PRÁCTICA 2

¿Cuánto sabes de los modelos atómicos?

1. ¿Cuál es el científico que explicó la dualidad onda-partícula del electrón?

   Werner Heisenberg Albert Einstein Louis de Broglie Max Planck

2. ¿Cuál es el científico que determinó la carga del electrón?
   Joseph Thomson Robert Millikan Erwin Schrödinger Niels Bohr
3. ¿Qué nombre recibe la partícula de luz que explica el efecto fotoeléctrico?
   Fotón Electrón Protón Neutrón Quark
4. ¿Cuál científico explica la radiación electromagnética en un cuerpo negro?
   Albert Einstein Niels Bohr Louis de Broglie Max Planck
5. ¿Quién se basó en la mecánica cuántica ondulatoria para hacer su modelo atómico?
   Ernest Rutherford Robert Millikan Erwin Schrödinger Niels Bohr
6. ¿Cuál es el símbolo del número cuántico principal?

   n ℓ ms mℓ

7. ¿Qué nombre recibe el número cuántico que describe la forma de los orbitales?
   Principal Magnético Azimutal Espín
8. ¿Cuál es el número cuántico que determina el giro del electrón?
   Secundario Magnético Espín Principal
9. ¿Cómo se llama a la región de alta probabilidad de encontrar a un electrón?
   Núcleo Orbital Nube Corteza
10. ¿Cuál es el símbolo del número cuántico magnético?
   ms n mℓ ℓ

LIVEWORKSHEETS