

# Natuurwetenschappen B

2de graad D-finaliteit

II-Nat-d

BRUSSEL

D/2021/13.758/032



## Disclaimer

Gezien de te grote omvang en gedetailleerdheid van het geheel van de basisvorming en de specifieke vorming zoals bepaald door de Vlaamse regering (eindtermen, specifieke eindtermen, beroepskwalificaties) zal er, in tegenstelling tot het oorspronkelijke opzet van onze leerplannen, veelal onvoldoende ruimte zijn om de leerplandoelen in dit leerplan met voldoende diepgang te realiseren binnen de beschikbare onderwijstijd of voor het schoolbestuur, het lerarenteam of de individuele leraar om eigen inhoudelijke of didactische keuzes te maken.

De leerplannen 2de graad zijn opgesteld onder voorbehoud van de uitspraak van het Grondwettelijk Hof met betrekking tot het verzoekschrift waarmee de schorsing en de vernietiging van dat decreet wordt gevraagd.

Naargelang de samenstelling van de studierichting waarvoor een leerplan geldt, integreren de leerplandoelen eindtermen basisvorming, cesuurdoelen en/of doelen die leiden naar een beroepskwalificatie. In de concordantietabel geven we duidelijk aan welke leerplandoelen de eindtermen basisvorming, de cesuurdoelen en/of de doelen die leiden naar een beroepskwalificatie realiseren. De opgenomen cesuurdoelen en de doelen die leiden naar een beroepskwalificatie werden in overleg met de onderwijsverstrekkers vastgelegd en zijn onder voorbehoud van de goedkeuring van de curriculumdossiers 2de graad.





# 1 Algemene inleiding

De start van de modernisering secundair onderwijs gaat gepaard met een nieuwe generatie leerplannen. Net zoals in de eerste graad zijn de nieuwe leerplannen van de tweede graad ingebed in het vormingsconcept van de katholieke dialogeschool en gaan ze uit van de professionaliteit van de leraar en het eigenaarschap van de school en het lerarenteam.

## 1.1 Het leerplanconcept: vijf uitgangspunten

De nieuwe leerplannen vertrekken vanuit het **vormingsconcept** van de katholieke dialogeschool en laten toe om optimaal aan te sluiten bij het pedagogisch project van de school en de beleidsbeslissingen die de school neemt vanuit haar eigen visie op onderwijs (taalbeleid, evaluatiebeleid, zorgbeleid, ICT-beleid, kwaliteitsontwikkeling, keuze voor vakken en lesuren ...).

De nieuwe leerplannen ondersteunen **kwaliteitsontwikkeling**: het leerplanconcept spoort met kwaliteitsverwachtingen van het Referentiekader onderwijskwaliteit (ROK). Kwaliteitsontwikkeling volgt dan als vanzelfsprekend uit keuzes die de school maakt bij de implementatie van leerplannen.

De nieuwe leerplannen faciliteren een **gerichte studiekeuze** na de tweede graad. Het proces van de studiekeuze eindigt immers niet na de eerste graad. In de tweede graad onderzoeken leerlingen meer gericht waar hun capaciteiten liggen en wat hun talenten zijn. Leerplannen zijn daarbij een belangrijk hulpmiddel. Doelen sluiten aan bij de verwachte competenties van leerlingen die voor een bepaalde studierichting kiezen. De feedback en evaluatie bij de realisatie ervan beïnvloeden op een positieve manier hun keuze voor een meer geprofileerde studierichting in de derde graad.

De nieuwe leerplannen gaan uit van de **professionaliteit** van de leraar en het **eigenaarschap** van de school en het lerarenteam. Ze bieden pedagogisch-didactisch voldoende ruimte voor een eigen aanpak van de leraar, het lerarenteam of de school [zie disclaimer].

De nieuwe leerplannen borgen de **samenhang** in de vorming van de tweede graad. Leerplannen zorgen voor een samenhangend fundament van vorming voor alle leerlingen binnen een finaliteit en een studierichting. Ze vertrekken vanuit een gemeenschappelijk referentiekader en hanteren een gelijkgerichte terminologie met respect voor de eigenheid van elk vak. De samenhang in de tweede graad betreft zowel de verticale samenhang (de plaats van het leerplan in de opbouw van het curriculum) als de horizontale samenhang binnen studierichtingen en over studierichtingen en finaliteiten. Waar relevant geven de leerplannen expliciet aan met welke doelen van andere leerplannen in de school verdere afstemming mogelijk is. Op die manier faciliteren en stimuleren de leerplannen leraren om over de vakken heen samen te werken en van elkaar te leren, leraren basisvorming (incl. godsdienstleraren) en leraren specifieke vorming. Een verwijzing van een vakleraar naar de lessen van een collega laat de leerlingen niet alleen aanvoelen dat de verschillende vakken onderling samenhangen en dat ze over dezelfde werkelijkheid gaan, maar versterkt ook de mogelijkheden tot transfer.

In wat volgt gaan we dieper in op een aantal uitgangspunten.

## 1.2 De vormingscirkel – de opdracht van secundair onderwijs

De leerplannen vertrekken vanuit een gedeelde inspiratie die door middel van een vormingscirkel voorgesteld wordt. We 'lezen' de cirkel van buiten naar binnen.



- Een lerarenteam werkt in een katholieke dialoogschool die onderwijs verstrekt vanuit een **specifieke traditie**. Vanuit het eigen pedagogisch project kiezen leraren voor wat voor hen en hun school goed onderwijs is.
- Ze wijzen leerlingen daarbij de weg en gebruiken daarvoor **wegwijzers**. Die zijn een inspiratiebron voor hen en hun collega's en zorgen voor een Bijbelse 'drive' in hun onderwijs.
- De kwetsbaarheid van leerlingen ernstig nemen betekent dat elke leerling **beloftevol** is en alle leerkansen verdient. Die leerling is **uniek als persoon** maar ook **verbonden** met de klas, de leraar, de school en de bredere samenleving.



Scholen zijn daarbij **gastvrije plaatsen** waar leerlingen en leraren elkaar ontmoeten in diverse contexten. De leraar vormt zijn leerlingen vanuit een **genereuze** attitude, hij geeft om zijn leerlingen en hij houdt van zijn vak. Hij durft af en toe de gebaande paden verlaten en stimuleert de **verbeelding en creativiteit** van leerlingen. Zo zaait hij door zijn onderwijs de kiemen van een hoopvolle, **meer duurzame en meer rechtvaardige wereld**.

- Leraren vormen leerlingen door middel van inhouden van vorming, die we groeperen in **vormingscomponenten**: levensbeschouwelijke vorming, culturele vorming, economische vorming, lichamelijke vorming, maatschappelijke vorming, natuurwetenschappelijke en technische vorming, sociale vorming, talige vorming en wiskundige vorming. De aaneengesloten cirkel van vormingscomponenten wijst erop dat vorming een geheel is en zich niet in schijfjes laat verdelen. Je kan onmogelijk over culturele vorming spreken zonder met taal bezig te zijn; je kan niet beweren dat wetenschap en techniek geen band hebben met economie, wiskunde of geschiedenis. Dwarsverbanden doorheen de vakken zijn daarbij belangrijk. De vormingscirkel vormt dan ook een dynamisch geheel van elkaar voortdurend beïnvloedende en versterkende componenten.
- Een leraar vormt leerlingen als **individuele leraar** maar werkt ook binnen **lerarenteams** en binnen een **beleid van de school**. De gemeenschappelijke leerplannen (Gemeenschappelijk funderend leerplan en Gemeenschappelijk leerplan ICT) helpen daartoe. Ze worden gestuurd door keuzes die een school (schoolbestuur, beleidsteam, lerarenteam) maakt. Het Gemeenschappelijk funderend leerplan zorgt voor het fundament van heel de vorming dat gerealiseerd wordt in vakken, in projecten, in schoolbrede initiatieven of in een specifieke schoolcultuur.
- De uiteindelijke bedoeling is om **alle leerlingen** kwaliteitsvol te vormen. Die leerlingen zijn dan ook het hart van de vormingscirkel, zij zijn het op wie we inzetten. Zij dragen onze hoop mee: de nieuwe generatie die een meer duurzame en meer rechtvaardige wereld zal creëren.

### 1.3 Ruimte voor leraren(teams) en scholen

[zie disclaimer]

De vrijheid die de leraar krijgt om met het leerplan te werken vraagt van hem een grote professionaliteit. Professionaliteit vergt meesterschap. De leraar is dus een meester in zijn vak; hij beheerst de inhouden die hij onderwijst. Een diep gevoel van verantwoordelijkheid en de overtuiging dat elke leerling het recht heeft om op een goede manier gevormd te worden, liggen aan de basis van zijn professioneel bezig zijn.

Vorming is voor die leraar nooit te herleiden tot een cognitieve overdracht van inhouden. Vorming is iets wat hem in die mate beroert dat hij voor iedere leerling de juiste woorden en gebaren zoekt om de wereld te ontsluiten. Hij wil de leerling tot bij de wereld brengen. De leraar introduceert leerlingen in de wereld waarvan hij houdt en hij probeert hen ook vriend van die wereld te laten worden. Een leraar zorgt er bijvoorbeeld voor dat leerlingen gegrepen kunnen worden door de cultuur van het Frans of door het ambacht van een metselaar. Hij initieert leerlingen in een wereld en probeert hen zover te brengen dat ze er hun eigen weg in kunnen vinden.

We hebben de leerplandoelen noch chronologisch noch hiërarchisch geordend. Vanuit het pedagogisch project van de school, vanuit zijn passie, expertise en creativiteit, in functie (van de beginsituatie) van de klasgroep kan de leraar eigen accenten leggen en differentiëren. Hij kan kiezen welke leerplandoelen hij op welke manier samenneemt bij het uitwerken van lessen, thema's of projecten.

In het leerplan leggen we geen didactische werkvormen vast. Ter ondersteuning van leraren(teams) geven we voor bepaalde leerplanonderdelen een indicatie van de nodige onderwijstijd. Dat betekent dat leraren(teams) alle vrijheid hebben om langere leerlijnen op te bouwen en in te zetten op de spiraalsgewijze aanpak van bepaalde inhoudelijke leerplandoelen. Leraren bepalen zelf welke contexten ze laten spelen, welke methodieken ze hanteren.

## 1.4 Differentiatie

De nieuwe leerplannen bieden volop kansen om gedifferentieerd te werken. Ze laten toe om te differentiëren op verschillende manieren:

- verschillende inhoudelijke keuzes;
- doelen integreren;
- inhouden verbreden door andere contexten aan bod te laten komen;
- verdieping aanbieden;
- in te spelen op verschillen in het abstractievermogen van leerlingen.

Differentiëren is van belang in alle leerlingengroepen. Leerlingen die starten in een studierichting van de tweede graad en voor wie dit leerplan bestemd is, behoren immers wel tot de doelgroep, maar bevinden zich niet noodzakelijk in dezelfde beginsituatie. Dikwijls hebben zij reeds een niet te onderschatten – maar soms sterk verschillende – bagage mee vanuit de eerste graad, de gevolgde basisoptie, de thuissituatie en vormen van informeel leren. Het is belangrijk om zicht te krijgen op die aanwezige kennis en vaardigheden en vanuit dat gegeven, soms gedifferentieerd, verder te bouwen.

Ook de motivatie van leerlingen is soms sterk verschillend. Sommige leerlingen denken meer conceptueel en abstract. Andere leerlingen komen vanuit een meer concrete benadering sneller tot inzichtelijk denken. Een context is betekenisvol voor een leerlingengroep, een andere context voor een andere.

Daarnaast bieden leerplannen kansen om de complexiteit van leerinhouden aan te passen. Dat kan door een complexere situatie te schetsen, een minder ingewikkelde bewerking of handeling voor te stellen, of door het aanbieden van meer kennis of vaardigheden leerlingen uit te dagen.

Verschillende leerinhouden aanbieden aan verschillende leerlingen is één vorm van differentiatie. Andere mogelijkheden zijn differentiëren in didactiek, in graad van autonomie en ondersteuning. De ene leerling kan snel zelfstandig werken, de andere heeft intense begeleiding nodig. In de wenken bij de leerplandoelen verwijzen we naar mogelijkheden tot differentiëren. Dat kan door al dan niet ondersteuning of hulpmiddelen aan te bieden in de vorm van voorbeelden, schrijfkaders, stappenplannen ...

Didactische differentiatie kan ook betrekking hebben op het flexibel aanwenden van de beschikbare leertijd, zoals variëren in tempo van onderwijzen en in leertempo van leerlingen, de ene leerling of



leerlingengroep wat meer tijd geven dan de andere om hetzelfde te leren.

