

# Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

Vak: Scheikunde		Klas: H3 en IGH3	
Algemene informatie:	Wat moet je kennen:	Wat moet je kunnen:	Toetsing:
<p>Lesperiode: 2</p> <p>Aantal lessen per week: 2</p> <p>Methode: NOVA scheikunde H/V</p> <p>Hoofdstuk: H3 Chemische reacties</p> <p>Bladzijde: 52 t/m 75</p> <p>Vaardigheden blz. 138 t/m 150</p> <p>Extra websites:  <a href="http://www.willdewolf.nl/Scheikunde_proefwerken_en_samenvattingen.html">www.willdewolf.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>• Voorgaande hoofdstukken</li> <li>• De snelheid van een chemische reactie (exotherm/ endotherm, contactoppervlak, concentratie en katalysator.</li> <li>• Verdwijnen en ontstaan van moleculen.</li> <li>• Moleculenformules opstellen</li> <li>• Coëfficiënten</li> <li>• Reactievergelijkingen kloppend maken</li> <li>• Wet van behoud van massa, rekenen aan reacties (overmaat)</li> <li>• Explosief materiaal</li> </ul> <p><b>• Je moet alle blauw gedrukte woordjes kennen en rood gele kolommen, schema's , tekeningen kunnen benoemen/uitleggen en formules en berekeningen kunnen toepassen. Grafieken kunnen maken en aflezen</b></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Formules kunnen toepassen (wet van behoud van massa, massa%, overmaat en reacties vergelijken kloppend maken)</li> <li>• Veilig werken op het laboratorium (met bijvoorbeeld de gasbrander en glaswerk)</li> <li>• Vaardigheden blz. 138 t/m 150</li> </ul>	<p>Schriftelijke overhoring (2) :ja Weging: 2x</p> <p>Repetitie (1): ja Weging: 4x Herkans baar : Ja</p>