

El átomo. Actividad de repaso

1. Relaciona las columnas

Descubrió el neutrón en 1932.

Joseph John Thomson

Propuso el modelo en el que el átomo tiene un núcleo positivo y los electrones están alrededor en niveles de energía específicos.

Ernest Rutherford

Descubrió el electrón y propuso que el átomo era una masa positiva con cargas negativas incrustadas en él.

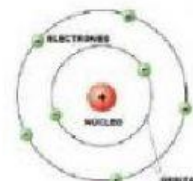
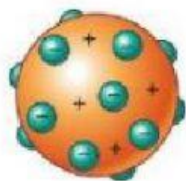
John Dalton

Propuso la existencia del protón y dijo que el átomo tenía un núcleo positivo alrededor del que giraban los electrones.

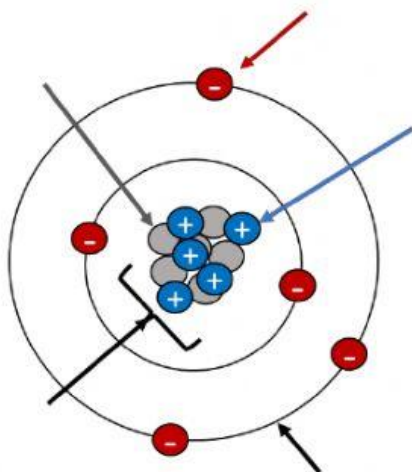
Niels Bohr

Retoma las ideas de Demócrito y establece un modelo de átomo indivisible.

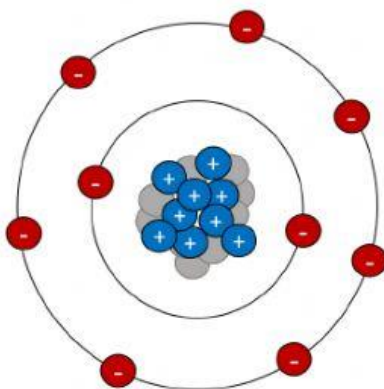
James Chadwick

2. Identifica los modelos atómicos.

3. Coloca junto a cada flecha el nombre de la parte del átomo que está señalada



4. Observa la figura y responde lo que se solicita. Puedes apoyarte en la tabla periódica.



- a) ¿Cuál es el número atómico (Z) de este elemento?
- b) ¿Cuántos electrones de valencia tiene?
- c) ¿Qué elemento es?
- d) ¿Cuál es el símbolo de este elemento?

5. Identifica los elementos con ayuda de tu tabla periódica.

Número atómico (Z)	Nombre del elemento	Símbolo
40		
19		
35		
56		
26		