

# Errata

## Hoofdstuk 2

**Vraag 2** De antwoord op pagina 164 klopt niet bij de vraag op pagina 22, het antwoord moet zijn: Bij het branden zelf komt warmte vrij, dus het is een exotherm proces.

## Hoofdstuk 3

**Vraag 9** Bij deze vraag wordt bij moleculaire stoffen bedoelt de **binding tussen de** moleculen en hier wordt niet gevraagd naar de binding tussen de atomen in de moleculen (de atoom- of covalente bindingen)

**Antwoord 9a** De vanderwaalsbinding(kracht) is de (hele zwakke) binding die altijd aanwezig is tussen moleculen (polair en apolair) in hoofdstuk 4 wordt echter uitgelegd dat bij NH<sub>3</sub> moleculen ook de veel sterkere waterstofbrug (hele sterke dipool-dipool binding) aanwezig is. Het juiste antwoord is eigenlijk: de vanderwaalskracht en de waterstofbrug (sterkste dipool-dipool binding).

**Vraag 15b** In de vraag moet het woord neutronen vervangen worden door elektronen.

## Hoofdstuk 4

**Opgave 4** Antwoord als volgt aanpassen: Moleculen benzine hebben alleen C-H bindingen, deze atoombindingen zijn apolair en de stof is dan ook apolair. Apolaire stoffen lossen niet op in het polaire water.

## Hoofdstuk 5

**Antwoord opgave 13b:** Je moet hier delen door de molmassa van Fe en deze is 55,845 g/mol. Je krijgt dan 0,04118 mol Fe. De hoeveelheid zuurstof is dan  $\frac{3}{4} \times 0,04118 \text{ mol} = 0,03088 \text{ mol}$  dit vermenigvuldigd met de molmassa van O<sub>2</sub> = (2 x 16,00!) = 32,00 g/mol geeft 0,988 g O<sub>2</sub>.

**Antwoord opgave 13c:** 2,30 massa van de spijker + 0,988 g zuurstof = 3,29 g Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

## Hoofdstuk 7

In het antwoord op vraag 7b op pagina 175 moet  $\text{HCO}_3^{2-}$  vervangen worden door  $\text{HCO}_3^-$ .

## Hoofdstuk 10

**Opgave 3c**   Antwoord moet zijn: 1-ethyl-3-methyl-cyclopentaan.

**Opgave 10d**   De naam van het molecuul op pagina 115 moet zijn:  
3-ethyl-2,2-dimethylhex-3-een.

## Bijlage 11

De formule van de base van fosforzuur moet zijn  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ .

## Deeltoets 1

**Vraag 2**    Antwoorden komen niet overeen met de vraag.

- a)  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- b)  $\text{BaCl}_2$
- c)  $\text{AgNO}_3$
- d)  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$
- e) IJzer(III)sulfaat
- f) Ammoniumnitraat
- g) Kwik(I)chloride
- h) Nikkelbromide