Differentiatie kan ook door leerlingen naar verschillende producten te laten toewerken die dan naar gedifferentieerde vormen van evaluatie leiden.

## 1.5 Opbouw van de leerplannen

Elk leerplan is opgebouwd volgens een vaste structuur: algemene inleiding, situering, pedagogisch-didactische duiding, leerplandoelen, basisuitrusting, concordantie. Alle onderdelen van het leerplan maken inherent deel uit van het leerplan. Schoolbesturen van Katholiek Onderwijs Vlaanderen die de leerplannen gebruiken, verbinden zich tot de realisatie van het gehele leerplan.

In de **algemene inleiding** belichten we het nieuwe leerplanconcept dat Katholiek Onderwijs Vlaanderen heeft gehanteerd en gaan we o.m. dieper in op de visie op vorming, de ruimte voor leraren(teams) en scholen en de mogelijkheden tot differentiatie.

In de **situering** beschrijven we - waar relevant - de samenhang met de eerste graad, de samenhang in de tweede graad en de plaats in de lessentabel.

In de **pedagogisch-didactische duiding** komen de inbedding in het vormingsconcept, de krachtlijnen, de opbouw, de leerlijnen, de aandachtspunten met o.m. de nieuwe accenten van het leerplan aan bod.

De **leerplandoelen** zijn sober en helder geformuleerd waarbij het leerplandoel als geheel het verwachte niveau van realisatie en beheersing aangeeft. Waar relevant voegen we bij de leerplandoelen een opsomming of een afbakening (★) toe die duidelijk aangeeft wat bij de realisatie van het leerplandoel aan bod moet komen. Ook de pop-ups bevatten informatie die noodzakelijk is bij de realisatie van het leerplandoel.

Alle leerplandoelen zijn te bereiken, met uitzondering van attitudes. Leerplandoelen die een **attitude** zijn en dus na te streven, duiden we aan met een sterretje (\*).

We tonen de **samenhang** met andere leerplannen in de **tweede graad**. Zo geven we het overleg in lerarenteams alle kansen. Waar relevant verwijzen we ook naar **samenhang met de eerste graad** en naar specifieke items die reeds in de leerplannen van de eerste graad aan bod kwamen.

Tenslotte geven we een aantal zinvolle of inspirerende **wenken** (✓). Het aantal wenken is doorgaans beperkt; het betreft voornamelijk een noodzakelijke toelichting bij leerplandoelen of specifieke begrippen, suggesties voor een mogelijke didactische aanpak of een afbakening van de leerstof.

De **basisuitrusting** geeft aan welke materiële uitrusting vereist is om de leerplandoelen te kunnen realiseren.

In de **concordantie** geven we aan welke leerplandoelen gerelateerd zijn aan bepaalde eindtermen, cesuurdoelen of doelen die leiden naar beroepskwalificaties.

Samenvattend [zie disclaimer]

De nieuwe leerplannen geven richting en laten ruimte. Ze faciliteren de inhoudelijke dynamiek en de continuïteit in een school en lerarenteam. Ze vormen een kwaliteitskader dat inzet op een eigen visie en een identiteitskader dat de unieke identiteit van een school in de diverse samenleving versterkt en ondersteunt. Zo garanderen we binnen het kader dat door de Vlaamse regering werd vastgelegd voldoende vrijheid voor schoolbesturen om het eigen pedagogisch project vorm te geven vanuit de eigen schoolcontext. We versterken het eigenaarschap van scholen die d.m.v. eigen beleidskeuzes de vorming van leerlingen gestalte geven. We creëren ook ruimte voor het vakinhoudelijk en pedagogisch-didactisch meesterschap van de leraar, maar bieden – via pedagogische begeleiding – ondersteuning waar nodig.

## 2 Situering

### 2.1 Samenhang met de eerste graad

In het leerplan Natuur, ruimte & techniek van de eerste graad komen al discipline-overstijgende STEM-vaardigheden aan bod zoals bij het onderzoeken van verschijnselen en systemen in aardrijkskunde, natuurwetenschappen en techniek. Ook het [modelleren](#) en problemen oplossen komt aan bod. Daarnaast duiden leerlingen interacties tussen mens, natuur, techniek en ruimte. Ook in het leerplan wiskunde ligt er meer nadruk op probleemoplossend denken. Bij berekeningen staat het handig en inzichtelijk rekenen meer centraal. Nieuw is dat leerlingen al een beschrijvend statistisch onderzoek uitvoeren.

We vinden in het leerplan Natuur, ruimte & techniek doelen terug die betrekking hebben op kracht en (verandering van) beweging, energie, materie, structuur en functies in [systemen](#), interacties tussen mens, natuur, techniek en ruimte, kringlopen en voortplanting. Nieuw voor de eerste graad is dat deze breed-wetenschappelijke thema's een invulling krijgen vanuit zowel aardrijkskunde, natuurwetenschappen als techniek. Deze invulling kan zowel vanuit aparte vakken Aardrijkskunde, Natuurwetenschappen als Techniek gebeuren als vanuit het interdisciplinaire leerplan Natuur, ruimte & techniek. In de leerplannen Natuurwetenschappen van de tweede graad ontwikkelen leerlingen meer inzicht in deze wetenschappelijke thema's of de zogenaamde 'Big Ideas in Science'.

### 2.2 Samenhang in de tweede graad

#### 2.2.1 Samenhang binnen de studierichting

Het leerplan Natuurwetenschappen B bestaat uit vier grote leerplanonderdelen: de STEM-doelen en de leerplandoelen Biologie, Chemie en Fysica.

#### 2.2.2 Samenhang met andere leerplannen Natuurwetenschappen binnen de finaliteit

##### *Verwante leerplannen in de doorstroomfinaliteit*

In de tweede graad doorstroom vinden we de volgende op bètawetenschappelijk vlak verwante leerplannen terug:

- een leerplan Natuurwetenschappen voor de basisvorming.
- een leerplan Natuurwetenschappen met verdiepte basis dat het mogelijk maakt om in de overgang van de tweede naar de derde graad nog aan te sluiten bij een richting met specifieke eindtermen Biologie, Chemie en Fysica. Voor Biologie bevat dit leerplan dezelfde doelen als het leerplan Natuurwetenschappen basis.
- een leerplan Natuurwetenschappen met cesuurdoelen voor de studierichtingen Natuurwetenschappen en Sportwetenschappen.
- een leerplan voor Biotechnologische wetenschappen met meer aandacht voor experimentele vaardigheden waaronder onderzoeksvaardigheden en labo. Voor Biologie, Chemie en Fysica zijn de cesuurdoelen identiek aan die voor de richting Natuurwetenschappen met uitzondering voor de rubriek optica die in de derde graad aan bod komt...
- een leerplan Biotechnologische STEM-wetenschappen met meer aandacht voor experimentele vaardigheden waaronder STEM-geïntegreerd oplossen van problemen. Voor Biologie en Chemie zijn de cesuurdoelen identiek aan die voor de richting Natuurwetenschappen. Voor Fysica zijn er een beperkt aantal verschillen met het leerplan Biotechnologische wetenschappen: er is meer aandacht voor thermodynamica, statica en kinematica (eenparig cirkelvormige beweging).



- een leerplan voor Technologische wetenschappen met basis en gevorderde Fysica en STEM-engineering en een verdiepte basis Chemie. In een apart leerplan komt de basisvorming Biologie aan bod.
- het leerplan Bouwwetenschappen met basisvorming Fysica, STEM-geïntegreerd oplossen van bouwkundige problemen en bouwfysica. In een apart leerplan komt de basisvorming Biologie en Chemie aan bod.

| <b>Verwante leerplannen</b>                                                                              | <b>STEM-doelen</b> | <b>Biologie</b> | <b>Chemie</b>   | <b>Fysica</b>                         |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------|-----------------|-----------------|---------------------------------------|
| Natuurwetenschappen basis (3-3)                                                                          | Basis              | Basis           | Basis           | Basis                                 |
| Natuurwetenschappen verdiepte basis (3-3)                                                                | Basis              | Basis           | Verdiepte basis | Verdiepte basis                       |
| Natuurwetenschappen met cesuurdoelen voor studierichting Natuurwetenschappen en Sportwetenschappen (6-6) | Verdiepte basis    | Cesuurdoelen    | Cesuurdoelen    | Cesuurdoelen                          |
| Biotechnologische wetenschappen (10-11)                                                                  | Cesuurdoelen       | Cesuurdoelen    | Cesuurdoelen    | Cesuurdoelen eigen aan studierichting |
| Biotechnologische STEM-wetenschappen (10-11)                                                             | Cesuurdoelen       | Cesuurdoelen    | Cesuurdoelen    | Cesuurdoelen eigen aan studierichting |
| Bouwwetenschappen                                                                                        | Cesuurdoelen       | -               | -               | Cesuurdoelen eigen aan studierichting |
| Biologie en Chemie (1-2) voor Bouwwetenschappen                                                          | Selectie           | Basis           | Basis           | -                                     |
| Technologische wetenschappen                                                                             | Cesuurdoelen       | -               | Verdiepte basis | Cesuurdoelen eigen aan studierichting |
| Biologie (1-1) voor Technologische wetenschappen                                                         | Selectie           | Basis           | -               | -                                     |

## Verwante domeinoverschrijdende leerplannen

### Biologie doorstroom domeinoverschrijdend

|                                           | Basis                                                                                          | Verdiepte basis | Basis + cesuurdoel uit de 'Uitgebreide biologie'                                                                                   |
|-------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Eigenschappen van levende systemen</b> | Homeostase - Waterhuishouding in planten                                                       |                 |                                                                                                                                    |
|                                           | Coördinatie tussen prikkel en reactie – Zintuigen- Impulsgeleiding- Spieren- Endocrien stelsel |                 |                                                                                                                                    |
|                                           | Bevruchting en beïnvloeding ontwikkeling embryo en foetus                                      |                 |                                                                                                                                    |
|                                           | Driedomeinensysteem- Soort- Biodiversiteit                                                     | Idem basis      | Idem basis<br>+ Groepen micro-organismen - Structuur of voortplanting van micro-organismen - Virussen- Belang van micro-organismen |
|                                           | Gedrag van en interacties van organismen binnen de soort/tussen soorten                        |                 |                                                                                                                                    |
|                                           | Materie- en energiestromen in een ecosysteem                                                   |                 |                                                                                                                                    |

### Chemie doorstroom domeinoverschrijdend

|                                                                  | Basis                                                                                      | Verdiepte basis                                                                                                                          | Basis + cesuurdoelen uit de 'Uitgebreide chemie'                                               |
|------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Inzichten in bouw, structuur en eigenschappen van materie</b> | Scheidingstechnieken en stofeigenschappen                                                  |                                                                                                                                          |                                                                                                |
|                                                                  | Atoommodellen, atomen en ionen                                                             |                                                                                                                                          |                                                                                                |
|                                                                  | Hanteren PSE als infobron over atomen en ionen                                             |                                                                                                                                          |                                                                                                |
|                                                                  | Opstellen chemische formules voor enkelvoudige en samengestelde anorganische stoffen (PSE) |                                                                                                                                          |                                                                                                |
|                                                                  | Classificeren stoffen vanuit formule/uit naam                                              | Idem basis<br>+ Extra doel rond opstellen chemische formules anorganische stoffen                                                        | Idem verdiepte basis<br>+ Uitbreiding van te kennen stoffen<br>+ Herkennen van reactiepatronen |
|                                                                  | Toepassingen van organische en anorganische stoffen in het dagelijks leven/ in processen.  |                                                                                                                                          |                                                                                                |
| <b>Wisselwerking tussen materie en energie</b>                   | Chemische reactie- Wet van behoud van massa                                                |                                                                                                                                          |                                                                                                |
|                                                                  | Eenvoudige neutralisatiereactie opstellen                                                  | Idem basis<br>+ Opstellen reactievergelijking van een neerslagreactie, gasvormingsreactie op en ontleden van een eenvoudige redoxreactie | Idem verdiepte basis<br>+ Opstellen eenvoudige redoxvergelijkingen tussen enkelvoudige stoffen |
|                                                                  | pH, protonen-en hydroxideconcentraties                                                     |                                                                                                                                          |                                                                                                |



|  |                                                                             |                                                                                                                                       |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                  |
|--|-----------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|  | Mol, molaire massa en molaire concentratie - Stoichiometrische berekeningen |                                                                                                                                       |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                  |
|  | Chemische reactie en energie-uitwisseling met de omgeving                   |                                                                                                                                       |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                  |
|  | Oplossen- Elektrisch geleiden                                               | Idem basis<br>+ Verband tussen de structuur en de eigenschappen van stoffen: ionrooster, molecuulrooster, atoomrooster, metaalrooster | Idem verdiepte basis<br>+ Verband tussen de structuur en de eigenschappen van stoffen: <ul style="list-style-type: none"> <li>• Intermoleculaire krachten: dipoolkrachten, waterstofbruggen, ion-dipoolkrachten</li> <li>• Polariteit</li> <li>• Stofeigenschappen: kookpunt, smeltpunt, oplosgedrag van stoffen, geleidbaarheid, zuur-base eigenschappen, oxidatie en reductie eigenschappen, ionisatie en dissociatie eigenschappen</li> </ul> |

