

# Isotoop

## Leerplannen

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

- 5.1.3.3 – B34 Atoommassa, molecuulmassa, molaire  $m$  – De relatieve atoom- en molecuulmassa, alsook de molaire massa afleiden of berekenen uit de gegevens bij elk symbool in het PSE.

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

- 5.1.3.3 – B21 Atoommassa, molecuulmassa, molaire  $m$  – De relatieve atoom- en molecuulmassa, alsook de molaire massa afleiden of berekenen uit de gegevens bij elk symbool in het PSE.

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

- 5.1.3.3 – B34 Atoommassa, molecuulmassa, molaire  $m$  – De relatieve atoom- en molecuulmassa, alsook de molaire massa afleiden of berekenen uit de gegevens bij elk symbool in het PSE.

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

- AD6 – CULTUUR  
Illustreren dat chemie behoort tot de culturele ontwikkeling van de mensheid.
- 5.1.1.1 B1 – Het begrip isotoop definiëren en de voorstelling ervan interpreteren
- 5.1.1.1 V1 – De gemiddelde relatieve atoommassa van een element berekenen en het verband leggen tussen de gemiddelde relatieve atoommassa van een element uit het PSE en het procentueel voorkomen van natuurlijke isotopen van dat element.

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

- AD7 – CULTUUR  
Illustreren dat chemie behoort tot de culturele ontwikkeling van de mensheid.
- 5.1.1.1 B1 – Het begrip isotoop definiëren en de voorstelling ervan interpreteren.
- 5.1.1.1 B2 – De gemiddelde relatieve atoommassa van een element berekenen en het verband leggen tussen de gemiddelde relatieve atoommassa van een element uit het PSE en het procentueel voorkomen van natuurlijke isotopen van dat element.

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

- B47 –  
Het begrip 'isotoop' omschrijven en de symbolische schrijfwijze van isotopen interpreteren. (ET 29\*)

### LP Chemie 2e gr TSO/KSO OVSG

- 77 – Het begrip "isotoop" kunnen omschrijven

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

- 63 – Het begrip 'isotoop' kunnen omschrijven.

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

- 81 – Het begrip 'isotoop' kunnen omschrijven.
- 86 – Het verband tussen de natuurlijk isotoomengsel en de atoommassa kunnen aangeven.

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

- 81 – Het begrip 'isotoop' kunnen omschrijven.
- 86 – Het verband tussen de natuurlijk isotoopmengsel en de atoommassa kunnen aangeven.