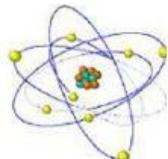


MODELOS ATÓMICOS

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



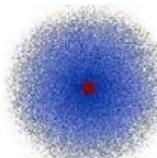
Schrödinger



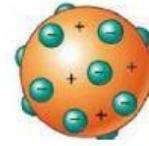
Thomson



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