

# Bohr

## Leerplannen

### LP Chemie 2e gr KSO GO

- 5.2.1 – het atoommodel van Rutherford-Bohr beschrijven;

### 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 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
- 5.1.1.1 V3 – Het verband leggen tussen het lijnspectrum 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

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

LP Chemie 2e gr TSO/KSO OVSG

- 71 – De bouw van een atoom overeenkomstig het model van Rutherford-Bohr kunnen voorstellen.

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

- 57 – De bouw van een atoom overeenkomstig het model van Rutherford-Bohr kunnen voorstellen.

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

- 75 – De bouw van een atoom overeenkomstig het model van Rutherford-Bohr kunnen voorstellen.

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

- 75 – De bouw van een atoom overeenkomstig het model van Rutherford-Bohr kunnen voorstellen.