

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
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 Exp 1.3	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.		10 t/m 27 Koude vinger	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.		28 t/m 45 exp. 1.7	0 0 0 0 0 0 0 0
15/09 - 18/09 38	§1.4 Fossiele brandstoffen en duurzaamheid			0 0 0 0
	• welke milieuproblemen veroorzaakt worden door het gebruik van fossiele brandstoffen; • wat duurzaamheid is, hoe je rekening kunt houden met duurzaamheid en welke duurzame alternatieven er zijn voor fossiele brandstoffen.		46 t/m 57 exp. 1.8 t/m 1.12 (selectie)	0 0 0 0 0 0 0 0
22/09 - 26/09 39	§1.5 Dichtheid en significantie			
	• werken met grootheden en eenheden; • significante cijfers gebruiken bij het afronden; • rekenen met de dichtheid.		58 t/m 73 Exp 1.13?	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
29/09 - 03/10 40	§2.1 Atomen			○ ○ ○ ○
	- je kunt uitleggen uit welke deeltjes een atoom bestaat en wat isotopen zijn; - je weet wat de elektronenconfiguratie van een atoom is.		1 t/m 16	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
06/10 - 10/10 41	§2.2 Ionen			○ ○ ○ ○
	- uitleggen wat een ion is en hoe ze ontstaan uit atomen; - de elektronenconfiguratie van een ion bepalen.		17 t/m 24 Exp 2.1	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
	§2.3 Atoom- en molecuulmassa			○ ○ ○ ○
	- de atomaire massa-eenheid gebruiken; - het berekenen van de massa van een molecuul; - het berekenen van het massapercentage van een atoomsoort in een verbinding		25 t/m 35	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
13/10 - 17/10 42	§2.4 De mol			○ ○ ○ ○
	- begrippen grootheid en eenheid goed kunnen herkennen en gebruiken; - kunnen rekenen met de dichtheid, massa en volume; - de significantie regels goed kunnen toepassen.		36 t/m 50 Exp 2.3	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
20/10 - 24/10 43	Herfstvakantie			
27/10- 31/10 44	Afsluiting			
	- hoofdstuk 1 - hoofdstuk 2		afsluiting + oefentoets	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
20/10 - 24/10 43	start toetsweek op maandag 03 november: toets (T1) hoofdstuk 1 en 2 (90 minuten)			○ ○ ○ ○