

Studiewijzer Scheikunde		Naam:		
Methode: Chemie Overal		Toetsweek: toets T3 over hoofdstuk 4 en § 5.1		
Klas: 4 VWO		Periode: 3		
Hoofdstuk 4 Zouten en zoutoplossingen				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 4 en 5	Opdrachten / experimenten	evaluatie leerling
§ 4.2 Zouten in water (begin)				0 0 0 0
05 26/01-30/01	• uitleggen wat er gebeurt bij het oplossen van een zout; • de oplosvergelijking van zouten geven; • de oplosbaarheid van een zout bepalen met binas; • begrippen hydraat en kristalwater kennen.		maken en nakijken 15 t/m 24	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
06 02/02-06/02	Unescoweek ; indien lessen doorgaan: herhalen (oefenen met zoutformules), bijwerken en/of verder met § 4.2		<i>experimenten volgens stencil</i>	0 0 0 0
§ 4.2 Zouten in water (vervolg) en § 4.3 Rekenen aan reacties				0 0 0 0
07 09/02-13/02	• de molverhouding van stoffen volgt uit de reactievergelijking, de coëfficiënten in de reactievergelijking is deze molverhouding; • weten dat een stof in overmaat is als deze beginstof na afloop van de reactie nog aanwezig is; • bij het rekenen aan reacties het stappenplan kunnen toepassen.		maken en nakijken 25 t/m 33 <i>experimenten volgens stencil</i>	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
§ 4.3 Rekenen aan reacties (vervolg)				
08 16/02-20/02	• de molverhouding van stoffen volgt uit de reactievergelijking, de coëfficiënten in de reactievergelijking is deze molverhouding; • weten dat een stof in overmaat is als deze beginstof na afloop van de reactie nog aanwezig is; • bij het rekenen aan reacties het stappenplan kunnen toepassen.		maken en nakijken 34 t/m 41 <i>experimenten volgens stencil</i>	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
				0 0 0 0
09 23/02-27/02	Voorjaarsvakantie			

§ 4.4 Reacties tussen ionen			0 0 0 0
10 02/03- 06/03	- oplosbaarheid van zouten kunnen halen uit tabel 45A; - op basis van gegeven oplosbaarheid van zouten, bepalen of een combinatie van ionen goed dan wel slecht oplosbaar is. - oplosbaarheid van zouten toepassen om ionsoorten te verwijderen of aan te tonen.	selectie uit 42 t/m 54 <i>experimenten volgens stencil</i>	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
Hoofdstuk 5 Koolstofchemie			
§ 5.1 Koolwaterstoffen (begin)			0 0 0 0
11 09/03- 13/03	- weten welke stoffen onder de koolwaterstoffen vallen; - algemene structuurkenmerken gebruiken om koolwaterstoffen in te delen; - de volgende begrippen kunnen gebruiken en kunnen uitleggen: homologe reeks, (structuur)isomerie, (on)vertakt en (on)verzadigd.	maken en nakijken 1 t/m 8 <i>experimenten volgens stencil</i>	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
§ 5.1 Koolwaterstoffen (vervolg)			0 0 0 0
12 16/03- 20/03	- de systematische naam voor alkanen, alkenen, alkynen kunnen afleiden uit de structuurformule; - wanneer de systematische naam van alkanen, alkenen en alkynen gegeven is de structuurformule kunnen tekenen; - de namen en structuurformules van isomeren kunnen geven als je de molecuulformule kent; Oefenopgaven maken	maken en nakijken 9 t/m 15	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
13 23/03- 27/03	Toetsweek 3: maandag 23 maart t/m vrijdag 27 maart toets (T3) over hoofdstuk 4 en § 5.1 (90 minuten)		0 0 0 0