

4. احسب K_A (ثابت الحموضة) للثنائية حمض / أساس $HCOO^- / HCOOH$

5. إذا علمت أن K_A الثنائية حمض / أساس CH_3COO^- / CH_3COOH هو $1,6 \times 10^{-5}$ ، قارن قوتي حمض

الايثانويك وحمض الميثانويك مع التعليل . يعطى $10^{-2,9} = 1,26 \times 10^{-3}$