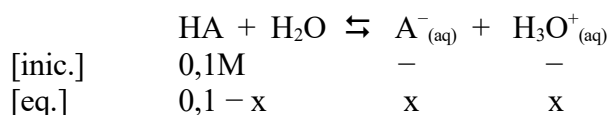


Problema738: Razoa se as seguintes afirmacións referidas a unha disolución 0,1M dun ácido debil HA son correctas:

- a) As concentracións no equilibrio das especies A^- e H_3O^+ son iguais.
 b) O pH da disolución é 1.

a)



No equilibrio por cada x moles de HA que se disocian obtéñense x moles de A^- e x moles de H_3O^+ . Por tanto a afirmación é correcta.

b) Si pH = 1

$$[H_3O^+] = 10^{-pH} = 10^{-1} = 0,1 M$$

Se a concentración de ións oxonio fose 0,1M o ácido estaría totalmente dissociado, non se trataría dun ácido débil, trataríase dun ácido forte. Pero como nos indican que o ácido é débil, a concentración de ións oxonio debe ser menor que 0,1M, por tanto a afirmación non é correcta.