

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
01/09 - 05/09 36	§ 1.1 Zuivere stof en mengsel			0 0 0 0
	• 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 15	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
08/09 - 12/09 37	§1.2 Scheidingsmethoden			0 0 0 0
	• scheidingsmethoden door gebruik te maken van de verschillen in oplosbaarheid, deeltjesgrootte, kookpunt, aanhechtingsvermogen of dichtheid.		16 t/m 26	0 0 0 0
	§1.3 Chemische reactie			0 0 0 0
	• kenmerken van een chemische reactie noemen; • energiediagrammen voor exotherme en endotherme reacties tekenen en interpreteren en de activeringsenergie en de reactie-energie aangeven.		27 t/m 44 exp. 1.7	0 0 0 0 0 0 0 0
	§1.4 Dichtheid en significantie			0 0 0 0
15/09 - 18/09 38	• begrippen grootheid en eenheid goed kunnen herkennen en gebruiken; • kunnen rekenen met de dichtheid, massa en volume; • de significantie regels goed kunnen toepassen.		45 t/m 60 exp. 1.8	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
	Hoofdstuk 2 Bouwstenen van stoffen			
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 2	Opdrachten / experimenten	evaluatie/voortgang
	§2.1 Atomen			0 0 0 0
22/09 - 26/09 39	• het atoommodel van Rutherford en Bohr gebruiken om atomen weer te geven; • begrippen atoomnummer, massagetal, isotopen; • het periodiek systeem gebruiken om de elektronenconfiguratie af te leiden.		1 t/m 13	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0

29/09 - 03/10 40	§2.2 Ionen		0 0 0 0
	• 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.	14 t/m 21	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
	§2.3 Atoom- en molecuulmassa		0 0 0 0
	• 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.	22 t/m 29 exp. 2.2 (aangepast)	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
13/10 - 17/10 42	§2.4 De mol		0 0 0 0
	• op de juiste manier grondeenheden omrekenen in afgeleide eenheden; • uitleggen wat het getal van Avogadro is; • molberekeningen uitvoeren; • uitleggen wat de molaire massa is.	30 t/m 44	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
	Herfstvakantie		
	• hoofdstuk 1 • hoofdstuk 2	Afsluiting oefentoets	0 0 0 0 0 0 0 0
03/11 - 07/11 45	start toetsweek op maandag 03 november: toets (T1) hoofdstuk 1 en 2 (90 minuten)		0 0 0 0