

deeltjesmodel

Leerplannen

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 ASO VVKSO (studierichtingen met component wetenschappen)

- 5.1.1.1 – B3 Mengsels en zuivere stoffen – Typische voorbeelden van homogene en heterogene mengsels uit de leefwereld herkennen en benoemen als oplossing, emulsie of suspensie.
- 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.

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

- 6 – Een deeltjesmodel hanteren om zich de bouw van de materie voor te stellen.
- 7 – Aan de hand van een deeltjesmodel enkelvoudige en samengestelde stoffen van elkaar onderscheiden.

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

- 6 – Een deeltjesmodel hanteren om zich de bouw van de materie voor te stellen.
- 7 – Aan de hand van een deeltjesmodel enkelvoudige en samengestelde stoffen van elkaar onderscheiden.

LP Chemie 2e gr TSO (Hotel, Bouw- en houtkunde, Elektriciteit-elektronica, Elektromechanica) VVKSO

- 6 – Een deeltjesmodel hanteren om zich de bouw van de materie voor te stellen.
- 7 – Aan de hand van een deeltjesmodel enkelvoudige en samengestelde stoffen van elkaar onderscheiden.

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

- B7 –
Vanuit een gegeven deeltjesmodel het onderscheid tussen samengestelde en enkelvoudige stof herkennen en verwoorden. (ET 7, 10)
- B78 –
Aan de hand van het deeltjesmodel kwalitatief verklaren waarom temperatuur, concentratie, katalysator en verdelingsgraad de reactiesnelheid beïnvloeden. (ET 7, 3)

ET Natuurwetenschappen 2e gr ASO

- F11 – leerlingen kunnen met het deeltjesmodel van de materie het begrip inwendige energie uitleggen.
- F16 – leerlingen kunnen het deeltjesmodel van een gas hanteren om de begrippen druk en absolute nulpunt te verduidelijken.