

metaalbinding

Leerplannen

LP Chemie 2e gr KSO GO

- 8.2.1 – uitleggen hoe een metaalbinding tot stand komt en enkele kenmerken van het metaalrooster beschrijven;

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

- 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

- 66 – uitleggen hoe een metaalbinding tot stand komt en enkele kenmerken van het metaalrooster beschrijven.

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.
- 95 – uitleggen hoe een metaalbinding tot stand komt en enkele kenmerken van het metaalrooster beschrijven.

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

- 49 – met voorbeelden uitleggen hoe een ionbinding, een atoombinding en een metaalbinding tot stand komen.
- 92 – uitleggen hoe een metaalbinding tot stand komt en enkele kenmerken van het metaalrooster beschrijven.

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 – B43 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 3e gr ASO VVKSO (studierichtingen zonder component wetenschappen)

- 5.1.1.2 B4 – 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 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

- 29 – uitleggen hoe een metaalbinding tot stand komt en enkele eigenschappen van het metaal verklaren m.b.v. de metaalbinding.

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

- B26 – 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. (ET 7,12)

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.

LP Chemie 2e gr TSO/KSO OVSG

- 140 – De metaalbinding kunnen beschrijven.
- 141 – De fysische eigenschappen van de metalen kunnen in verband brengen met de metaalbinding.

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

- 140 – De metaalbinding kunnen beschrijven.
- 141 – De fysische eigenschappen van de metalen kunnen in verband brengen met de metaalbinding.

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

- 163 – De fysische eigenschappen van de metalen kunnen in verband brengen met de metaalbinding.

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

- 163 – De fysische eigenschappen van de metalen kunnen in verband brengen met de metaalbinding.