


# Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

Vak: Scheikunde		Klas: IG3V en V3A	
Algemene informatie:	Wat moet je kennen:	Wat moet je kunnen:	Toetsing:
<p>Lesperiode: 1 en 2</p> <p>Aantal lessen per week: 2</p> <p>Methode: NOVA scheikunde vwo/gymnasium</p> <p>Hoofdstuk: H2 (stoffen en reacties)</p> <p>Bladzijde: 44 t/m 89</p> <p>Vaardigheden blz. 260 t/m 272</p> <p>Extra websites:  <a href="http://www.wilddewolf.nl/Scheikunde_proefwerken_en_samenvattingen.html">www.wilddewolf.nl/Scheikunde_proefwerken_en_samenvattingen.html</a></p> <p>youtube.com (veel filmpjes over scheikunde)</p> <p>Overig: internet</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Hoofdstuk 1</li> <li>• Ontleden (thermolyse, elektrolyse en fotolyse).</li> <li>• Niet-ontleedbare stoffen (eigenschappen en toepassingen)</li> <li>• Metalen</li> <li>• Overige niet-ontleedbare stoffen</li> <li>• Synthesereacties</li> <li>• Deeltjes model en de drie fasen</li> <li>• Macro- en microniveau</li> <li>• Het deeltjesmodel voor zuivere stoffen en mengsels</li> <li>• Moleculen en reacties</li> <li>• Atomen en atoomsoorten/elementen</li> <li>• Molecuulformules (index), niet-ontleedbare en ontleedbare stoffen</li> <li>• Tabellen 1 t/m 13 kennen</li> <li>• Verbrandingsreacties</li> <li>• Brandvijfhoek en brandvertragers</li> <li>• Reactievergelijkingen (kloppend maken) en reactieschema</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Reactieschema kunnen maken en aflezen</li> <li>• Reactievergelijkingen kloppend maken</li> <li>• Vaardigheden blz. 260 t/m 272</li> </ul>	<p>Repetitie (1): ja</p> <p>Weging: 1x</p> <p>Herkansing: ja</p>

# Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

	<ul style="list-style-type: none"><li>• Naamgeving van verbindingen en namen van enkele elementen.</li></ul> <p><b>Je moet alle blauw gedrukte woordjes kennen en roodgele kolommen, schema's , tekeningen kunnen benoemen/uitleggen en formules en berekeningen kunnen toepassen. Grafieken kunnen maken en aflezen.</b></p>		
---	---	--	--