



Griendencollege

Programma van toetsing en afsluiting 2024-2026

Vak: Natuur- scheikunde 2

Doelstelling:

Bij het van Natuur- scheikunde 1 krijgen leerlingen te maken met verschillende natuurkundige verschijnselen. Deze kennis leert de leerling kennis te verwerven over en inzicht te krijgen in sleutelbegrippen uit het gebied van levende en niet-levende natuur. Ook leert de leerling door praktisch werk kennis te verwerven over en inzicht te verkrijgen in processen uit de levende en niet-levende natuur. Ook leren de leerlingen om te werken met theorieën en modellen door onderzoek te doen naar natuurkundige verschijnselen zoals elektriciteit, geluid, licht, beweging, energie en materie. Al deze doelen worden gekoppeld aan situaties in het dagelijks leven om zo de leerlingen voor te bereiden op de huidige en de toekomstige maatschappij, waarin zij als volwaardig actief lid moeten kunnen leven en werken.

Doelen:

- De leerlingen leren zorg te dragen voor de lichamelijke en psychische gezondheid van henzelf en anderen.
- De leerlingen leren zich redzaam te gedragen in sociaal opzicht, als verkeersdeelnemer en als consument.
- De leerlingen leren met zorg om te gaan met het milieu.
- De leerlingen leren over de bouw van planten, dieren en mensen en over de vorm en functie van hun onderdelen.
- De leerlingen leren onderzoek doen aan materialen en natuurkundige verschijnselen, zoals licht, geluid, elektriciteit, kracht, magnetisme en temperatuur.
- De leerlingen leren hoe je weer en klimaat kunt beschrijven met behulp van temperatuur, neerslag en wind.
- De leerlingen leren bij producten uit hun eigen omgeving relaties te leggen tussen de werking, de vorm en het materiaalgebruik.
- De leerlingen leren oplossingen voor technische problemen te ontwerpen, deze uit te voeren en te evalueren.
- De leerlingen leren dat de positie van de aarde ten opzichte van de zon leidt tot natuurverschijnselen, zoals seizoenen en dag-/nachtritme.
- De leerlingen leren over de mondiale ruimtelijke spreiding van bevolkingsconcentraties en godsdiensten, van klimaten, energiebronnen en van natuurlandschappen zoals vulkanen, woestijnen, tropische regenwouden, hooggebergten en rivieren.

Middelen:

Als leermiddel voor Nask 1 wordt er gebruik gemaakt van methode Nova van Malmberg voor leerjaar 2 t/m 4.

Als leermiddel voor Nask 2 wordt er gebruik gemaakt van methode Nova van Malmberg voor leerjaar 3 en 4.

Manier van aftoetsen:

De toetsing wordt afgenomen zoals beschreven in het PTO en PTA De regels voor het PTA en PTO zijn van kracht.

De vakgroep maakt gebruik van de volgende checklisten uit het toetsbeleid:

- de toetsconstructie

- toetsafname
- cijferinvoer Magister
- interne evaluatie
- het raadplegen van externen

Kwaliteitsborging toetsen

Op het griendencollege werken we met 4 toets weken in de bovenbouw. Elke toets wordt geanalyseerd met behulp van een toetsmatrijs. Deze toetsmatrijs geeft inzicht in welke vragen goed gemaakt zijn en welke vragen minder goed gemaakt zijn. Aan de hand van deze analyse kunnen we de onderdelen die de leerlingen nog te weinig beheersen extra aandacht geven. Ook kunnen we vragen die te goed en te slecht zijn gemaakt bekijken. Indien nodig passen we de vragen aan.

Gemaakte toetsen worden nadat iedere leerling de toets heeft gemaakt besproken in de klas. Leerlingen kunnen vragen stellen en inzicht krijgen waar de sterke en zwakke punten liggen. Indien een leerling uitvoerig een toets wil bespreken kan dat in eigen tijd. Daarnaast is er een mogelijkheid om gebruik te maken van het bijles uur. De leerling die zwak is en niet zelfstandig gebruik maakt van het bijles uur wordt hier voor uitgenodigd door de vakdocent.

