

# lewisformule

## Leerplannen

### LP chemie 3e graad ASO GO

- 2.3 – Lewisformules
- 2.3.1 – lewisformules schrijven;
- 2.3.2 – in lewisformules de formele ladingen aangeven;
- 2.3.3 – de geometrie van moleculen verklaren aan de hand van lewisformules en afstoting van elektronenparen;

### LP chemie 3e graad ASO GO

- 25 – lewisformules schrijven;
- 26 – in lewisformules de formele ladingen aangeven;
- 27 – de geometrie van moleculen verklaren aan de hand van lewisformules en afstoting van elektronenparen;

### LP chemie 3e graad ASO GO

- 11 – lewisformules schrijven;
- 12 – in lewisformules de formele ladingen aangeven;
- 15 – de ruimtelijke structuur (geometrie) van moleculen, zoals experimenteel vastgesteld, verklaren aan de hand van lewisformules en afstoting van elektronenparen;

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

- 6 – de structuur van moleculen met de lewisformule voorstellen.

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

- 6 – de structuur van moleculen met de lewisformule voorstellen.

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

- 5.1.1.2 B4 – Lewisformules opstellen van moleculen en polyatomische ionen waarvan het skelet gegeven is. In deze lewisformules de bindende en vrije elektronenparen aanduiden en een onderscheid maken tussen de normale en donor-acceptoratoombinding.
- 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 B7 – Lewisformules opstellen van moleculen en polyatomische ionen waarvan het skelet gegeven is. In deze lewisformules de bindende en vrije elektronenparen aanduiden en een onderscheid maken tussen de normale en donor-acceptoratoombinding.
- 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

- 15 – lewisformules schrijven van polyatomische moleculen en ionen waarvan het skelet gegeven is, met identificatie van de bindende elektronenparen, de vrije elektronenparen, de normale atoombinding en de donor-acceptor-atoombinding
- 16 –

uit gegeven lewisformules de ruimtelijke opbouw van moleculen voorspellen aan de hand van het sterisch getal, bindingshoeken en bindingslengten

- 16 –  
lewisformules schrijven van polyatomische moleculen en ionen waarvan het skelet gegeven is, met identificatie van de bindende elektronenparen, de vrije elektronenparen, de normale atoombinding en de donor-acceptor-atoombinding
- 17 –  
uit gegeven lewisformules de ruimtelijke opbouw van moleculen voorspellen aan de hand van het sterisch getal, bindingshoeken en bindingslengten (SET1-SET2)