

Studiewijzer Scheikunde		Naam:		
Methode: Chemie Overal				
Klas: 5V	Periode: 2	Toetsweek: toets (90 min): hoofdstuk 6 (herhaling), 9 (behalve 9.5) en 10 (behalve 10.1 en 10.2) (T2)		
Hoofdstuk 9 Basen				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 9	Opdrachten / experimenten	evaluatie/ voortgang
8/11 – 12/11 45	§ 9.1 Basen in water			○ ○ ○ ○ ○
	• Kenmerk van een basische oplossing noemen;		1 t/m 7 Exp 9.1	○ ○ ○ ○ ○
	• Kunnen uitleggen wat een base is;			○ ○ ○ ○ ○
	• Kunnen uitleggen wat het verschil tussen een sterke en een zwakke base is;			○ ○ ○ ○ ○
	• De reactie van een sterke/zwakke base met water in een reactievergelijking kunnen weergeven.			○ ○ ○ ○ ○
15/11 – 19/1 46	§ 9.2 Formules van basen			○ ○ ○ ○ ○
	• Aan de hand van Binas tabel 49 kunnen bepalen of een base sterk of zwak is;		8 t/m 17	○ ○ ○ ○ ○
	• De notatie van een oplossing van een sterke base geven;			○ ○ ○ ○ ○
	• De notatie van een oplossing van een zwakke base geven.			○ ○ ○ ○ ○
22/11 – 26/11 47	§ 9.3 pH berekenen van basen			○ ○ ○ ○ ○
	• De pH kunnen uitrekenen van de oplossing van een sterke en een zwakke base;		18 t/m 28 Exp 9.2	○ ○ ○ ○ ○
	• De [OH-] kunnen uitrekenen bij een gegeven pOH en de pOH omrekenen in de pH;			○ ○ ○ ○ ○
	• Uitleggen wat wordt verstaan onder het waterevenwicht.			○ ○ ○ ○ ○
29/11 – 3/12 48	Activiteitenweek			
6/12 – 10/12 49	§ 9.4 Zuur-base reacties + Afsluiting			○ ○ ○ ○ ○
	• Kunnen aangeven welk deeltje in een zuur-basereactie als zuur en welk deeltje als base reageert;		29 t/m 42 Exp 9.3 t/m exp. 9.7 Afsluiting: 1, 3 t/m 6	○ ○ ○ ○ ○
	• De reactievergelijking van een zuur-basereactie opstellen			○ ○ ○ ○ ○
Opmerking				
Practica wordt gedurende de lessen ingepland, afhankelijk van de omstandigheden en mogelijkheden				

Hoofdstuk 10 Analyse				
Plan- ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 10	Opdrachten / experimenten	evaluatie/ voortgang
13/12 – 17/12 50	§ 10.3 Kwantitatieve analyse			○ ○ ○ ○
	- Kunnen uitleggen hoe een spectrofotometer werkt; - Uitleggen wat een blanco is en deze gebruiken bij de bepaling; - Uitleggen wat extinctie is; - Uitleggen hoe je een ijkreeks maakt en waarvoor je dit doet; - Een ijklijn gebruiken als onderdeel van een kwantitatieve bepaling.		15 t/m 21 Exp. 10.3, 10.4 en 10.5	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
	§ 10.4 chromatografie			○ ○ ○ ○
	- Kunnen uitleggen wat chromatografie is; - Het principe van en de verschillende soorten chromatografie benoemen; - Chromatogrammen kwalitatief en kwantitatief analyseren.		22 t/m 28 Exp. 10.5, 10.6 en 10.7	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
	§ 10.5 Massaspectrometrie + Afsluiting			○ ○ ○ ○
20/12 – 24/12 51	- Uitleggen hoe een massaspectrometer werkt; - Massaspectra gebruiken bij structuurbepalingen; - Massaspectra gebruiken bij bepaling van een hoeveelheid of een isotopenverhouding.		29 t/m 35 Afsluiting: 2 t/m 8	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
	KERSTVAKANTIE			
11/1 – 13/1 2	afsluiting en oefentoetsen			
14/1 – 20/1 2	start toetsweek op vrijdag 14 januari: toets (T2) hoofdstuk 6, 9 (behalve par. 5) en 10 (behalve par. 1 en 2) (90 minuten)			