

Teoría de Bohr: Es una teoría fundamental en la física que describe la estructura del átomo. Fue desarrollado por Niels Bohr en 1913.

Postulados de la teoría de Bohr:

- Orbitales circulares: Los electrones se mueven en orbitas circulares alrededor del núcleo.
- Niveles de energía: Los electrones pueden ocupar solo ciertos niveles de energía específicos.
- Saltos cuánticos: Los electrones pueden saltar de un nivel de energía a otro mediante la absorción o emisión de energía.
- Principio de correspondencia: La teoría clásica es válida para grandes números de electrones.

Características

- Núcleo
- Electrones
- Orbitas
- Energía

Teoría atómica de Bohr Sommerfeld instrucciones

- Postulado 1 - Orbitas circulares
- Postulado 2 - Niveles de energía
- Postulado 3 - Saltos cuánticos
- Postulado 4 - Principios de correspondencia
- Postulado 5 - Cuantización de la energía
- Postulado 6 - Momento angular cuántico