

EL VIAJE DEL ÁTOMO

Nombre: _____

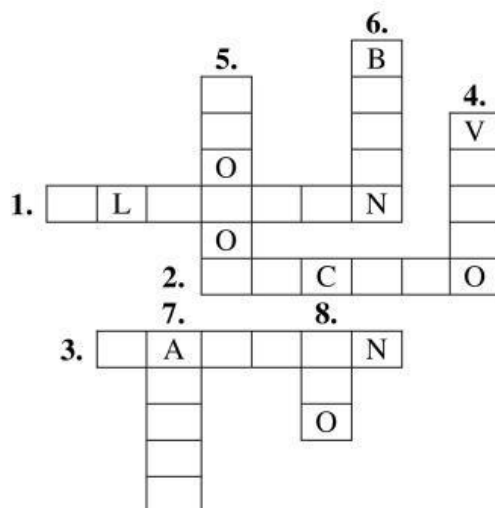
1. El Comienzo: John Dalton

Une cada concepto del modelo de Dalton con su representación correcta.

- | | |
|--|--|
| - La materia es... | - idénticos en masa y propiedades. |
| - Los átomos de un mismo elemento son... | - una esfera sólida, invisible e indivisible. |
| - El átomo se visualiza como... | - formada por partículas pequeñas llamadas átomos. |

2. EL ÁTOMO A TRAVÉS DE LA HISTORIA

Completa el desafío usando las pistas sobre los descubrimientos de Dalton, Thomson y Rutherford.



HORIZONTALES

1. Partícula con carga negativa descubierta por Thomson.
2. Zona central muy pequeña y densa descubierta por Rutherford.
3. Científico que postuló que el átomo era una esfera sólida e indivisible.

VERTICALES

4. Según Rutherford, la mayor parte del átomo está compuesto por este espacio.
5. Partícula con carga positiva que se encuentra en el centro del átomo.
6. Nombre coloquial del modelo de Thomson donde los electrones parecen "pasas".
7. Definido originalmente como la partícula más pequeña e indivisible de la materia.
8. Material de la lámina delgada que Rutherford bombardeó en su famoso experimento

3. Selección Múltiple - Literal Correcto

¿Cuál fue el hallazgo principal de Rutherford al ver que algunas partículas rebotaban?

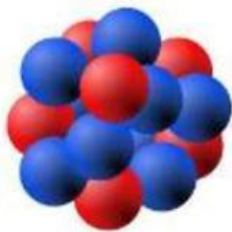
A) Que el átomo es una esfera maciza.

B) Que el átomo tiene un núcleo pequeño y denso con carga positiva.

C) Que los electrones están quietos.

4. La Estructura de Rutherford (Arrastrar y Soltar)

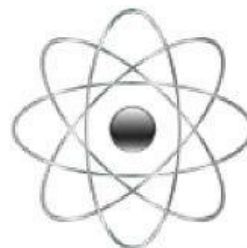
Arrastra el nombre a su ubicación en el dibujo



VACÍO



NÚCLEO



CORTEZA

5. Evolución en el Tiempo (Ordenar)

Ordena cronológicamente estos modelos del más antiguo al más moderno



Modelo de Rutherford



Modelo de Dalton



Modelo de Thomson

6. Reto Final: ¿Quién soy? (Verdadero o Falso)

Lee la afirmación y elige V o F.

"Rutherford propuso que los electrones giran en órbitas circulares exactas como niveles de energía (Modelo de Bohr)."

VERDADERO

FALSO