### Fysica doorstroom domeinoverschrijdend

|                                               | Basis                                                                                                                                             | Verdiepte basis                                                                                                        | Basis + cesuur domeinoverschrijdend                                                                                                                                                    |
|-----------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Kracht en verandering van beweging</b>     | Rechtlijnige bewegingen analyseren door het verband te leggen tussen positie, tijdstip, snelheid en versnelling.                                  | Idem basis                                                                                                             | De verticale worp van puntmassa's kwalitatief en kwantitatief analyseren door het verband te leggen tussen positie, tijdstip, ogenblikkelijke snelheid en ogenblikkelijke versnelling. |
|                                               | De concepten kracht en veld gebruiken om interacties tussen systemen te beschrijven.                                                              | Idem basis+ archimedeskracht                                                                                           | De statica van systemen in het vlak kwalitatief en kwantitatief analyseren aan de hand van krachten en krachtmomenten.                                                                 |
| <b>Structuur en eigenschappen van materie</b> | Het concept druk gebruiken bij vaste stoffen, gassen en vloeistoffen kwalitatief en kwantitatief om fenomenen en toepassingen ervan te verklaren. | Idem basis+ gaswet<br>Algemene gaswet: $p \cdot V/T = C_{te}$                                                          | Ideale gaswet: $p \cdot V = n \cdot R \cdot T$                                                                                                                                         |
| <b>Energie</b>                                | De wet van behoud van energie kwalitatief en kwantitatief gebruiken om energieomzettingen, rendement en vermogen in systemen te beschrijven.      | De <u>concepten</u> arbeid, energie, warmte en de verbanden ertussen gebruiken om energieomzettingen te kwantificeren. | De concepten arbeid, energie, warmte en de verbanden ertussen gebruiken om energieomzettingen te kwantificeren.                                                                        |
|                                               | Het energietransport verklaren bij faseovergangen en bij temperatuursveranderingen van stoffen kwalitatief aan de hand van het deeltjesmodel.     | Het energietransport bij faseovergangen en bij temperatuursveranderingen van stoffen kwantitatief bepalen.             |                                                                                                                                                                                        |

|                 |                                 |                                                                                                                                   |                                                                                                                                                  |
|-----------------|---------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|                 | Gelijkstroomkringen beschrijven | Elektrische gelijkstroomkringen kwalitatief en kwantitatief analyseren in gemengde schakelingen met ten hoogste drie weerstanden. | Elektrische gelijkstroomkringen kwalitatief en kwantitatief analyseren.                                                                          |
| <b>Straling</b> |                                 |                                                                                                                                   | Het stralenmodel van licht gebruiken om optische fenomenen in verband met absorptie, weerkaatsing en breking en toepassingen ervan te verklaren. |





## 2.3 Plaats in de lessentabel

Dit leerplan *Natuurwetenschappen B* is bestemd voor volgende studierichtingen.

Domeinoverschrijdend:

- Economische wetenschappen, Freinetpedagogie, Humane wetenschappen, Yeshiva

Domeingebonden:

- Bedrijfswetenschappen, Maatschappij- en welzijnswetenschappen
- Architecturale en beeldende vorming, Beeldende en audiovisuele vorming, Dans, Muziek, Woordkunst -drama

In de lessentabel zijn voor dit leerplan zes graaduren voorzien waaronder twee graaduren Biologie, twee graaduren Chemie en twee graaduren Fysica. [\[zie disclaimer\]](#)

## 3 Pedagogisch-didactische duiding

### 3.1 Natuurwetenschappen en het vormingsconcept

Het leerplan Natuurwetenschappen is ingebed in het vormingsconcept van de katholieke dialogeschool. In het leerplan ligt de nadruk op de Natuurwetenschappelijke vorming. De wegwijzers duurzaamheid en verbeelding maken er inherent deel van uit.

#### Natuurwetenschappelijke en technische vorming

Via de verschillende wetenschapsvakken verwerven jongeren op een methodische wijze betrouwbare kennis. Leerlingen stellen hun denkbeelden bij door ze te confronteren met denkbeelden van anderen en door samen te argumenteren. Door het inzetten van wetenschappelijke [concepten](#) leren leerlingen een fysische werkelijkheid of een natuurlijk fenomeen te vatten. Daarnaast leren ze om wetenschappelijke, technische en wiskundige inzichten in te zetten om complexe vragen of levenssechte problemen op te lossen. Verwondering, het voeden van nieuwsgierigheid zijn een belangrijke motor om verschijnselen op een wetenschappelijke manier te beschrijven en te verklaren. Niet alleen de inhoud maar vooral de duurzaamheid van kennis en vaardigheden, het zelf denken en kritisch zijn, het zelf kunnen onderzoeken en ontwerpen zijn richtinggevend.

In wetenschappen wordt kennis opgebouwd vanuit een natuurwetenschappelijke methode. Hierbij wordt het onderzoekend leren/leren onderzoeken in het lesgebeuren en in het uitvoeren van practica geïntegreerd. Leerlingen leren om in verschillende [contexten](#) aan de hand van hulpmiddelen en meetinstrumenten te observeren, te meten, te onderzoeken en te experimenteren. Ze leren op een veilige en duurzame manier omgaan met materialen, chemische stoffen, levende materie en technische [systemen](#).

Een vlot gebruik van informaticatechnologieën in wetenschappen kan een sterk hulpmiddel zijn. Berekeningen die, handmatig uitgevoerd, langdurig en lastig zijn, kunnen in een oogwenk afgehandeld worden door gebruik van een gepast programma. Computers zijn hét hulpmiddel bij uitstek om grote hoeveelheden data te ordenen en te structureren, patronen te zoeken en te communiceren. Ook simulatiesoftware kan een krachtig hulpmiddel zijn bij conceptvorming en inzicht in abstracte begrippen. Dit geldt zowel voor het bekijken en gebruiken van simulaties, als voor het zelf creëren ervan.

#### Wiskundige vorming



Wiskunde is een taal om patronen in de werkelijkheid compact en ondubbelzinnig te beschrijven, en wordt daarvoor veelvuldig gebruikt in wetenschap en techniek. Een vlot gebruik van wiskundige symbolen en kennis van bewerkingen en conventies zijn noodzakelijke vaardigheden om zowel wetenschappelijke kennis te verwerven als om te communiceren. Wiskunde is ook een krachtig instrument om complexe problemen te beschrijven en op te lossen. De lessen wetenschappen bieden een waaier aan opportuniteiten om de leerlingen te laten inzien hoe (op het eerste zicht abstracte) wiskundige technieken concrete toepassingen hebben. De leerlingen kunnen op deze manier dieper inzicht in en appreciatie voor wiskunde verwerven, terwijl ze hun wetenschappelijke kennis verdiepen.

### **Maatschappelijke vorming**

Wetenschappen vervullen een cruciale rol in onze samenleving. De ontwikkelingen in de geneeskunde, telecommunicatie, biotechnologie ... hebben een grote impact op het welzijn van mensen. Dit vormt dan ook een grote uitdaging voor de wetenschappen namelijk in het creëren van een samenleving waarin onderzoeks- & innovatiepraktijken streven naar duurzame, ethisch aanvaardbare en maatschappelijk gewenste resultaten. In de diverse wetenschapsvakken willen we de maatschappelijke betrokkenheid bij leerlingen bevorderen. Leerlingen moeten kunnen bijdragen aan en hun zegje doen over onderzoek & innovatie en kritisch reflecteren over de rol van de mens in het systeem aarde.

### **Duurzaamheid en verbeelding**

Werken vanuit duurzaamheid legt sterk de nadruk op de intrinsieke verbondenheid van alle dingen en mensen en het behoud en de verbetering van een duurzame wereld. Inhoudelijk gaat het ook om het belang van biodiversiteit en duurzaam omgaan met technologie met aandacht voor ecologie. Verbeelding in het leerplan geeft leraren en leerlingen zuurstof om uitdagingen, vragen en problemen niet op één bepaalde manier op te lossen of te beantwoorden en om vooropgestelde methodes niet slaafs te volgen. De wetenschappelijke praktijk heeft immers in essentie een creatief karakter.

Uit de vormingscomponenten en wegwijzers zijn de krachtlijnen van het leerplan ontstaan.

## **3.2 Krachtlijnen**

### ***Wetenschappelijke inzichten opbouwen voor de burger en professional van morgen***

Leerlingen leren concepten rond Biologie, Chemie en Fysica. Op vlak van Biologie komen eigenschappen van levende systemen aan bod. In Chemie staan inzichten in bouw, structuur en eigenschappen van materie centraal naast wisselwerking tussen materie en energie. In Fysica wordt vooral ingegaan op kracht en verandering van beweging. Daarnaast bestuderen leerlingen processen waarbij energie omgezet wordt.

### ***Wetenschappelijke methoden, denk- en werkwijzen en vaardigheden ontwikkelen om betrouwbare kennis en aangepaste oplossingen te ontwikkelen***

Leerlingen leren wetenschappelijke methoden toepassen. Daarnaast analyseren zij natuurlijke en technische systemen aan de hand van STEM-concepten. Ze leren meetinstrumenten gebruiken en omgaan met grootheden en eenheden. Daarbij leren ze ook om geïnformeerd te werken met materialen en stoffen. Leerlingen leren natuurwetenschappelijke, technologische en wiskundige modellen ontwikkelen om te verklaren of om geïntegreerde STEM-oplossingen voor problemen te ontwikkelen.

### ***Inzicht ontwikkelen in de verbanden tussen wetenschappen, wiskunde, technologie en de samenleving***

STEM kan niet los gezien worden van de samenleving. Ideeën die ontwikkeld worden over natuur, techniek of wiskunde en de concrete inzet van deze ideeën in menselijke activiteiten, technische systemen en (veranderings)processen beïnvloeden maatschappelijke denkbeelden en vice versa.

Bij het onderzoeken en ontwerpen beargumenteren leerlingen de gemaakte keuzes. Daarnaast onderzoeken zij interacties tussen STEM en samenleving.

### 3.3 Opbouw

Het leerplan is opgebouwd uit inhoudsoverschrijdende STEM-doelen en inhoudsgebonden doelen Biologie, Chemie en Fysica.

Het is niet de bedoeling om de STEM-doelen als een apart gegeven te benaderen. De STEM-doelen worden door het betrokken lerarenteam gerealiseerd vanuit een gedeelde verantwoordelijkheid. Sommige STEM-doelen zoals het 'toepassen van wetenschappelijke methoden' kunnen in Biologie, Chemie en Fysica aan bod komen. Andere zoals 'geïnformeerd werken met materialen en stoffen' zijn vlotter combineerbaar met bepaalde inhouden, in dit geval Chemie. Het 'analyseren van verbanden' kan goed gecombineerd worden met inhouden Fysica. Een derde groep van STEM-doelen zoals '[Modellen](#) ontwikkelen', 'STEM-geïntegreerd probleemoplossen' en het 'beargumenteren van keuzes' kan bijvoorbeeld in samenhang en projectmatig aangepakt worden.

Een lerarenteam heeft de vrijheid en de verantwoordelijkheid om de STEM-doelen strategisch in te zetten bij het werken rond de doelen Biologie, Chemie en Fysica. In de werken bij de leerplandoelen vind je hiertoe suggesties.