Onderdelen:

Verplichte onderdelen School-, Centraal Examen en schooleigen onderdelen Op de toetsen wordt er onderscheid gemaakt tussen toetsen op de verplichte onderdelen voor het schoolexamen, de onderdelen van het centraal examen en de schooleigen onderdelen. Hiertoe wordt er voldaan aan het artikel 2.60a, lid 3, WVO 2020. De verplichte onderdelen voor het schoolexamen worden gekenmerkt met AVE (Afsluitende toets Van Examenstof). De onderdelen van het centraal examen welke niet verplicht zijn op het schoolexamen worden gekenmerkt door EBG (Eigen Bevoegd Gezag).

Beschikbare uren:

Volgens het onderstaand lessentabel vinden de lessen plaats:

Afdeling ↓	Leerjaar 1	Leerjaar 2	Leerjaar 3	Leerjaar 4
TL			1	4



	<ul style="list-style-type: none"> Het toepassen van rekenvaardigheden in natuur- en scheikunde. <p>NASK2/K/4 Mens en omgeving: Gebruik van stoffen De kandidaat kan van een aantal (afval)stoffen de gevaren noemen, en veiligheidsmaatregelen noemen ter voorkoming van persoonlijke schade en milieuschade.</p> <p>De kandidaat kan verschillende methoden voor de productie en distributie van drinkwater beschrijven.</p> <p>NASK2/K/10 Basischemie voor vervolgopleiding en beroep De kandidaat kan eigenschappen noemen waaraan stoffen herkend kunnen worden en die kennis toepassen in practicumssituaties.</p> <p>De kandidaat kan onderzoeken of een stof een zuivere stof is of een mengsel, een aantal zuivere stoffen en soorten mengsels noemen, en de hoofdbestanddelen van een aantal mengsels noemen.</p> <p>De kandidaat kan:</p>				
--	---	--	--	--	--

	<ul style="list-style-type: none"> • een aantal processen uit het dagelijks leven herkennen als een chemische reactie. • Van een aantal (soorten) reacties toepassingen noemen, de vergelijkingen opstellen en beschrijvingen geven. • berekeningen uitvoeren aan reacties en beschrijven hoe bepaalde factoren de reactiesnelheid beïnvloeden. 				
Leerjaar 3	<p>NASK2/K/3 Leervaardigheden in het vak scheikunde (Zie omschrijving leerjaar 3 periode 1)</p> <p>NASK2/K/4 Mens en omgeving: Gebruik van stoffen (Zie omschrijving leerjaar 3 periode 1)</p> <p>NASK2/K/6 Mens en omgeving: werken bij practicum en in beroepssituaties De kandidaat kan beschrijven hoe veilig en verantwoord moet worden omgegaan met stoffen en straling.</p> <p>NASK2/K/10 Basischemie voor vervolgopleiding en beroep (Zie omschrijving leerjaar 3 periode 1)</p>	<p>Bestuderen hoofdstuk 3 Mengsels scheiden uit leerwerkboek NOVA vmbo 3 – GT MAX ed. NASK2.</p> <p>Maken de bijbehorende opgaven en practica van hoofdstuk 3 Mengsels scheiden in het leerwerkboek NOVA vmbo 3 – GT MAX ed. NASK2.</p>	<p>Theorietoets Nask2 – t302 50 minuten AVE</p> <p>Practicumtoets zout/zand Nask2-t303 50 minuten (Afronding in verslag) EBG</p>	<p>Ja, versie b</p> <p>Nee</p>	<p>2x</p> <p>1x</p>

