

## Vochtvreeters

- 4
- $15 \text{ g CaCl}_2 = (15 / 111,0) \text{ mol} = 0,135 \text{ mol CaCl}_2$
  - $0,135 \text{ mol CaCl}_2 \text{ kan } 6 \times 0,135 = 0,811 \text{ mol H}_2\text{O} \text{ binden}$
  - dat is :  $0,811 \times 18,02 = 15 \text{ g H}_2\text{O}$
- 5 Polaire atoombinding.
- 6 Waterstofbruggen, de OH-groepen in het molecuul kunnen waterstofbruggen vormen met de watermoleculen.
- 7
- weeg een hoeveelheid silicagel af
  - zet die hoeveelheid silicagel in een vochtige omgeving
  - weeg de silicagel tot je merkt dat de massa niet meer toeneemt
  - reken uit hoeveel water er per één gram silicagel gebonden werd
- 8  $\text{CoCl}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CoCl}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$