#### Mogelijke timing van onderdelen in het leerplan [\[zie disclaimer\]](#)

| STEM-doelen (basis)                                                                                                                                                                                                                                     | Biologie (basis)                                                                                                                                                                                                        | Chemie (basis)                                      | Fysica (basis)                                           |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------|----------------------------------------------------------|
| Onderzoeken <ul style="list-style-type: none"> <li>Wetenschappelijke methoden toepassen</li> <li>Meetinstrumenten en hulpmiddelen gebruiken</li> <li>Grootheden en eenheden gebruiken</li> <li>Geïnformeerd werken met materialen en stoffen</li> </ul> | Homeostase: <ul style="list-style-type: none"> <li>Feedbacksysteem (2u)</li> <li>Coördinatie reacties op prikkels bij mens en andere dieren (10u)</li> <li>Coördinatie reacties op prikkels bij planten (4u)</li> </ul> | Mengsels en zuivere stoffen (10u)                   | Verbanden tussen grootheden (2u)                         |
| Systemen analyseren en modelleren <ul style="list-style-type: none"> <li>Systemen analyseren aan de hand van STEM-concepten</li> <li>Modellen ontwikkelen</li> </ul>                                                                                    | Voortplanting: bevruchting en invloed ontwikkeling embryo en foetus (3u)                                                                                                                                                | Aspecten van een chemische reactie (4u)             | Kracht en verandering van beweging (5u)                  |
| STEM-geïntegreerd problemen oplossen                                                                                                                                                                                                                    | Biodiversiteit (4u)                                                                                                                                                                                                     | Bouw en eigenschappen van atomen (4u)               | Veerkracht, zwaartekracht en -veld (5u)                  |
| Wetenschap en samenleving <ul style="list-style-type: none"> <li>Keuzes beargumenteren</li> </ul>                                                                                                                                                       | Interactie tussen organismen (4u)                                                                                                                                                                                       | Chemische bindingen (4u)                            | Druk (7u)                                                |
|                                                                                                                                                                                                                                                         | Materie- en energiestromen in ecosystemen (5u)                                                                                                                                                                          | Indeling samengestelde stoffen (10u)                | Energieomzettingen kwantitatief (4u)                     |
|                                                                                                                                                                                                                                                         |                                                                                                                                                                                                                         | Principe van oplossen en elektrische geleiding (4u) | Energietransport: warmte en temperatuur kwalitatief (6u) |
|                                                                                                                                                                                                                                                         |                                                                                                                                                                                                                         | Kwantitatieve aspecten (5u)                         | Rechthoekig versnelde beweging (4u)                      |
|                                                                                                                                                                                                                                                         |                                                                                                                                                                                                                         | Reactiesoorten (4u)                                 | Elektrische systemen (6u)                                |



|                                                                                                |  |  |  |
|------------------------------------------------------------------------------------------------|--|--|--|
| <ul style="list-style-type: none"><li>STEM-interacties in de samenleving onderzoeken</li></ul> |  |  |  |
| Ca. 20% van de lestijd                                                                         |  |  |  |
| 6 graaduren                                                                                    |  |  |  |

## 3.4 Leerlijnen

### 3.4.1 Samenhang met de eerste graad

Het leerplan sluit vanuit de vormingscomponenten aan bij een aantal leerplannen uit de eerste graad: Aardrijkskunde, Natuurwetenschappen, Techniek (of het leerplan Natuur, ruimte & techniek) en Wiskunde.

Aardrijkskunde: vanuit een terreinstudie en waarnemingen via geografische hulpbronnen onderzoeken leerlingen in de eerste graad kenmerken van landschapsvormende lagen. Vervolgens onderzoeken ze interacties tussen die lagen in samenhang met de studie van materie, krachten en energie. Daarnaast onderzoeken leerlingen de ruimtelijke effecten van natuurlijke en menselijke factoren op het landschap.

Natuurwetenschappen: vanuit een biotoopstudie en de studie van materie en energie ontwikkelen de leerlingen in de eerste graad een aantal inzichten in structuur, functies en samenhang in levende systemen. Vervolgens maken ze kennis met transport, belang en effecten van energie en fotosynthese. Daarnaast worden doelen rond krachten en voortplanting behandeld.

Techniek: de leerlingen onderzoeken in de eerste graad eigenschappen van een aantal materialen en van technische systemen binnen verschillende ervaringsgebieden in wisselwerking met enkele ontwerp- en realisatieopdrachten.

Nieuw in de STEM-gerelateerde vorming in de eerste graad is een grotere nadruk op een inzichtelijke benadering eerder dan een beschrijvende. Op vlak van natuurwetenschappen is er meer aandacht voor evolutie en ecologie. Binnen techniek is er meer aandacht voor het onderzoeken van materialen en technische systemen en voor aardrijkskunde is er meer nadruk op mondiale vraagstukken i.v.m. duurzaamheid.

Wiskunde: de leerlingen in de eerste graad maken kennis met de verschillende getallenverzamelingen en kunnen meetkundige objecten onderscheiden en classificeren. Daarnaast beschikken ze ook over inzicht in het begrip schaal als evenredigheidsfactor en kunnen soorten data onderscheiden en informatie halen uit tabellen, diagrammen en grafieken. Vervolgens gaan ze in op het berekenen van procenten, het nemen van machten, het hanteren van coördinaten, het gebruik van letters, het omgaan met eerstegraadsvergelijkingen en het onderzoeken van meetkundige eigenschappen. Daarnaast komen ook concepten als transformaties en congruentie aan bod. Evenals het rekenen met lettervormen.

Leerlingen die de basisoptie (Moderne talen-) wetenschappen of STEM-wetenschappen/technieken volgden hebben al meer ervaring en autonomie kunnen opbouwen in het onderzoekend en probleemoplossend denken. In de basisopties STEM hebben leerlingen inhouden ook al wat wiskundiger leren benaderen. Binnen (Moderne talen-) wetenschappen ligt de nadruk op het experimentele.

In beide basisopties hebben zij inhouden uit de basisvorming verbreed en verdiept. Vanuit het optionele en verkennende karakter van deze basisopties kan je er evenwel niet van uitgaan dat de kennis en vaardigheden die daarin aan bod komen noodzakelijk zijn als beginsituatie voor dit leerplan.

#### Leerlijnen STEM-doelen

| Eerste graad | Basis tweede graad |
|--------------|--------------------|
|--------------|--------------------|

|                                                                  |                                                                   |
|------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------|
| Onderzoeken in aardrijkskunde, natuurwetenschappen en techniek   | Wetenschappelijke methoden toepassen                              |
| Grootheden en eenheden gebruiken                                 | Grootheden en eenheden gebruiken                                  |
|                                                                  | Systemen analyseren aan de hand van STEM-concepten                |
| Hulpmiddelen gebruiken bij metingen, experimenten, terreinstudie | Meetinstrumenten en hulpmiddelen gebruiken                        |
| Systemen gebruiken en onderhouden                                | Geïnformeerd, veilig en duurzaam werken met materialen en stoffen |
| Duurzaam omgaan met energie en grondstoffen                      |                                                                   |
| Modellen of simulaties gebruiken                                 | Modellen ontwikkelen                                              |
| Een probleemoplossend proces doorlopen (Techniek)                | STEM-geïntegreerd problemen oplossen.                             |
| Een systeem ontwerpen (Techniek)                                 |                                                                   |
| Keuzes beargumenteren om een probleem op te lossen.              | Keuzes beargumenteren                                             |
| STEM-interacties met de maatschappij illustreren                 | STEM-interacties in de samenleving onderzoeken                    |

## Leerlijnen biologie

|                                                                                                                                             | Eerste graad                                                                                                                                                                                                                                                                                            | Basis tweede graad doorstroom                                                                                                              |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Biologische eenheid</b><br>KERNIDEE: levende wezens bestaan uit cellen met een gelijkaardige structuur                                   | Organisme als samenhang tussen verschillende organisatieniveaus: cellen, weefsels, organen en stelsels<br>Celonderdelen en hun functie: celwand, celmembraan, celkern, bladgroenkorrels, mitochondriën, cytoplasma                                                                                      |                                                                                                                                            |
| <b>Soorten</b>                                                                                                                              |                                                                                                                                                                                                                                                                                                         | Driedomeinensysteem- Soort- Biodiversiteit                                                                                                 |
| <b>In stand houden van leven</b>                                                                                                            | Stofomzettingen, stofuitwisseling en energieomzettingen<br>Fotosynthese: stofomzetting, energieomzetting van lichtenergie naar chemische energie, plantendelen betrokken bij fotosynthese<br>Transport in een organisme: ademhalingsstelsel, spijsverteringsstelsel, uitscheidingsstelsel, bloedsomloop | Homeostase - Waterhuishouding in planten<br>Coördinatie tussen prikkel en reactie – Zintuigen- Impulsgeleiding- Spieren- Endocrien stelsel |
| <b>Interacties tussen organismen onderling en met hun omgeving</b><br>KERNIDEE: in ecosystemen concurreren organismen om materie en energie | Ecologisch evenwicht tussen abiotische en biotische factoren en de onderlinge afhankelijkheid van organismen<br>Biodiversiteit<br>Voedselrelaties: producenten, consumenten, detritivoren, reduceren                                                                                                    | Gedrag van en interacties van organismen binnen de soort/tussen soorten<br>Materie- en energiestromen in een ecosysteem                    |
| <b>Leven doorgeven</b>                                                                                                                      | Voortplanting bij de mens: ligging en functie van de organen van het voortplantingsstelsel<br>Voortplanting bij de mens: eisprong, zaadlozing, bevruchting, menstruatie, zwangerschap, geboorte<br>Voortplantingswijzen bij planten en dieren: asexuele en seksuele voortplanting                       | Bevruchting en beïnvloeding ontwikkeling embryo en foetus                                                                                  |
| <b>Evolutie</b><br>KERNIDEE: organismen evolueren door overerving, variatie en selectie van kenmerken                                       | Kenmerken van de omgeving en kenmerken van organismen<br>Struggle for life en survival of the fittest                                                                                                                                                                                                   |                                                                                                                                            |

## Leerlijnen chemie

|                                                                                                            | Eerste graad                                                                                                                               | Basis tweede graad doorstroom                                                                                                 |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Inzichten in bouw, structuur en eigenschappen van materie</b><br>KERNIDEE: materie bestaat uit deeltjes | Materie bestaat uit deeltjes met ruimte ertussen<br>De deeltjes bewegen met een snelheid afhankelijk van de temperatuur<br>Atoom- Molecule | Scheidingstechnieken en stofeigenschappen<br>Atoommodellen, atomen en ionen<br>Hanteren PSE als infobron over atomen en ionen |



|                                                                                                                                               |                                                                                                                     |                                                                                          |
|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Stoffen</b>                                                                                                                                | Mengsels en zuivere stoffen- Thermisch uitzetten en krimpen van stoffen- Aggregatietoestanden: vast, vloeibaar, gas | Opstellen chemische formules voor eenvoudige en samengestelde anorganische stoffen (PSE) |
|                                                                                                                                               |                                                                                                                     | Classificeren stoffen vanuit formule/vanuit naam                                         |
|                                                                                                                                               |                                                                                                                     | Toepassingen van organische en anorganische stoffen in het dagelijks leven/ in processen |
|                                                                                                                                               |                                                                                                                     | pH, protonen-en hydroxideconcentraties                                                   |
| <b>Wisselwerking tussen materie en energie - Stofomzettingen</b><br>KERNIDEE: bij elk proces wordt energie omgezet van één vorm in een andere | Chemische omzetting                                                                                                 | Chemische reactie- Wet van behoud van massa                                              |
|                                                                                                                                               | Verandering van aggregatietoestand                                                                                  | Oplossen- Elektrisch geleiden                                                            |
|                                                                                                                                               |                                                                                                                     | Mol, molaire massa en molaire concentratie - Stoichiometrische berekeningen              |
|                                                                                                                                               |                                                                                                                     | Eenvoudige neutralisatiereactie opstellen                                                |
|                                                                                                                                               |                                                                                                                     | Chemische reactie en energie-uitwisseling met de omgeving                                |

### Leerlijnen fysica

|                                                                                                                    | <b>Eerste graad</b>                                                                                                                                                                                                                                                                     | <b>Basis tweede graad doorstroom</b>                                                                                            |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Kracht en bewegingsverandering</b><br>KERNIDEE: wijziging van beweging vereist interactie met een ander object. | Verband tussen constante snelheid, afstand en tijd                                                                                                                                                                                                                                      | Rechtlijnige bewegingen: verband tussen positie, tijdstip, snelheid en versnelling.                                             |
|                                                                                                                    | Soorten krachten; krachten en hun uitwerking; vectormodel<br>Effecten van krachten: op het landschap, in overbrengingen, vervorming bij trek en druk, effect op stabiliteit, sterkte, stijfheid van constructies                                                                        | Veerkracht, zwaartekracht en -veld om interacties tussen systemen te beschrijven.                                               |
| <b>Structuur en eigenschappen van materie</b><br>KERNIDEE: materie bestaat uit deeltjes.                           | Aggregatietoestanden toelichten met deeltjesmodel<br>Uitzetten en inkrimpen van stoffen met deeltjesmodel en hun effecten op de bouw van technische systemen<br>Verschil tussen stofomzetting en verandering van aggregatietoestand<br>Eigenschappen van soorten materialen onderzoeken | Druk bij vaste stoffen, gassen en vloeistoffen kwalitatief en kwantitatief om fenomenen en toepassingen ervan te verklaren.     |
|                                                                                                                    | <b>Energie</b><br>KERNIDEE: bij elk proces wordt energie omgezet van één vorm in een andere.                                                                                                                                                                                            | Wet van behoud van energie kwalitatief en kwantitatief om energieomzettingen, rendement en vermogen in systemen te beschrijven. |
|                                                                                                                    | Omzettingen: fotosynthese, verbranding<br>Systeemdenken: invoer, verwerking, uitvoer, opslag<br>Belang en effecten van energie (klimaat, straling, verbranding en broeikaseffect, duurzame energiekeuzes)                                                                               |                                                                                                                                 |
|                                                                                                                    | Geleiding, convectie en straling als transportmogelijkheid                                                                                                                                                                                                                              | Energietransport bij faseovergangen en bij temperatuursveranderingen van stoffen kwalitatief aan de hand van het deeltjesmodel. |
|                                                                                                                    | Faseovergangen uitleggen met deeltjesmodel<br>Stroomkring realiseren<br>Serie- en parallelschakeling vergelijken                                                                                                                                                                        | Eenvoudige elektrische stroomkringen beschrijven                                                                                |
| <b>Straling</b><br>KERNIDEE: straling is overal.                                                                   | Stralingsenergie herkennen<br>Straling als transport van warmte<br>Effecten van verschillende stralingen                                                                                                                                                                                |                                                                                                                                 |

### 3.4.2 Samenhang in de tweede graad

#### Samenhang met Wiskunde

In het leerplan Natuurwetenschappen vinden we heel wat methodische en inhoudelijke relaties met inhouden uit het leerplan Wiskunde.

