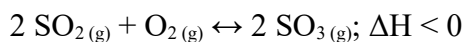


Problema641: Para o equilibrio: $2 \text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \leftrightarrow 2 \text{SO}_3(\text{g}); \Delta H < 0$; explica argumentando:

1. Cara a que lado desprazarase o equilibrio se se aumenta a temperatura?
2. Como afectará á cantidade de produto obtido un aumento da concentración de osíxeno?



1. 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, cara á esquerda.
2. Se se aumenta a concentración de O_2 , 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 O_2 , por tanto o equilibrio desprazarase cara aos produtos, aumentando a cantidade de produto.