

Studiewijzer Scheikunde			Naam:	
Methode: Chemie Overal		Toetsweek: toets over § 4.4, §5.3 en hoofdstuk 6		
Klas: 4 VWO		Periode: 4		
Hoofdstuk 6 Koolstofchemie				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 6	Opdrachten / experimenten	evaluatie leerling
week				
14-15	Toets bespreken/internationale week			
16 14/04-17/04	§6.1 Koolwaterstoffen en §6.2 Systematische namen			
	- 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, isomerie, (on)vertakt, (on)verzadigd, (a)cyclisch, aromatisch en alifatisch - de systematische naam voor alkanen, alkenen, alkynen, cycloalkanen en aromaten kunnen afleiden uit de structuurformule; - wanneer de systematische naam van alkanen, alkenen, alkynen, cycloalkanen en aromaten gegeven is de structuurformule kunnen tekenen; - de namen en structuurformules van isomeren kunnen geven als je de molecuulformule kent; - de benzeenring in verbindingen kunnen benoemen als een fenylgroep		1 t/m 20 Bouwen met de atoommodeldoos	○○○○ ○○○○ ○○○○ ○○○○ ○○○○ ○○○○
17-18 21/04-02/05	MEIVAKANTIE			
19 06/05-09/05	§6.3 Karakteristieke groepen I			○○○○
	- kunnen uitleggen wat karakteristieke groepen zijn; - de prioriteit van een karakteristieke groep kunnen bepalen en dit kunnen gebruiken in de systematische naamgeving; - de systematische naam of de structuurformule geven van halogeenvverbindingen, alkoxyalkanen, alkanolen en fenolen.		Ma 5 mei geen les maken 21 - 32	○○○○ ○○○○ ○○○○ ○○○○
20 12/05-16/05	§6.4 Karakteristieke groepen II			○○○○
	- de karakteristieke groepen van aldehyden, ketonen, carbonzuren, aminen en aminozuren kunnen herkennen; - alkanalen, alkanonen, alkaanzuren en aminen een systematische naam kunnen geven en van deze stoffen ook de structuurformule kunnen tekenen; - systematische namen kunnen geven aan stoffen met meer dan één karakteristieke groep, rekening houdend met de prioriteit.		maken + nakijken: 45-59	○○○○ ○○○○ ○○○○

21 19/05-23/05	§ 6.5 Esters		Maken 46 – 58 Zeep en ester maken	0 0 0 0
22 26/05-28/05	- esters kunnen herkennen aan hun karakteristieke groep; - de estervorming via een algemene reactie kunnen aangeven (alcohol+zuur geeft ester+ water); - systematische naam kunnen geven en structuurformules kunnen tekenen van alkylalkanoaten met maximaal 6 koolstofatomen; - een aantal toepassingen van esters kunnen noemen; - uitleggen dat vetten (tri-)esters van glycerol zijn (triglyceriden); - kunnen uitleggen wat verzadigde en onverzadigde vetten zijn.	0 0 0 0		
		0 0 0 0		
		0 0 0 0		
Hoofdstuk 4 en 5 Zouten en zoutoplossingen en Reacties van zouten - Rekenparagrafen				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 4 en 5	Opdrachten / experimenten	evaluatie leerling
23 03/06-06/06	§ 4.4 Molariteit en § 5.3 Rekenen aan reacties		<i>Ma 2 juni geen les</i> maken 35-47 (H4) maken 23 – 34 (H5) <i>Ma 9 juni geen les</i>	0 0 0 0
24 10/06-13/06	- Kunnen rekenen met de molariteit van een stof in oplossing; - Notatie van molariteit kunnen geven en eenheden kunnen gebruiken; - Weten en kunnen berekenen wat de molariteit is van de ionen in een zoutoplossing. - 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	0 0 0 0		
		0 0 0 0		
25 16/06-20/06	Extra oefeningen met Chemisch rekenen/oefentoetsen		afsluiting + oefentoets	0 0 0 0
26 23/06-27/06	TOETSWEK 4: §4.4 + § 5.3 + Hoofdstuk 6 (90 minuten)			0 0 0 0