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
04/11 – 06/11 **45**	§ 10.1 Elektronenoverdracht			O O O O
	• uitleggen wat een redoxreactie is • een redoxreactie kunnen herkennen		1 t/m 5	O O O O O O O O
	§10.2 Halfreacties (begin)			O O O O
	• edelheid van metalen verklaren met tabel 48 • oxidator en reductor herkennen in een reactie		6 t/m 8	O O O O O O O O
11/11 – 13/11 **46**	§10.2 Halfreacties (vervolg)			O O O O
	• een halfreactie opzoeken in tabel 48 • een onvolledig gegeven halfreactie kloppend maken		9 t/m 12	O O O O O O O O
	§10.3 Totaalreacties			O O O O
	• zelf redoxreacties opstellen met gegeven halfreacties • zelf totaalreacties opstellen met behulp van tabel 48		13 t/m 20	O O O O O O O O
18/11 – 20/11 **47**	§10.4 Elektrochemische cellen			O O O O
	• 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	O O O O O O O O O O O O O O O O
25/11 – 27/11 **48**	§13.1 Groene productie			O O O O
	• 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	O O O O O O O O O O O O

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
02/12 – 04/12 **49**	§13.2 Blokschema's			O O O O
	• 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	O O O O O O O O
09/12 – 11/12 **50**	§13.3 Metalen			O O O O
	• Je leert wat de edelheid en corrosiegevoeligheid van metalen is. • Je leert de micro- en mesostructuur en macro-eigenschappen van metalen en legeringen.		*Maandag geen les* 25 t/m 37	O O O O O O O O
	§13.4 Veiligheid en milieu			O O O O
	• 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	O O O O O O O O
	Afronding hoofdstuk 13			
16/12 – 17/12 **51**	Afronding hoofdstuk 13		Gemengde opgaven	
52 – 53	**KERSTVAKANTIE**			
06/01 – 08/01 **1**				O O O O
	Herhaling hoofdstuk 1, 5, §2.4+2.5+3.3+4.4 (rekenen met mol)		Opgaven afsluiting H10+13 Examenopgaven	O O O O O O O O
13/01-14/01 **2**				
	Oefentoetsen maken / bespreken			
15/01 – 22/01 **2,3**	start toetsweek op <u>vrijdag 15 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)**			