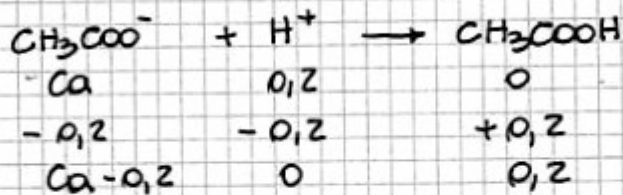


L'HCl è un acido forte e viene aggiunto in difetto alla base debole CH_3COO^- secondo la seguente reazione completa:



Si forma una soluzione tampone a pH 5,0, quindi $[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-5} \text{ mol/L}$, secondo la seguente reazione di equilibrio:

