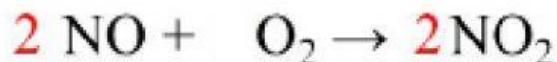




PRINCIPIO DE LE CHATELIER

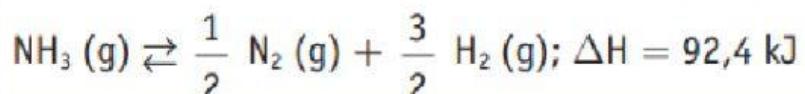
A. El dióxido de nitrógeno (NO_2) es uno de los gases contaminantes de la atmósfera. Se forma en el aire por oxidación del monóxido de nitrógeno (NO). Sabiendo que es una reacción exotérmica y se representa como:



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 NH_3 .
- b. Un aumento de presión favorece la formación de H_2 .
- c. Si disminuimos la cantidad de H_2 el equilibrio se desplaza a la derecha.
- d. Si disminuimos la cantidad de N_2 el equilibrio se desplaza a la derecha.
- e. Si se disminuye la cantidad de NH_3 el equilibrio se desplaza a la izquierda.