

Studiewijzer Scheikunde		Naam:		
Methode: Chemie Overal				
Klas: 4V	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
09/09- 13/09 37	§ 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 9	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
16/09- 20/09 38	§1.2 Scheidingsmethoden			0 0 0 0
	• scheidingsmethoden door gebruik te maken van de verschillen in oplosbaarheid, deeltjesgrootte, kookpunt, aanhechtingsvermogen of dichtheid.		10 t/m 19	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.		20 t/m 28 exp. 1.7	0 0 0 0 0 0 0 0
23/09- 27/09 39	§1.4 Snelheid van een reactie			0 0 0 0
	• 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.		29 t/m 39 exp. 1.8 t/m 1.11 (selectie)	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
Opmerking De practica worden ingepland afhankelijk van de omstandigheden en mogelijkheden.				

Hoofdstuk 2 Bouwstenen van stoffen				
Plan- ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 2	Opdrachten / experimenten	evaluatie/ voortgang
30/09- 04/10 40	§2.1 Periodiek Systeem			0 0 0 0
	- 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 17 exp. 2.1 en 2.2	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
07/10- 11/10 41	§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.		18 t/m 27	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
14/10 - 18/10 42	§2.3 Massa van bouwstenen			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.		28 t/m 39	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
21/10- 25/10 43	§2.4 De mol			0 0 0 0
	- 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
28/10 - 01/11 44	Herfstvakantie			
04/11- 08/11	Afsluiting			
	- hoofdstuk 1 - hoofdstuk 2			0 0 0 0 0 0 0 0
11/11 – 15/11 46	start toetsweek op maandag 11 november: toets (T1) hoofdstuk 1 en 2 (90 minuten)		afsluiting + oefentoets	0 0 0 0