

Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

Vak: Scheikunde		Klas: H3 en IG3H	
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 HAVO (3A)</p> <p>Hoofdstuk: H3 Bouw van stoffen</p> <p>Bladzijde: 124 t/m 173</p> <p>Vaardigheden blz. 174 t/m 198</p> <p>Leerstofoverzicht 171 t/m 173</p> <p>Extra websites:</p> <p>https://www.youtube.com/watch?v=wuWR60HNWYU</p> <p>https://www.youtube.com/watch?v=kZduOIZu7bM</p> <p>https://www.youtube.com/watch?v=TQ-Co1j0WQ</p> <p>https://www.youtube.com/watch?v=kPg5RXXhuHs</p> <p>https://www.youtube.com/watch?v=HKrVsl8L_XY</p> <p>https://www.youtube.com/watch?v=nOKF2sl4XaU</p> <p>youtube.com (veel filmpjes over scheikunde)</p> <p>Overig: internet</p>	<ul style="list-style-type: none"> • Voorgaande hoofdstukken • Atoombouw • Massagetal, atoomnummer en isotopen • Periodieksysteem der elementen. • Metalen en niet metalen • Metalen en zouten • Edele en onedele metalen. • Legeringen en eigenschappen zouten. • Moleculaire stoffen • Atoombindingen en covalentie • Structuurformules • Vanderwaalsbindingen • Atoommassa en molaire massa • Mol en aantal deeltjes • Leerstofoverzicht 171 t/m 173 	<ul style="list-style-type: none"> • Met het periodieksysteem kunnen werken • Mol en aantal deeltjes kunnen berekenen • Vaardigheden blz. 174 t/m 198 	<p>Repetitie (1): ja</p> <p>Weging: 1x</p> <p>Herkans baar : Ja</p>

Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

