Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

Schooljaar: 2025-2026 **Rapportperiode 2 (24 november 2025 tot en met 13 maart 2026)**

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 2 (chemische reacties) en natuurlijk hoofdstuk 1 (materialen en stoffen)

Extra websites en materiaal: hoofdstuk 2
https://www.youtube.com/watch?v=7mpM09zW_v0 (moleculen, atomen verbindingen en elementen)
https://www.youtube.com/watch?v=aAT-ON1TADY (systematische naamgeving)
https://www.youtube.com/watch?v=3hSObcW-mGY (reactievergelijkingen maken)
https://www.youtube.com/watch?v=TIg4ilXtp_M (activeringsenergie en energiediagrammen)

Extra websites en materiaal: hoofdstuk H2.2 uitleg: reactie vergelijkingen kloppend maken en oefeningen.
https://www.youtube.com/watch?v=61KXFEgdLDs (H2.2 uitleg: reactie vergelijkingen kloppend maken)
https://www.youtube.com/watch?v=j2stO5tQtH4 (H2.2 uitleg: reactie vergelijkingen kloppend maken)
http://craand.nl/gymnasium/corona%20maatregelen/Extra%20oefeningen%20kloppendmaken.pdf (H2.2 oefeningen)

Hoofdstukken: Hoofdstuk 3 (bouw van stoffen) en 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=HKrVsI8L_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)

Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

Wat moet je kunnen:	Wat moet je kennen:	toetsing:	weging:	herkansbaar?
Hoofdstuk 1 en H2.2 (reactie vergelijkingen kloppend maken) Voor hoofdstuk 3 (Hoofdstuk 1 en hoofdstuk 2) • Met het periodieksysteem kunnen werken • Mol en aantal deeltjes kunnen berekenen Vaardigheden blz. 158 t/m 179	Hoofdstuk 1 • Chemische reacties • Atomen en atoomsoorten/elementen • Molecuulformules (index) • Naamgeving van verbindingen en namen van enkele elementen. • Alle tabellen kennen • Reactievergelijkingen (ook kloppend maken H2.2) • Ontleden en chemische synthese (thermolyse, elektrolyse en fotolyse). • Niet-ontleedbare stoffen (eigenschappen en toepassingen) • Verbrandingsreactie (brandvijfhoek) • Oxide Leerstofoverzicht blz 107 t/m 109 H2.1 (blz 107) onthoud en begrippen. H2.2 (blz 108) onthoud en begrippen H2.3 (blz 108) onthoud en begrippen H2.4 (109) onthoud en begrippen Voor hoofdstuk 3 (Hoofdstuk 1 en hoofdstuk 2) • Voorgaande hoofdstukken • Atoombouw • Massagetal, atoomnummer en isotopen • Periodieksysteem der elementen. • Metalen en niet metalen • Metalen en zouten • Edele en onedele metalen.	SO H2.1 tabel 1 t/m 5	2x	nee
		SO H2.1 en H2.2	2x	nee
		REP H2 (en H1) Toetsweek 2	4x	ja

Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

	• Legeringen en eigenschappen zouten. • Moleculaire stoffen • Atoombindingen en covalentie • Structuurformules • Vanderwaalsbindingen • Atoommassa en molaire massa • Mol en aantal deeltjes 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) H3.4 atoommassa en molaire massa (blz 156) onthoud en begrippen.			