

De ontleding van waterstofperoxide

- 7 Men moet aantonen dat het jodide niet verbruikt wordt.
- 8
- 30 mL 0,44 M KI bevat : $30 \times 0,44 = 13,2$ mmol KI
 - de molariteit moet worden : $0,33 \text{ mol L}^{-1}$
 - molariteit = aantal mmol / aantal mL
 $0,33 = 13,2 / \text{aantal mL}$ dus aantal mL = $13,2 / 0,33 = 40$
 - toe te voegen : $(40 - 30) = 10$ mL water
- 9
- de reactie is afgelopen na 62 s
reactiesnelheid = $(2,7 / 62) = 4,4 \times 10^{-2} \text{ mol L}^{-1} \text{ s}^{-1}$
- 10 De hoogste reactiesnelheid wordt bereikt bij proef III en daar is de jodideconcentratie het grootst.
- 11 Tijdens de reactie loopt de temperatuur op en die heeft ook een effect op de reactiesnelheid.