



John Dalton

MODELO ATÓMICO DE DALTON (1808)

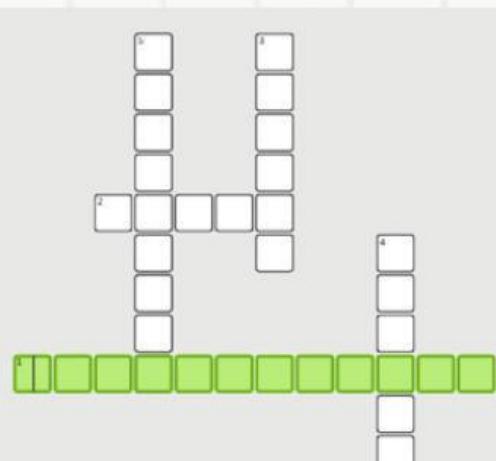
1. Según el modelo propuesto por John Dalton, el átomo se define fundamentalmente como una partícula:

- 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		Ley o Explicación
Los átomos son indivisibles e indestructibles.		Ley de las Proporciones Múltiples.
Los compuestos se forman con átomos de elementos en proporción		Los átomos solo se reorganizan, no se crean ni destruyen.
Los átomos de un elemento son idénticos entre sí.		Un compuesto siempre tiene la misma composición.
Las reacciones químicas son reordenamientos de átomos.		Hoy se conocen los isótopos (átomos de un mismo elemento con distinta masa).
Limitación del modelo: Los átomos de un elemento no son todos		Ley de Conservación de la Masa (Lavoisier).

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



 Elaborado por: Lic. Paola Ríos