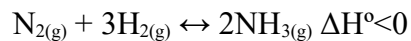


Problema643: Para la reacción en equilibrio: $\text{N}_{2(g)} + 3\text{H}_{2(g)} \leftrightarrow 2\text{NH}_{3(g)}$ $\Delta H^\circ < 0$; explica razonadamente como se desplazará el equilibrio si se añade $\text{H}_{2(g)}$.



Si se añade $\text{H}_{2(g)}$, que es un reactivo, según el principio de Le Chatelier el equilibrio se desplaza en el sentido de contrarrestar dicho cambio, es decir se desplazará en el sentido en que se consuma H_2 , por lo tanto el equilibrio se desplazará hacia los productos.