

- 1) Ja, er is een lage concentratie van waterstofionen en hydroxide ionen, dus een pH.
- 2) Ja, pH = 12 betekent pOH = 2, dus  $[\text{OH}^-] = 10^{-2}\text{M}$ .
- 3) Ja, de concentraties nemen zover af dat er bijna geen waterstofionen en hydroxideionen meer overblijven. De pH gaat dan naar de pH bij het waterevenwicht.
- 4) Ja, pH groter dan 7, betekent pOH kleiner dan 7, dus hogere concentratie  $\text{OH}^-$ .
- 5) Ja,  $\text{H}^+$  en  $\text{OH}^-$  moeten water vormen vanwege waterevenwicht dus  $\text{H}^+$  neemt af en  $\text{OH}^-$  neemt toe, en groeien naar elkaar toe totdat ze aan elkaar gelijk zijn (pH=7)
- 6) Ja, er zijn dus altijd ionen = geladen deeltjes vrij in de oplossing.