

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