

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