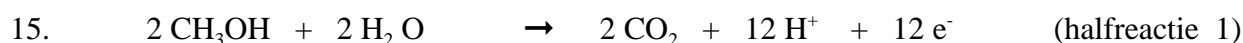


Ky-auto

14. De elektronen lopen van E_I naar E_{II} .

Bij E_I reageert de reductor (worden elektronen afgestaan), en bij E_{II} reageert de oxidator (worden elektronen opgenomen). E_I is de min-pool en E_{II} is de plus-pool.



Van de 6 mol water gevormd in halfreactie 2 worden 2 mol water gebruikt in halfreactie 1.

Er moeten $(6 - 2) = 4$ mol water afgevoerd worden. Dat is : $(4/6) \times 100\% = 67\%$.

16. - dichtheid van methanol = $0,79 \times 10^3 \text{ kg m}^{-3} = 0,79 \times 10^3 \text{ g L}^{-1}$

- $0,79 \times 10^3 \text{ g CH}_3\text{OH} = 0,79 \times 10^3 / 32 \text{ mol CH}_3\text{OH} = 24,7 \text{ mol CH}_3\text{OH}$

- $24,7 \text{ mol CH}_3\text{OH}$ levert $24,7 \text{ mol CO}_2$ dat is : $24,7 \times 44 = 1,1 \times 10^3 \text{ g CO}_2$

17. - Op 1 liter methanol kan 11,5 km gereden worden.

Per km wordt dus $(1,1 \times 10^3 / 11,5) = 96 \text{ g CO}_2$ uitgestoten.

- Volgens de Kyoto-afspraken mag maximaal 60% van 208 = $1,2 \times 10^2 \text{ g CO}_2$

De afspraak wordt gehaald.

18. Er wordt bedoeld dat de CO_2 die vrijkomt bij de verbranding van biomassa eerst door het fotosynthese -proces is vastgelegd, en dus uit de atmosfeer is gehaald.