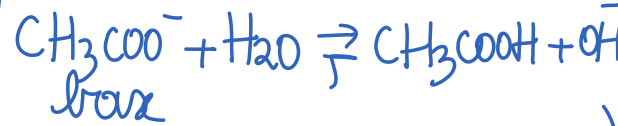
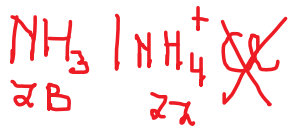


V: + zuur vb HCl ($\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Cl}^- + \text{H}_3\text{O}^+$)
 $(\text{H}_3\text{O}^+) \uparrow$

C: $(\text{H}_3\text{O}^+) \downarrow$

? \rightarrow of \leftarrow of niets

de base CH_3COO^- reageert weg met toegevoegde H_3O^+ : pH blijft constant



V: + base vb NaOH ($\rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$)
 $(\text{OH}^-) \uparrow$

C: $(\text{OH}^-) \downarrow$

? \rightarrow of \leftarrow of niets

het zuur CH_3COOH reageert weg met toegevoegde OH^- : pH