

# ionisatie-energie

## Leerplannen

### LP Chemie 2e gr KSO GO

- 5.1.3 – de corpusculaire bouw van zouten beschrijven aan de hand van natriumchloride en met gebruik van de begrippen ion, ionbinding, ionrooster en ionkristal;
- 5.1.6 – ionroosters in verband brengen met de formule, de bindingsaard en de eigenschappen van zouten;

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

- 5.1.4.2 – B44 Roostertypes – Het verband aangeven tussen de aard van de chemische binding en het roostertype.

### LP Chemie 3e gr ASO VVKSO

- 12 –  
de waarde van de ionisatie-energie in verband brengen met de elektronenconfiguratie (W1)
- 13 –  
de waarde van de ionisatie-energie in verband brengen met de elektronenconfiguratie (SET12)