

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				
Per. 1	Dit hoofdstuk dien je grotendeels <u>zelfstandig</u> te herhalen om hoofdstuk 8 te kunnen volgen!	Opgaven hoofdstuk 7	O O O O	
Hoofdstuk 8 Basen				
Plan- ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 8	Opdrachten / experimenten	evaluatie/ voortgang
01/09 - 05/09 36	§ 8.1 Basen in water			O O O O
	• 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	O O O O O O O O O O O O
	§8.2 pH berekenen van basen			O O O O
	• 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 23	O O O O O O O O O O O O
15/09 - 18/09 38	§8.3 Zwakke basen (gedeeltelijk: <i>zonder</i> pH-berekeningen) + §8.4 Zuur-basereacties			O O O O
	• het verschil tussen sterke en zwakke basen aangeven • uit de gegeven [base] en gegeven pH kunnen bepalen of een base sterk of zwak is. LET OP: de tekst op blz. 19 en 20 vervalt! • weten dat bij zuur-basereacties er een overdracht van H⁺-ionen plaatsvindt		25, 26, 27ab, 29a, 30 32, 33, 34	O O O O O O O O O O O O
	§8.4 Zuur-basereacties (vervolg) + afsluiting			O O O O
22/09 - 26/09 39	• reactievergelijkingen kunnen opstellen tussen zuren en basen • de molariteit van een zure of basische oplossing berekenen aan de hand van een titratie		35 t/m 41, 43. afsluiting 1 - 5.	O O O O O O O O
	Opmerking 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
29/09 - 03/10 40	§9.1 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		1 t/m 9	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
06/10 - 10/10 41	§9.2 Reactiewarmte			0 0 0 0
	- benoemen wat vormingswarmte en reactiewarmte is - reactiewarmte berekenen met behulp van tabel 57 van BINAS		10 t/m 17	0 0 0 0 0 0 0 0
13/10 - 17/10 42	§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.		18 t/m 28	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		29 t/m 37 afsluiting 1 t/m 4	0 0 0 0 0 0 0 0
20/10 - 24/10 43	HERFSTVAKANTIE			
27/10- 31/10 44	- hoofdstuk 7 en 8 - hoofdstuk 9		oefentoetsen	0 0 0 0 0 0 0 0
03/11 - 07/11 45	start toetsweek op maandag 03 november: toets (SE1) hoofdstuk 2, 3, 7, 8 en 9 (135 minuten)			