Methodische relaties (STEM-doelen)

- Gebruik van grootheden en eenheden
- Modelleren en problemen oplossen in wiskunde

- Interacties van wiskunde met de andere domeinen

#### Inhoudelijke relaties

- Gebruik van vectoren (als model)
- 2D-voorstellingen van 3D-situaties
- Omvormen van formules
- Vergelijkingen en functies van de eerste en de tweede graad
- Omgekeerd evenredige verbanden
- Verbanden onderzoeken aan de hand van spreidingsdiagrammen
- Computationeel denken en algoritmen

Niet alle studierichtingen die gebruik maken van dit leerplan Natuurwetenschappen krijgen hetzelfde leerplan Wiskunde. Soms vind je dus in het deel 'samenhang met de 2de graad' bij een bepaald leerplandoel verwijzingen naar verschillende leerplannen Wiskunde waarin de relatie tot uiting komt. In onderstaande tabel kan je de leerplancodes terugvinden die van toepassing zijn voor jouw leerlingen.

| Leerplan                          | Betrokken studierichting                                                                                        | Code leerplan Wiskunde |
|-----------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------|
| Natuurwetenschappen B<br>II-Nat-d | Bedrijfswetenschappen; Topsport-Economie; Yeshiva;                                                              | II-WisVB-d             |
|                                   | Economische wetenschappen;                                                                                      | II-WisS-d              |
|                                   | Architecturale en beeldende vorming;                                                                            | II-WisS''-d            |
|                                   | Beeldende en audiovisuele vorming;                                                                              | II-WisS'-d             |
|                                   | Dans; Freinetpedagogie; Humane wetenschappen; Maatschappij- en welzijnswetenschappen; Muziek; Woordkunst-drama; | II-Wis-d               |

### *Samenhang met Aardrijkskunde*

In het leerplan Natuurwetenschappen vinden we ook heel wat methodische en inhoudelijke relaties met het leerplan Aardrijkskunde. Ook deze worden in het leerplan aangegeven via de samenhang met de tweede graad.

#### Methodische relaties

- Gebruik van [STEM-concepten](#) om natuurlijke en technische systemen te analyseren
- Systeemdenken waarin ook interacties met sociale systemen aan bod komen
- Wisselwerking tussen [STEM-disciplines](#) – maatschappelijke problemen
- Onderzoekstechnieken, meetinstrumenten en hulpmiddelen zoals GIS

#### Inhoudelijke relaties

- Koolstofcyclus
- Gevolgen van klimaatverandering
- Energieomzettingen in het systeem aarde
- Stralingsbalans in het systeem Aarde
- Stoffen en grondstoffen rondom ons
- Transitie naar een duurzame wereld



## 3.5 Aandachtspunten

### 3.5.1 Oriëntatie van het leerplan

Wetenschappelijke vorming kan verschillende oriëntaties aannemen: naargelang de studierichting kan de nadruk eerder liggen op een doorgedreven wetenschappelijke vorming voor de STEM-professional van morgen dan wel op de vorming van wetenschappelijke geletterdheid voor de burger van morgen. De pedagogisch-didactische aanpak vertrekt dan van een eerder conceptuele dan wel contextuele structuur van de vorming.

|                              |                                                                                                                                                                                                                                          |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                                                                                                                                                  |
|------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>Basis-onderwijs</b>       | Oriëntatie op de wereld. De wereld leren kennen vanuit de invalshoeken natuur, ruimte en techniek door exploreren en experimenteren, ervaren en doen.                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                                                                                                                                                  |
| <b>Eerste graad</b>          | Basiskennis verwerven in Natuur, Ruimte en Techniek op overwegend kwalitatieve manier<br>Basisvaardigheden ontwikkelen voor onderzoeken, ontwerpen en probleemoplossen.<br>Concept-contextbenadering.                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |                                                                                                                                                                                                                                                                                                  |
| <b>Tweede en derde graad</b> | <b>Wetenschappelijke geletterdheid voor de burger van morgen</b><br><br>Voor de studierichtingen in arbeidsmarkt en dubbele finaliteit buiten het STEM-domein.<br><br>Context-conceptbenadering: nadruk op <u>contextuele</u> structuur. | <b>Wetenschappelijke vorming voor de professional van morgen</b><br><br>Voor niet-STEM doorstroomrichtingen die voorbereiden op studies die een brede wetenschappelijke kennisbasis verwachten en voor STEM studierichtingen in dubbele finaliteit die een specifieke wetenschappelijke onderbouw nastreven voor studie of beroep.<br><br>Concept-context- en ook context-conceptbenadering in functie van inhouden in het leerplan. | <b>Doorgedreven wetenschappelijke vorming voor de STEM-professional van morgen</b><br><br>Voor de doorstroomrichtingen in het STEM-domein die voorbereiden op studies met een doorgedreven wetenschappelijke onderbouw<br><br>Concept-contextbenadering: nadruk op <u>conceptuele</u> structuur. |

In dit leerplan ligt de nadruk op wetenschappelijke geletterdheid voor de burger van morgen met elementen van wetenschappelijke vorming voor de professional van morgen.

### 3.5.2 Samenhang tussen wetenschappen

Betekenisvol STEM-onderwijs doorbreekt de grenzen van traditionele disciplines en leert verbanden leggen tussen concepten, fenomenen en toepassingen. Deze samenhang komt op vier verschillende manieren in het leerplan aan bod:

- vertrekken vanuit de ideeën en interesses van de leerlingen. Om dit concreet vorm te geven in de didactische praktijk kan je als leraar de concept-contextbenadering hanteren.

- de STEM-doelen (vaardigheden) in het leerplan doelgericht combineren met inhoudelijke doelen Biologie en/of Chemie en/of Fysica. Aan de hand van deze STEM-doelen kunnen leerlingen de rol van een aantal vakdiscipline-overschrijdende werkwijzen ervaren.
- gebruik maken van STEM-concepten. Dit zijn vakdiscipline-overschrijdende denkwijzen (in de vakdidactische literatuur ook soms perspectieven genoemd) om natuurlijke en technische systemen te analyseren. Deze concepten kunnen leerlingen ondersteunen bij het onderzoeken. Om dit aan bod te laten komen zet je als leraar of lerarenteam het STEM-doel 2 in rond het analyseren van systemen.
- focussen op breed-wetenschappelijke kernideeën die toepasbaar zijn in meerdere contexten en die de grenzen van individuele disciplines overschrijden. Nadruk op deze kernideeën kan leerlingen helpen om het overzicht te bewaren, om meer complexe ideeën en fenomenen te begrijpen en om problemen op te lossen.

Deze vier manieren om meer samenhang en betekenisgeving in het STEM-onderwijs te verkrijgen overschrijden de grenzen van dit leerplan want ze komen over de graden en over de finaliteiten heen aan bod. Een lerarenteam dat de samenhang tussen S, T, E en M via de geschetste vier manieren oordeelkundig nastreeft, realiseert STEM op niveau van het leerplan.

### ***Samenhang vanuit interesses: concept-contextbenadering***

Wetenschappelijke concepten zijn mentale beelden die verwijzen naar belangrijke ideeën uit de wetenschap. In dit leerplan vormen de inhoudsgebonden leerplandoelen Biologie, Chemie en Fysica een netwerk van samenhangende begrippen. De leerplanrubrieken verwijzen naar een aantal centrale kernideeën. Vanuit dit ‘netwerkcurriculum’ kan meer nadruk op inzichtelijk leren gelegd worden. Een gedetailleerd overzicht opbouwen (het zogenaamde ‘overzichtscurriculum’) is immers geen doel op zich. Op die manier kan overladenheid teruggedrongen worden.

Contexten brengen situaties of probleemstellingen naar voren die voor leerlingen betekenis hebben of krijgen doorheen de leeractiviteiten. Vakoverstijgende contexten kunnen samenhang tonen en een beter beeld geven op “de wereld van STEM”. Contexten kunnen ook motiverend zijn voor leerlingen. Zij geven betekenis aan concepten en concepten worden wendbaar toegepast in verschillende contexten: het gaat dus uitdrukkelijk om een wisselwerking. Afwisselen tussen verschillende contexten is daarbij nodig om transfer van kennis en vaardigheden te versterken. Naargelang de oriëntatie van het leerplan kunnen de lesinhouden en de opbouw van het vak meer vanuit samenhang in concepten dan wel vanuit samenhang in contexten worden ingevuld:

- concept-contextbenadering: de vakkenstructuur staat centraal en contexten illustreren deze structuur;
- verbindende context: deze context brengt een groep bij elkaar passende concepten samen in leeractiviteiten;
- context-conceptbenadering: één context staat centraal en dient als selectiecriteria voor de concepten die aan bod komen.

De keuze van contexten kan ingegeven worden vanuit hun functionele relevantie (functionele context), omdat ze zeer geschikt zijn om kennis en vaardigheden in te oefenen (didactische context), omdat ze persoonlijk relevant zijn voor de leerling (leefwereldcontext) of maatschappelijk relevant (maatschappelijke context). Ook contexten die verwijzen naar de professionele STEM-praktijk zijn zinvol bij het leren van een vakgebied. De maatschappelijke en de professionele context komen vooral naar voren in de derde krachtlijn van dit leerplan.

### ***Methodische samenhang tussen wetenschappen vanuit de STEM-doelen***

De STEM-doelen zijn overkoepelende, breed-wetenschappelijke werkwijzen/procedures. Deze doelen verwijzen naar karakteristieke werkwijzen die terug te vinden zijn bij onderzoekers, ingenieurs, ontwerpers,



technici ... De STEM-doelen bouwen voort op de STEM-doelen in het leerplan 'Natuur, ruimte & techniek' of de aparte leerplannen Aardrijkskunde, Natuurwetenschappen, Techniek binnen de eerste graad.

Als leerlingen deze STEM-doelen inoefenen met verschillende inhoud en in verschillende contexten krijgen zij kansen om vlotter tot transfer te komen. Daarom komen de STEM-doelen altijd in combinatie met doelen uit de leerplanrubrieken van Biologie, Chemie en Fysica aan bod. Hierdoor kan het schoolteam verbanden tussen kennis en vaardigheden op verschillende manieren benaderen en meer betekenis geven aan de doelen.

### **Onderzoekend leren, leren onderzoeken en practicum**

Practicum is een belangrijk element in goed STEM-onderwijs. Practicum biedt kansen om:

- leerlingen te motiveren vanuit hun verwondering bij het waarnemen van verschijnselen;
- geïnformeerd te leren werken met meetinstrumenten, hulpmiddelen en stoffen;
- ideeën over fenomenen en systemen experimenteel te toetsen en te reflecteren over het wetenschappelijk belang van het empirisch testen van die ideeën;
- ontwikkelen van onderzoeksvaardigheden en een onderzoekende houding (kritisch willen zijn, willen begrijpen, willen delen, willen vernieuwen, nauwkeurigheid, objectief waarnemen, planmatig werken ...).

