

dipoolmolecule

Leerplannen

LP Chemie 2e gr KSO GO

- 7.1.3 – polaire moleculeverbindingen benoemen als stoffen die opgebouwd zijn uit dipoolmoleculen;

LP Chemie 2e gr ASO (studierichtingen zonder component wetenschappen) GO

- 48 – uit de ruimtelijke structuur en het verschil in elektronegativiteit van de samenstellende atomen afleiden dat de molecule water een dipoolmolecule is.

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

- 71 – uit de ruimtelijke structuur en het verschil in elektronegativiteit van de samenstellende atomen afleiden dat de molecule water een dipoolmolecule is.

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

- 70 – uit de ruimtelijke structuur en het verschil in elektronegativiteit van de samenstellende atomen afleiden dat de molecule water een dipoolmolecule is.

LP Chemie 2e gr TSO GO

- 48 – uit de ruimtelijke structuur en het verschil in elektronegativiteit van de samenstellende atomen afleiden dat de molecule water een dipoolmolecule is.

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.

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

- 71 – uit de ruimtelijke structuur en het verschil in elektronegativiteit van de samenstellende atomen afleiden dat de molecule water een dipoolmolecule is.