



## Leerdoelen – Hoofdstuk 2



*Je kunt na §2.1 'Ontledingsreacties':*

- beschrijven welke typen ontledingsreacties er zijn
- beschrijven welke energievormen bij de drie typen ontledingsreacties toegepast worden
- beschrijven hoe je waterstof en zuurstof kunt aantonen
- het verschil uitleggen tussen ontleedbare en niet-ontleedbare stoffen
- beschrijven dat ontleedbare stoffen ook wel verbindingen en niet-ontleedbare stoffen ook wel elementen genoemd worden

*Je kunt na §2.2 'Moleculen en atomen':*

- het deeltjesmodel beschrijven
- het deeltjesmodel gebruiken om faseovergangen te beschrijven
- de drie fasen zowel op microniveau als op macroniveau beschrijven
- uitleggen dat bij chemische reacties moleculen worden afgebroken en nieuwe moleculen gevormd
- atoomsoorten weergeven met elementsymbolen en moleculen met molecuulformules
- uitleggen dat index het aantal atomen in een molecuul weergeeft
- beschrijven dat elementen in het periodiek systeem gerangschikt zijn naar oplopend atoomnummer
- beschrijven dat het periodiek systeem bestaat uit groepen en perioden
- beschrijven dat de metalen uit groep 1 alkalimetalen en metalen uit groep 2 aardalkalimetalen genoemd worden
- beschrijven dat in groep 17 de halogenen en in groep 18 de edelgassen staan

*Je kunt na §2.3 'Verbrandingsreacties':*

- uitleggen dat een verbrandingsreactie een reactie met zuurstof is en dat daarbij verbrandingsproducten ontstaan
- het verschil beschrijven tussen een volledige en onvolledige verbranding
- beschrijven hoe je water en koolstofdioxide kunt aantonen
- uitleggen dat bij een onvolledige verbranding van aardgas het zeer giftige koolstofmono-oxide kan ontstaan
- beschrijven welke blusmethoden er zijn en waarop elke blusmethode berust

*Je kunt na §2.4 'Reactievergelijkingen':*

- van een moleculaire stof een systematische naam opstellen
- beschrijven dat de tweede atoomsoort in een verbinding de uitgang -ide krijgt
- beschrijven wat een coëfficiënt weergeeft
- een reactievergelijking kloppend maken volgens een vast stappenplan