	<p>NASK2/V/2 Productonderzoek</p> <p>De kandidaat kan (in teamverband) rapporteren naar aanleiding van een onderzoek naar een product, door middel van een verslag en/of presentatie.</p> <p>De kandidaat kan in het onderzoek scheikundige begrippen, symbolen en formules kwalitatief en kwantitatief toepassen in relatie tot een of meer producten, met name aangaande titreren, pH-onderzoek, neerslagreacties, en ontledings- en scheidingsmethoden.</p> <p>De kandidaat kan in het onderzoek de leervaardigheden tonen die genoemd worden in NASK2/K/3.</p>				
Leerjaar 3	<p>NASK2/K/5 Mens en omgeving: gebruik van stoffen</p> <p>De kandidaat kan een aantal verbrandingsverschijnselen beschrijven, verbrandingsvoorwaarden noemen, en toelichten dat blussen of voorkomen van brand berust op de beïnvloeding van deze voorwaarden.</p> <p>De kandidaat kan de gevolgen van overvloedig energieverbruik noemen voor gezondheid en milieu.</p>	<p>Bestuderen hoofdstuk 4 Nieuwe stoffen maken uit leerwerkboek NOVA vmbo 3 – GT MAX ed. NASK2.</p> <p>Maken de bijbehorende opgaven en practica van hoofdstuk 4 De kunst van het veranderen in het leerwerkboek NOVA vmbo 3 – GT MAX ed. NASK2.</p>	<p>Theorietoets Nask2 – t304 50 minuten EBG</p>	<p>Ja, versie b</p>	<p>2x</p>

	<p>De kandidaat kan de bewerking van aardolie in raffinaderijen en het gebruik van aardolie als grondstof voor chemische producten beschrijven.</p> <p>NASK2/K/10 Basischemie voor vervolgopleiding en beroep <i>(Zie omschrijving leerjaar 3 periode 1)</i></p> <p>NASK2/K/11 Bouw van materie De kandidaat kan de bouw van stoffen beschrijven, en reacties beschrijven met gebruikmaking van de begrippen moleculen, atomen en ionen.</p> <p>De kandidaat kan de namen en symbolen van een aantal elementen geven en beschrijven hoe de atoomsoorten zijn gerangschikt in het periodiek systeem.</p> <p>De kandidaat kan van een aantal moleculaire stoffen en zouten de naam geven als de formule is gegeven en omgekeerd.</p> <p>NASK2/V/2 Productonderzoek <i>(Zie omschrijving leerjaar 3 periode 2)</i></p>				
--	--	--	--	--	--

PTA NASK2 Leerweg: TL4

Periode	Eindtermen/deeltaken: wat moet je kennen en kunnen?	Inhoud onderwijsprogramma; wat ga je hiervoor doen?	Toetsvorm, -duur (en evt. toetscode)	Herkansing ja/nee?	Weging
Leerjaar 4	NASK2/K/3 Leervaardigheden in het vak scheikunde <i>(Zie omschrijving leerjaar 3 periode 1)</i>	Bestuderen hoofdstuk 5 Chemische reacties uit leerwerkboek NOVA vmbo 3 – GT MAX ed. NASK2.	Theorietoets Nask2-t401 120 min (in de toetsweek) AVE	Ja, versie b	2x
	NASK2/K/5 Mens en omgeving: gebruik van stoffen <i>(Zie omschrijving leerjaar 3 periode 3)</i>	Maken de bijbehorende opgaven en practica van hoofdstuk 5 Chemische reacties in het leerwerkboek NOVA vmbo 3 – GT MAX ed. NASK2.			
Leerjaar 4	NASK2/K/9 Chemie en industrie <i>(Zie omschrijving leerjaar 3 periode 4)</i>	Bestuderen hoofdstuk 7 Stoffen en deeltjes uit leerwerkboek NOVA vmbo 4 – GT MAX ed. NASK2.	Proeven volgens practicumbladen(1) Nask2- t402 100 min (buiten de toetsweek) EBG	Nee	1x
	NASK2/K/10 Basischemie voor vervolgopleiding en beroep <i>(Zie omschrijving leerjaar 3 periode 1)</i>	Maken de bijbehorende opgaven en practica van hoofdstuk 7 Stoffen en deeltjes in het leerwerkboek NOVA vmbo 4 – GT MAX ed. NASK2.			
Leerjaar 4	NASK2/K/11 Bouw van materie <i>(Zie omschrijving leerjaar 3 periode 3)</i>	Proeven volgens practicumbladen (1)			
	NASK2/V/1 Productieprocessen <i>(Zie omschrijving leerjaar 3 periode 1)</i>				

