



Leerdoelen – Hoofdstuk 5



Je kunt na §5.1 'Verbranding':

- uitleggen wat een verbrandingsreactie is en de drie voorwaarden voor verbranden noemen
- uitleggen op welke manier je een brand kunt blussen
- uitleggen wat een oxide is
- de reactievergelijking geven van de verbranding van een aantal elementen en verbindingen
- uitleggen wat een reagens is
- toelichten met welke reagentia je de verbrandingsproducten water, koolstofdioxide en zwaveldioxide kunt aantonen en welke waarnemingen je daarbij doet

Je kunt na §5.2 'Ontleding van stoffen':

- een ontledingsreactie herkennen
- een exotherme ontledingsreactie beschrijven
- vermelden dat de meeste ontledingsreacties endotherm zijn
- drie soorten ontledingsreacties benoemen en aangeven welke energievorm ervoor nodig is
- uitleggen dat de producten van een ontledingsreactie elementen kunnen zijn, maar soms ook verbindingen

Je kunt na §5.3 'Overmaat en ondermaat':

- uitleggen wanneer een reactie stopt
- uitleggen wat onder overmaat en ondermaat wordt verstaan
- uitrekenen welke stof(fen) in overmaat en ondermaat bij een chemische reactie aanwezig zijn

Je kunt na §5.4 'Energie en reactiesnelheid':

- het energiediagram van een endotherme en een exotherme reactie schetsen
- in een energiediagram aangeven wat de activeringsenergie is
- met het botsende-deeltjesmodel de invloed van de factoren concentratie, temperatuur en verdelingsgraad verklaren