

intermoleculair

Leerplannen

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

- 5.1.1.3 V5 – Polaire en apolaire stoffen onderscheiden vanuit het verschil in elektronegatieve waarde tussen de bindingspartners en de gegeven geometrie van binaire en ternaire verbindingen.
- 5.1.1.3 V5 bis – Het begrip intermoleculaire krachten definiëren en indelen in dispersiekrachten, dipoolkrachten en waterstofbruggen.

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

- 5.1.1.3 B10 – Polaire en apolaire stoffen onderscheiden vanuit het verschil in elektronegatieve waarde tussen de bindingspartners en de gegeven geometrie van binaire en ternaire verbindingen.
- 5.1.1.3 V10 – Polaire en apolaire stoffen onderscheiden vanuit het verschil in elektronegatieve waarde tussen de bindingspartners en de geometrie van binaire en ternaire verbindingen.
- 5.1.1.3 B11 – Het begrip intermoleculaire krachten definiëren en indelen in dispersiekrachten, dipoolkrachten en waterstofbruggen.
- 5.1.2.1 V14 – Fysische eigenschappen van anorganische stoffen verklaren.
- 5.1.2.2 V19 – Fysische eigenschappen van organische stoffen verklaren.

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO

- 24 –
het belang van intermoleculaire krachten bij het oplosproces illustreren met voorbeelden uit de leefwereld
- 27 –
het belang van intermoleculaire krachten bij het oplosproces illustreren met voorbeelden uit de leefwereld.