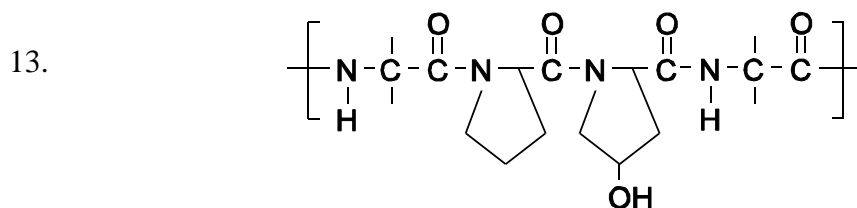
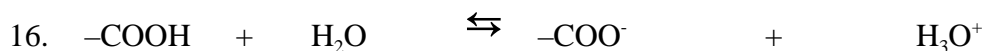


Leerlooien



14. De aanwezigheid van proline zorgt ervoor dat de keten een linksdraaiende spiraal wordt.



$$K_z = [\text{H}_3\text{O}^+] \times [-\text{COO}^-] / [-\text{COOH}] = 1,6 \times 10^{-4}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 1,0 \times 10^{-3} \text{ mol/L} \quad \text{dus } [-\text{COO}^-] / [-\text{COOH}] = 1,6 \times 10^{-4} / 1,0 \times 10^{-3} = 0,16$$

$$0,16 = 16 / 100 \quad \text{dus gesplitst : } \{ 16 / (100 + 16) \} \times 100\% = 14\% \text{ van het totaal.}$$

17. Je moet de pH verhogen, de $-\text{COO}^-$ groepen mogen niet bezet worden door H^+ -ionen. Dan kan het Cr^{3+} geen koppeling tussen de ketens meer tot stand brengen.