

Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

Schooljaar: 2023-2024

Rapportperiode 2 (20 november 2023 tot en met 8 maart 2024)

Vak:	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 hoofdstuk 3 (bouw van stoffen) (een 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=TIq4iIXtp_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) 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)			

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)	Hoofdstuk 1 en H2.2 • 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 (brandvijshoek) • 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	SO H2.1 tabel 1 t/m 5	2x	nee
		SO H2.2 kloppend maken	2x	nee
		REP H2 (en H1)	4x	ja
		REP H3 (en H1 en H2) toetsweek 2	4x	ja
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	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. • Legeringen en eigenschappen zouten. • Moleculaire stoffen • Atoombindingen en covalentie • Structuurformules			

Programma van Inhoud en Toetsing (PIT)

	• 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.			
--	--	--	--	--