<p>Leerjaar 4</p>	<p>NASK2/K/5 Mens en omgeving: gebruik van stoffen (Zie omschrijving leerjaar 3 periode 3)</p> <p>NASK2/K7 Water, zuren en basen De kandidaat kan van leidingwater en van in de natuur voorkomende watersoorten de samenstelling, functie en toepassing beschrijven.</p> <ul style="list-style-type: none"> • De kandidaat kan: van een aantal zuren en basen de naam en formule geven • Van een aantal zure en basische oplossingen de formules geven van de deeltjes die daarin voorkomen • De eigenschappen en toepassingen van zure en basische oplossingen noemen. <p>De kandidaat kan de eigenschappen en toepassingen noemen van een aantal indicatoren en deze toepassen in pH-onderzoek.</p> <p>NASK2/K/10 Basischemie voor vervolgopleiding en beroep (Zie omschrijving leerjaar 3 periode 1)</p> <p>NASK2/V/2 Productonderzoek (Zie omschrijving leerjaar 3 periode 2)</p>	<p>Bestuderen hoofdstuk 9 Zouten uit leerwerkboek NOVA vmbo 4 – GT MAX ed. NASK2.</p> <p>Maken de bijbehorende opgaven en practica van hoofdstuk 9 Zouten in het leerwerkboek NOVA vmbo 4 – GT MAX ed. NASK2.</p> <p>Bestuderen hoofdstuk 10 Zuren en basen uit leerwerkboek NOVA vmbo 4 – GT MAX ed. NASK2.</p> <p>Maken de bijbehorende opgaven en practica van hoofdstuk 10 Zuren en basen in het leerwerkboek NOVA vmbo 4 – GT MAX ed. NASK2.</p> <p>Proeven volgens practicumbladen (2)</p>	<p>Theorietoets Nask2 – t403 120 minuten (in de toetsweek) EBG</p> <p>Proeven volgens practicumbladen(2) Nask2- t404 100 min (buiten de toetsweek) EBG</p>	<p>Ja, versie b</p> <p>Nee</p>	<p>2x</p> <p>1x</p>
-------------------	--	--	--	--------------------------------	---------------------

<p>Leerjaar 4</p>	<p>NASK2/K/4 Mens en omgeving: Gebruik van stoffen (Zie omschrijving leerjaar 3 periode 1)</p> <p>NASK2/K/5 Mens en omgeving: gebruik van stoffen (Zie omschrijving leerjaar 3 periode 3)</p> <p>NASK2/K/8 Reinigingsmiddelen en cosmetica De kandidaat kan een aantal was-, reinigings- en oplosmiddelen en cosmetische middelen noemen, en de werking en/of toepassing beschrijven van een aantal van deze middelen.</p> <p>NASK2/K/9 Chemie en industrie (Zie omschrijving leerjaar 3 periode 4)</p> <p>NASK2/K/10 Basischemie voor vervolgopleiding en beroep (Zie omschrijving leerjaar 3 periode 1)</p>	<p>Bestuderen hoofdstuk 2 Water uit leerwerkboek NOVA vmbo 3 – GT NASK2.</p> <p>Maken de bijbehorende opgaven en practica van hoofdstuk 2 Water in het leerwerkboek NOVA vmbo 3 – GT NASK2.</p> <p>Bestuderen hoofdstuk 8 Verbrandingen uit leerwerkboek NOVA vmbo 4 – GT NASK2.</p> <p>Maken de bijbehorende opgaven en practica van hoofdstuk 8 Verbrandingen in het leerwerkboek NOVA vmbo 4 – GT NASK2.</p> <p>Bestuderen hoofdstuk 11 Koolstofchemie uit leerwerkboek NOVA vmbo 4 – GT NASK2.</p> <p>Maken de bijbehorende opgaven en practica van hoofdstuk 11 Koolstofchemie in het leerwerkboek NOVA vmbo 4 – GT NASK2.</p>	<p>Theorietoets Nask2 – t405 120 minuten AVE</p>	<p>Ja, versie b</p>	<p>2x</p>
<p>Berekening cijfer schoolexamen: $((NS2-t301 \times 2) + (NS2-t302 \times 2) + (NS2-t303 \times 1) + (NS2-t304 \times 2) + (NS2-t305 \times 2) + (NS2-t401 \times 2) + (NS2-t402 \times 1) + (NS2-t403 \times 2) + (NS2-t404 \times 1) + (NS2-t405 \times 2)) / 17 =$ cijfer SE NS2 Lj4</p>					