

waterstofbrugkrachten

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 gr ASO (Bijzondere wetenschappelijke vorming) GO

- (LP)2.2 – met voorbeelden uitleggen hoe een covalente binding tot stand komt. de kleinste, afzonderlijk bestaande deeltjes van een covalente verbinding benoemen als moleculen. de dative covalente binding met een voorbeeld bespreken. het verschijnsel mesomerie met voorbeelden uitleggen. de lewisvoorstelling van moleculen geven. de formele lading in moleculen aangeven. voorstellingen die de ruimtelijke structuur van de molecule weergeven. de polaire en apolaire covalente binding via het begrip elektronegatieve waarde uitleggen. de belangrijkste eigenschappen van covalente verbindingen geven. het begrip "waterstofbrug" kenschetsen.

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 (studierichtingen met component wetenschappen) GO

- 72 – het optreden van waterstofbruggen tussen watermoleculen uitleggen.

LP Chemie 2e gr TSO (Techniek-Wetenschappen) GO

- 71 – het optreden van waterstofbruggen tussen watermoleculen uitleggen.

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.