

Studiewijzer Scheikunde		Naam:		
Methode: Chemie Overal		Toetsweek: toets T3 over hoofdstuk 4 + §5.1 + §5.2 + §6.1 (inclusief rekenen met mol)		
Klas: 4 HAVO		Periode: 3		
Hoofdstuk 4 Moleculaire stoffen (afronding)				
Plan- ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 4	Opdrachten / experimenten	evaluatie leerling
§ 4.3 Moleculaire stoffen mengen				0 0 0 0
05 26/01- 30/01	de termen hydrofoob en hydrofiel kunnen gebruiken voorspellen of stoffen onderling zullen mengen/oplossen bij gegeven (structuur)formule verschillende soorten mengsels omschrijven en voorbeelden kunnen noemen		28 t/m 44	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
Activiteitenweek				0 0 0 0
06 02/02- 06/02				
§ 4.4 Percentage, ppm en ppb				0 0 0 0
07 09/02- 13/02	de begrippen percentage, ppm en ppb kunnen uitleggen en toepassen bij berekening		maken en nakijken 45 t/m 55	0 0 0 0
Hoofdstuk 5 Zouten en zoutoplossingen				
Plan- ning	Omschrijving succescriteria	Oplevering: opdrachten hoofdstuk 5	Opdrachten / experimenten	evaluatie leerling
§ 5.1 Formules van zouten				
08 16/02- 20/02	uitleggen hoe een zout gevormd wordt uitleggen hoe een ionbinding tot stand komt en hoe een ionrooster er uit ziet naam en formule van enkelvoudige en samengestelde ionen geven verhoudingsformule opstellen en naam afleiden uit de formule		maken en nakijken 1-16 <i>experimenten volgens stencil</i>	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
09 23/02- 27/02	Voorjaarsvakantie			

§ 5.2 Zouten in water			0 0 0 0
10 02/03- 07/03	hydrateren van ionen beschrijven bij het oplossen van een zout oplos- en indampvergelijking opstellen met tabel 45A bepalen of een zout goed of slecht oplost in water	maken en nakijken 17-34 <i>experimenten volgens stencil</i>	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
Hoofdstuk 6 Koolstofchemie (begin)			
§ 6.1 Alkanen en alkenen			
11 09/03- 13/03	weten welke stoffen onder de koolwaterstoffen vallen; algemene structuurkenmerken gebruiken om koolwaterstoffen in te delen; de volgende begrippen kunnen gebruiken en kunnen uitleggen: homologe reeks, isomerie, (on)vertakt en (on)verzadigd; de systematische naam voor (vertakte) alkanen en alkenen kunnen afleiden uit de structuurformule	maken + nakijken: 1-13	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
§2.4 + §2.5 + §3.4 + §4.4 herhaling rekenen			0 0 0 0
12 16/03- 20/03	herhaling rekenen met eenheden en dichtheid (§1.4) herhaling rekenen met mol (§2.4) herhaling rekenen aan reacties (§3.3)	maken en nakijken opgaven bij §1.4, 2.4, 3.3 + extra opgaven op stencil	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
13 23/03- 27/03	Toetsweek 3: maandag 23 maart t/m vrijdag 27 maart toets (T3) over hoofdstuk 4, §5.1 + §5.2 + §6.1 en rekenen (90 minuten)		0 0 0 0