



$$K_a = \frac{[\text{A}^-] \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HAc}]} = \frac{(C \cdot \alpha)^2}{C - C \cdot \alpha} = \frac{C^2 \cdot \alpha^2}{C(1 - \alpha)} = \frac{C \cdot \alpha^2}{1 - \alpha}$$

Se diluímos a disolución do ácido o grao de disociación debe variar xa que o que permanece constante é o valor da constante de equilibrio, por tanto a afirmación é falsa.