

Atoommodel van Bohr

Leerplannen

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.
- 5.1.3.1 – B16 Atoommodellen – Van protonen, neutronen en elektronen de relatieve massa en lading kennen en hun plaats op een voorstelling van het atoommodel van Bohr aanduiden.

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

- 44 – het atoommodel van Bohr beschrijven.

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

- 44 – het atoommodel van Bohr beschrijven.

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.
- 5.1.3.1 – B28 Atoommodellen – Van protonen, neutronen en elektronen de relatieve massa en lading kennen en hun plaats op een voorstelling van het atoommodel van Bohr aanduiden.

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

- 5.1.1.1 V3 – Het verband leggen tussen het lijnenspectrum van een element en het atoommodel van Bohr en Sommerfeld.

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO

- 8 –
het atoommodel van Sommerfeld duiden als een aanpassing van het atoommodel van Bohr vanuit een betere spectraalanalyse
- 9 –
het atoommodel van Sommerfeld duiden als een aanpassing van het atoommodel van Bohr vanuit een betere spectraalanalyse (SET4–SET5)

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

- B16 –
Van protonen, neutronen en elektronen de relatieve massa en lading kennen en hun plaats op een voorstelling van het atoommodel van Bohr aanduiden. (ET 10)