

Problema604: O valor de  $K_c$  para a reacción  $\text{N}_2 (\text{g}) + 3 \text{H}_2 (\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{NH}_3 (\text{g})$  é 2 a  $400^\circ\text{C}$ . Atopar o valor de  $K_p$  á mesma temperatura.

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

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

(Restamos aos moles de produtos os moles dos reactivos)

$$K_p = K_c \cdot (RT)^{\Delta n} = 2 \cdot (0,082 \cdot 673)^{-2} = \underline{6,57 \cdot 10^{-4}}$$