

## Zilver

- 17 Als de pH van 11 naar 12 stijgt, neemt de concentratie van de hydroxide-ionen toe.  
De toegenomen hydroxide-ionen concentratie zal evenwicht 1 naar links doen verschuiven.  
De  $[\text{HCN}]$  zal het kleinst zijn bij  $\text{pH} = 12$ .
- 18 Reactie 2 is wel een redoxreactie want  $\text{O}_2$  en  $2 \text{H}_2\text{O}$  worden omgezet in  $4 \text{OH}^-$  onder opname van elektronen of :  
Reactie 2 is wel een redoxreactie want  $\text{S}^{2-}$  wordt omgezet in  $\text{S}$  onder afstaan van elektronen.
- Reactie 3 is wel een redoxreactie want  $\text{Ag}^+$  wordt omgezet in  $\text{Ag}$  onder opname van elektronen of :  
Reactie 3 is wel een redoxreactie want  $\text{Zn}$  wordt omgezet in  $\text{Zn}^{2+}$  onder afstaan van elektronen.
- 19  $\text{Zn} + 2 \text{H}^+ \rightarrow \text{Zn}^{2+} + \text{H}_2$