

Nombre: _____

Fecha: _____



GENIUSCHALLENGE

REACCIONES QUÍMICAS

1. ¿Cuál es la diferencia entre reactivos y productos? _____
2. Nombra tres propiedades que se pueden observar en una sustancia
 - a. _____
 - b. _____
 - c. _____
3. ¿Qué es la Ley de Conservación de la Materia y cómo se aplica a las reacciones químicas?

4. Verdadero o falso: Un cambio físico provoca la formación de nuevas sustancias. _____
5. Si tienes 12 átomos de hidrógeno antes de una reacción química, ¿cuántos átomos de hidrógeno habrá después de la reacción química? _____
6. ¿Por qué la masa de una sustancia sigue siendo la misma después de una reacción química?

7. ¿Cómo afecta un catalizador a una reacción química? _____
8. Da un ejemplo de una reacción química durante la cual una sola sustancia se descompone.

9. ¿Para qué pueden los científicos utilizar sus conocimientos sobre las reacciones químicas?

10. Escribe una ecuación química de la demostración del Dr. Jeff utilizando una batería para encender lana de acero. La batería se utiliza para permitir que una corriente viaje a través de la lana de acero, lo que la calienta. La lana de acero está hecha de hierro (Fe).
