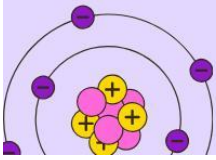
Modelos atómicos

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. Los electrones en el modelo actual no se ubican en órbitas _____, sino que se encuentran en zonas de_____ llamadas _____.
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. Los electrones que se mueven más cerca del núcleo son los que tienen_____ energía.



LIVEWORKSHEETS