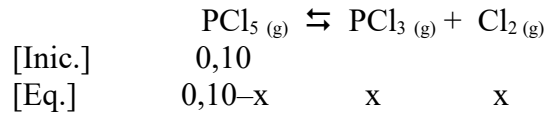


EXEMPLO 7: Nun recipiente de 0,50L colócanse 0,05 moles de $\text{PCl}_{5(g)}$ e establécese o equilibrio: $\text{PCl}_{5(g)} \rightleftharpoons \text{PCl}_{3(g)} + \text{Cl}_{2(g)}$ a certa temperatura. Calcula a constante de equilibrio sabendo que o $\text{PCl}_{5(g)}$ está dissociado un 62,5%.



$$\alpha = \frac{\text{Cantidad dissociada}}{\text{Cantidad inicial}} \cdot 100 = \frac{x}{0,10} \cdot 100 = 62,5\% \quad x = \frac{62,5 \cdot 0,10}{100} = 0,0625$$

$$K_c = \frac{[\text{PCl}_3] \cdot [\text{Cl}_2]}{[\text{PCl}_5]} = \frac{x^2}{0,10 - x} = \frac{0,0625^2}{0,10 - 0,0625} = 0,104$$