

Eindexamen scheikunde 1-2 vwo 2003-II

© havovwo.nl

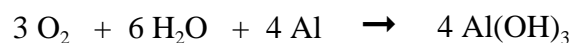
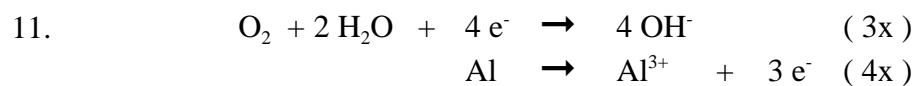
Noodstroom

9. De straal van een O^{2-} -ion is 146×10^{-12} m
de diameter is dan : $2 \times 146 \times 10^{-12} = 292 \times 10^{-12}$ m
 $0,0001 \text{ mm} = 1 \times 10^{-4} \text{ mm} = 1 \times 10^{-7} \text{ m}$

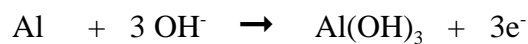
$$\text{het aantal lagen} = 1 \times 10^{-7} / 292 \times 10^{-12} = 3 \times 10^2$$

10. De legering bevat :

$$\{(4000 \times 27,0) / (4000 \times 27,0 + 200 \times 24,3 + 1 \times 118,7)\} \times 100\% = 95,6 \text{ massa- \% Al}$$



als 2^e halfreactie mag ook :



12. H_2O staat als oxidator (standaard elektrodepotentiaal = -0,83V) boven Al als reductor (standaard elektrodepotentiaal = -1,67V) en er kan dus een redoxreactie optreden tussen deze twee stoffen. Daarbij wordt H_2 -gas gevormd.