

# atoombinding

## Leerplannen

### LP Chemie 2e gr KSO GO

- 6.1.2 – het model van de atoombinding als gemeenschappelijk elektronenpaar tussen twee atomen kenschetsen;

### LP chemie 3e graad ASO GO

- 2.1.1 – een covalente binding kenschetsen als een atoombinding die tot stand komt door middel van een gemeenschappelijk elektronenpaar tussen twee atomen;

### LP chemie 3e graad ASO GO

- 15 – een covalente binding kenschetsen als een atoombinding die tot stand komt door middel van een gemeenschappelijk elektronenpaar tussen twee atomen;

### LP chemie 3e graad ASO GO

- 8 – een covalente binding kenschetsen als een atoombinding die tot stand komt door middel van een gemeenschappelijk elektronenpaar tussen twee atomen;

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

- 5.1.4.1 – B26 Bindingstypes – Het ontstaan van de covalente binding (atoombinding) verklaren als een streven van atomen om tot de edelgasconfiguratie te komen door het gemeenschappelijk stellen van elektronen uit de buitenste schil.
- 5.1.4.1 – B27 Bindingstypes – Het ontstaan van de metaalbinding verklaren als een streven van vele metaalatomen om tot de edelgasconfiguratie te komen door het gemeenschappelijk vrijgeven van elektronen uit de buitenste schil.

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

- 35 – het model van de atoombinding als gemeenschappelijk elektronenpaar tussen twee atomen voorstellen.
- 47 – het onderscheid tussen polaire en apolaire atoombindingen maken aan de hand van elektronegativiteiten.

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

- 49 – met voorbeelden uitleggen hoe een ionbinding, een atoombinding en een metaalbinding tot stand komen.
- 53 – het model van de atoombinding als gemeenschappelijk elektronenpaar tussen twee atomen voorstellen.
- 70 – het onderscheid tussen polaire en apolaire atoombindingen maken aan de hand van elektronegativiteiten.

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

- 49 – met voorbeelden uitleggen hoe een ionbinding, een atoombinding en een metaalbinding tot stand komen.
- 53 – het model van de atoombinding als gemeenschappelijk elektronenpaar tussen twee atomen voorstellen.
- 69 – het onderscheid tussen polaire en apolaire atoombindingen maken aan de hand van elektronegativiteiten.

### LP Chemie 2e gr TSO GO

- 35 – het model van de atoombinding als gemeenschappelijk elektronenpaar tussen twee atomen voorstellen.
- 47 – het onderscheid tussen polaire en apolaire atoombindingen maken aan de hand van elektronegativiteiten.

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

- 5.1.4.1 – B39 Bindingstypes – Het ontstaan van de ionbinding verklaren als een streven van atomen om tot de edelgasconfiguratie te komen door uitwisseling van elektronen in de buitenste schil.
- 5.1.4.1 – B41 Bindingstypes – Het ontstaan van de covalente binding (atoombinding) verklaren als een streven van atomen om tot de edelgasconfiguratie te komen door het gemeenschappelijk stellen van elektronen uit de buitenste schil.

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

- 5.1.1.2 B7 – Lewisformules opstellen van moleculen en polyatomische ionen waarvan het skelet gegeven is. In deze lewisformules de bindende en vrije elektronenparen aanduiden en een onderscheid maken tussen de normale en donor-acceptoratoombinding.

#### LP Biotechnische wetenschappen 2e gr TSO GO

- 57 – het model van de atoombinding als gemeenschappelijk elektronen-paar tussen twee atomen voorstellen.
- 59 – het onderscheid tussen polaire en apolaire atoombindingen aantonen.

#### LP Chemie 3e gr ASO VVKSO

- 15 – lewisformules schrijven van polyatomische moleculen en ionen waarvan het skelet gegeven is, met identificatie van de bindende elektronenparen, de vrije elektronenparen, de normale atoombinding en de donor-acceptor-atoombinding
- 16 – lewisformules schrijven van polyatomische moleculen en ionen waarvan het skelet gegeven is, met identificatie van de bindende elektronenparen, de vrije elektronenparen, de normale atoombinding en de donor-acceptor-atoombinding

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

- B24 – Het ontstaan van de covalente binding (atoombinding) verklaren als een streven van atomen om tot de edelgasconfiguratie te komen door het gemeenschappelijk stellen van elektronen uit de buitenste schil.

#### ET Natuurwetenschappen 2e gr ASO

- C11 – Leerlingen kunnen met voorbeelden uitleggen hoe een ionbinding, een atoombinding en een metaalbinding tot stand komen en het verband leggen tussen bindingstype en elektrisch geleidingsvermogen van een zuivere stof.