

Studiewijzer Scheikunde		Naam:		
Methode: Chemie Overal				
Klas: 4H		Periode: 1		
		Toetsweek: toets over hoofdstuk 1 en 2 (T1)		
Hoofdstuk 1 Scheiden en reageren				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 1	Opdrachten / experimenten	evaluatie/voortgang
30/08-03/09 35	§ 1.1 Zuivere stof en mengsel			0 0 0 0
	<ul style="list-style-type: none"> • uitleggen / toelichten / herkennen: zuivere stof, mengsel, element, verbinding, oplossing, suspensie, emulsie • experimenteel vaststellen of je met een mengsel of een zuivere stof hebt te maken; • de begrippen hydrofiel en hydrofoob toepassen. 		1 t/m 12	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
06/09-10/09 36	§1.2 Scheidingsmethoden			0 0 0 0
	<ul style="list-style-type: none"> • scheidingsmethoden door gebruik te maken van de verschillen in oplosbaarheid, deeltjesgrootte, kookpunt, aanhechtingsvermogen of dichtheid. 		13 t/m 22	0 0 0 0
	§1.3 Chemische reactie			0 0 0 0
	<ul style="list-style-type: none"> • kenmerken van een chemische reactie noemen; • energiediagrammen voor exotherme en endotherme reacties tekenen en interpreteren en de activeringsenergie en de reactie-energie aangeven. 		22 t/m 46 exp. 1.7	0 0 0 0 0 0 0 0
13/09-17/09 37	§1.4 Snelheid van een reactie			0 0 0 0
	<ul style="list-style-type: none"> • begrippen reactietijd en reactiesnelheid; • factoren die de snelheid van een reactie bepalen en hun invloed; • botsende-deeltjesmodel en de invloed van de concentratie, de verdelingsgraad en de temperatuur op de reactiesnelheid is; • invloed van een katalysator op de reactiesnelheid is en de rol van de activeringsenergie hierin. <p>LET OP: deze week wordt ook begonnen met hoofdstuk 2. Zie volgende pagina.</p>		47 t/m 59 exp. 1.8 t/m 1.11 (selectie)	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
<p><i>Opmerking</i> De practica worden ingepland afhankelijk van de omstandigheden en mogelijkheden.</p>				

Hoofdstuk 2 Bouwstenen van stoffen				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 2	Opdrachten / experimenten	evaluatie/ voortgang
13/09-17/09 37	§2.1 Periodiek Systeem			0 0 0 0
	<ul style="list-style-type: none"> het atoommodel van Rutherford en Bohr gebruiken om atomen weer te geven; begrippen atoomnummer, massagetal, isotopen; het periodiek systeem gebruiken om de elektronenconfiguratie of te leiden. 	1 t/m 20 exp. 2.1 en 2.2	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	
20/09-24/09 38	§2.2 Ionen			0 0 0 0
	<ul style="list-style-type: none"> uitleggen wat een ion is en hoe ze ontstaan uit atomen; het begrip elektrovalentie toelichten en afleiden uit het P.S.; de octetregel uitleggen en toepassen. 	21 t/m 31	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	
27/09-01/10 39	§2.3 Massa van bouwstenen			0 0 0 0
	<ul style="list-style-type: none"> de atomaire massa-eenheid gebruiken; de gemiddelde atoommassa berekenen uit de in de natuur voorkomende isotopen; de gemiddelde molecuulmassa berekenen; het verschil uitleggen tussen meetwaarden en telwaarden; de rekenregel gebruiken die voor optellen en aftrekken geldt. 	32 t/m 50	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	
04/10 - 08/10 40	§2.4 Rekenen met eenheden			
	<ul style="list-style-type: none"> begrippen grootheid en eenheid goed kunnen herkennen en gebruiken; kunnen rekenen met de dichtheid, massa en volume; de significantie regels goed kunnen toepassen. 	51 t/m 65	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	
11/10 - 15/10 41	§2.5 De mol			0 0 0 0
	<ul style="list-style-type: none"> op de juiste manier grondeenheden omrekenen in afgeleide eenheden; uitleggen wat het getal van Avogadro is; molberekeningen uitvoeren; uitleggen wat de molaire massa is. 	66 t/m 79	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	
18/10-22/10	HERFSTVAKANTIE			
25/10-27/10 43	<ul style="list-style-type: none"> hoofdstuk 1 hoofdstuk 2 		Afsluiting oefentoets	0 0 0 0 0 0 0 0
28/10 – 03/11 43+44	start toetsweek op donderdag 28 oktober: toets (T1) hoofdstuk 1 en 2 (90 minuten)			0 0 0 0