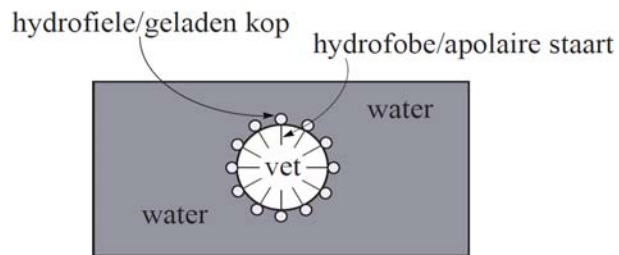


Tandpasta

- 10 - pH = 9,4 dus pOH = 14,00 - 9,4 = 4,6
- $[\text{OH}^-] = 10^{-4,6} = 3 \cdot 10^{-5} \text{ mol L}^{-1}$

11



De hydrofiele (geladen) kop van het laurylsulfaat mengt goed met water.
De hydrofobe (apolaire) staart van het laurylsulfaat mengt goed met het apolaire vet.

- 12 Nee, calciumchloride is een goed oplosbare stof.
- 13 Vetten en eiwitten.
- 14 Glucose.
- 15 $\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3(\text{OH}) + \text{F}^- \rightarrow \text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{F} + \text{OH}^-$