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				O O O O
04/11 – 06/11 **45**	• 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*	O O O O O O O O O O O O O O O O O O O O
§3.2 Moleculen				O O O O
11/11 – 13/11 **46**	• 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	O O O O O O O O O O O O O O O O
§3.3 Rekenen aan reacties				O O O O
18/11 – 20/11 **47**	• uitleggen wat molverhouding (of stoichiometrische verhouding) betekent • met behulp van mol en molverhoudingen kunnen rekenen aan reacties		21 t/m 27	O O O O O O O O
25/11 – 27/11 **48**	• uitleggen wat molverhouding (of stoichiometrische verhouding) betekent • met behulp van mol en molverhoudingen kunnen rekenen aan reacties		28 t/m 32 *exp. 3.3*	O O O O O O O O
Afronding hoofdstuk 3				
02/12 – 04/12 **49**	Afronding hoofdstuk 3		Gemengde opgaven 1 t/m 7	O O O O

Hoofdstuk 4 Moleculaire stoffen				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 4	Opdrachten / experimenten	evaluatie voortgang
§4.1 Vanderwaalsbinding				O O O O
09/12 – 11/12 **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)*	O O O O O O O O O O O O
§4.2 Waterstofbruggen				
16/12 – 17/12 **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	O O O O O O O O O O O O O O O O
52 - 53	**KERSTVAKANTIE**			
				O O O O
06/01 – 08/01 **1**	Afronding §4.1 en §4.2		Gemengde opgaven 1,4	
				O O O O
13/01-14/01 **2**	oefentoetsen maken / bespreken		opgaven afsluiting oefenopgaven	
15/01 – 22/01 **2 -3**	start toetsweek op <u>vrijdag 15 januari</u>: **toets T2 over hoofdstuk 3 + 4 t/m §4.2 (90 min.)**			