



Leerdoelen – Hoofdstuk 3



Je kunt na §3.1 'Energie':

- uitleggen dat de wet van behoud van energie altijd geldt
- beschrijven wat een exotherme en een endotherme reactie inhoudt
- energiediagrammen voor zowel een exotherme als endotherme reactie weergeven
- uitleggen wat een geactiveerde toestand inhoudt en dat ook in een energiediagram weergeven

Je kunt na §3.2 'Reactiesnelheid':

- de reactiesnelheid van een chemische reactie berekenen
- beschrijven wat het botsende-deeltjesmodel inhoudt
- met behulp van het botsende-deeltjesmodel de factoren temperatuur, concentratie en verdelingsgraad op micro- en macroniveau verklaren
- uitleggen hoe een katalysator de reactiesnelheid beïnvloedt

Je kunt na §3.3 'Massa':

- uitleggen dat de wet van massabehoud altijd geldt
- uitleggen hoe je de wet van massabehoud op microniveau kunt verklaren
- rekenen met de wet van massabehoud
- uitleggen wat de atomaire massa-eenheid weergeeft
- berekenen wat de atoommassa in u is
- de molecuulmassa berekenen

Je kunt na §3.4 'Productieprocessen':

- beschrijven welke eigenschappen aluminium heeft
- beschrijven dat bauxiet de grondstof is voor het maken van aluminium
- alle stappen beschrijven van bauxiet tot aluminium
- uitleggen dat de productie van aluminium heel veel energie kost
- uitleggen dat aluminium heel goed te recyclen is