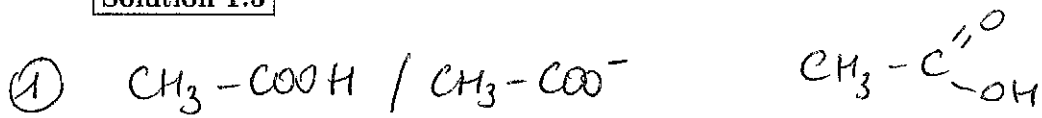
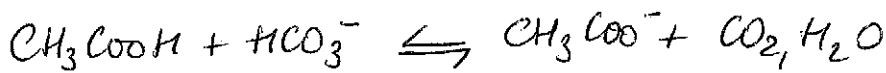
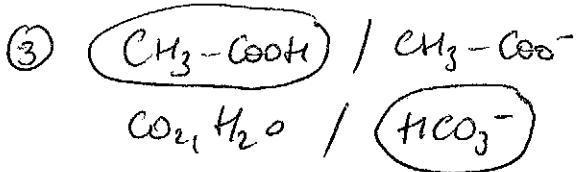


Solution 1.5



② $\text{CH}_3\text{-COOH}$ est un acide. Il va donc réagir avec une base.
 HCO_3^- est donc une base appartenant au couple $\text{CO}_2, \text{H}_2\text{O} / \text{HCO}_3^-$.



④ Le $\text{CO}_2, \text{H}_2\text{O}$ dissous dans la solution ne peut pas être dissous en grande quantité donc il va repasser sous forme de gaz $\text{CO}_2(\text{g})$.