

Studiewijzer Scheikunde Methode: Chemie Overal Klas: 4 VWO Periode: 4		Naam: _____ Toetsweek: toets T4 over hoofdstuk 5 en 6 t/m §6.3		
Hoofdstuk 5 Koolstofchemie				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 5	Opdrachten / experimenten	evaluatie leerling
week	§ 5.2 Ringstructuren			0 0 0 0
14 30/03-02/04	<ul style="list-style-type: none"> de begrippen aromatisch en alifatisch kunnen gebruiken en uitleggen; systematische naam voor cycloalkanen, -alkenen en aromaten kunnen afleiden uit structuurformule en omgekeerd; de benzeenring in verbindingen kunnen benoemen als een fenylgroep 		maken + nakijken: 16-24	0 0 0 0 0 0 0 0
15 07/04-10/04	§ 5.3 Karakteristieke groepen I			
	<ul style="list-style-type: none"> kunnen uitleggen wat karakteristieke groepen zijn; de systematische naam en/of de structuurformule geven van halogeenalkanen, halogeenalkenen, halogeenalkynen, ethers en alcoholen en fenolen; 		<i>ma 6 april geen les.</i> maken + nakijken: 25-37	0 0 0 0 0 0 0 0
16 13/04-17/04	Unescoweek			
	§ 5.4 Karakteristieke groepen II			0 0 0 0
17 20/04-21/04	<ul style="list-style-type: none"> 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: 38-48	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
17-19 22/04-05/05	MEIVAKANTIE			
	§ 5.5 Esters			0 0 0 0
19 06/05-08/05	<ul style="list-style-type: none"> esters kunnen herkennen aan de structuurformule; aangeven uit welke beginstoffen een bepaalde ester is ontstaan; de hydrolyse van een ester met een reactievergelijking weergeven; systematische naam kunnen geven en structuurformules kunnen tekenen van alkylalkanoaten met maximaal 6 koolstofatomen 		maken + nakijken: 49-54 <i>deze week les vanaf woensdag</i>	0 0 0 0

20 11/05- 13/05	§ 5.5 Esters (vervolg)			0000
	<ul style="list-style-type: none"> esters kunnen herkennen aan de structuurformule; aangeven uit welke beginstoffen een bepaalde ester is ontstaan; de hydrolyse van een ester met een reactievergelijking weergeven; systematische naam kunnen geven en structuurformules kunnen tekenen van alkylalkanoaten met maximaal 6 koolstofatomen 	maken + nakijken: 55-61	0000 0000 0000 0000	
	Hoofdstuk 6 Reacties in evenwicht			
	Plan- ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 6	Opdrachten / experimenten
21 18/05- 22/05	§ 6.1 Reactiesnelheid			0000
	<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. 	maken + nakijken: 1-10	0000 0000 0000 0000	
	§ 6.2 Molariteit			0000
	<ul style="list-style-type: none"> begrip molariteit kennen; drie notaties kennen voor molariteit; kunnen rekenen met molariteit bij oplossingen; 	maken + nakijken: 11-17	0000 0000 0000	
22 26/05- 29/05	§ 6.2 Molariteit (vervolg)			0000
	<ul style="list-style-type: none"> begrip molariteit kennen; drie notaties kennen voor molariteit; kunnen rekenen met molariteit bij oplossingen; 	<i>Ma 25 mei geen les</i> maken + nakijken: 18-25	0000 0000 0000	
23 01/06- 05/06	§ 6.3 Evenwichtsreacties			0000
	<ul style="list-style-type: none"> uitleggen wat omkeerbare reacties zijn; beredeneren wanneer zich een evenwicht instelt; uitleggen wat bedoeld wordt met de ligging van een evenwicht; uitleggen wat een oplosevenwicht en een verdelingsevenwicht is 	maken + nakijken: 26-34	0000 0000 0000 0000	
24 08/06- 12/06				0000
	Herhaling hoofdstuk 5 Oefentoetsen hoofdstuk 5 en 6 + opgaven van de afsluiting			0000 0000
25 15/06- 19/06	TOETSWEK 4: Hoofdstuk 5 + Hoofdstuk 6 t/m §6.3 (90 minuten)			0000