

Studiewijzer Scheikunde		Naam:		
Methode: Chemie Overal				
Klas: 5H	Periode: 1	Toetsweek: toets (135 min) over hoofdstuk 2, 3, 7 (herhaling), 8 en 9 (SE1)		
Hoofdstuk 7 Zuren				
20/08 - 21/08 34	Herhaling		Opgaven hoofdstuk 7	0 0 0 0
Hoofdstuk 8 Basen				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 8	Opdrachten / experimenten	evaluatie/ voortgang
26/08 - 28/08 35	§ 8.1 Basen in water			0 0 0 0
	• formules en namen van deeltjes/stoffen kennen die als base kunnen reageren • de reactievergelijking noteren wanneer een base in water wordt gebracht • kunnen vaststellen of een oplossing zuur, basisch of neutraal is met behulp van indicatoren		1 t/m 11 Exp. 8.1	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
02/09 - 04/09 36	§8.2 pH van basen in water			0 0 0 0
	• weten wat het verband is tussen pH en pOH • bij een gegeven [OH⁻] de pH berekenen, via de pOH • bij een gegeven pH de [OH⁻] berekenen, via de pOH		12 t/m 20	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
09/09 - 11/09 37	§8.3 Zuur-basereacties			0 0 0 0
	• weten dat bij zuur-basereacties er een overdracht van H⁺-ionen plaatsvindt • reactievergelijkingen kunnen opstellen tussen zuren en basen • overslaan: zuur-basetitraties		21 t/m 27 Exp. 8.2 / 8.3	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
16/09 - 18/09 38	§8.4 Zwakke zuren en basen + afsluiting			0 0 0 0
	• weten dat zwakke zuren en basen in water een evenwicht vormen • het gebruik van zwakke zuren en basen bij zuur-basereacties		Via stencil afsluiting 1 - 5.	0 0 0 0 0 0 0 0
<i>Opmerking</i> Practica wordt gedurende de lessen ingepland, afhankelijk van de omstandigheden en mogelijkheden.				

Hoofdstuk 9 Reacties en energie				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 9	Opdrachten / experimenten	evaluatie/ voortgang
23/09 - 25/09 39	§9.1 Reactiewarmte			0 0 0 0
	• benoemen wat vormingswarmte en reactiewarmte is • reactiewarmte berekenen met behulp van tabel 57 van BINAS		1 t/m 11	0 0 0 0 0 0 0 0
30/09 - 02/10 40	§9.2 Reactiesnelheid			0 0 0 0
	• factoren noemen die de reactiesnelheid beïnvloeden • een verklaring hiervoor geven met behulp van het botsende deeltjesmodel of met de activeringsenergie • de invloed van een katalysator weergeven in een energiediagram • reactiesnelheid berekenen aan de hand van een tabel of diagram met meetgegevens		12 t/m 21	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
07/10- 09/10 41	§9.3 Fossiele brandstoffen			0 0 0 0
	• het belang uitleggen van fossiele brandstoffen voor de energievoorziening • uitleggen hoe aardolie in verschillende fracties wordt gescheiden en toelichten hoe de naftafractie verder bewerkt wordt • uitleggen hoe aardgas en steenkool voor de productie van elektriciteit worden gebruikt • uitleggen wat het versterkte broeikaseffect is en benoemen wat de gevolgen zijn voor het klimaat.		22 t/m 33	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
	§9.4 Duurzame brandstoffen en afsluiting			0 0 0 0
	• uitleggen wat biobrandstoffen zijn • een duurzame keuze maken uit verschillende brandstoffen		34 t/m 41 afsluiting 1 t/m 5	0 0 0 0 0 0 0 0
10/10 - 18/10 42	HERFSTVAKANTIE			
21/10- 23/10 43	• hoofdstuk 7 en 8 • hoofdstuk 9		oefentoetsen	0 0 0 0 0 0 0 0
27/10 - 02/11 44	start toetsweek op dinsdag 27 oktober: toets (SE1) hoofdstuk 2, 3, 7, 8 en 9 (135 minuten)			