
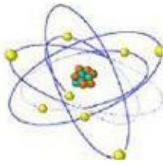

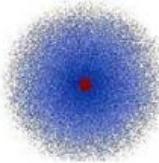
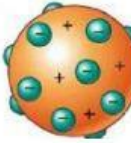


MODELOS ATÓMICOS

1. Relaciona el modelo atómico con el científico que lo descubrió.

				
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
Schrödinger	Thomson	Rutherford	Dalton	Böhr

2. Relaciona el modelo atómico con el científico que lo descubrió.

Propuso el modelo atómico de esfera rígida, indivisibles e indestructible:

- a) Dalton b) Thomson c) Rutherford d) Böhr

Propuso el modelo atómico donde los electrones se mueven en determinadas órbitas:

- a) Schrödinger b) Böhr c) Dalton d) Rutherford

Propuso el modelo atómico actual:

- a) Böhr b) Rutherford c) Schrödinger d) Thomson

Propuso el modelo atómico denominado "pudín de pasas":

- a) Rutherford b) Dalton c) Böhr d) Thomson

5) Propuso el modelo atómico formado por un núcleo pequeño y una corteza donde circulan los electrones y donde la mayor parte del núcleo está vacía:

- a) Rutherford b) Thomson c) Böhr d) Schrödinger

3. Asocia con una línea cada enunciado con el nombre del científico.

- | | |
|---|-------------------|
| -Elabora una ecuación matemática. | John Dalton |
| -Se le conoce como el pudín de pasas. | Niels Bohr |
| -Descubre el neutrón. | Joseph Thomson |
| -Propone el átomo como partícula indivisible de la Materia. | James Chadwick |
| -Establece la Teoría atómica. | Ernest Rutherford |
| -Descubre el núcleo atómico. | Erwin Schrödinger |