

Eindexamen scheikunde havo 2004-II

© havovwo.nl

PVC



13. Alkanen hebben de algemene formule $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$. C_2H_2 voldoet hier niet aan. Het moet een onverzadigde verbinding zijn.

14. - $50 \text{ kg C}_2\text{H}_2 = 50 / (24 + 2) \text{ kmol C}_2\text{H}_2 = 1,92 \text{ kmol C}_2\text{H}_2$

- daaruit kan maximaal ontstaan : $1,92 \text{ kmol C}_2\text{H}_3\text{Cl}$

dat is : $1,92 \times (24 + 3 + 35,5) = 1,92 \times 62,5 = 120 \text{ kg C}_2\text{H}_3\text{Cl}$

- in werkelijkheid ontstaat $96 \text{ kg C}_2\text{H}_3\text{Cl}$ dus :

het rendement = $(96 / 120) \times 100 \% = 80\%$

15. De formules 1 en 2 zijn hetzelfde : het gaat in beide gevallen om de stof 1,1-dichloorethaan.

