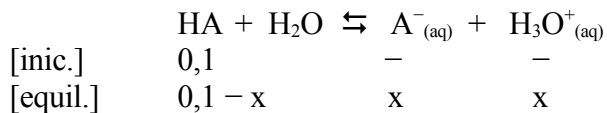


Problema613: Una disolución 0,1M de un ácido monoprótico está disociada en un 1,3%. ¿Cuál es el valor de  $K_a$  de ese ácido?



$$\alpha = \frac{\text{cant. disociada}}{\text{cant. inicial}} \cdot 100 = \frac{x}{0,1} \cdot 100 = 1,3\%$$

$$x = \frac{1,3 \cdot 0,1}{100} = 1,3 \cdot 10^{-3} \text{M}$$

$$K_a = \frac{[\text{A}^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HA}]} = \frac{x^2}{0,1 - x} = \frac{(1,3 \cdot 10^{-3})^2}{0,1 - 1,3 \cdot 10^{-3}} = \underline{\underline{1,71 \cdot 10^{-5}}}$$