

symbool

Leerplannen

LP Chemie 2e gr KSO GO

- 3.3.3 – het symbool schrijven als de naam gegeven is en de naam noemen als het symbool gegeven is van minstens twintig elementen;

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

- 5.1.3.3 – B21 Atoommassa, molecuulmassa, molaire m – De relatieve atoom- en molecuulmassa, alsook de molaire massa afleiden of berekenen uit de gegevens bij elk symbool in het PSE.
- 5.2.2.1 – B41 Water als oplosmiddel – Molaire en massaconcentratie van een oplossing definiëren en toepassen in berekeningen.

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

- 12 – het symbool schrijven als de naam gegeven is en de naam noemen als het symbool gegeven is van minstens twintig elementen.

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

- 13 – het symbool schrijven als de naam gegeven is en de naam noemen als het symbool gegeven is van minstens twintig elementen.

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

- 13 – het symbool schrijven als de naam gegeven is en de naam noemen als het symbool gegeven is van minstens twintig elementen.

LP Chemie 2e gr TSO GO

- 12 – het symbool schrijven als de naam gegeven is en de naam noemen als het symbool gegeven is van minstens twintig elementen.

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

- 5.1.3.3 – B34 Atoommassa, molecuulmassa, molaire m – De relatieve atoom- en molecuulmassa, alsook de molaire massa afleiden of berekenen uit de gegevens bij elk symbool in het PSE.
- 5.2.2.1 – B63 Water als oplosmiddel – Molaire en massaconcentratie van een oplossing definiëren en toepassen in berekeningen.

LP Biotechnische wetenschappen 2e gr TSO GO

- 9 –
het symbool schrijven als de naam gegeven is en de naam noemen als het symbool gegeven is van minstens twintig elementen.

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

- 9 – Een element omschrijven als een atoomsoort bepaald door het aantal protonen per atoom zoals weergegeven door het atoomnummer en voorgesteld door een eigen chemisch symbool.

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

- 9 – Een element omschrijven als een atoomsoort bepaald door het aantal protonen per atoom zoals weergegeven door het atoomnummer en voorgesteld door een eigen chemisch symbool.

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

- 9 – Een element omschrijven als een atoomsoort bepaald door het aantal protonen per atoom zoals weergegeven door het atoomnummer en voorgesteld door een eigen chemisch symbool.

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

- 13 – het symbool schrijven als de naam gegeven is en de naam noemen als het symbool gegeven is van minstens twintig elementen.

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

- 94 – Weten dat in de Lewis-voorstelling van een element alleen het symbool en de valentie-elektronen van dat element worden weergegeven.

LP Chemie 2e gr TSO/KSO OVSG

- 87 – Weten dat in de Lewis-voorstelling van een element alleen het symbool en de valentie-elektronen van dat element worden weergegeven.

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

- 71 – Weten dat in de Lewis-voorstelling van een element alleen het symbool en de valentie-elektronen van dat element worden weergegeven.

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

- 94 – Weten dat in de Lewis-voorstelling van een element alleen het symbool en de valentie-elektronen van dat element worden weergegeven.