

# 4NWE2 CHE LSO

May 31, 2024

## Contents

<b>1</b>	<b>Overzichten</b>	<b>1</b>
<b>2</b>	<b>Polariteit en Oplosbaarheid (p.51)</b>	<b>2</b>
<b>3</b>	<b>Chemisch Rekenen (p.65)</b>	<b>3</b>
<b>4</b>	<b>Reactiesoorten (p.87)</b>	<b>4</b>
<b>5</b>	<b>Vaardigheden</b>	<b>5</b>
<b>6</b>	<b>Weetjes</b>	<b>5</b>

## 1 Overzichten

- p.63
- p.85
- p.111
- <https://mielke.ws/4nwe2.html>, deel "Chemie"

## 2 Polariteit en Oplosbaarheid (p.51)

- elektronegativiteit
- $EN < 0.5$
- $EN > 1.6$
- polaire/apolaire binding
- polair/apolair molecuul
- deellading +/-
- dipool, dipoolmolecuul
- intermoleculaire krachten
- intermoleculaire krachten en aggregatietoestand
- waterstofbruggen
- dissociatie, dissociatievergelijking
- ionisatie, ionisatievergelijking
- hydrateren
- hydrateermantel
- elektrolyt
- geleidbaarheid

### 3 Chemisch Rekenen (p.65)

- stofhoeveelheid
- molaire massa
- mol
- constante van Avogadro
- molair gasvolume
- massaconcentratie
- molaire concentratie
- verdunnen, verdampen, vermengen
- behoud van massa
- behoud van stofhoeveelheid
- stoichiometrie
- beperkend of limiterend reagens
- reagens in overmaat
- oplosbaarheid
- norm-omstandigheden (n.o.)

## 4 Reactiesoorten (p.87)

- gasvormingsreactie = gasontwikkelingsreactie
- neerslagreactie
- zuur
- base
- condensatie
- neutralisatie
- protonen-donor
- protonen-acceptor
- indicator
- oxidatiegetallen
- redox-reactie
- reductie
- oxidatie
- reductor
- oxidator
- elektronenoverdracht
- ionenuitwisselingsreactie
- titratie
- zuurtegraad
- pH
- $\text{pH}=7$ ,  $\text{pH}<7$ ,  $\text{pH}>7$
- hydroxide-ion
- hydroxonium-ion
- reactievergelijkingen

## 5 Vaardigheden

- polariteit bindingen bepalen
- polariteit molecuul bepalen
- oplosbaarheid in water bepalen (tabel)
- stoichiometrie verbeteren
- zuur/base bepalen
- oxidatie/reductie en elektronenoverdracht bepalen
- gewogen gemiddelde

## 6 Weetjes

- $N_A = 6,02 \times 10^{23} \frac{\text{deeltjes}}{\text{mol}}$
- $V_m = 22,4 \frac{\text{L}}{\text{mol}}$  (bij norm-omstandigheden)
- massadichtheid  $\rho(\text{water}) = 1000 \frac{\text{g}}{\text{L}}$
- EN < 0.5
- EN 1.6