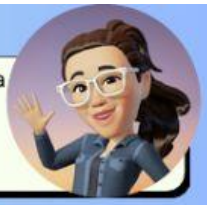
Prof. Medina Paula



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:

$$2\,NO + O_2 \rightarrow 2NO_2$$

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:

$$NH_3\,(g) \rightleftarrows \frac{1}{2}\,N_2\,(g) + \frac{3}{2}\,H_2\,(g);\ \Delta H = 92{,}4\ kJ$$

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.

LIVEWORKSHEETS