eléctricamente neutro</p>	<p><b>Modelo Atómico de Rutherford</b></p>  <p>Átomo formado por un núcleo y corteza Núcleo con carga positiva y mayor masa del átomo. En la corteza giran los electrones</p>
<p><b>Modelo atómico de Bohr</b></p>  <p>El electrón gira en órbitas estables (niveles de energía) El electrón puede captar o emitir energía</p>	<p><b>Modelo mecano cuántico</b></p>  <p>Se basa en el principio de incertidumbre. Se desarrolla el concepto de orbital. Los electrones se encuentran formando una nube difusa, negativa y densidad variable.</p>

Responde:

1. Explica los principales aportes de Dalton a la teoría atómica
2. ¿Por qué el modelo de Thomson se denomina “budín de pasas”?
3. ¿Qué son los niveles de energía? ¿A qué modelo pertenecen?
4. Describe la nube de electrones del modelo mecano cuántico