Modelos atómicos

1. El modelo atómico de _____ propuso que el átomo era una esfera sólida e indivisible.
2. El experimento de la lámina de oro realizado por _____ demostró la existencia de un núcleo atómico denso y positivo.
3. El modelo atómico de _____ introdujo la idea de niveles de energía cuantificados para los electrones.
4. En el modelo atómico de Bohr, los electrones se mueven en órbitas _____ alrededor del núcleo.
5. El modelo atómico actual, también conocido como modelo _____ , describe la probabilidad de encontrar un electrón en una región específica del espacio.
6. A diferencia de los modelos anteriores, el modelo actual describe los electrones como _____ , no como partículas con trayectorias definidas.
7. El principio de _____ establece que es imposible conocer simultáneamente la posición y la velocidad de un electrón con precisión.
8. Los _____ son regiones del espacio alrededor del núcleo donde es más probable encontrar un electrón.
9. En el núcleo hay ____ partículas los _____ y los_____ y por fuera se mueven los_____
10. El modelo de _____ fue un paso importante hacia la comprensión de la estructura atómica, aunque tenía limitaciones.

LIVEWORKSHEETS