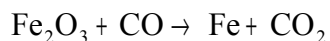
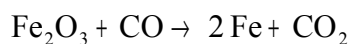


Problema 619: Ajusta la siguiente ecuación química: $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2$

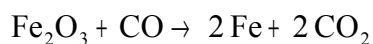


Para ajustar una ecuación química contamos los átomos de cada elemento que hay en reactivos y productos, los igualamos añadiendo más moléculas cuando sea necesario, lo que no podemos variar es los coeficientes de cada molécula. Dejamos para ajustar al final los elementos que participan en varios compuestos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

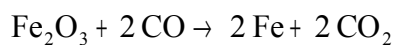
El C está ajustado. Ajustamos el Fe: 2 en reactivos 1 en productos, necesitamos más Fe en productos, ponemos 2 átomos de Fe



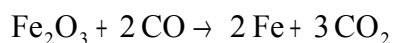
Ajustamos el O: 4 en reactivos 2 en productos, necesitamos más O en productos, ponemos 2 moléculas de CO_2



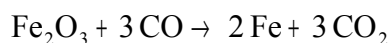
Desajustamos el C: añadimos más C en reactivos



Ahora hace falta más O en productos



Desajustamos el C: añadimos más C en reactivos



Repasamos el ajuste: 2 Fe, 3 C y 6 O tanto en reactivos como en productos.