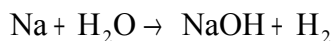


Problema 616: Ajusta la siguiente ecuación química: $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$

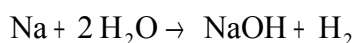


Para ajustar una ecuación química contamos los átomos de cada elemento que hay en reactivos y productos, los igualamos añadiendo más moléculas cuando sea necesario, lo que no podemos variar es los coeficientes de cada molécula. Dejamos para ajustar al final los elementos que participan en varios compuestos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

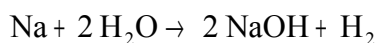
El Na está ajustado

El O está ajustado

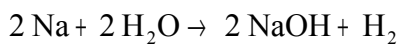
Ajustamos el H: 2 en reactivos 3 en productos, necesitamos más H en reactivos, ponemos 2 moléculas de H_2O



Desajustamos el O que debemos volver a ajustar:



Desajustamos el Na que debemos volver a ajustar:



Repasamos el ajuste: 2 Na, 2 O y 4 H tanto en reactivos como en productos.