

Eindexamen scheikunde havo 2002-II

© havovwo.nl

CO-detector

22. $2 \text{CH}_4 + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CO} + 4 \text{H}_2\text{O}$
23. de lading van de palladiumdeeltjes in $\text{PdCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ voor de pijl : 2+
de lading van de palladiumdeeltjes in Pd na de pijl : 0
de palladiumdeeltjes in $\text{PdCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ zijn dus oxidator
24. $2 \text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CO}_2$
(let op : deeltjes die in de opgetelde vergelijking zowel links als rechts van de pijl voorkomen, vallen tegen elkaar weg)
25. van A \rightarrow B , aan A reageert de reductor die elektronen afstaat, aan B reageert de oxidator, die elektronen opneemt.
26. MAC-waarde CO = 29 mg m^{-3} (TAB 101A)
in de garage is het gehalte $0,37 \text{ mmol CO per m}^3$
dat is : $0,37 \times (12 + 16) = 0,37 \times 28 = 10,4 \text{ mg CO per m}^3$
De MAC-waarde is dus niet overschreden.