



## GUÍA N°1: BALANCE DE ECUACIONES QUÍMICAS

<b>Objetivos de aprendizaje</b>	Investigar experimentalmente y explicar, usando evidencias, que la fermentación, la combustión provocada por un motor y un calefactor, y la oxidación de metales, entre otras, son reacciones químicas presentes en la vida diaria, considerando: - La producción de gas, la formación de precipitados, el cambio de temperatura, color y olor, y la emisión de luz, entre otros. - La influencia de la cantidad de sustancia, la temperatura, el volumen y la presión en ellas. - Su representación simbólica en ecuaciones químicas. - Su impacto en los seres vivos y el entorno.
<b>Unidad n°1</b>	Reacciones químicas cotidianas

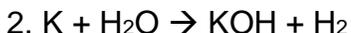
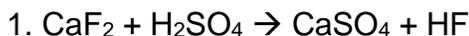
Con apoyo del PDF “Balance de ecuaciones químicas” y su texto páginas 102 – 107. Realice los siguientes ejercicios:

### **INTRODUCCIÓN**

Cuando la reacción química se expresa como ecuación, además de escribir correctamente todas las especies participantes, se debe ajustar el número de átomos de reactivos y productos, colocando un coeficiente a la izquierda de los reactivos o de los productos. El balanceo de ecuaciones busca igualar el de átomos en ambos lados de la ecuación.

**ACTIVIDAD:** Balancear las siguientes ecuaciones utilizando el método por tanteo y algebraico.

### MÉTODO POR TANTEO



### MÉTODO ALGEBRAICO

