

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 8 Basen				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 8	Opdrachten / experimenten	evaluatie/ voortgang
11/09-15/09 37	§ 8.1 Basen in water			○ ○ ○ ○
	- 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	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
18/09-22/09 38	§8.2 pH berekenen van basen			○ ○ ○ ○
	- 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	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
25/09-29/09 39	§8.3 Zwakke basen (gedeeltelijk: zonder pH-berekeningen) + §8.4 Zuur-basereacties			○ ○ ○ ○
	- 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	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
02/10-06/10 40	§8.4 Zuur-basereacties (vervolg) + afsluiting			○ ○ ○ ○
	- 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.	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
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
09/10-13/10 41	§9.1 Reactiesnelheid			○ ○ ○ ○
	- 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	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○	
16/10 - 20/10 42	§9.2 Reactiewarmte			○ ○ ○ ○
	- benoemen wat vormingswarmte en reactiewarmte is - reactiewarmte berekenen met behulp van tabel 57 van BINAS	10 t/m 17	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○	
23/10-27/10	HERFSTVAKANTIE			
30/10 - 03/11 44	§9.3 Fossiele brandstoffen			○ ○ ○ ○
	- 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	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○	
	§9.4 Duurzame brandstoffen en afsluiting			○ ○ ○ ○
	- uitleggen wat biobrandstoffen zijn - een duurzame keuze maken uit verschillende brandstoffen	29 t/m 37 afsluiting 1 t/m 4	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○	
06/11-07/11	- hoofdstuk 7 en 8 - hoofdstuk 9	oefentoetsen	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○	
08/11 – 14/11 45+46	start toetsweek op woensdag 08 november: toets (SE1) hoofdstuk 2, 3, 7, 8 en 9 (135 minuten)			