Vooral de twee eerste doelen kunnen goed via practicum aangeleerd worden. Om begrippen te leren en deze vast te zetten en om onderzoeksvaardigheden te ontwikkelen blijkt practicum geen superieure werkvorm, vooral als de geschetste objectieven tegelijk door leraren nagestreefd worden in één practicum.

Effectief practicum heeft een duidelijk leerdoel en activeert het bijhorend denkproces. Om het doelgericht karakter van practicum en de bijhorende didactiek aan te scherpen kunnen meerdere soorten practicum onderscheiden worden zoals:

- **apparatuurpracticum** of instrumenteel practicum: practicumvaardigheden zoals een meetinstrument leren gebruiken worden apart ingeoeft. Dit kan op een effectieve manier met duidelijke voorschriften, kookboekachtige instructies, handleidingen, gebruik van helpfunctie in software, veel oefening ... Deze vaardigheden vinden we terug in de STEM-doelen 3 (meetinstrumenten gebruiken) en 5 (werken met stoffen). Apparatuurpracticum kan vaak ingezet worden in een voorbereidend traject naar een onderzoekspracticum.
- **onderzoekspracticum**: leerlingen bakenen de probleemstelling af, formuleren een onderzoeksvraag, stellen een onderzoeksplan op, nemen waar, meten en analyseren data, formuleren besluiten en bespreken conclusies ...  
Deze vaardigheden vinden we terug in STEM-doelen 1 (onderzoeksmethoden) en 4 (grootheden en eenheden). Om te vermijden dat leerlingen onderzoek zien als een lineair (receptachtig) stappenplan dat automatisch leidt tot betrouwbare kennis is het belangrijk dat leerlingen het cyclische en iteratieve karakter van onderzoek leren begrijpen.
- **begripspracticum**: een uitgekende serie activiteiten op basis van open interacties tussen leraar en leerlingen waarbij "leerlingdenkbeelden" (de zogenaamde misconcepties) geconfronteerd worden met cognitief conflicterende observaties uit (eenvoudige) experimenten of met conflicterende meningen van anderen.

Mogelijke leerlijnen in practicum:

- via autonomie: de graad van begeleiding varieert van gesloten naar open practicum om gericht te werken aan toenemende aandacht voor kwaliteit van onderzoek.
- via complexiteit: de nadruk ligt hier op zo zelfstandig mogelijk werken vanuit eenvoudige practica naar practica met toenemende complexiteit.

Vanuit de geschetste overwegingen is het weinig zinvol om een minimumaantal experimenten te omschrijven die leerlingen dienen uit te voeren in een labo. Zo kunnen onderzoeksvaardigheden en begripsontwikkeling ook via meer aanbiedende werkvormen aan bod komen. Hier kunnen ook demo-experimenten, filmmateriaal, concept cartoons ... een belangrijke rol spelen. Vanuit dit perspectief hoeft een doelgericht practicum niet altijd minstens een lesuur te duren.

### ***Samenhang vanuit het gebruik van STEM-concepten***

Het tweede STEM-doel geeft aan dat leerlingen “natuurlijke en technische systemen analyseren aan de hand van “STEM-concepten” (internationaal ook ‘crosscutting concepts’ genoemd).

STEM-professionals hanteren deze STEM-concepten als ‘typische denkwijzen’ die kennis uit verschillende disciplines met elkaar kunnen verbinden. Voor leerlingen kunnen deze concepten toegangspoorten zijn om verbanden tussen disciplines te ontdekken.

STEM-concepten:

- patronen
- systemen
- modellen
- schaal, verhouding en hoeveelheid
- oorzaak en gevolg
- structuur en functie
- stabiliteit en verandering
- behoud, transport en kringloop van energie en materie

### ***Samenhang vanuit inzicht in ‘wetenschappelijke kernideeën’ (Big Ideas)***

Het is belangrijk dat leerlingen er door het wetenschapscurriculum heen in slagen om een zeker overzicht te behouden en de samenhang te zien tussen wetenschappelijke ideeën. Binnen het omvangrijk geheel van ideeën die in een wetenschapscurriculum aan bod komen zijn er een aantal kernideeën die breed kunnen ingezet worden.

Onderstaande kernideeën worden in de literatuur vaak onderscheiden:

- levende wezens bestaan uit cellen met een gelijkaardige structuur;
- organismen evolueren door overerving, variatie en selectie van kenmerken;
- in ecosystemen concurreren organismen om materie en energie;
- materie bestaat uit deeltjes;
- bij elk proces wordt energie omgezet van één vorm in een andere;
- wijziging van beweging vereist interactie met een ander object;
- straling is overal;
- er is een sterke wisselwerking tussen wetenschap, techniek en de samenleving.

In dit leerplan krijgt de aandacht voor kernconcepten over de graden en finaliteiten heen vooral vorm vanuit de leerplanrubrieken. Zij geven de structuur aan waarbinnen een netwerk van begripsvorming zich verder kan uitkristalliseren doorheen het leerproces.

### **3.5.3 Leerplanformularium**

De formules die horen bij de leerplandoelen Fysica werden opgenomen in een leerplanformularium. De formules in de kolom ‘Conceptueel te begrijpen en toe te passen’ kunnen door de leraar in een aangepast formularium worden opgenomen in functie van het leertraject van de leerlingen.



## FORMULES

| Leerplandoel<br>Fysica | Te kennen                                                                                                  | Conceptueel te begrijpen en toe te passen (*)                                                                                                                                                                      |
|------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| F1                     | Massadichtheid: $\rho = m/V$                                                                               |                                                                                                                                                                                                                    |
| F3                     | Gemiddelde snelheid: $v_g = \Delta x / \Delta t$                                                           |                                                                                                                                                                                                                    |
| F4                     | Zwaartekracht: $F_z = m \cdot g$                                                                           | Veerkracht: $F_v = k \cdot \Delta \ell$                                                                                                                                                                            |
| F5                     | Druk: $p = F/A$                                                                                            | Totale druk in een vloeistof: $p = p_o + \rho \cdot g \cdot h$                                                                                                                                                     |
| F7                     |                                                                                                            | Gravitationele energie: $E_{\text{pot,grav}} = m \cdot g \cdot h$ ;<br>Elastische energie: $E_{\text{pot,el}} = 1/2 \cdot k \cdot (\Delta \ell)^2$<br>Kinetische energie: $E_{\text{kin}} = 1/2 \cdot m \cdot v^2$ |
| F8                     | Gemiddeld vermogen: $P = \Delta E / \Delta t$<br>Rendement: $\eta = E_{\text{nuttig}} / E_{\text{totaal}}$ |                                                                                                                                                                                                                    |
| F11                    | Gemiddelde snelheid: $v_g = \Delta x / \Delta t$<br>Gemiddelde versnelling: $a_g = \Delta v / \Delta t$    |                                                                                                                                                                                                                    |
| F13                    |                                                                                                            | Weerstand: $R = U/I$ ;<br>Geleidbaarheid: $G = I/U$                                                                                                                                                                |
| F14                    |                                                                                                            | Elektrisch vermogen: $P = U \cdot I$                                                                                                                                                                               |

(\*) formules kunnen in een formularium worden opgenomen

Leerlingen maken waar relevant gebruik van wiskundige, natuurwetenschappelijke en technologische concepten, inzichten, symbolen, vaardigheden en technieken uit leerplandoelen van de tweede graad doorstroomfinaliteit. Ook het gebruik van hulpmiddelen en meetinstrumenten is verbonden met de leerplandoelen van de tweede graad. De leerlingen vormen formules om die voorkomen in de leerplandoelen en maken gebruik van een formularium. Het gebruik van grootheden en eenheden uit het SI krijgt de voorkeur. Het gebruik en het nut van relevante niet-SI-eenheden worden behandeld. Waar relevant werken ze met vectoren.

## 4 Leerplandoelen

### 4.1 STEM-doelen

Deze doelen komen in combinatie met doelen uit de leerplanrubrieken biologie, chemie en fysica aan bod.

#### LPD S1 De leerlingen passen een geschikte wetenschappelijke methode toe om kennis te ontwikkelen en om vragen te beantwoorden.

★ Scherpstellen en afbakenen van de probleemstelling.

Formuleren van een onderzoeksvraag en hypothese op basis van criteria.

Opstellen en uitvoeren van een onderzoeksplan.

Waarnemen en verzamelen van data.

Analyseren van data die grafisch en op andere manieren worden weergegeven.

Besluiten formuleren op basis van data die grafisch en op andere manieren worden weergegeven.

Bespreken van conclusie(s) op basis van criteria als verklaring of antwoord op een onderzoeksvraag.

Reflecteren en communiceren over de gekozen methodologie en resultaten.

**Samenhang tweede graad:** II- GFL-ddaa LPD 23

**Samenhang eerste graad:** leerlingen onderzochten een aantal systemen en verschijnselen in aardrijkskunde, natuurwetenschappen en techniek (NRTa LPD 1 - 9). In Wiskunde voerden leerlingen een statistisch onderzoekje uit (WISa LPD 43 - 48).

- ✓ Het is niet de bedoeling alle deelvaardigheden in de afbakening te oefenen bij elk onderzoek. Ze kunnen ook betrokken worden op gedemonstreerde experimenten of simulaties.
- ✓ In wetenschap is er altijd wisselwerking tussen de creatieve menselijke ideeënwereld (hypothesen, modellen, theorieën) en data uit waarnemingen (observatie, experiment, meting, test) om betrouwbare verklaringen en oplossingen te ontwikkelen. In die wisselwerking staat kritische argumentatie centraal.  
Daarom is het van belang dat leerlingen lezen, schrijven en discussiëren over wetenschappelijke ideeën en deze confronteren met waarnemingen. Het aanbieden van taalsteun kan hierbij helpen.  
Het is daarom niet de bedoeling om alle mogelijke deelvaardigheden van een wetenschappelijke methode in de klaspraktijk voor te stellen als een vast ritueel of een recept.
- ✓ Goede observaties waarin een aantal variabelen kunnen worden onderscheiden geven vaak spontaan aanleiding tot interessante onderzoeksvragen.
- ✓ Onderzoeksplan voor soorten onderzoekstechnieken zoals observatie, meting, experiment
- ✓ Criteria voor een onderzoeksvraag en hypothese zoals onderzoekbaar, ondubbelzinnig, afgebakend, relevant, beknopt.
- ✓ Criteria voor conclusies zoals onderzoeksgebaseerd, bondig, relevant, eenduidig, gestructureerd.

**LPD S2 De leerlingen analyseren natuurlijke en technische systemen aan de hand van verschillende STEM-concepten.**

★ STEM-concepten:

- Stromen en behoud van energie, materie en informatie (getallen, data ...)
- Oorzaak en gevolg, terugkoppeling
- Patronen
- Verhouding en hoeveelheid
- Stabiliteit en verandering en verstoringen
- Structuur en functie van een systeem
- Systemen en modellen ervan

**Samenhang tweede graad:** II-GLI-ddaa LPD 1; II-Aar-d LPD 18; II-Wis-d LPD 8; II-WisVB-d LPD 8; II-WisS-d LPD 8; II-WisS'-d LPD 8; II-WisS''-d LPD 8; II-Nat-d LPD B2, B3



**Samenhang eerste graad:** leerlingen herkenden verschillende energievormen (NRTa LPD 34) en leidden energieomzettingen af in systemen (NRTa LPD 37). Daarnaast gebruikten ze aangereikte en zelfgemaakte modellen of simulaties (NRTa LPD 02). Aan de hand van het deeltjesmodel verklaarden ze eigenschappen van materie. In wiskunde bepaalden leerlingen de evenredigheidsfactor bij recht evenredige grootheden: schaal, constante snelheid (WISa LPD 42). Leerlingen onderzochten ook stabiliteit van structuren (NRTa LPD 32).

