

edelgasconfiguratie

Leerplannen

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

- 31 – inzien dat elk atoom streeft naar een edelgasconfiguratie.

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

- 48 – inzien dat elk atoom streeft naar een edelgasconfiguratie.

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

- 48 – inzien dat elk atoom streeft naar een edelgasconfiguratie.

LP Chemie 2e gr TSO GO

- 31 – inzien dat elk atoom streeft naar een edelgasconfiguratie.

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

- 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.
- 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 Biotechnische wetenschappen 2e gr TSO GO

- 27 –
aangeven dat elk atoom streeft naar een edelgasconfiguratie. (U)

LP Chemie 2e gr TSO (Bio-esthetiek, Brood- en banket, Creatie en mode, Industriële wetenschappen, Lichamelijke opvoeding en sport, Slagerij en vleeswaren, Topsport) VVKSO

- 14 – Aan de hand van eenvoudige voorbeelden het ontstaan van drie bindingstypes illustreren als een streven naar de edelgasconfiguratie.

LP Chemie 2e gr TSO (Plant-, dier- en milieutechnieken) VVKSO

- 14 – Aan de hand van eenvoudige voorbeelden het ontstaan van drie bindingstypes illustreren als een streven naar de edelgasconfiguratie.

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

- B20 –
Het verband aangeven tussen de elektronenconfiguratie enerzijds en het periodennummer en het groepsnummer van de hoofdgroepen anderzijds, met speciale aandacht voor de stabiele edelgasconfiguratie. (ET 12)
- B22 –
Het ontstaan van de ionbinding verklaren als een streven van atomen om tot de edelgasconfiguratie te komen door uitwisseling van elektronen uit de buitenste schil. (ET 7)
- 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.

- 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)

LP Chemie 2e gr TSO/KSO OVSG

- 97 – Kunnen meedelen dat de atomen van verschillende edelgassen gekenmerkt zijn door de aanwezigheid van elektronen in hun buitenste schil (–He): octetstructuur of edelgasconfiguratie.
- 98 – Kunnen meedelen dat de edelgassen hun chemische inertie danken aan hun octetstructuur (edelgasconfiguratie).
- 101 – De vorming van kationen en anionen kunnen verklaren d.m.v. de edelgasconfiguratie.
- 105 – Ionen met edelgasconfiguratie kunnen vergelijken met edelgasatomen
- 127 – Kunnen nagaan hoe het bereiken van de stabiele edelgasconfiguratie en de vorming van moleculen met elkaar in overeenstemming kan gebracht worden.

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

- 82 – Kunnen meedelen dat de atomen van verschillende edelgassen gekenmerkt zijn door de aanwezigheid van elektronen in hun buitenste schil (–He): octetstructuur of edelgasconfiguratie.
- 83 – Kunnen meedelen dat de edelgassen hun chemische inertie danken aan hun octetstructuur (edelgasconfiguratie).
- 84 – De vorming van kationen en anionen kunnen verklaren d.m.v. de edelgasconfiguratie.
- 90 – Ionen met edelgasconfiguratie kunnen vergelijken met edelgasatomen.
- 116 – Kunnen nagaan hoe het bereiken van de stabiele edelgasconfiguratie en de vorming van moleculen met elkaar in overeenstemming kan gebracht worden.

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

- 105 – Kunnen meedelen dat de atomen van verschillende edelgassen gekenmerkt zijn door de aanwezigheid van elektronen in hun buitenste schil (–He): octetstructuur of edelgasconfiguratie.
- 106 – Kunnen meedelen dat de edelgassen hun chemische inertie danken aan hun octetstructuur (edelgasconfiguratie).
- 107 – De vorming van kationen en anionen kunnen verklaren d.m.v. de edelgasconfiguratie.
- 113 – Ionen met edelgasconfiguratie kunnen vergelijken met edelgasatomen.
- 139 – Kunnen nagaan hoe het bereiken van de stabiele edelgasconfiguratie en de vorming van moleculen met elkaar in overeenstemming kan gebracht worden.

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

- 105 – Kunnen meedelen dat de atomen van verschillende edelgassen gekenmerkt zijn door de aanwezigheid van elektronen in hun buitenste schil (–He): octetstructuur of edelgasconfiguratie.
- 106 – Kunnen meedelen dat de edelgassen hun chemische inertie danken aan hun octetstructuur (edelgasconfiguratie).
- 107 – De vorming van kationen en anionen kunnen verklaren d.m.v. de edelgasconfiguratie.
- 113 – Ionen met edelgasconfiguratie kunnen vergelijken met edelgasatomen.
- 139 – Kunnen nagaan hoe het bereiken van de stabiele edelgasconfiguratie en de vorming van moleculen met elkaar in overeenstemming kan gebracht worden.