

dipoolkracht

Leerplannen

LP chemie 3e graad ASO GO

- U 2.2.6 – waterstofbruggen aangeven als dipoolkrachten tussen moleculen waarin waterstof gebonden is aan kleine atomen met grote elektronegatieve waarde;(U)

LP chemie 3e graad ASO GO

- 24 U – waterstofbruggen aangeven als dipoolkrachten tussen moleculen waarin waterstof gebonden is aan kleine atomen met grote elektronegatieve waarde; (U)

LP Chemie 2e gr ASO VVKSO (studierichtingen met component wetenschappen)

- 5.2.2.2 – B66 Het oplosproces van stoffen in water – Het polair karakter van water in verband brengen met het dissociëren van ionverbindingen en het ioniseren van polaire covalente verbindingen.

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

- 5.1.1.3 V5 bis – Het begrip intermoleculaire krachten definiëren en indelen in dispersiekrachten, dipool–krachten en waterstofbruggen.

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

- 5.1.1.3 B11 – Het begrip intermoleculaire krachten definiëren en indelen in dispersiekrachten, dipool–krachten en waterstofbruggen.