- ✓ De STEM-concepten zijn een hulpmiddel en leidraad om systemen te analyseren. De leerlingen kunnen een overzicht van de STEM-concepten gebruiken bij de analyse.
- ✓ Via de STEM-concepten kunnen leerlingen een breder en dieper inzicht ontwikkelen in vakinhouden en overeenkomsten ontdekken met andere inhouden. Je kan ze apart of gecombineerd aanwenden. In de wenken bij de [conceptuele](#) leerplandoelen vind je suggesties.
- ✓ Je kan leerlingen stromen zoals de invoer, verwerking, uitvoer en opslag van materie, energie en informatie in een systeem met deelsystemen laten onderscheiden en visualiseren met een blokschema als systeemmodel.
- ✓ Oorzaak en gevolg zoals in toestandsveranderingen, fysisch-geografische processen, milieu- en gezondheid ...
- ✓ Je kan aangeven dat terugkoppeling een grootheid in systemen stabiel houdt zoals de temperatuur in het menselijk lichaam, in een verwarmingssysteem ...
- ✓ Je kan patronen zoals in kenmerken van organismen, systemen, landschappen ... laten ontdekken als basis voor classificatie, ordening en optimalisering. Grafieken, diagrammen en kaarten kunnen helpen om patronen te ontdekken.
- ✓ Veel grootheden zijn op verhoudingen gebaseerd zoals snelheid, dichtheid, concentratie, vergrotingsfactor ...
- ✓ Stabiliteit, verandering en de invloed van verstoringen zoals in organismen, biotopen, technische systemen, van continenten ...; dynamisch evenwicht wanneer in- en uitstroom elkaar in evenwicht houden zoals de hoogte van de zeespiegel, bevolkingsgroei, gemiddelde temperatuur op aarde, cycli in de natuur ...
- ✓ Structuur en functie: functies worden verklaard met de vorm en omgekeerd. Je kan voor een systeem aangeven dat vertrouwde vormen niet willekeurig zijn maar kunnen worden verklaard door de functie.
- ✓ Leerlingen hebben al een zekere vertrouwdheid opgebouwd met het gebruik van specifieke modellen die een systeem of verschijnsel benaderd weergeven zoals deeltjesmodel, atoommodel, molecuulmodel, periodiek systeem, vectormodel, stroommodel, anatomisch model, terugkoppelingsschema ...
- ✓ Je kan de STEM-concepten met elkaar combineren in redeneringen.

**LPD S3 De leerlingen gebruiken met de nodige nauwkeurigheid meetinstrumenten en hulpmiddelen om te observeren, te meten, te experimenteren en te onderzoeken in natuurwetenschappelijke, technologische en STEM-[contexten](#).**

**Samenhang tweede graad:** II-GLI-ddaa LPD 18; II-Aar-d LPD 21

**Samenhang eerste graad:** leerlingen gebruikten hulpmiddelen om metingen, lokalisaties, observaties, experimenten en een terreinstudie uit te voeren (NRTa LPD 04). In wiskunde leerden ze ICT selectief en doelgericht hanteren (WISa LPD 12).

- ✓ Hulpmiddelen en meetinstrumenten zoals weegschaal, pH-meter en -indicatoren, thermometer, maatbeker, pipet, gereedschappen, chronometer (gsm), dynamometer, manometer, (beweging)sensor, camera, fototoestel, ICT, microscoop ...

#### **LPD S4 De leerlingen gebruiken op een gepaste manier meetwaarden, grootheden en eenheden in natuurwetenschappelijke, technologische en STEM-contexten.**

##### ★ Omgaan met grootheden

Onderscheid tussen vectoriële en scalaire grootheden

**Samenhang tweede graad:** II-Wis-d LPD 1; II-WisVB-d LPD 1; II-WisS-d LPD 1; II-WisS'-d LPD 1; II-WisS''-d LPD 1

**Samenhang eerste graad:** leerlingen gebruikten juiste grootheden en courante eenheden in een correcte weergave en herleiden in functie van de context: lengte, oppervlakte, massa, inhoud/volume, tijd, spanning, temperatuur, kracht en energie (NRTa LPD 13). In wiskunde pasten leerlingen benaderingstechnieken toe: zinvol afronden en schatten (WISa LPD 11) en pasten ze rekenregels van machten met gehele exponenten toe (WISa LPD 20).

- ✓ Je kan de lessen starten met een link naar het mathematische in fysica bijvoorbeeld aan de hand van een film over de machten van 10 en visualisaties van dimensies in de natuur.
- ✓ De wiskundige context komt aan bod in het leerplan wiskunde bij het item probleemoplossen.
- ✓ Je kan bewust leren omgaan met nauwkeurigheid van meetresultaten in functie van de gekozen meetinstrumenten en de context.
- ✓ Je kan afspraken maken over symboolgebruik over de vakken heen zodat eventuele verschillen kunnen geduid worden.

#### **LPD S5 De leerlingen werken geïnformeerd op een veilige en duurzame manier met materialen, chemische stoffen en technische en biologische systemen.**

##### ★ Veiligheidspictogrammen, H/P-zinnen

**Samenhang tweede graad:** II-GFL-ddaa LPD 18, 19, 20, 37

**Samenhang eerste graad:** leerlingen gebruikten courante systemen duurzaam, doelgericht en veilig (NRTa LPD 19). Ook onderhoud kwam aan bod.

- ✓ Technische systemen zoals handwerkgereedschappen, glaswerk, meetinstrumenten, computers.
- ✓ Duurzaam omgaan met systemen: onderhouden van systemen zoals reinigen van glaswerk en balans, preventief onderhoud door juist gebruik van hulpmiddelen.
- ✓ Goede praktijken voor veilig en duurzaam werken zoals:
  - ordelijk werken, productetiketten interpreteren;



- alert zijn voor energie die kan vrijkomen onder de vorm van warmte, geluid, straling, elektriciteit;
- omgaan met chemisch en biologisch afval.
- ✓ Geïnformeerd werken door gebruik van informatie zoals instructiekaarten voor technische systemen, pictogrammen, symbolen, onderhoudsvorschriften, handleidingen en (werk)tekeningen.
- ✓ Je gebruikt als leraar de COS-brochure om op een verantwoorde en veilige manier om te gaan met chemische stoffen op school.

## LPD S6 De leerlingen ontwikkelen modellen om te visualiseren, te onderzoeken, op te lossen en te verklaren.

### ★ [Modelleren](#)

**Samenhang tweede graad:** II-Wis-d LPD 1, 17, 47; II-WisVB-d LPD 1, 18, 50; II-WisS-d LPD 1, 21, 60; II-WisS'-d LPD 1, 17, 49; II-WisS''-d LPD 1, 18, 52

**Samenhang eerste graad:** leerlingen gebruikten modelvoorstellingen zoals deeltjesmodel, vectormodel, algoritmes (vb. flowchart), schaalmodellen, schema's, schetsen, tekeningen, kaarten, ... (NRTa LPD 12).

- ✓ Natuurwetenschappelijke modellen zoals een model voor de krachtwerking op een biceps in functie van een belasting, stroommodel, deeltjesmodel ...
- ✓ Technologische modellen zoals schaalmodellen, technische tekeningen, algoritmes schema's ...
- ✓ Wiskundige modellen zoals wiskundige verbanden, formules, grafieken, vectormodel ....
- ✓ Het kan gaan over eenvoudige vormen van modelleren waarbij ook applets kunnen aangewend worden om de invloed van variabelen na te gaan.

## LPD S7 De leerlingen ontwerpen een oplossing voor een probleem aan de hand van natuurwetenschappen, technologie en wiskunde.

### ★ [Probleemoplossende strategieën](#)

**Samenhang tweede graad:** II-Wis-d LPD 1, 47; II-WisVB-d LPD 1, 50; II-WisS-d LPD 1, 60; II-WisS'-d LPD 1, 49; II-WisS''-d LPD 1, 52; II-GFL-ddaa LPD 17

**Samenhang eerste graad:** leerlingen doorliepen een probleemoplossend proces waarbij kennis en vaardigheden uit meerdere [STEM-disciplines](#) geïntegreerd werden aangewend (NRTa LPD 11). Daarnaast ontwierpen leerlingen een systeem (NRTa LPD17). Zij verwierven een conceptueel inzicht in een technisch proces (NRTa LPD15).

- ✓ Dit leerplandoel kan in nauwe samenhang met andere STEM-doelen aan bod komen zoals met het STEM-doel rond het beargumenteren van keuzes en het STEM-doel rond wisselwerkingen met de samenleving.
- ✓ Een oplossing kan de gedaante aannemen van een nieuwe of aangepaste werkwijze, een interventie, een technisch systeem.

- ✓ Om het niveau van creëren te bereiken is het niet de bedoeling om in algemeenheden te blijven steken. Het gaat over een specifieke context of situatie waarin kennis en vaardigheden op een creatieve manier moeten worden ingezet. Leerlingen moeten verschillende oplossingen tegenover elkaar afwegen en keuzes maken. Stappenplannen en zoekstrategieën kunnen dit ondersteunen maar vervangen het creatief denken niet.
- ✓ Eenvoudige problemen en uitdagingen:  
Voorbeelden in het kader van duurzame ontwikkeling: ontwikkelen van een oplossing om:
  - huishoudelijk afval te verminderen;
  - de lokale biodiversiteit te verhogen;
  - de waterkwaliteit of het watergebruik te optimaliseren;
  - hernieuwbare energie op te wekken, bijvoorbeeld in de context van een passief huis;
  - een plan ontwikkelen om het energiegebruik te verminderen voor een bepaalde situatie (huiscontext, schoolse context). Bijvoorbeeld verlichtingssystemen vervangen door zuinige toestellen, een plan ontwikkelen om warmteverliezen tegen te gaan na onderzoek met een infraroodcamera;
  - grondstoffen circulair aan te wenden;
  - in te spelen op klimaatverandering zoals bio-architectuur.
- ✓ Voorbeelden in het kader van veiligheid en gezondheid: ontwikkelen van een oplossing om:
  - een veiligheidsrisico te verminderen;
  - mobiliteit te verbeteren;
  - een eenvoudig revalidatietoestel te ontwikkelen voor een bepaalde spieraandoening.

### **LPD S8 De leerlingen beargumenteren vanuit verschillende invalshoeken en criteria keuzes bij het ontwerp en het gebruik van technische systemen en andere STEM-oplossingen.**

**Samenhang tweede graad:** II-GFL-ddaa LPD 14, 18, 41

**Samenhang eerste graad:** leerlingen beargumenteerden keuzes die ze maken om een wiskundig, wetenschappelijk, technologisch of STEM-probleem op te lossen (NRTa LPD13).

- ✓ Criteria zoals behoeften (individueel, maatschappelijk ...) en beperkingen (regelgeving, natuurwetten, beschikbare hulpmiddelen, tijd, geld ...).
- ✓ Invalshoeken zoals ecologisch, ethisch, cultureel, technisch, economisch, maatschappelijk.
- ✓ Gebruiken van vergelijkende onderzoeksgegevens en betrouwbare testgegevens zoals productrecensies door officiële betrouwbare bronnen, kwaliteits- en veiligheidslabels, testen door consumentenorganisaties, ervaringsverslagen van gebruikers.
- ✓ Ontwerpen als scheppend proces waarbij afwegingen en keuzes worden gemaakt.

### **LPD S9 De leerlingen onderzoeken aan de hand van concrete maatschappelijke uitdagingen de wisselwerking tussen natuurwetenschappen, technische wetenschappen, wiskunde en de maatschappij.**

- ★ Relatie tussen maatschappelijke behoeften, keuzes en STEM-toepassingen.



Wiskunde, wetenschappen en technologie als onderdeel van culturele ontwikkeling.

Belang van interdisciplinariteit en multiperspectiviteit

**Samenhang tweede graad:** II-Aar-d LPD 16, 19; II-Wis-d LPD 3; II-WisVB-d LPD 3; II-WisS-d LPD 3; II-WisS'-d LPD 3; II-WisS''-d LPD 3; II-GFL-ddaa LPD 14

**Samenhang eerste graad:** leerlingen illustreerden de wisselwerking tussen STEM-disciplines onderling en met de maatschappij (NRTa LPD21) en geven ze toepassingsvoorbeelden van wiskunde (WISa LPD 09).

- ✓ Contexten en maatschappelijke behoeften zoals klimaatverandering, hernieuwbare energie, zorg en gezondheid, onderwijs, watervoorziening, mobiliteit, leefbare en duurzame steden, oceaanvervuiling kunnen aan bod komen
- ✓ Je kan dit horizonverruimend illustreren door linken te leggen met actualiteit over 'onderzoek en ontwikkeling'. Ook historische ontwikkelingen verhelderen deze wisselwerking en laten wiskunde, wetenschappen en technologie zien als culturele ontwikkeling.
- ✓ Een bezoek aan een bedrijf, onderzoeksinstelling of vereniging kan veel relaties tussen de samenleving en 'onderzoek en ontwikkeling' verhelderen.
- ✓ Het is belangrijk om aandacht te besteden aan de duurzame ontwikkelingsdoelen van de Verenigde Naties (SDG's- Sustainable Development Goals).

