



EVALUACIÓN DE LOS MODELOS ATÓMICOS

Nombres y Apellidos:

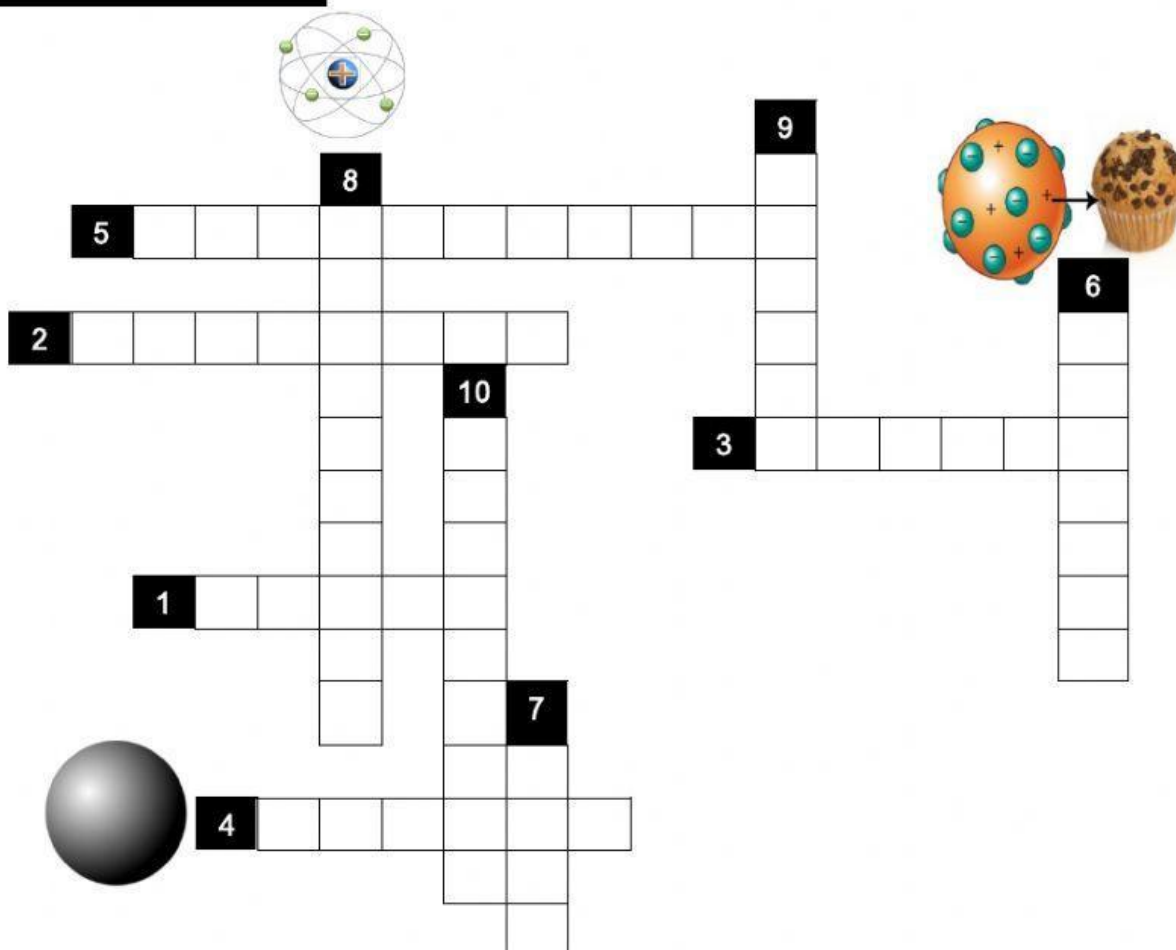
Semestre

: Primero 2021

Etapas de Aprendizaje: Aplicado E

Fecha:

COMPLETA EL CRUCIGRAMA :



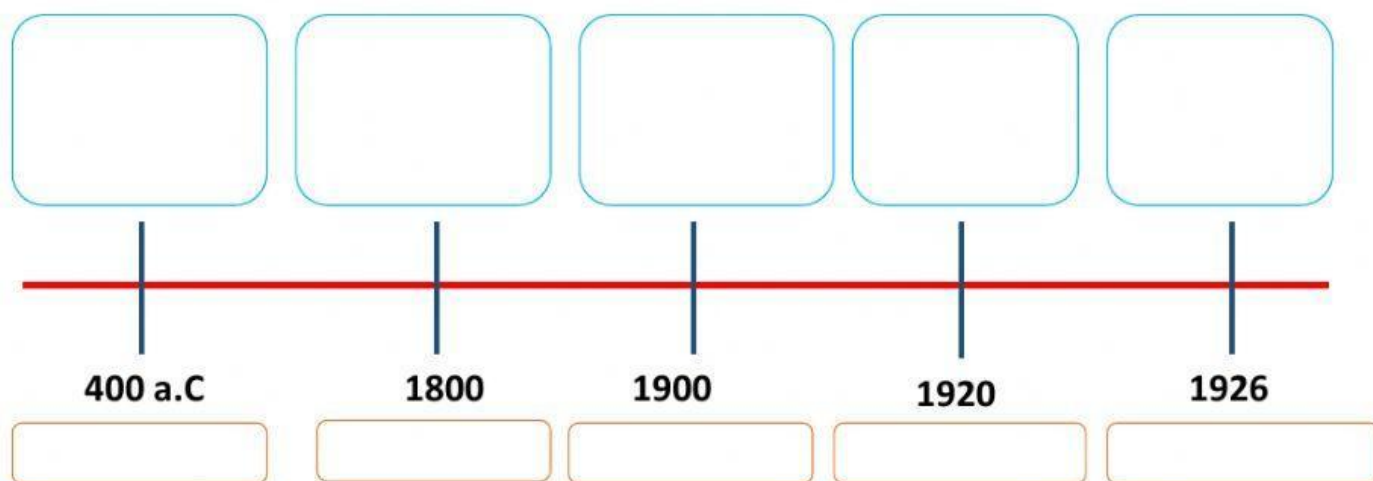
HORIZONTALES:

1. Es la mínima porción de la materia.
2. Partícula subatómica con carga negativa.
3. Espacio donde se encuentran protones y neutrones.
4. La figura es un ejemplo del modelo atómico de:
5. Modelo atómico que explica: los electrones se mueven en zonas que rodean el núcleo denominado orbitales.

VERTICALES:

6. La figura es un ejemplo del modelo atómico de:
7. Propuso que los electrones giran alrededor del núcleo en unos niveles bien definidos.
8. La figura es un ejemplo del modelo atómico de:
9. Partícula subatómica con carga positiva
10. Sostenía que la materia estaba constituida por átomos

ORDENA EN LA LÍNEA DEL TIEMPO LOS ENEVENTOS ENUNCIADOS SOBRE LA EVOLUCIÓN DE LOS MODELOS ATÓMICOS.



John Dalton

Los electrones giran alrededor del núcleo en órbitas circulares. "Modelo Planetario del Átomo"

Leucipo y Demócrito

La materia se compone de partículas muy pequeñas "ÁTOMOS"

Joseph Thomson

Postularon que la partícula más pequeña de la materia era una partícula indivisible, llamada átomo.

Niels Bohr

Schrödinger

Propuso el "MODELO ATÓMICO MECÁNICO CUÁNTICO", incorporo el concepto de orbital

Su modelo atómico fue conocido como "Budín de pasas", descubre los electrones.