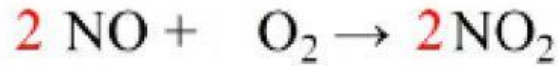




PRINCIPIO DE LE CHATELIER

A. El dióxido de nitrógeno (NO₂) es uno de los gases contaminantes de la atmósfera. Se forma en el aire por oxidación del monóxido de nitrógeno (NO). Sabiendo que es una reacción exotérmica y se representa como:



Indicar cómo se modificará su equilibrio cuando:

a. Se aumente la temperatura:

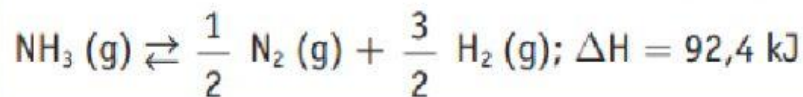
b. Se agregue oxígeno:

c. Se quite monóxido de nitrógeno:

d. Se quite dióxido de nitrógeno:

e. Se aumente la presión:

b. Dado el siguiente equilibrio químico:



Responder V o F dependiendo de si las afirmaciones son verdaderas o falsas:

a. Al aumentar la temperatura se favorece la formación de NH₃.

b. Un aumento de presión favorece la formación de H₂.

c. Si disminuimos la cantidad de H₂ el equilibrio se desplaza a la derecha.

d. Si disminuimos la cantidad de N₂ el equilibrio se desplaza a la derecha.

e. Si se disminuye la cantidad de NH₃ el equilibrio se desplaza a la izquierda.