

Vaatwasmiddel

- 32 De PVA-moleculen bevatten OH-groepen. Deze OH-groepen kunnen waterstofbruggen vormen met water.
- 33 $\text{P}_3\text{O}_{10}^{5-}$
- 34 - $2,2 \text{ g Na}_2\text{CO}_3 \cdot 1,5 \text{ H}_2\text{O} = (2,2 / 157,0) \text{ mol} = 1,4 \cdot 10^{-2} \text{ mol Na}_2\text{CO}_3 \cdot 1,5 \text{ H}_2\text{O}$
- daaruit ontstaat : $1,5 \cdot 1,4 \cdot 10^{-2} = 2,1 \cdot 10^{-2} \text{ mol H}_2\text{O}_2$
- 35 - $\text{pH} = 9,8$ dan geldt : $\text{pOH} = 14,00 - 9,8 = 4,2$
- $[\text{OH}^-] = 6 \cdot 10^{-5} \text{ mol L}^{-1}$
- 36 Er ontstaan dan aminozuren.
- 37 Glucose.