

Ficha 0

SELFIE

Un poco de historia...

El magnesio metálico se oxida lentamente con el aire a temperatura ambiente. Cuando se quema emite una intensa luz blanca. La combustión de este metal se utilizaba como fuente de iluminación en los primeros tiempos de la fotografía. El flash fabricado a mediados del siglo XIX consistía en una bandeja con magnesio en polvo cuya ignición se provocaba manualmente, su uso fue restringido por su elevado costo.

- a. Luego de observar la demostración de la combustión del magnesio, completa el siguiente cuadro según tus observaciones.

Características del magnesio antes de la combustión	Cambios observados	Características del producto de la combustión

- b. ¿El magnesio ha experimentado algún cambio químico? ¿Qué observaciones realizadas confirman tu respuesta?
- c. ¿Cuáles son los reactivos en esta transformación?
- d. ¿Cuál supones que puede ser el producto (o los productos) de la misma?
- e. Escribe los reactivos de la reacción separados por un +, luego coloca una → y escribe los productos de la reacción también separados por un +.



Lo que acabas de hacer es escribir de forma simbólica una reacción química, este es el lenguaje de la química

Tarea extra ¿Cómo crees que se “lee” la reacción química que escribiste de forma simbólica?

Autora: Gabriela González Abdala.

Fecha de publicación: 30 de noviembre 2020.



Esta obra está bajo una [Licencia Creative Commons Atribución-CompartirIgual 4.0 Internacional](https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/).