

Modelos atómicos

1- Relaciona los modelos atómicos con los postulados que les corresponden, que puedes encontrar en el libro.

- J. J. Thomson

Los electrones no se mueven desordenadamente, sino que giran alrededor del núcleo en órbitas estables. En cada órbita cabe una cantidad distinta de electrones

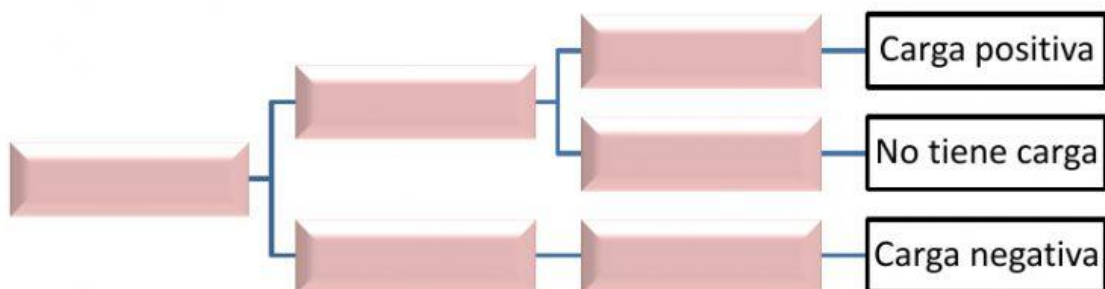
- Ernest Rutherford

Los electrones, como los planetas, giran en órbitas alrededor de protones y neutrones que forman un bloque inmutable, similar al Sol.

- Niels Bohr

Supone la existencia de una **esfera de electricidad positiva**, que incluye encajados tantos electrones como fueran necesarios para neutralizarla.

2- Desplaza cada nombre a su posición en el esquema siguiente:



Selecciona la respuesta correcta.

3-De acuerdo con el modelo de Rutherford, los protones se encuentran en un volumen muy pequeño. Teniendo en cuenta que los protones tienen carga eléctrica positiva, ¿qué impide que la repulsión de los protones entre sí destruya el núcleo?

Los electrones

Los neutrones

Los quarks

4- Un átomo con 4 protones y 6 neutrones en el núcleo. ¿Qué cantidad de electrones debería incorporar para que sea neutro?

5- Completa las siguientes frases desplazando las palabras que sean necesarias:

IGUALES

DOS

ELECTRÓN

POSITIVA

NEGATIVA

a) El agente que provoca los fenómenos eléctricos se llama

b) Hay tipos de carga que se denominan y

c) Cuando las cargas eléctricas son se repelen entre sí.