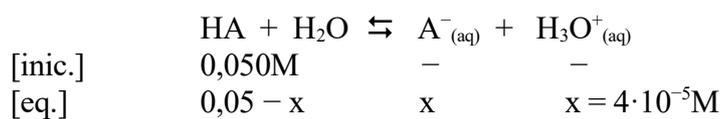


EJEMPLO 2: En una disolución 0,050M de un ácido HA monoprotónico se determina que la concentración de  $H_3O^+$  en la disolución es  $4 \cdot 10^{-5}M$ . Calcula el valor de la constante de ionización del ácido.

Un ácido monoprotónico es un ácido que sólo dispone de un hidrógeno que pueda ceder.



$$K_a = \frac{[A^-] \cdot [H_3O^+]}{[HA]} = \frac{x^2}{0,05 - x} = \frac{(4 \cdot 10^{-5})^2}{0,05 - 4 \cdot 10^{-5}} = \underline{3,20 \cdot 10^{-8}}$$