

S-39

- 12 $\text{Zn} + 2 \text{H}^+ \rightarrow \text{Zn}^{2+} + \text{H}_2$
- 13 $\text{SnO} + 2 \text{H}^+ \rightarrow \text{Sn}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$
- 14 $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCO}_3^- + \text{OH}^-$
- 15 Thomas kan een vlammetje bij het gas houden.
Gaat het gas branden, dan is het waterstof.
Dooft het vlammetje, dan is het koolstofdioxide.
- 16 - $3,54 \text{ g ZnCO}_3 = (3,54 / 125,4) \text{ mol} = 2,82 \times 10^{-2} \text{ mol ZnCO}_3$
- $2,82 \times 10^{-2} \text{ mol ZnCO}_3$ ontstaat uit : $2,82 \times 10^{-2} \text{ mol ZnCl}_2$
- $2,82 \times 10^{-2} \text{ mol ZnCl}_2 = 2,82 \times 10^{-2} \times 136,3 \text{ g} = 3,85 \text{ g ZnCl}_2$
- $3,85 \text{ g ZnCl}_2$ zat in $10,0 \text{ mL ZnCl}_2$ -oplossing
in $80,0 \text{ mL}$ oplossing zat : $8,00 \times 3,85 = 30,8 \text{ g ZnCl}_2$