



John Dalton

MODELO ATÓMICO DE DALTON (1808)

1. Según el modelo propuesto por John Dalton, el átomo se define fundamentalmente como una **partícula**:

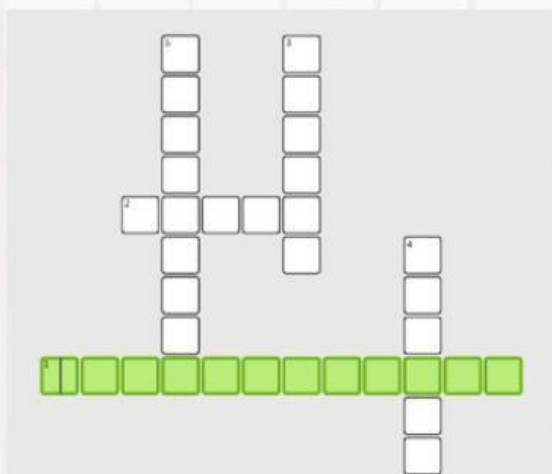
- a) Compuesta por un núcleo y una nube de electrones.
- b) Divisible en partículas más pequeñas llamadas protones, neutrones y electrones.
- c) Esférica, maciza, sólida e indivisible.
- d) Con carga positiva uniformemente distribuida.

2. Unir con líneas: Relacione el Postulado de Dalton (columna izquierda) con la Explicación o Ley que lo sustenta (columna derecha), trazando una línea.

Postulado de Dalton
Los átomos son indivisibles e indestructibles.
Los compuestos se forman con átomos de elementos en proporción
Los átomos de un elemento son idénticos entre sí.
Las reacciones químicas son reordenamientos de átomos.
Limitación del modelo: Los átomos de un elemento no son todos

Ley o Explicación
Ley de las Proporciones Múltiples.
Los átomos solo se reorganizan, no se crean ni destruyen.
Un compuesto siempre tiene la misma composición.
Hoy se conocen los isótopos (átomos de un mismo elemento con distinta masa).
Ley de Conservación de la Masa (Lavoisier).

3. Realizar el siguiente crucigrama sobre el modelo atómico de Dalton.



Elaborado por: Lic. Paola Ríos