

Studiewijzer Scheikunde		Naam:		
Methode: Chemie Overal				
Klas: 5H	Periode: 2	Toetsweek:	- praktische toets (135 min) (SE2) - toets (135 min) over hoofdstuk 1, 5, §2.4+2.5+3.4+4.4 (herhaling), 10 en 13 (SE3)	
Hoofdstuk 10 Redoxreacties				
Plan- ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 10	Opdrachten / experimenten	evaluatie/ voortgang
10/11 – 14/11 46	§ 10.1 Elektronenoverdracht			0 0 0 0
	• uitleggen wat een redoxreactie is • een redoxreactie kunnen herkennen		1 t/m 5	0 0 0 0 0 0 0 0
	§10.2 Halfreacties (begin)			0 0 0 0
	• edelheid van metalen verklaren met tabel 48 • oxidator en reductor herkennen in een reactie		6 t/m 8	0 0 0 0 0 0 0 0
17/11 – 21/11 47	§10.2 Halfreacties (vervolg)			0 0 0 0
	• een halfreactie opzoeken in tabel 48 • een onvolledig gegeven halfreactie kloppend maken		9 t/m 12	0 0 0 0 0 0 0 0
	§10.3 Totaalreacties			0 0 0 0
	• zelf redoxreacties opstellen met gegeven halfreacties • zelf totaalreacties opstellen met behulp van tabel 48		13 t/m 20	0 0 0 0 0 0 0 0
24/11 – 28/11 48	§10.4 Elektrochemische cellen			0 0 0 0
	• werking van een cel uitleggen (red en ox aangeven alsmede + en - pool met elektronenstroom) • functie van elektrolyt en zoutbrug uitleggen • op microniveau het proces in (oplaadbare) batterijen uitleggen • uitleggen wat een brandstofcel is		21 t/m 36	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
	§13.1 Groene productie			0 0 0 0
	• Je leert waaraan een duurzaam proces voldoet. • Je leert de uitgangspunten van groene chemie. • Je leert het berekenen van atoomeconomie, rendement en E-factor van processen.		1 t/m 14	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
Opmerking Practica wordt gedurende de lessen ingepland, afhankelijk van de omstandigheden en mogelijkheden.				

Hoofdstuk 13 Duurzaam produceren				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 13	Opdrachten / experimenten	evaluatie/ voortgang
08/12 – 12/12 50	§13.2 Blokschema's			0 0 0 0
	- Je leert het verschil tussen bulk- en fijnchemie en tussen een continu- en een batchproces. - Je leert hoe je blokschema's interpreteert, opstelt en aanvult.		15 t/m 24	0 0 0 0 0 0 0 0
15/12 – 19/12 51	§13.3 Metalen			0 0 0 0
	- Je leert wat de edelheid en corrosiegevoeligheid van metalen is. - Je leert de micro- en mesostructuur en macro-eigenschappen van metalen en legeringen.		<i>Maandag geen les</i> 25 t/m 37	0 0 0 0 0 0 0 0
	§13.4 Veiligheid en milieu			0 0 0 0
	- Je leert manieren om het risico van stoffen aan te geven. - Je leert de milieueffecten van het gebruik van brandstoffen en (kunst)mest.		38 t/m 49	0 0 0 0 0 0 0 0
52 - 1	KERSTVAKANTIE			
06/01 – 09/01 2				0 0 0 0
	Herhaling hoofdstuk 1, 5, §2.4+2.5+3.3+4.4 (rekenen met mol)		Opgaven afsluiting H10+13 Examenopgaven	0 0 0 0 0 0 0 0
12/01- 16/01 3				
	Oefentoetsen maken / bespreken			
19/01 – 23/01 4	start toetsweek op <u>maandag 19 januari</u> : praktische toets (SE2) practicum met uitwerking (135 minuten) toets (SE3) hoofdstuk 1, 5, 10, 13 + §2.4, 2.5, 3.3 en 4.4 (135 minuten)			