

Studiewijzer Scheikunde			Naam:	
Methode: Chemie Overal		Toetsweek: toets T4 over hoofdstuk 6 en 7		
Klas: 4 HAVO		Periode: 4		
Hoofdstuk 6 Koolstofchemie				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 6	Opdrachten / experimenten	evaluatie leerling
week	§ 6.1 Alkanen en alkenen			0 0 0 0
14-15 02/04-11/04	- 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 en (on)verzadigd; - de systematische naam voor (vertakte) alkanen en alkenen kunnen afleiden uit de structuurformule		maken + nakijken: 1-32	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
16 14/04-17/04	§ 6.2 Karakteristieke groepen			
	- kunnen uitleggen wat karakteristieke groepen zijn; - de systematische naam of de structuurformule geven van halogeenalkanen en -alkenen, alkanolen alkaanzuren en alkaanaminen.		Vr 18 april geen les	0 0 0 0 0 0 0 0
17-18 21/04-02/05	MEIVAKANTIE			
	§ 6.3 Reacties			0 0 0 0
19 06/05-09/05	- kunnen uitleggen wat substitutie- en additiereacties zijn; - reactieproducten kunnen geven bij een additiereactie; - uitleggen dat broom gebruikt kan worden om onverzadigde verbindingen aan te tonen; - twee productieprocessen van ethanol kunnen beschrijven aan de hand van reactievergelijkingen		Ma 5 mei geen les maken + nakijken: 33-44	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
	§ 6.4 Esters			0 0 0 0
20 12/05-16/05	- esters kunnen herkennen aan de structuurformule; - aangeven uit welke beginstoffen een bepaalde ester is ontstaan; - de hydrolyse van een ester met een reactievergelijking weergeven; - de vorming en hydrolyse van een olie of vet met een reactievergelijking weergeven.		maken + nakijken: 45-59	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
	§ 6.4 Esters (vervolg) en § 6.5 Evenwichten			0 0 0 0
21 19/05-23/05	- uitleggen van omkeerbare reacties zijn; - beredeneren wanneer zich een evenwicht instelt; - uitleggen wat bedoeld wordt met de ligging van een evenwicht; - uitleggen hoe je een evenwicht aflopend kunt maken NIET: evenwichtsvoorwaarde (geen examenstof)		maken + nakijken: 60-73	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0

Hoofdstuk 7 Zuren				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 7	Opdrachten / experimenten	evaluatie leerling
22 26/05-28/05	§ 7.1 De pH van een oplossing			0 0 0 0
	• uitleggen hoe je de zuurgraad van een oplossing aangeeft; • uitleggen hoe je kunt vaststellen of een oplossing zuur, basisch of neutraal is; • omslagtrajecten van indicatoren opzoeken en gebruiken om de pH te bepalen;		<i>Do 29 en vr 30 mei geen les</i> maken + nakijken: 1-7	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
	§7.2 Zuren in water			0 0 0 0
	• uitleggen wat een zuur is; • namen en formules van zes zuren kunnen geven; • ionisatievergelijking van een zuur kunnen geven; • de notatie van een zure oplossing in formules kunnen geven; • het verschil kunnen aangeven tussen sterke en zwakke zuren.		maken + nakijken: 8-21	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
23 03/06-06/06	§7.3 Molariteit			0 0 0 0
	• begrip molariteit kennen; • drie notaties kennen voor molariteit; • kunnen rekenen met molariteit bij oplossingen;		<i>Ma 2 juni geen les</i> maken + nakijken: 22-36	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
24 10/06-13/06	§7.4 pH-berekeningen			0 0 0 0
	• verband kunnen aangeven tussen pH en concentratie H^+ • pH kunnen berekenen uit de concentratie H^+ • de concentratie H^+ kunnen berekenen uit de pH • juiste significantie kunnen toepassen bij pH-berekeningen		<i>Ma 9 juni geen les</i> maken + nakijken: 37-48	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
25 16/06-20/06	Afsluiting			0 0 0 0
	Herhaling 6 Oefentoetsen hoofdstuk 6 en 7 + opgaven van de afsluiting			0 0 0 0 0 0 0 0
26 23/06-27/06	TOETSWEK 4: Hoofdstuk 6 + Hoofdstuk 7 (90 minuten)			0 0 0 0