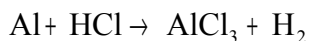
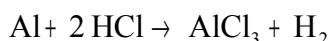


Problema 618: Ajusta la siguiente ecuación química: $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$

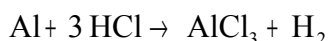


Para ajustar una ecuación química contamos los átomos de cada elemento que hay en reactivos y productos, los igualamos añadiendo más moléculas cuando sea necesario, lo que no podemos variar es los coeficientes de cada molécula. Dejamos para ajustar al final los elementos que participan en varios compuestos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

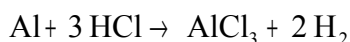
El Al está ajustado. Ajustamos el H: 1 en reactivos 2 en productos, necesitamos más H en reactivos, ponemos 2 moléculas de HCl



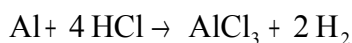
Desajustamos el Cl: 2 en reactivos 3 en productos, necesitamos más Cl en reactivos, ponemos 3 moléculas de HCl



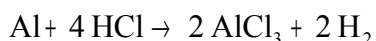
Desajustamos el H: añadimos más H en productos



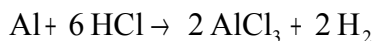
Ahora hace falta más H en reactivos



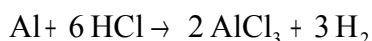
Desajustamos el Cl: añadimos más Cl en productos



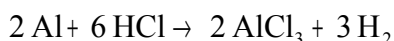
Ahora hace falta más Cl en reactivos



Desajustamos el H: añadimos más H en productos



Desajustamos el Al: añadimos más Al en reactivos



Repasamos el ajuste: 2 Al, 6 H y 6 Cl tanto en reactivos como en productos.