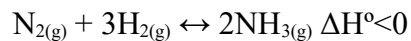


Problema643: Para a reacción en equilibrio:  $\text{N}_{2(g)} + 3\text{H}_{2(g)} \leftrightarrow 2\text{NH}_{3(g)}$   $\Delta H^\circ < 0$ ; explica argumentando como se desprazará o equilibrio se se engade  $\text{H}_{2(g)}$ .



Se se engade  $\text{H}_{2(g)}$ , que é un reactivo, segundo o principio de Le Chatelier o equilibrio desprázase no sentido de contrarrestar o devandito cambio, é dicir desprazarase no sentido en que se consuma  $\text{H}_2$ , por tanto o equilibrio desprazarase cara aos produtos.