

Neutron

Leerplannen

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

- 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.
- 5.1.3.1 – B29 Atoommodellen – Protonen, neutronen en elektronen herkennen als corpusculaire structuren en situeren in de verzameling van natuurwetenschappelijke corpusculaire structuren.

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

- 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 VVKSO (studierichtingen met component wetenschappen)

- 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.
- 5.1.3.1 – B29 Atoommodellen – Protonen, neutronen en elektronen herkennen als corpusculaire structuren en situeren in de verzameling van natuurwetenschappelijke corpusculaire structuren.

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

- 8 – Een atoom beschrijven als samengesteld uit protonen, neutronen en elektronen en hun 'plaats binnen het atoom omschrijven.

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

- 8 – Een atoom beschrijven als samengesteld uit protonen, neutronen en elektronen en hun 'plaats binnen het atoom omschrijven.

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

- 8 – Een atoom beschrijven als samengesteld uit protonen, neutronen en elektronen en hun 'plaats' binnen het atoom omschrijven.

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)

LP Chemie 2e gr TSO/KSO OVSG

- 75 – Kunnen beschrijven dat in de kern naast protonen ook neutronen voorkomen, met eenzelfde massa, zonder lading.
- 76 – Aan de hand van het nucleonental en het atoomnummer het aantal neutronen in een nuclide kunnen bepalen.

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

- 61 – Kunnen beschrijven dat in de kern naast protonen ook neutronen voorkomen, met eenzelfde massa, zonder lading.
- 62 – Aan de hand van het nucleonengetal en het atoomnummer het aantal neutronen in een nuclide kunnen bepalen.

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

- 79 – Kunnen beschrijven dat in de kern naast protonen ook neutronen voorkomen, met eenzelfde massa, zonder lading.
- 80 – Aan de hand van het nucleonental en het atoomnummer het aantal neutronen in een nuclide kunnen bepalen.

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

- 79 – Kunnen beschrijven dat in de kern naast protonen ook neutronen voorkomen, met eenzelfde massa, zonder lading.
- 80 – Aan de hand van het nucleonental en het atoomnummer het aantal neutronen in een nuclide kunnen bepalen.