

¿Quieres saber cómo balancear reacciones químicas?

Visita la siguiente página web donde encontrarás apoyo para realizar balances químicos:

<http://www.portaleducativo.net/pais/mx/septimo-basico/792/Balanceo-de-una-reaccion-quimica>

Aquí te mostramos un adelanto:

Balanceo de una reacción química

1. Representación de las reacciones químicas

Las reacciones químicas se representan con **ecuaciones químicas**, las cuales relacionan las cantidades relativas de **reactantes** (sustancias que reaccionan) con los **productos** (sustancias que se generan).

Los elementos y compuestos que participan en una reacción química se representan por sus símbolos y fórmulas químicas respectivamente. Además, se agrega el estado físico de los reactantes y productos: **sólido** (s), **líquido** (l) y **gaseoso** (g). Para las sustancias disueltas en agua se utiliza las abreviaturas “ac” o “aq”.

Analicemos la ecuación química que representa lo que sucede cuando se enciende una cinta de magnesio (Mg) en presencia de aire.



La flecha (→) que separa los reactantes de los productos indica el sentido en que se desarrolla la reacción. En este caso la flecha tiene un solo sentido; por tanto, indica que la reacción es irreversible.