

Dalton

Leerplannen

LP Chemie 2e gr KSO GO

- 3.3.1 – de atoomtheorie van Dalton formuleren;

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

- 5.1.3.1 – B15 Atoommodellen – De historische evolutie van de atoommodellen van Dalton tot en met Bohr bondig en chronologisch weergeven.

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

- 21 – de constante samenstelling van een samengestelde stof verklaren met het atoommodel van Dalton.

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

- 21 – de constante samenstelling van een samengestelde stof verklaren met het atoommodel van Dalton.

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

- 5.1.3.1 – B27 Atoommodellen – De historische evolutie van de atoommodellen van Dalton tot en met Bohr bondig en chronologisch weergeven.

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO (studierichtingen zonder component wetenschappen)

- 5.1.1.1 V2 – De steeds verdere verfijning van het atoommodel historisch interpreteren.

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO (studierichtingen met component wetenschappen)

- 5.1.1.1 B3 – De steeds verdere verfijning van het atoommodel historisch interpreteren

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

- B15 –
De historische evolutie van de atoommodellen van Dalton tot en met Bohr bondig en chronologisch weergeven. (ET 13)

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

- 50 – De eigenschappen van atomen, overeenkomstig het atoommodel van Dalton kunnen opnoemen.
- 52 – Aan de hand van het atoommodel van Dalton de wet van behoud van atomen (aard en aantal) kunnen illustreren.
- 53 – Uit het voorgaande tot het besluit kunnen komen dat het atoommodel van Dalton moet verfijnd worden.

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

- 68 – De eigenschappen van atomen, overeenkomstig het atoommodel van Dalton kunnen opnoemen.
- 70 – Aan de hand van het atoommodel van Dalton de wet van behoud van atomen (aard en aantal) kunnen illustreren.
- 73 – Uit het voorgaande tot het besluit kunnen komen dat het atoommodel van Dalton moet verfijnd worden.

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

- 68 – De eigenschappen van atomen, overeenkomstig het atoommodel van Dalton kunnen opnoemen.
- 70 – Aan de hand van het atoommodel van Dalton de wet van behoud van atomen (aard en aantal) kunnen illustreren.
- 73 – Uit het voorgaande tot het besluit kunnen komen dat het atoommodel van Dalton moet verfijnd worden.

