

Studiewijzer Scheikunde		Naam:		
Methode: Chemie Overal				
Klas: 4H		Periode: 2		
Toetsweek: toets (90 min.) over hoofdstuk 3 en 4 t/m § 4.2 (T2)				
Hoofdstuk 3 Stoffen en reacties				
Plan- ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 3	Opdrachten / experimenten	evaluatie voortgang
§ 3.1 Een indeling van stoffen				0 0 0 0
10/11 – 14/11 46	• aangeven hoe je stroomgeleiding kunt meten • aangeven en uitleggen in welk fase een stof stroom geleidt • via de formule van een stof aangeven of die stof een metaal, zout of moleculaire stof is • de begrippen metaalbinding, metaalrooster, ionbinding en ionrooster kunnen uitleggen • aangeven dat metalen en zouten hoge smelt- en kookpunten hebben		1 t/m 7 video of exp. 1	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
§3.2 Moleculen				0 0 0 0
17/11 – 21/11 47	• formule uit systematische naam kunnen afleiden en omgekeerd • uitleggen hoe een atoombinding tot stand komt en wanneer deze kan worden verbroken • het begrip covalentie uitleggen en verschillende covalenties uit het hoofd kennen • structuurformules tekenen		8 t/m 20	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
§3.3 Rekenen aan reacties				0 0 0 0
24/11 – 28/11 48	• uitleggen wat molverhouding (of stoichiometrische verhouding) betekent • met behulp van mol en molverhoudingen kunnen rekenen aan reacties		21 t/m 27	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
01/12 – 05/12 49	• uitleggen wat molverhouding (of stoichiometrische verhouding) betekent • met behulp van mol en molverhoudingen kunnen rekenen aan reacties		28 t/m 32 exp. 3.3	0 0 0 0 0 0 0 0

Hoofdstuk 4 Moleculaire stoffen				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 4	Opdrachten / experimenten	evaluatie voortgang
§4.1 Vanderwaalsbinding				0 0 0 0
08/12 – 12/12 50	• uitleggen wat een vanderwaalsbinding is • weten dat een hoge molecuulmassa zorgt voor een sterke vanderwaalsbinding en een hoog smelt- en kookpunt (en omgekeerd) • aangeven wanneer de vanderwaalsbinding verbroken wordt		1 t/m 13 exp. 4.1 (D)	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
§4.2 Waterstofbruggen				
15/12 – 19/12 51	• uitleggen wat een polaire atoombinding is en wat een waterstofbrug (H-brug) is • aangeven dat H-bruggen kunnen ontstaan tussen moleculen met een OH- en/of NH-groep • uitleggen dat door het optreden van H-bruggen het kookpunt toeneemt • eigenschappen op macroniveau verklaren met behulp van structuren op micro- en mesoniveau		14 t/m 27	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
52 - 1	KERSTVAKANTIE			
				0 0 0 0
06/01 – 09/01 2	herhalen voor toets		Maandag 5 januari geen les.	
				0 0 0 0
12/01- 16/01 3	oefentoetsen maken / bespreken		opgaven afsluiting oefenopgaven	
19/01 – 23/01 4	start toetsweek op maandag 19 januari: toets T2 over hoofdstuk 3 + 4 t/m §4.2 (90 min.)			