

materie

Leerplannen

LP Chemie 2e gr KSO GO

- 6.3.1 – uitleggen wat een mol materie is;

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

- AD2 – Onder begeleiding en met een aangereikte methode een antwoord zoeken op de onderzoeksvraag.
- AD3 – Onder begeleiding over het resultaat van het experiment/waarnemingsopdracht reflecteren.
- 5.1.3.1 – B17 Atoommodellen – De elektronenconfiguraties, beperkt tot de hoofdenenergieniveaus, van de eerste 18 chemische elementen van het periodiek systeem opstellen op basis van het atoomnummer.

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

- 56 – met voorbeelden uitleggen wat een mol materie is.
- 57 –
de constante van Avogadro definiëren als het aantal materiedeeltjes per mol stof.

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

- 82 – met voorbeelden uitleggen wat een mol materie is.
- 83 –
de constante van Avogadro definiëren als het aantal materiedeeltjes per mol stof.

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

- 79 – met voorbeelden uitleggen wat een mol materie is.
- 80 –
de constante van Avogadro definiëren als het aantal materiedeeltjes per mol stof.

LP Chemie 2e gr TSO GO

- 56 – met voorbeelden uitleggen wat een mol materie is.
- 57 –
de constante van Avogadro definiëren als het aantal materiedeeltjes per mol stof.

LP Biotechnische wetenschappen 2e gr TSO GO

- 48 – met voorbeelden uitleggen wat een mol materie is.
- 49 –
de constante van Avogadro definiëren als het aantal materiedeeltjes per mol stof.

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

- 1 – Een onderscheid maken tussen voorwerp- en stoffeigenschappen.
- 2 – De begrippen 'homogene mengsels' en 'heterogene mengsels' omschrijven en in duidelijke gevallen herkennen.
- 3 – Verwoorden dat zuivere stoffen welbepaalde fysische karakteristieken bezitten.

- 4 – Verduidelijken dat zuivere stoffen bekomen worden door toepassing van scheidingstechnieken op mengsels.
- 5 – Samengestelde en enkelvoudige stoffen van elkaar onderscheiden op grond van het al dan niet afbreekbaar zijn tot andere stoffen (met andere stoffeigenschappen).
- 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

- 1 – Een onderscheid maken tussen voorwerp- en stoffeigenschappen.
- 2 – De begrippen 'homogene mengsels' en 'heterogene mengsels' omschrijven en in duidelijke gevallen herkennen.
- 3 – Verwoorden dat zuivere stoffen welbepaalde fysische karakteristieken bezitten.
- 4 – Verduidelijken dat zuivere stoffen bekomen worden door toepassing van scheidingstechnieken op mengsels.
- 5 – Samengestelde en enkelvoudige stoffen van elkaar onderscheiden op grond van het al dan niet afbreekbaar zijn tot andere stoffen (met andere stoffeigenschappen).
- 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

- 1 – Een onderscheid maken tussen voorwerp- en stoffeigenschappen.
- 2 –
De begrippen 'homogene mengsels' en 'heterogene mengsels' omschrijven en in duidelijke gevallen herkennen.
- 3 – Verwoorden dat zuivere stoffen welbepaalde fysische karakteristieken bezitten.
- 4 – Verduidelijken dat zuivere stoffen bekomen worden door toepassing van scheidingstechnieken op mengsels.
- 5 – Samengestelde en enkelvoudige stoffen van elkaar onderscheiden op grond van het al dan niet afbreekbaar zijn tot andere stoffen (met andere stoffeigenschappen).
- 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 ASO (studierichtingen met component wetenschappen) GO

- 82 – met voorbeelden uitleggen wat een mol materie is.
- 83 –
de constante van Avogadro definiëren als het aantal materiedeeltjes per mol stof.

ET Natuurwetenschappen 2e gr ASO

- F11 – leerlingen kunnen met het deeltjesmodel van de materie het begrip inwendige energie uitleggen.
- B11 – Leerlingen kunnen een eenvoudige materiëkringloop en energiedoorstroming in een ecosysteem beschrijven.