

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
20/11 – 24/11 47	§ 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
27/11 – 1/12 48	§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
4/12 – 8/12 49	§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
11/12 – 15/12 50	§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
18/12 – 22/12 51	§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
25/12– 8/1 52/1	KERSTVAKANTIE			
9/1 – 12/1 2	§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.		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
15/1 – 19/1 3				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
22/1- 23/1 4	Oefentoetsen maken / bespreken			
18/1 – 24/1 4 en 5	start toetsweek op <u>woensdag 18 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)			