

Leidingwater

11. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ en $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$.
12. Drinkwater bevat onder andere *calcium-ionen* en *magnesium-ionen*. Deze ionen bepalen de hardheid van ons drinkwater : hoe minder *calcium-ionen* en *magnesium-ionen* des te zachter het water.
13. De calcium- en magnesium-ionen veroorzaken een neerslagreactie met het stearaat-ion van natuurlijke zepen. Bij zachter water (minder calcium- en magnesium-ionen) slaan er minder stearaat-ionen neer en gaat er dus minder zeep verloren.
Er is dus minder zeep nodig om te wassen.
14. Filtratie en adsorptie (schadelijke stoffen worden aan het poederkool gebonden).
15. de lading van de ijzerdeeltjes voor de pijl : 2+
de lading van de ijzerdeeltjes na de pijl : 3+
 Fe^{2+} is dus : reductor
16. $\text{HCO}_3^- + \text{OH}^- \rightarrow \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$
17. - 8,5 DH betekent : $8,5 \times 7,1 = 60,4 \text{ mg Ca}^{2+}$ per L
- dat is : $(60,4 / 40,1) = 1,5 \text{ mmol Ca}^{2+}$ per L