

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	§ 6.2 Karakteristieke groepen			0 0 0 0
14 30/03-02/04	- kunnen uitleggen wat karakteristieke groepen zijn; - de systematische naam en/of de structuurformule geven van halogeenalkanen en -alkenen, alkanolen alkaanzuren en alkaanaminen.		maken + nakijken: 14-24	0 0 0 0 0 0 0 0
15 07/04-10/04	§ 6.3 Substitutie en additie			
	- 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;		ma 6 april geen les. maken + nakijken: 25-35	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
16 13/04-17/04	Unescoweek		Geen lessen deze week	
17 20/04-21/04	§ 6.4 Esters			0 0 0 0
	- esters kunnen herkennen aan de structuurformule; - aangeven uit welke beginstoffen een bepaalde ester is ontstaan; - de hydrolyse van een ester met een reactievergelijking weergeven;		maken + nakijken: 37-43	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
17-19 22/04-05/05	MEIVAKANTIE			
19 06/05	§ 6.4 Esters (vervolg)			0 0 0 0
	de vorming en hydrolyse van een olie of vet met een reactievergelijking weergeven.		maken + nakijken: 44-48 deze week alleen les op woensdag	0 0 0 0
20 11/05-13/05	§ 6.5 Evenwichten en afronding hoofdstuk 6			0 0 0 0
	- 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		maken + nakijken: 49, 50-53, 57, 58	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
21 18/05- 22/05	§ 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;		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: 8-16	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
	§7.3 Molariteit			0 0 0 0
22 26/05- 29/05	• begrip molariteit kennen; • drie notaties kennen voor molariteit; • kunnen rekenen met molariteit bij oplossingen;		<i>Ma 25 mei geen les</i> maken + nakijken: 17-28	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
23 01/06- 05/06	§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		maken + nakijken: 29-37	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
	Afsluiting			0 0 0 0
	Herhaling hoofdstuk 6 Oefentoetsen hoofdstuk 6 en 7 + opgaven van de afsluiting			0 0 0 0 0 0 0 0
25 15/06- 19/06	TOETSWEEK 4: Hoofdstuk 6 + Hoofdstuk 7 (90 minuten)			0 0 0 0