

edelgassen

Leerplannen

LP Chemie 2e gr KSO GO

- 3.5.5 – in het periodiek systeem de groep van de edelgassen aanwijzen;

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

- 5.1.1.2 – B7 Chemische elementen in stoffen – Naam en symbolische voorstelling van de belangrijkste elementen (atoomsoorten) en enkelvoudige stoffen schrijven.
- 5.1.1.2 – B9 Chemische elementen in stoffen – Waarneembare eigenschappen van metalen, niet-metalen en edelgassen beschrijven in relatie tot toepassingen in het dagelijkse leven.
- 5.1.3.2 – B19 Rangschikking van de elementen – De begrippen periode, groep, groepsnaam, metalen, niet-metalen, edelgassen, elektronegatieve waarde toepassen op een gegeven tabel van het PSE.

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

- 14 – een elementair inzicht in de opbouw van het periodiek systeem aantonen met aandacht voor de plaats van metalen, niet-metalen en edelgassen.

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

- 5.1.1.2 – B10 Chemische elementen in stoffen – Naam en symbolische voorstelling van de belangrijkste elementen (atoomsoorten) en enkelvoudige stoffen schrijven.
- 5.1.1.2 – B14 Chemische elementen in stoffen – Waarneembare eigenschappen van metalen, niet-metalen en edelgassen beschrijven in relatie tot toepassingen in het dagelijkse leven.
- 5.1.3.2 – B32 Rangschikking van de elementen – De begrippen periode, groep, groepsnaam, metalen, niet-metalen, edelgassen, elektronegatieve waarde toepassen op een gegeven tabel van het PSE.

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

- B19 – De begrippen periode, groep, groepsnaam, metalen, niet-metalen, edelgassen toepassen op een gegeven tabel van het PSE. (ET 12)

LP Chemie 2e gr TSO/KSO OVSG

- 95 – De verschillende edelgassen kunnen opnoemen.
- 96 – Edelgassen als chemisch inert kunnen beschrijven.
- 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).

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

- 80 – De verschillende edelgassen kunnen opnoemen.
- 81 – Edelgassen als chemisch inert kunnen beschrijven.
- 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).

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

- 103 – De verschillende edelgassen kunnen opnoemen.
- 104 – Edelgassen als chemisch inert kunnen beschrijven.
- 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).

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

- 103 – De verschillende edelgassen kunnen opnoemen.
- 104 – Edelgassen als chemisch inert kunnen beschrijven.
- 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).