

# ruimtelijke structuur

## Leerplannen

### LP Chemie 2e gr KSO GO

- 7.1.1 – voor een watermoleculen het verband leggen tussen de polariteit van de moleculen enerzijds en anderzijds de ruimtelijke structuur en het verschil in elektronegatieve waarde van de samenstellende atomen;

### 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 moleculen water een dipoolmoleculen 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 moleculen water een dipoolmoleculen 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 moleculen water een dipoolmoleculen is.

### LP Chemie 2e gr TSO GO

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

### LP Biotechnische wetenschappen 2e gr TSO GO

- 62 – uit de ruimtelijke structuur en het verschil in elektronegativiteit van de samenstellende atomen afleiden dat de moleculen water een dipool-moleculen is.

### LP Chemie 2e gr TSO (Techniek wetenschappen, Biotechnische wetenschappen) VVKSO

- B40 – Het dipoolkarakter van een watermoleculen experimenteel aantonen en verklaren vanuit de ruimtelijke structuur. (ET 7, 8, 10)

### ET Natuurwetenschappen 2e gr ASO

- C12 – Leerlingen kunnen voor een watermoleculen het verband uitleggen tussen enerzijds de polariteit en anderzijds de ruimtelijke structuur en het verschil in elektronegatieve waarde van de samenstellende atomen.

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

- 131 – Van een watermoleculen het verband kunnen leggen tussen de polariteit enerzijds en anderzijds de ruimtelijke structuur en het verschil in elektronegatieve waarde van de samenstellende atomen.

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

- 154 – Van een watermoleculen het verband kunnen leggen tussen de polariteit enerzijds en anderzijds de ruimtelijke structuur en het verschil in elektronegatieve waarde van de samenstellende atomen.

### LP Chemie 2e gr ASO (Wetenschappen-Topsport) OVSG

- 154 – Van een watermoleculen het verband kunnen leggen tussen de polariteit enerzijds en anderzijds de ruimtelijke structuur en het verschil in elektronegatieve waarde van de samenstellende atomen.

