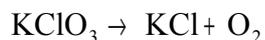


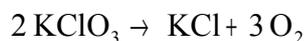
Problema 606: Ajusta la siguiente ecuación química: $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$



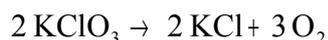
Para ajustar una ecuación química contamos los átomos de cada elemento que hay en reactivos y productos, los igualamos añadiendo más moléculas cuando sea necesario, lo que no podemos variar es los coeficientes de cada molécula. Dejamos para ajustar al final los elementos que participan en varios compuestos ya sea en reactivos o en productos.

El K y el Cl están ya ajustados

Ajustamos el O: buscamos un múltiplo de 3 y 2, $3 \times 2 = 6$



Desajustamos el K y Cl que debemos volver a ajustar:



Repasamos el ajuste: 2 K, 2 Cl y 6 O tanto en reactivos como en productos.