

Hoofdstuk 1 Scheiden en reageren

- 1.1 Zuivere stof en mengsel
- 1.2 Scheidingsmethoden
- 1.3 Chemische reacties
- 1.4 Snelheid van een reactie

Hoofdstuk 2 Bouwstenen van stoffen

- 2.1 Periodiek systeem
- 2.2 Ionen
- 2.3 Massa's van bouwstenen
- 2.4 Rekenen met eenheden
- 2.5 De mol

Hoofdstuk 3 Stoffen en reacties

- 3.1 Een indeling van stoffen
- 3.2 Metalen en zouten
- 3.3 Moleculaire stoffen
- 3.4 Rekenen aan reacties

Hoofdstuk 4 Moleculaire stoffen

- 4.1 Vanderwaalsbinding
- 4.2 Waterstofbruggen
- 4.3 Moleculaire stoffen mengen
- 4.4 Percentage, ppm en ppb

Hoofdstuk 5 Zouten en zoutoplossingen

- 5.1 Zoutformules en namen
- 5.2 Zouten in water
- 5.3 Zouthydraten
- 5.4 Reacties tussen ionen

Hoofdstuk 6 Koolstofchemie

- 6.1 Alkanen en alkenen
- 6.2 Karakteristieke groepen
- 6.3 Reacties
- 6.4 Esters
- 6.5 Evenwichten

Hoofdstuk 7 Zuren

- 7.1 De pH van een oplossing
- 7.2 Zuren in water
- 7.3 Molariteit
- 7.4 pH-berekeningen
- 7.5 Zwakke zuren

Hoofdstuk 8 Basen

- 8.1 Basen in water
- 8.2 pH berekenen van basen
- 8.3 Zwakke basen
- 8.4 Zuur-basereacties

Hoofdstuk 9 Reacties en energie

- 9.1 Reactiesnelheid
- 9.2 Reactiewarmte
- 9.3 Fossiele brandstoffen
- 9.4 Duurzame brandstoffen

Hoofdstuk 10 Redoxreacties

- 10.1 Elektronenoverdracht
- 10.2 Halfreacties
- 10.3 Totaalreacties
- 10.4 Elektrochemische cellen

Hoofdstuk 11 Kunststoffen

- 11.1 Additiepolymerisatie
- 11.2 Condensatiepolymerisatie
- 11.3 Eigenschappen
- 11.4 Verwerking

Hoofdstuk 12 Chemie van het leven

- 12.1 Koolhydraten
- 12.2 Vetten
- 12.3 Eiwitten

Hoofdstuk 13 Duurzaam produceren

- 13.1 Groene productie
- 13.2 Blokschema's
- 13.3 Metalen
- 13.4 Veiligheid en milieu

Hoofdstuk 14 Examentraining

- 14.1 Centraal examen
- 14.2 Reactievergelijkingen
- 14.3 Chemisch rekenen
- 14.4 Structuurformules
- 14.5 Blokschema's