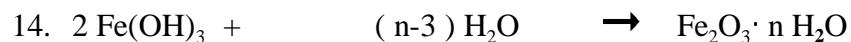


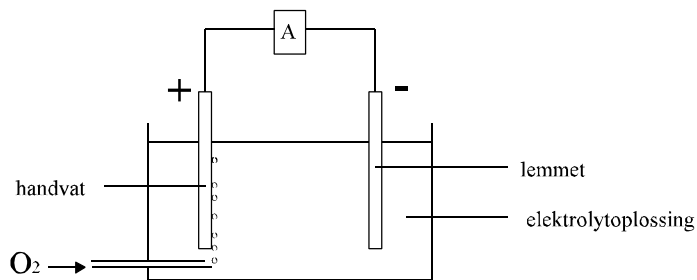
Eindexamen scheikunde 1-2 vwo 2002-II

© havovwo.nl

Messen slijten



15.



16. in 15 jaar is de totale afgastijd : $15 \times 365 \times 20 \times 60 = 6,6 \times 10^6 \text{ s}$
de totale doorgestroomde lading is dan : $6,6 \times 10^6 \times 0,3 \times 10^{-6} = 1,97 \text{ C}$
1 mol e⁻ heeft een lading van : $6,02 \times 10^{23} \times 1,60 \times 10^{-19} = 9,63 \times 10^4 \text{ C}$

er is dus $1,97/9,63 \times 10^4 = 0,204 \text{ mol e}^-$ doorgestroomd
 $0,204 \text{ mol e}^-$ komen van $0,102 \text{ Fe}$ atomen die Fe^{2+} worden
dat is : $0,102 \times 55,85 = 6 \times 10^{-4} \text{ g Fe}$