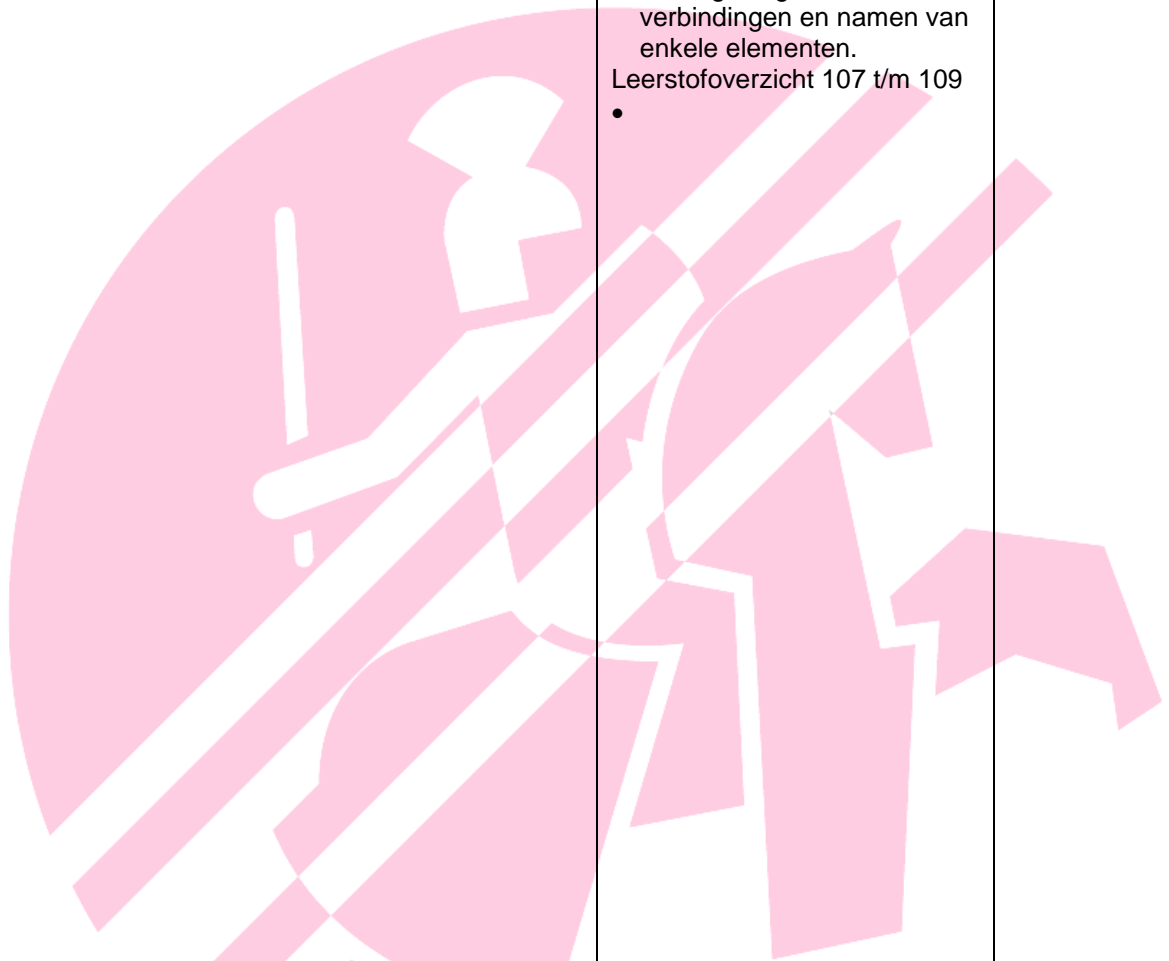


Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

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 (3A)</p> <p>Hoofdstuk: H2 (Chemische reacties)</p> <p>Bladzijde: 58 t/m 109</p> <p>Vaardigheden blz. 158 t/m 179</p> <p>Leerstofoverzicht 107 t/m 109</p> <p>Extra websites:</p> <p>https://www.youtube.com/watch?v=7mpM09zW_v0</p> <p>https://www.youtube.com/watch?v=aAT-ON1TADY</p> <p>https://www.youtube.com/watch?v=3hSObcW-mGY</p> <p>https://www.youtube.com/watch?v=TIg4ilXtp_M</p> <p>youtube.com (veel filmpjes over scheikunde)</p> <p>Overig: internet</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Hoofdstuk 1 • Ontleden (thermolyse, elektrolyse en fotolyse). • Niet-ontleedbare stoffen (eigenschappen en toepassingen) • Metalen • Overige niet-ontleedbare stoffen • Synthesereacties • Deeltjes model en de drie fasen • Macro- en microniveau • Het deeltjesmodel voor zuivere stoffen en mengsels • Moleculen en reacties • Atomen en atoomsoorten/elementen • Molecuulformules (index), niet-ontleedbare en ontleedbare stoffen • Alle tabellen kennen • Verbrandingsreacties • Brandvijfhoek en brandvertragers • Reactievergelijkingen (kloppend maken) en reactieschema 	<ul style="list-style-type: none"> • Reactieschema kunnen maken en aflezen • Reactievergelijkingen kloppend maken • Vaardigheden blz. 158 t/m 179 	<p>Repetitie (1): ja</p> <p>Weging: 1x</p> <p>Herkansing: ja</p> <p>Openboek toets</p> <p>SO H2.1 en H2.2</p> <p>Weging: (0) niet herkansbaar</p>

Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)



	<ul style="list-style-type: none">• Naamgeving van verbindingen en namen van enkele elementen. Leerstofoverzicht 107 t/m 109•		
--	--	--	--