





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

Si diluimos la disolución del ácido el grado de disociación debe variar ya que lo que permanece constante es el valor de la constante de equilibrio, por tanto la afirmación es falsa.