

hybridisatie

Leerplannen

LP chemie 3e graad ASO GO

- 2.2 – Hybridisatie
- 2.2.1 – het begrip hybridisatie verwoorden;
- 2.2.2 –
het verband leggen tussen de ruimtelijke structuur van moleculen zoals experimenteel vastgesteld en de hybridisatie bij het koolstofatoom voor: tetraëderstructuur, vlakke structuur en lineaire structuur
- 2.2.4 – aangeven dat hybridisatie ook optreedt met vrije elektronenparen;

LP chemie 3e graad ASO GO

- 19 – het begrip hybridisatie verwoorden;
- 20 – het verband leggen tussen de ruimtelijke structuur van moleculen zoals experimenteel vastgesteld en de hybridisatie bij het koolstofatoom voor:
- 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° ;
- 22 – aangeven dat hybridisatie ook optreedt met vrije elektronenparen;

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

- 7 – het verband leggen tussen de werkelijke ruimtelijke structuur van de moleculen en hybridisatie.

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

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

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO

- 18 –
voorbeelden van sp^3 -, sp^2 - en sp -hybridisatie herkennen