PROBLEMAS DE QUÍMICA

EQUILIBRIO QUÍMICO



Problema501: El valor de K_c para la reacción $N_{2 (g)} + 3 H_{2 (g)} \leftrightarrows 2 NH_{3 (g)}$ es 2 a 400°C. Encontrar el valor de K_p a la misma temperatura.

$$K_p = K_c \cdot (RT)^{\Delta n}$$

$$\Delta n = n_p - n_r = 2 - 4 = -2 \text{ mol}$$

$$K_p = K_c \cdot (RT)^{\Delta n} = 2 \cdot (0.082 \cdot 673)^{-2} = 6.57 \cdot 10^{-4}$$