



TALLER DE CLASE						
Este taller debe ser realizado en el cuaderno, en perfecto orden. El taller será presentado en la siguiente clase o cuando el docente indique y deberá ser sustentado.						
ASIGNATURA	QUÍMICA	CURSO	6	PERIODO	4	FECHA
TEMA	PRIMEROS POSTULADOS.					

1. Responde según tus conocimientos
- a) ¿Qué crees que es un átomo?
 - b) ¿Crees que un objeto puede dividirse infinitamente en partes cada vez más pequeñas? Explica.
 - c) ¿De qué crees que está formada la materia?
 - d) ¿Has escuchado anteriormente la palabra "átomo"? ¿Dónde?
2. Completa las frases, utiliza las palabras: átomos – Demócrito – Dalton – materia – elementos – compuestos
- a) Toda la _____ está formada por partículas muy pequeñas.
 - b) _____ propuso la idea de que la materia estaba formada por partículas indivisibles.
 - c) John _____ desarrolló una teoría atómica basada en observaciones científicas.
 - d) Las partículas fundamentales propuestas por estos pensadores recibieron el nombre de _____.
 - e) Los átomos de diferentes _____ presentan características diferentes.
 - f) La unión de átomos de diferentes elementos puede formar _____.
3. Escribe V o F

Afirmación	V/F
Demócrito utilizó modernos experimentos de laboratorio para demostrar la existencia del átomo.	
Dalton consideraba que los átomos eran partículas muy pequeñas.	
Los átomos de diferentes elementos son iguales en todas sus propiedades.	
Los compuestos pueden formarse mediante la combinación de átomos.	
Según Dalton, durante una reacción química los átomos simplemente se reorganizan.	
Aristóteles apoyaba la idea de que la materia estaba formada por átomos indivisibles.	
La palabra átomo está relacionada con la idea de algo indivisible.	

4. Coloca los números del 1 al 5, desde la idea más antigua hasta la más reciente:
- a) ___ John Dalton propone su teoría atómica.
 - b) ___ Demócrito propone la existencia de los átomos.
 - c) ___ Rutherford propone un modelo con núcleo.
 - d) ___ Thomson descubre el electrón y propone su modelo.
 - e) ___ Bohr propone niveles de energía para los electrones.

5. Completa la tabla.

Característica	Demócrito	Dalton
Época aproximada		
¿Qué propuso?		
¿Existían experimentos que demostraran su idea?		
¿Cómo imaginaba el átomo?		

6. Responde con tus propias palabras

- a) ¿Por qué podemos decir que Dalton retomó una idea que ya había sido propuesta por Demócrito?
- b) ¿Cuál es la principal diferencia entre la propuesta de Demócrito y la teoría de Dalton?
- c) ¿Por qué crees que los modelos científicos pueden cambiar con el tiempo?
- d) ¿Qué importancia tuvo Dalton para el desarrollo de la química?
7. Imagina que eres un científico del siglo XIX y debes convencer a otros científicos de que la materia está formada por átomos. Escribe un pequeño argumento de 5 líneas: "Yo creo que la materia está formada por átomos porque..."
8. ¿Cómo cambió nuestra manera de entender la materia desde Demócrito hasta Dalton?
9. ¿Quién propuso inicialmente la idea de que la materia estaba formada por partículas indivisibles?
- a) John Dalton
- b) Demócrito
- c) Rutherford
- d) Thomson
10. ¿Qué significa aproximadamente la palabra átomo?
- a) Energía
- b) Partícula visible
- c) Indivisible
- d) Elemento
11. Para Dalton, los átomos de un mismo elemento eran:
- a) Diferentes entre sí
- b) Iguales en sus características fundamentales
- c) Siempre líquidos
- d) Formados por otros elementos
12. Según Dalton, los compuestos se forman cuando:
- a) Los átomos desaparecen
- b) Los elementos dejan de existir
- c) Los átomos se combinan en proporciones definidas
- d) La materia desaparece
13. Durante una reacción química, según Dalton:
- a) Los átomos se destruyen.
- b) Los átomos se crean de la nada.
- c) Los átomos se reorganizan.
- d) Los elementos desaparecen.
14. El modelo de Dalton representaba el átomo como:
- a) Una esfera sólida
- b) Un núcleo con electrones
- c) Una nube electrónica
- d) Un sistema de niveles de energía

