

f-blok

Leerplannen

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

- 5.1.1.1 V3 – Het verband tussen de elektronenconfiguratie en de opbouw van het PSE met s, p, d en f-blok aangeven.

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

- 5.1.1.1 V6 – Het verband tussen de elektronenconfiguratie en de opbouw van het PSE met s, p, d en f-blok aangeven.
- 5.1.1.1 V6 bis – De sterkte van metaal- en niet-metaalkarakter, de monoatomische ionvorming, afmetingen van atomen en monoatomische ionen en de meest voorkomende oxidatiegetallen verklaren en toepassen in relatie met het PSE of in verband brengen met de elektronenconfiguratie.

LP Chemie 3e gr ASO VVKSO

- 13 –
het verband tussen de elektronenconfiguratie en de opbouw van het PSE met s, p, d en f-blok aangeven
- 14 –
het verband tussen de elektronenconfiguratie en de opbouw van het PSE met s, p, d en f-blok aangeven (SET5)