

Nombre: \_\_\_\_\_

Fecha: \_\_\_\_\_

## **LA MATERIA: John Dalton**

[https://www.youtube.com/watch?v=bmccD\\_5yiWM](https://www.youtube.com/watch?v=bmccD_5yiWM)

**De acuerdo al audio contesta las siguientes preguntas.**

**Sección A: Opción múltiple (15 pts). Encierra la letra correcta.**

1. ¿Quién propuso una de las primeras teorías científicas sobre la materia?  
a) Albert Einstein      b) John Dalton      c) Isaac Newton      d) Antoine Lavoisier
2. ¿En qué siglo fue propuesta la teoría atómica de Dalton?  
a) XVIII      b) XIX      c) XX      d) XVII
3. Según Dalton, ¿de qué está compuesta toda la materia?  
a) Moléculas      b) Energía      c) Átomos      d) Electrones
4. ¿Cómo consideraba Dalton a los átomos?  
a) Indivisibles      b) Divisibles en partículas más pequeñas      c) Hechos de luz      d) Formados por protones y neutrones
5. Según Dalton, los átomos de un mismo elemento:  
a) Son diferentes en masa      b) Son idénticos entre sí      c) Tienen distintas propiedades químicas      d) Cambian constantemente

6. Los átomos de distintos elementos, según Dalton:
- a) Son idénticos      b) Son diferentes en características      c) Se pueden transformar unos en otros      d) No pueden combinarse
7. ¿Qué afirmaba Dalton sobre los átomos en las reacciones químicas?
- a) Se crean nuevos átomos      b) Se destruyen algunos átomos
  - c) No se crean ni se destruyen, solo se reorganizan      d) Desaparecen durante la reacción
8. ¿Cómo se forman los compuestos químicos según Dalton?
- a) Aleatoriamente      b) En proporciones fijas      c) Mezcla desigual      d) Cambiando de tamaño
9. Ejemplo citado por Dalton para un compuesto químico:
- a)  $\text{CO}_2$       b) Agua      c) Sal común      d) Metano
10. ¿Cuál es la proporción de átomos en el agua?
- a) 1 O y 1 H      b) 2 O y 1 H      c) 2 H y 1 O      d) 3 H y 2 O
11. En una reacción química, los átomos:
- a) Cambian de naturaleza      b) Desaparecen      c) Se reorganizan      d) Se transforman en energía
12. ¿Qué se conserva en toda reacción química?
- a) La suma total de átomos      b) La masa se pierde      c) La energía desaparece      d) Los compuestos originales

13. La teoría de Dalton aportó:
- a) Una base sólida para la química      b) Una explicación mágica
  - c) Los primeros laboratorios      d) El microscopio
14. Aunque fue modificada, la teoría de Dalton sigue siendo:
- a) Incorrecta      b) Irrelevante      c) Fundamental      d) Abandonada
15. ¿Qué acción NO corresponde a la idea de Dalton?
- a) Unirse      b) Separarse      c) Reorganizarse      d) Destruirse
- 

### **Sección B: Verdadero o Falso (5 pts)**

16. Dalton propuso que la materia está formada por átomos. ( )
17. Según Dalton, los átomos de un mismo elemento pueden tener propiedades diferentes. ( )
18. Dalton afirmaba que los átomos podían crearse en una reacción química. ( )
19. Para Dalton, el agua siempre tenía una proporción fija de hidrógeno y oxígeno. ( )
20. La teoría de Dalton fue irrelevante para la química. ( )
-