

Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

Schooljaar: 2024-2025

Rapportperiode 3 (17 maart 2025 tot en met 1 juli 2025)

Vak: Scheikunde	Niveau: VWO	Leerjaar: 3	Klassen: V3A en IG3V
Algemene informatie:			
Aantal lessen per week: 2 lessen			
Methode: NOVA scheikunde VWO (3A)			
Hoofdstukken: hoofdstuk 3 (bouw van stoffen) (een natuurlijk hoofdstuk 1 (materialen en stoffen) en hoofdstuk 2 (chemische reacties)			
Extra websites en materiaal: hoofdstuk 3 https://www.examenoverzicht.nl/scheikunde/de-mol (De mol: wat is het en hoe reken je ermee?) https://www.youtube.com/watch?v=wuWR60HNWyU (het atoom) https://www.youtube.com/watch?v=kZduOIZu7bM (het periodiek systeem) https://www.youtube.com/watch?v=TQ-Co1j0WQ (metalen, moleculaire stoffen en zouten) https://www.youtube.com/watch?v=kPg5RXXhuHs (samenvatting (moleculaire stoffen) https://www.youtube.com/watch?v=HKrVsl8L_XY (covalenties) https://www.youtube.com/watch?v=nOKF2sl4XaU (oefenen met de mol deel 1) https://www.youtube.com/watch?v=82n4e1IK9Ro&t=416s (oefenen met de mol deel 2)			
Methode: NOVA scheikunde VWO (3B)			
Hoofdstukken: Hoofdstuk 4 (hierbij moet je ook hoofdstuk 2 en hoofdstuk 3 kennen (een natuurlijk hoofdstuk 1 (materialen en stoffen)) En een eindtoets (H1 t/m H4)			
Extra websites en materiaal: hoofdstuk 4 https://www.youtube.com/watch?v=2uSyi9u1-QE (energiediagrammen) https://www.youtube.com/watch?v=e7vKVZL-iZo (de reactiesnelheid) https://www.youtube.com/watch?v=6twKMsDXndY (rekenen aan de massaverhouding) https://www.youtube.com/watch?v=zmlYgHXs5EI (blokschema)			

Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

Wat moet je kunnen:	Wat moet je kennen:	toetsing:	weging:	herkansbaar?
<p>Voor hoofdstuk 3 (Hoofdstuk 1 en hoofdstuk 2)</p> <ul style="list-style-type: none"> • Met het periodieksysteem kunnen werken • Mol en aantal deeltjes kunnen berekenen <p>Vaardigheden blz. 158 t/m 179</p> <ul style="list-style-type: none"> • Voorgaande hoofdstukken (H1 t/m H3) • Mol berekenen en verhoudingen ervan • Grafieken aflezen • blokschema • Vaardigheden blz. 188 t/m 209 	<p>Voor hoofdstuk 3 (Hoofdstuk 1 en hoofdstuk 2)</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 <p>Leerstofoverzicht 153 t/m 156 H3.1 atoommodel (blz 153) onthoud en begrippen H3.2 metalen en zouten (blz 154 en 155) onthoud en begrippen H3.3 moleculaire stoffen blz 155(onthoud en begrippen)</p>	REP H3 (en H1 t/m H2)	4x	ja
		REP H4 (en H1 t/m H3) toetsweek 3	4x	nee

Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

	<p>H3.4 atoommassa en molaire massa (blz 156) onthoud en begrippen.</p> <p>Hoofdstuk 1 t/m 3</p> <ul style="list-style-type: none">• Voorgaande hoofdstukken• Reactiewarmte (wet van behoud van energie)• Exotherme- en endotherme reacties• Activeringsenergie en energiediagrammen• Meten van energie• Reactie snelheid (soort stof, temperatuur, concentratie, verdelingsgraad en katalysator)• Massa (wet van massabehoud)• Rekenen aan reacties• Mol verhouding• Productieprocessen• Leerstof overzicht 64 t/m 67• Leerstof overzicht 63 t/m 65 <p>H4.1 (blz 64) onthoud en begrippen.</p> <p>H4.2 (blz 65) onthoud en begrippen</p> <p>H4.3 (blz 66) onthoud en begrippen</p> <p>H4.4 (blz 67) onthoud en begrippen</p>			
--	--	--	--	--

Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

--	--	--	--	--

