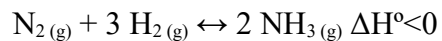


Problema642: Dada a reacción: $\text{N}_2(\text{g}) + 3 \text{H}_2(\text{g}) \leftrightarrow 2 \text{NH}_3(\text{g}) \Delta H^\circ < 0$, razoa como inflúe sobre o equilibrio un aumento da temperatura.



É unha reacción exotérmica. Se a temperatura aumenta proporciónase calor ao sistema, segundo o principio de Le Chatelier o equilibrio desprázase no sentido de contrarrestar o devandito cambio, é dicir desprazarase no sentido en que absorba calor o sistema, no sentido en que sexa endotérmica, por tanto o equilibrio desprazarase cara aos reactivos.