

## MODELO ATÓMICO BOHR

**NOMBRE:**

**FECHA:**

- 1. ¿En qué año fue galardonado Niels Bohr con su premio nobel?**
  - a) 1922
  - b) 1803
  - c) 1923
  - d) 1913
  
- 2. ¿En qué contribuyo Niels el ámbito de la química?**
  - a) átomo y molécula
  - b) átomo y electrón
  - c) átomo y mecánica cuántica
  - d) Ninguna de las anteriores
  
- 3. ¿Qué partícula orbitaban alrededor del núcleo del átomo según Niels Bohr?**
  - a) Protones
  - b) Electrones
  - c) Neutrones
  
- 4. ¿Qué hizo Bohr en 1913?**
  - a) Descubrió los neutrones
  - b) Desarrollo un modelo atómico
  - c) Ganó el premio Nobel
  - d) 1 y 2 son correctas
  
- 5. ¿Que conforman el núcleo del modelo atómico de Bohr?**
  - a) Electrón y protones
  - b) Neutrones y electrones
  - c) Protones y neutrones
  - d) Electrones, neutrones y protones
  
- 6. Las órbitas que describen los electrones al núcleo del átomo son:**
  - a) resistentes
  - b) circulares
  - c) triangulares
  
- 7. ¿Basándose en que Bohr consiguió cuantizar las órbitas?**
  - a) En la constante gravitatoria.
  - b) En la permeabilidad magnética.
  - c) En la constante de planck.
  
- 8. Cuando un electrón cambia de órbita, ¿Cómo emite energía?**
  - a) Radiación electromagnética
  - b) Radiación positiva
  - c) Radiación negativa

**9. Cuando un electrón se mueve de una órbita externa a una interna .....**

- a) Absorbe energía
- b) Emite energía
- c) Tiene energía neutra
- d) 2 y 3 son correctas

**10. Que determinan o representan los diversos orbitales**

- a) Electrones
- b) Radiación electromagnética
- c) Niveles de energía

**11. El modelo atómico de Bohr existe.**

- a) seis niveles
- b) ocho niveles
- c) siete niveles
- d) cinco niveles