

enkelvoudige stoffen

Leerplannen

LP Chemie 2e gr KSO GO

- 3.5.3 – op het periodiek systeem aanwijzen dat elementen waarvan de enkelvoudige stoffen overeenkomstige chemische eigenschappen hebben, onder elkaar staan en dus behoren tot dezelfde groep;
- 3.6 – van de enkelvoudige stoffen diwaterstof, dizuurstof, trizuurstof, dichloor, dijood, diamant, grafiet, octazwavel, natrium, magnesium, aluminium, ijzer, zink, lood, koper, kwik, goud, zilver één of meer van de volgende aspecten bespreken: voorkomen, winning, bereiding, fysische eigenschappen, chemische eigenschappen, toepassingen;
- Lp 4.1 – eenvoudige verbrandingsreacties van enkelvoudige stoffen uitvoeren en bestuderen;
- 8.1 – in verbrandingsreacties, in synthesesreacties met enkelvoudige stoffen en in ontledingsreacties van binaire stoffen oxidatie en reductie aanduiden aan de hand van elektronenuitwisseling;

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

- 5.1.1.2 – B5 Chemische elementen in stoffen – Vanuit experimentele waarnemingen samengestelde en enkelvoudige stoffen onderscheiden op basis van het al dan niet chemisch afbreekbaar zijn tot stoffen met andere stoffeigenschappen.
- 5.1.1.2 – B6 Chemische elementen in stoffen – Vanuit een gegeven deeltjesmodel het onderscheid tussen samengestelde en enkelvoudige stof herkennen en verwoorden.

LP Chemie 2e gr TSO GO

- 67 – in verbrandingsreacties, in synthesesreacties met enkelvoudige stoffen en in ontledingsreacties van binaire stoffen oxidatie en reductie aanduiden aan de hand van elektronenuitwisseling.

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

- 5.1.1.2 – B8 Chemische elementen in stoffen – Vanuit experimentele waarnemingen samengestelde en enkelvoudige stoffen onderscheiden op basis van het al dan niet chemisch afbreekbaar zijn tot stoffen met andere stoffeigenschappen.
- 5.1.1.2 – B9 Chemische elementen in stoffen – Vanuit een gegeven deeltjesmodel het onderscheid tussen samengestelde en enkelvoudige stof herkennen en verwoorden.
- 5.1.1.2 – B10 Chemische elementen in stoffen – Naam en symbolische voorstelling van de belangrijkste elementen (aatomsoorten) en enkelvoudige stoffen schrijven.

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

- 5 – Samengestelde en enkelvoudige stoffen van elkaar onderscheiden op grond van het al dan niet afbreekbaar zijn tot andere stoffen (met andere stoffeigenschappen).
- 20 – Eenvoudige reactievergelijkingen voor reacties tussen enkelvoudige stoffen opstellen.
- 22 – De symbolische schrijfwijze van een enkelvoudige stof interpreteren.
- 23 – Van een enkelvoudige stof een juiste benaming geven.

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

- 22 – Eenvoudige reactievergelijkingen voor reacties tussen enkelvoudige stoffen opstellen.
- 24 – Van een enkelvoudige stof de symbolische schrijfwijze interpreteren en een juiste benaming geven.
- 25 – Enkele eigenschappen met inbegrip van het normaal voorkomen (aggregatietoestand) van enkele enkelvoudige stoffen verwoorden.

- 26 –
Enkele toepassingen van enkelvoudige stoffen verwoorden.

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

- B6 –
Vanuit experimentele waarnemingen samengestelde en enkelvoudige stoffen onderscheiden op basis van het al dan niet chemisch afbreekbaar zijn tot andere stoffen met andere stoffeigenschappen. (ET 5, 6)
- B8 –
Naam en symbolische voorstelling van de belangrijkste elementen (atoomsoorten) en enkelvoudige stoffen schrijven. (ET 9, 29*)

ET Natuurwetenschappen 2e gr ASO

- C16 – Leerlingen kunnen in verbrandingsreacties, in synthesesreacties met enkelvoudige stoffen en in ontledingsreacties van binaire stoffen oxidatie en reductie aanduiden aan de hand van elektronenuitwisseling.

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

- 64 – Het onderscheid tussen enkelvoudige en samengestelde stoffen kunnen afleiden.
- 65 – De begrippen ‘analyse’, ‘synthese’, ‘enkelvoudige stof’, ‘samengestelde stof’ en ‘element’ kunnen omschrijven.

LP Chemie 2e gr TSO/KSO OVSG

- 67 – Het onderscheid tussen enkelvoudige en samengestelde stoffen kunnen afleiden.
- 68 – De begrippen “analyse”, “synthese”, “enkelvoudige stof”, “samengestelde stof” en “element” kunnen omschrijven.

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

- 46 – Het onderscheid tussen enkelvoudige en samengestelde stoffen kunnen afleiden.
- 47 – De begrippen ‘analyse’, ‘synthese’, ‘enkelvoudige stof’, ‘samengestelde stof’ en ‘element’ kunnen omschrijven.

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

- 64 – Het onderscheid tussen enkelvoudige en samengestelde stoffen kunnen afleiden.
- 65 – De begrippen ‘analyse’, ‘synthese’, ‘enkelvoudige stof’, ‘samengestelde stof’ en ‘element’ kunnen omschrijven.
- 182 – Voorbeelden van redoxreacties met enkelvoudige stoffen (verbranding e.a.) kunnen opsommen.

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

- 64 – Het onderscheid tussen enkelvoudige en samengestelde stoffen kunnen afleiden.
- 65 – De begrippen ‘analyse’, ‘synthese’, ‘enkelvoudige stof’, ‘samengestelde stof’ en ‘element’ kunnen omschrijven.