Contents

1	Dat	a 1	
2	Vak	ken 2	
	2.1	DONE Engels	
		2.1.1 Stof	
		2.1.2 Plan	
	2.2	TODO Natuurkunde	
		2.2.1 Stof	
		2.2.2 Plan	
	2.3	TODO Nederlands	
		2.3.1 Stof	
		2.3.2 Plan	
	2.4	DOING Scheikunde	
		2.4.1 Stof	
		2.4.2 Plan	
	2.5	TODO WisB	
		2.5.1 Stof	
		2.5.2 Plan	
		2.5.3 Notities	
	2.6	TODO Frans	
		2.6.1 Stof	
		2.6.2 Plan	

date # last updated

Sun 12 Nov 2023 17:05:54 CET

1 Data

datum	vak	stof
$\mathrm{ma}\ 27\ \mathrm{nov}$	nat	$\mathrm{H}1/\mathrm{H}2$
$\mathrm{ma}\ 27\ \mathrm{nov}$	schk	H1 tm H3.4
$\mathrm{di}\ 28\ \mathrm{nov}$	fatl	Unite 1 / Unite 2
wo 29 nov	netl	classroom
wo 29 nov	wisB	$\mathrm{H}2/\mathrm{H}4$
${\rm vr}~31~{\rm nov}$	entl	essay
vr 31 nov	$_{\mathrm{maat}}$????????

n

2.1 DONE Engels

2.1.1 Stof

Essay van 250-300 woorden over een actueel onderwerp. **Spellingcontrole MAG!**

2.1.2 Plan

1. **DONE** Oefenen in de les

2.2 TODO Natuurkunde

2.2.1 Stof

H1/H2

2.2.2 Plan

- 1. TODO H1 leren
 - □ Paragraaf 1.2 Energie en vermogen
 - □ Paragraaf 1.3 Spanning en stroomsterkte
 - ☐ Paragraaf 1.4 Weerstand

2. TODO H2 leren

- $\hfill\Box$ Paragraaf 2.2 Kracht verandert snelheid
- $\hfill \square$ Paragraaf 2.3 Versnellen en vertragen
- ☐ Paragraaf 2.4 Afstand en beweging
- □ Paragraaf 2.5 Vallen

2.3 TODO Nederlands

2.3.1 Stof

Tekstbegrip Classroom

2.3.2 Plan

- 1. **TODO** In de les de theorie krijgen
- 2. **TODO** ...

2.4 DOING Scheikunde

2.4.1 Stof

 $\mathrm{H}1\ \mathrm{t/m}\ \mathrm{H}3.4$

2.

2.4.2	Plan				
1. D	1. DOING H1 Scheiden en reageren				
	⊟ Paragraaf 1.1 Zuivere stof en mengsel				
	☐ Zuivere stof of mengsel				
	\Box Oplossing of emulsie				
	$\hfill\Box$ Paragraaf 1.2 Scheidingsmethoden				
	☐ Destillatie				
	\square Zand				
	\square Adsorptie				
	\Box Chromatografie				
	☐ Paragraaf 1.3 Chemische reacties				
	\square Exotherm of Endotherm				
	\Box Paragraaf 1.4 Snelheid van een reactie				
	\square Reacties nelheid				
	$\hfill\Box$ Concentratie en reacties nelheid				
	\square Temeratuur en reactiesnelheid				
	⊟ Katalysatoren				
2. T	ODO H2 Bouwstenen van stoffen				
	\Box Paragraaf 2.1 Periodiek systeem				
	\square Ijzer wordt roest				
	\Box De grootte van een molecuul				
	$\hfill\Box$ Paragraaf 2.2 Ionen				
	\Box Paragraaf 2.3 Massa's van bouwstenen				
	\Box Paragraaf 2.4 De mol				
3. TODO H3 Moleculaire stoffen					
	\Box Paragraaf 3.1 De bouw van stoffen				

☐ Elektrische geleiding
☐ Paragraaf 3.2 Binding in moleculen
☐ Paragraaf 3.3 Binding tussen moleculen
$\hfill\Box$ Verwarmen van moleculaire stoffen
\square Bindingen in water
☐ Polariteit en lading
□ Paragraaf 3.4 Moleculaire stoffen mengen
\square Jood in water, jood in wasbenzine
□ Oplossen of niet
☐ De ammoniakfontein
☐ Mentos in cola
2.5 TODO WisB
2.5.1 Stof
H2/H4
2.5.2 Plan
1. TODO H2
2. TODO H4
2. 1656 III
2.5.3 Notities
□ Modulusvergelijkingen
2.6 TODO Frans
2.6.1 Stof
\bullet Vocabulaire Unite 1 : Lire + Vocabulaire thé matique (NF)
• Vocabulaire Unité 2
• Grammaire I: l' adverbe
• Grammaire II: Verbes -RE (descendre, vendre, attendre, répondre) - pouvoir + vouloir

niet in toets)
2.6.2 Plan
$\hfill\Box$ Vocabulaire Unite 1
$\hfill\Box$ Vocabulaire Unite 2
\square Grammaire I
\Box l'adverbe
\square Grammaire II
□ Verbes -RE
☐ Pouvoir
□ Vouloir
\square Grammaire III
\Box les possesifs (niet bezittelijk voornaamwoord)

• Grammaire III: les possessifs (zelfstandig bezittelijk voornaamwoord