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
30/08-03/09 **35**	§ 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
06/09-10/09 **36**	§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
07/09-11/09 **37**	§8.3 Zwakke basen (gedeeltelijk: *zonder* 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
20/09-24/09 **38**	§8.4 Zuur-basereacties (vervolg) + afsluiting			O O O O
	• 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
27/09-01/10 **39**	§9.1 Reactiesnelheid			O O O O
	• 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	O O O O O O O O O O O O O O O O
04/10 - 08/10 **40**	§9.2 Reactiewarmte			O O O O
	• benoemen wat vormingswarmte en reactiewarmte is • reactiewarmte berekenen met behulp van tabel 57 van BINAS		10 t/m 17	O O O O O O O O
11/10 - 15/10 **41**	§9.3 Fossiele brandstoffen			O O O O
	• 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	O O O O O O O O O O O O O O O O
18/10-2210	**HERFSTVAKANTIE**			
25/10-27/10 **43**	§9.4 Duurzame brandstoffen en afsluiting			O O O O
	• uitleggen wat biobrandstoffen zijn • een duurzame keuze maken uit verschillende brandstoffen		29 t/m 37 afsluiting 1 t/m 4	O O O O O O O O
28/10 – 03/11 **43+44**	**start toetsweek op donderdag 28 oktober:** **toets (SE1) hoofdstuk 2, 3, 7, 8 en 9 (135 minuten)**			