

ESTRUCTURA ATÓMICA (II)

1- Coloca las palabras en el lugar correcto:

núcleo	corteza	corteza	neutrones	energía	fuerza	núcleo
circunferencia		Rutherford	emiten	órbitas	núcleo	capas
órbita	capas	espiral	protones	coraza	núcleo	electrones
	electrones		núcleo	iones	núcleo	

MODELO ATÓMICO DE RUTHERFORD:

El átomo está formado por un _____ muy pequeño. En el núcleo, donde están los _____ y los _____, está concentrada toda la carga positiva y casi toda la masa del átomo. La _____ la forman los electrones que giran alrededor del _____.

El modelo de Rutherford no explica que los _____ puedan girar alrededor del _____ sin perder _____, lo que les llevaría a describir una _____ que acabaría en el _____.

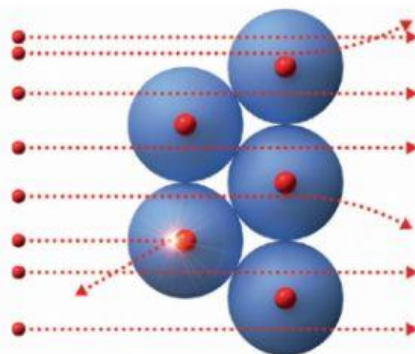
MODELO ATÓMICO DE BOHR:

El átomo tiene un _____ y una _____ como indicaba el modelo de _____. Los _____ solo pueden girar en determinadas _____, en las cuales no _____ energía. El electrón solo puede pasar de una _____ permitida a otra ganando o perdiendo energía.

El modelo de bohr también se conoce como el modelo de _____ porque los electrones se colocan en _____ alrededor del _____.

2- Repasando el experimento de la lámina de oro, marca qué conclusiones se pueden sacar de él:

- Los átomos son partículas indivisibles.
- Los electrones están dispuestos en capas.
- La mayor parte del átomo está vacío.
- La carga positiva se concentra en el núcleo.



3- Indica el fallo en la frase "Un orbital es una línea en la que gira un electrón".

En los orbitales no giran electrones, sino protones.

En los orbitales no giran electrones, sino neutrones.

Los orbitales no son líneas, sino regiones del espacio.

Los electrones se encuentran en los orbitales pero estáticos, sin girar.



4- Entra en el siguiente enlace y realiza la sopa de letras. Al terminarla, envía al classroom (en la tarea de esta ficha) una captura de pantalla donde aparezca la lista de respuestas encontradas, la puntuación y el tiempo.

Enlace:

!!!NO OLVIDES ENTREGAR ESTA FICHA!!!