

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
20/11 – 24/11 47	• 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		1 t/m 9 video of exp. 1	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
§3.2 Metalen en zouten				0 0 0 0
27/11 – 1/12 48	• de begrippen metaalbinding, metaalrooster, ionbinding en ionrooster kunnen uitleggen • aangeven dat metalen en zouten hoge smelt- en kookpunten hebben • verschil in samenstelling en eigenschappen tussen een legering en metaal kunnen aangeven • uitleggen hoe een zout ontstaat		10 t/m 23	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
§3.3 Moleculaire stoffen				0 0 0 0
4/12 – 8/12 49	• 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		24 t/m 42	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
§3.4 Rekenen aan reacties				
11/12 – 15/12 50	• uitleggen wat molverhouding (of stoichiometrische verhouding) betekent • met behulp van mol en molverhoudingen kunnen rekenen aan reacties		43 t/m 54 exp. 3.3	0 0 0 0 0 0 0 0
§4.1 Vanderwaalsbinding				0 0 0 0
18/12 – 22/12 51	• 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 10 exp. 4.1 (D)	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
Opmerking De practica worden ingepland afhankelijk van de omstandigheden en mogelijkheden.				

Hoofdstuk 4 Moleculaire stoffen				
Plan-ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 4	Opdrachten / experimenten	evaluatie voortgang
25/12–8/1 52/1	KERSTVAKANTIE			
§4.2 Waterstofbruggen				○ ○ ○ ○
9/1 – 12/1 2	• 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		11 t/m 23	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ ○
				○ ○ ○ ○
15/1 – 19/1 3	herhalen voor toets			
				○ ○ ○ ○
22/1-23/1 4	oefentoetsen maken / bespreken		opgaven afsluiting oefenopgaven	
18/1 – 24/1 4 en 5	start toetsweek op <u>woensdag 18 januari</u> : toets T2 over hoofdstuk 3 + 4 t/m §4.2 (90 min.)			