

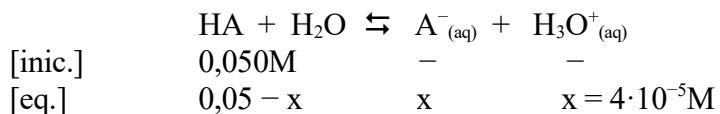
## PROBLEMAS DE QUÍMICA

### ÁCIDOS E BASES



EXEMPLO 2: Nunha disolución 0,050M dun ácido HA monoprótico determiníñase que a concentración de  $\text{H}_3\text{O}^+$  na disolución é  $4 \cdot 10^{-5}\text{M}$ . Calcula o valor da constante de ionización do ácido.

Un ácido monoprótico é un ácido que só dispón dun hidróxeno que poida ceder.



$$K_a = \frac{[\text{A}^-] \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HA}]} = \frac{x^2}{0,05 - x} = \frac{(4 \cdot 10^{-5})^2}{0,05 - 4 \cdot 10^{-5}} = 3,20 \cdot 10^{-8}$$