

# Werkpad 4vwo februari-april

Chemie 7<sup>e</sup> editie hoofdstuk 3 chemisch rekenen

Bij de toets wordt de chemie van leerjaar 3 bekend verondersteld.

Daarvoor kun je thuis basis scheikunde doornemen om je kennis op te frissen of aan te vullen.

Na deze periode weet je

1. Wat de 2 eenheden van molariteit  $M$  zijn
2. Wat %, ppm en ppb betekenen
3. Wat de eenheid van molair volume  $V_m$  is
- 4.

Na deze periode kan je

1. Het antwoord van een berekening met optellen en/of vermenigvuldigen in het correcte aantal significante cijfers geven
2. Via de RV rekenen aan massa's en volumes van stoffen in s/l/g
3. Rekenen met chemische hoeveelheid
4. Rekenen met molariteit
5. Rekenen met verdunningen
6. Rekenen met gehalten (% , ppm en ppb)
7. Molecuulformules uitrekenen mbv massa% en/of gegevens over de molverhouding in een RV

Dit leer je door te oefenen met de opgaven uit het boek. De toepassingsparagraaf en het voorbeeldproefwerk zijn op toetsniveau.