

sterisch getal

Leerplannen

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.
- 5.1.1.2 V9 – Hybridisatie van orbitalen gebruiken als model om bindingen in koolwaterstoffen te verklaren.

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)