

n-binding

Leerplannen

LP chemie 3e graad ASO GO

- 2.1.3 – het onderscheid maken tussen een sigma- en pi-binding;
- 2.2.3 – aangeven dat de sp^3 -, sp^2 - en sp-elektronen aanleiding kunnen geven tot sigma-bindingen en dat de overblijvende p-elektronen aanleiding kunnen geven tot pi-bindingen;

LP chemie 3e graad ASO GO

- 17 – het onderscheid maken tussen een sigma- en pi-binding;
- 21 – aangeven dat de sp^3 -, sp^2 - en sp-elektronen aanleiding kunnen geven tot sigma-bindingen en dat de overblijvende p-elektronen aanleiding kunnen geven tot pi-bindingen;

LP chemie 3e graad ASO GO

- 9 – het onderscheid maken tussen een sigma- en pi-binding;

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

- 5.1.1.2 V4 – Een sigma- en een pi-binding ruimtelijk van elkaar onderscheiden

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

- 5.1.1.2 B9 – Een sigma- en een pi-binding ruimtelijk van elkaar onderscheiden.

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO

- 17 – een sigma- en pi-binding onderscheiden wat betreft hun ruimtelijk voorkomen
- 19 – een sigma- en pi-binding onderscheiden wat betreft hun ruimtelijk voorkomen (SET1-SET2)