

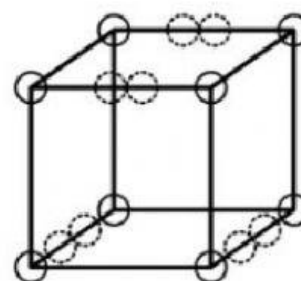
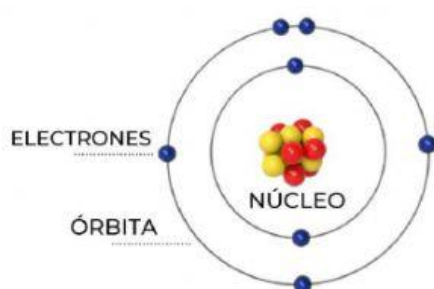
Modelos y representaciones de Bohr y Lewis

- 1) Rellena los espacios en blanco según corresponda al modelo atómico con la descripción dada.

El **modelo** de _____ es muy simple y recuerda al **modelo** planetario de Copérnico, los planetas describiendo órbitas circulares alrededor del Sol. El electrón de un átomo o ión hidrogenoide describe también órbitas circulares, pero los radios de estas órbitas no pueden tener cualquier valor.

El modelo atómico de _____, que **integra naturalmente el enlace químico en la concepción del átomo**, permite integrar conceptos tales como: estructura atómica, configuración electrónica y tabla periódica, entre sí y con algunas propiedades macroscópicas de la materia.

- 2) Indique en el espacio en blanco el modelo atómico a el cual corresponde la imagen.



- 3) Indique a que elementos de la tabla periódica corresponden las siguientes representaciones atómicas:

