

bindingshoek

Leerplannen

LP chemie 3e graad ASO GO

- 20.1 – de tetraëderstructuur van methaan (CH_4) en ethaan (C_2H_6) met sp^3 -hybridisatie en bindingshoeken van 109°
- 20.2 – de vlakke structuur van etheen (C_2H_4) met sp^2 -hybridisatie en bindingshoeken van 120° ;
- 20.3 – de lineaire structuur van ethyn (C_2H_2) met sp -hybridisatie en bindingshoeken van 180° ;

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO (studierichtingen zonder component wetenschappen)

- 5.1.1.2 B5 – Voor een gegeven lewisformule door middel van het sterisch getal de ruimtelijke structuur van moleculen voorspellen en tekenen.

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO (studierichtingen met component wetenschappen)

- 5.1.1.2 B8 – Voor een gegeven lewisformule door middel van het sterisch getal de ruimtelijke structuur van moleculen voorspellen en tekenen.

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO

- 16 – uit gegeven lewisformules de ruimtelijke opbouw van moleculen voorspellen aan de hand van het sterisch getal, bindingshoeken en bindingslengten
- 17 – uit gegeven lewisformules de ruimtelijke opbouw van moleculen voorspellen aan de hand van het sterisch getal, bindingshoeken en bindingslengten (SET1–SET2)