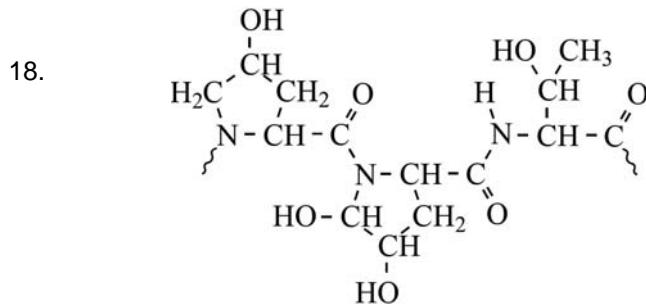
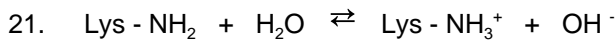


Mosselijm



19. Phe

20. basen op de coderende streng : T A T
 basen op de matrijsstreng : A T A
 of :
 basen op de coderende streng : T A C
 basen op de matrijsstreng : A T G



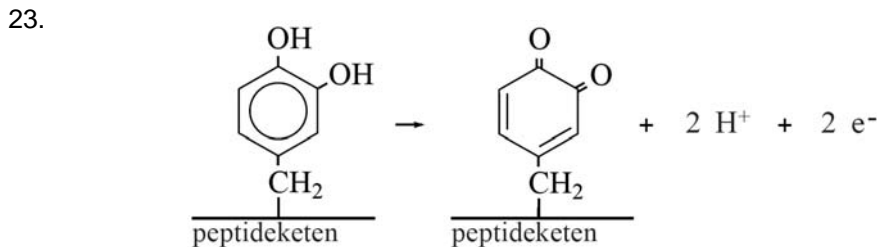
$$K_b = \{ [\text{OH}^-] \times [\text{Lys} - \text{NH}_3^+] / [\text{Lys} - \text{NH}_2] \}$$

waarbij : $[\text{Lys} - \text{NH}_3^+] / [\text{Lys} - \text{NH}_2] = 98 / 2$

en : $\text{pH} = 8,15 \rightarrow \text{pOH} = 14,00 - 8,15 = 5,85 \rightarrow [\text{OH}^-] = 1,41 \times 10^{-6}$

$$K_b = 1,41 \times 10^{-6} \times (98 / 2) = 6,9 \times 10^{-5}$$

22. De vanderwaalsbinding (molecuulbinding) hangt samen met de hoge molecuulmassa. In cellulose zijn veel OH - groepen aanwezig, deze kunnen waterstofbruggen vormen met de OH en/of NH groepen in de zijketens van de aminozuureenheden in de eiwitten.



24. - $5,0 \text{ dm}^3 \text{ O}_2 = 5,0 / 24,5 = 0,204 \text{ mol O}_2$
 $0,204 \text{ mol O}_2$ komt overeen met $4 \times 0,204 = 0,816 \text{ mol}$ opgenomen elektronen
- $0,816 \text{ mol}$ elektronen worden afgegeven door $0,816 / 2 = 0,413 \text{ mol}$ Dopa-zijgroepen er kan dus $0,41 \text{ mol}$ dwarsverbindingen ontstaan