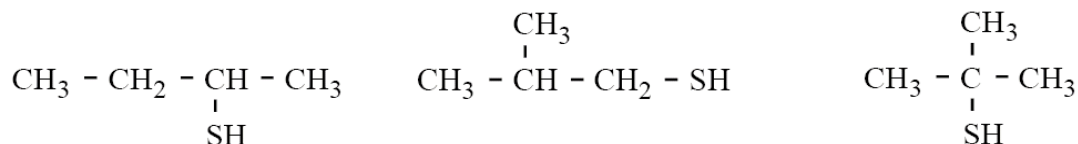


Stinkdier

9.



10. - $\text{C}_4\text{H}_7\text{SH}$: $m = (4 \times 12,01 + 8 \times 1,008 + 1 \times 32,06) = 88,16 \text{ u}$
 daarvan komt 32,06 u van het S-atoom

- dat is : $(32,06 / 88,16) \times 100\% = 36,36 \text{ massa-\%}$

11. $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{SH}$

(Er zijn ook andere mogelijkheden : de dubbele binding kan ook aan het 1^e of 3^e C-atoom zitten.)

12. - $V_{\text{lokaal}} = 10,0 \times 5,6 \times 3,0 = 168 \text{ m}^3$

- $1,5 \text{ g C}_4\text{H}_7\text{SH} = (1,5 / 88,16) \text{ mol} = 1,70 \times 10^{-2} \text{ mol C}_4\text{H}_7\text{SH}$

- dat is : $(1,70 \times 10^{-2} / 168) = 1,01 \times 10^{-4} \text{ mol per m}^3$

- geurdrempel = $1,2 \times 10^{-9} \text{ mol per m}^3 \text{ lucht}$

de concentratie is : $1,01 \times 10^{-4} / 1,2 \times 10^{-9} = 8,4 \times 10^4 \text{ keer groter dan de geurdrempel}$

13.

