

El modelo atómico de Bohr

Actividades relacionadas con la simulación *El modelo atómico de Bohr*

1. Enuncia los tres postulados de Bohr.
2. ¿Por qué se denominan “estacionarias” las órbitas del electrón en el átomo?
3. ¿Cómo es la energía de un electrón situado en una órbita externa comparada con la que tiene un electrón en una órbita interna?
4. ¿Qué sucede cuando un electrón pasa de una órbita más alejada del núcleo atómico a otra más cercana a este?
5. ¿Cómo se denomina el conjunto de radiaciones emitidas por un átomo que previamente ha sido excitado, por ejemplo, mediante calor? ¿A qué corresponde cada una de estas radiaciones?
6. ¿Qué necesita un electrón situado en una órbita para saltar a otra más externa?