## 4.2 Biologie

### 4.2.1 Homeostase

#### *Homeostase: belang en werking van feedbacksystemen*

**LPD B1 De leerlingen tonen aan de hand van voorbeelden aan dat planten en dieren zich in stand houden door wisselwerking tussen het inwendig en uitwendig milieu.**

#### ★ Inwendige en uitwendige prikkels

- ✓ Het is de bedoeling om aan de hand van heel eenvoudige dagelijkse voorbeelden aan te tonen dat zowel planten als dieren op uitwendige en inwendige prikkels reageren. Voorbeelden hierbij zijn:
  - bij planten:
    - groeien naar licht;
    - droogtestress;
    - beweging bij aanraking;
  - bij dieren:
    - honger/dorst;
    - licht/geluid;
    - effecten van adrenaline bij stress.
- ✓ Het is niet de bedoeling om tot op celniveau te gaan.

- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): oorzaak en gevolg.
- ✓ Dit leerplandoel kan behandeld worden in samenhang met STEM LPD 1.

## LPD B2 De leerlingen tonen aan dat planten en dieren als systeem functioneren.

### ★ Samenhang receptor - conductor - effector

Fotoreceptoren en hormonen bij planten

**Samenhang tweede graad:** II-Nat-d LPD S2

**Samenhang eerste graad:** de leerlingen bestudeerden het groeperen van cellen in weefsels, weefsels in organen en organen tot orgaanstelsels die een welbepaalde functie hebben (NATa LPD 32, NATa LPD 36).

- ✓ De vergelijking tussen een organisme als systeem en een technisch systeem kan hier aan bod komen. Als systeem wordt bedoeld: het opvangen, verwerken en reageren op prikkels.
- ✓ Systeem bij planten: tropie en nastie.
- ✓ Systeem bij dieren: beweging en kliersecretie.
- ✓ Je kan hier de begrippen prikkelfilter, prikkel drempel en prikkelgewenning aan bod laten komen.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): systeem.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 1- LPD 3 – LPD 5.
- ✓ Mogelijke practica en onderzoeksonderwerpen zoals waarnemen van prikkels bij verschillende zintuigen.

## LPD B3 De leerlingen illustreren dat planten en dieren homeostase hanteren.

### ★ Feedbacksysteem

**Samenhang tweede graad:** II-Nat-d LPD S2

- ✓ Je kan hier terugkoppelen naar het organisme als een systeem en een feedbacksysteem.
- ✓ De vergelijking tussen een organisme als feedbacksysteem en een technisch feedbacksysteem kan hier aan bod komen.
- ✓ Je kan voorbeelden van feedbacksystemen behandelen als thermoregulatie (systeem van het organisme) en thermostatische regeling van de woonkamertemperatuur (technisch systeem).
- ✓ Het principe van positief feedbacksysteem kan worden aangehaald.
- ✓ Dit leerplandoel hangt samen met LPD 9.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): oorzaak en gevolg, terugkoppeling.
- ✓ Dit leerplandoel kan je behandelen in samenhang met STEM LPD 1.



## Homeostase: coördinatie van reacties op prikkels bij mens en andere dieren

### LPD B4 De leerlingen leggen de structuur en werking uit van een zintuig inclusief de receptor.

- ✓ Receptoren zoals staafjes en kegeltjes, haarcellen.
- ✓ Een zintuig met bijhorende receptor wordt in detail besproken. Het is de bedoeling dat elk zintuig exemplarisch aan bod komt: het mechanisme van opvangen en verwerken van prikkels door de receptoren wordt veralgemeend voor de andere zintuigen.
- ✓ Het is belangrijk om te duiden dat de verwerking van prikkels een proces is dat in de hersenen tot stand komt.
- ✓ Voorbeelden van zintuiglijke stoornissen kunnen hier aan bod komen.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): structuur en functie.
- ✓ Dit leerplandoel kan je behandelen in samenhang met STEM LPD 1 - LPD 3 - LPD 5.
- ✓ Mogelijke practica en onderzoeksonderwerpen zoals:
  - bouw van het zintuig
    - het oog (dissectie);
    - het oor;
  - werking van het zintuig
    - het oog (onderzoek blinde vlek, functie staafjes en kegeltjes, pupilreflex, gezichtsveld bij dieren);
    - het oor (onderzoek geluid, vergelijken oorschelp bij verschillende dieren, lokaliseren geluid, resonantie, gehoortest).

### LPD B5 De leerlingen lichten de overdracht van informatie in zenuwen toe.

#### ★ Impulsgeleiding en impulsoverdracht

Centrale zenuwstelsel: hersenen en ruggenmerg

Perifere zenuwstelsel

- ✓ In functie van het bespreken van de werking komt eerst het bouwplan van de zenuwcel aan bod als deel van het perifere zenuwstelsel, naast de delen van het centraal zenuwstelsel.
- ✓ Je kan aandacht besteden aan het verband tussen een zenuwcel (neuron) en een zenuw.
- ✓ Je kan het doorgeven van een impuls aan en tussen de zenuwcellen op een eenvoudige en schematische manier beschrijven en uitleggen. Het doorgeven van een impuls als de samenwerking tussen een elektrisch en chemisch proces komt hier best ook aan bod.
- ✓ Stoornissen in de werking van het zenuwstelsel kunnen hier aan bod worden gebracht.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): structuur en functie, stabiliteit, verandering en verstoringen.

- ✓ Dit leerplandoel kan je behandelen in samenhang met STEM LPD 1 - LPD 3 - LPD 4.
- ✓ Mogelijke practica en onderzoeksonderwerpen zoals:
  - onderzoek naar reactiesnelheid;
  - microscopie (doorsnede zenuw, eindplaatjes, hersenen, ruggenmerg).

#### **LPD B6 De leerlingen leggen het onderscheid uit tussen een reflex en een gewilde beweging.**

- ✓ Dit doel behandel je best in samenhang met LPD 5.
- ✓ Het is de bedoeling om ook de werking van een reflex en een gewilde beweging te behandelen.
- ✓ De kniepeesreflex of de terugtrekreflex kunnen hier ter sprake komen als reflexboog via het ruggenmerg.

#### **LPD B7 De leerlingen illustreren het verschil in aansturing tussen gladde en dwarsgestreepte spieren.**

##### ★ Soorten spierweefsel: gladde spier, hartspier, dwarsgestreepte spier

- ✓ Hier wordt het verband gelegd tussen de bouw en ligging van de spier(cel) enerzijds en de aansturing (al dan niet onder invloed van de wil, bewust en onbewust) anderzijds.
- ✓ Je bespreekt de macroscopische en microscopische bouw van de spieren.
- ✓ De antagonistische werking van spieren kan behandeld worden, met aandacht voor de rol van beenderen en gewrichten bij beweging.
- ✓ Spiercontractie wordt op macroscopisch niveau behandeld.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): structuur en functie.
- ✓ Dit leerplandoel kan je behandelen in samenhang met STEM LPD 1 - LPD 3 - LPD 6 ([model](#)).
- ✓ Mogelijke practica en onderzoeksonderwerpen zoals:
  - macroscopisch onderzoek van spierweefsel (kippenvleugel, ham, soepvlees);
  - microscopie van spierweefsel (preparaten).

#### **LPD B8 De leerlingen vergelijken de bouw en werking van endo-en exocriene klieren.**

##### ★ Naam van betrokken endocriene klier en bijhorend(e) hormo(o)n(en)

- ✓ De bouw van endo-en exocriene klieren kan beperkt worden tot de aan- of afwezigheid van een afvoerbuys.
- ✓ Je behandelt minstens 2 exocriene klieren zoals speekselklier, traanklier, zweetklier, melkklier, talgklier.
- ✓ Je behandelt minstens 2 endocriene klieren zoals hypofyse, schildklier, thymus, bijnieren, pancreas, eierstokken, teelballen.
- ✓ Dit leerplandoel kan je behandelen in samenhang met STEM LPD 1 - LPD 3 – LPD 5.



- ✓ Mogelijke practica en onderzoeksonderwerpen zoals microscopie van exo- en endocriene klieren.

**LPD B9 De leerlingen leggen aan de hand van een voorbeeld uit hoe de coördinerende rol van het endocriene stelsel bij een reactie op een prikkel bijdraagt tot het functioneren van een dierlijk organisme.**

★ **Hormonale signalen als overdracht van informatie**

- ✓ Voorbeeld dat aan bod kan komen: regeling bloedsuikerspiegel, mechanisme om calciumconcentratie op peil te houden, regeling stresshormonen, werking schildklier (met de link met stofwisseling).
- ✓ Dit leerplandoel hangt samen met LPD 3.
- ✓ Stoornissen in de werking van het hormonaal stelsel kunnen aan bod worden gebracht.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): terugkoppeling, stabiliteit en verandering.

**Homeostase: coördinatie van reacties op prikkels bij planten**

**LPD B10 De leerlingen leggen het watertransport en assimilanttransport bij de plant uit.**

★ **Namen van plantenorganen: wortel - stengel - blad**

Bloem

Namen van plantenweefsels en plantenceltypen

**Samenhang eerste graad:** de leerlingen maakten kennis met de plantendelen betrokken bij fotosynthese (wortel, stengel, blad, huidmondjes, bladgroenkorrels) (NATa LPD33) en met volgende delen van de plantaardige cel: celwand, celmembraan, celkern, bladgroenkorrels, cytoplasma, mitochondriën (NATa LPD 31).

- ✓ Namen van plantenweefsels zoals meristeem, vaatbundel, epidermis, huidmondje, cortex.
- ✓ Namen van plantenceltypen zoals houtvaten (xyleem), zeefvaten (floëem), parenchymcellen.
- ✓ Het watertransport kan beperkt worden tot het opwaarts en neerwaarts transport van water.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): structuur en functie, stromen.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 1 - LPD 3 - LPD 5.
- ✓ Mogelijke practica en onderzoeksonderwerpen zoals functieonderzoek van verschillende plantendelen in functie van watertransport.

**LPD B11 De leerlingen leggen aan de hand van een voorbeeld uit hoe de coördinerende rol van plantenhormonen bij een reactie op een prikkel bijdraagt tot het functioneren van de plant.**

- ✓ Plantenhormonen zoals auxine en ethyleen.
- ✓ De rol van ethyleen bij rijping en van auxine als groeihormoon kan hier aan bod komen.
- ✓ De rol van auxine en ethyleen bij bladval kan aan bod komen.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): terugkoppeling, stabiliteit en verandering.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 1 - LPD 3 - LPD 5.
- ✓ Mogelijke practica en onderzoeksonderwerpen zoals onderzoek naar invloed rijp fruit (appel, peer) op kieming zaden.

**LPD B12 De leerlingen leggen vanuit een systeembenadering het begrip homeostase uit aan de hand van de waterhuishouding in planten.**

- ✓ Dit leerplandoel wordt gekoppeld met LPD 2 en LPD 3.
- ✓ Je kan aandacht besteden aan hoe de plant als systeem reageert op een tekort of op een overmaat aan water.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 9 (klimaat, watervoorziening).

## 4.2.2 Voortplanting

**LPD B13 De leerlingen leggen de bevruchting bij de mens uit.**

★ Eicel - zaadcel - zygote - embryo - foetus

**Samenhang eerste graad:** in het thema voortplanting kwamen volgende items al aan bod: lokaliseren en benoemen van de belangrijkste organen van het voortplantingsstelsel alsook het toelichten van de functie ervan, het onderscheid tussen primaire en secundaire geslachtskenmerken. In de eerste graad situeerden de leerlingen in de tijd de belangrijkste fasen van de bevruchting tot de geboorte (NATa LPD 47).

- ✓ Het is de bedoeling om de begrippen eicel, zaadcel, zygote, embryo en foetus in een logische samenhang te koppelen aan de bevruchting zonder in te gaan op het proces van celdeling.
- ✓ Dit leerplandoel sluit nauw aan bij het correct gebruik van voorbehoedsmiddelen en bij verantwoordelijkheid en respectvol gedrag in een relatie. Hier kan ook een koppeling gemaakt worden met gedrag op internet.

**LPD B14 De leerlingen bespreken bij de mens de invloed van gezondheidsgedrag en leefmilieu op de ontwikkeling van embryo en foetus aan de hand van een aantal voorbeelden.**

**Samenhang tweede graad:** II-GFL-ddaa LPD 33



- ✓ Je kan hier de actualiteit betrekken.
- ✓ Invloed van negatief gezondheidsgedrag zoals voeding, stress, alcohol, drugs, medicijnen, roken.
- ✓ Invloed van positief gezondheidsgedrag zoals voeding, foliumzuur, beweging.
- ✓ Invloed van leefmilieu zoals bestraling met röntgenstraling, milieuverontreiniging met lood, kwik, cadmium en pesticiden.
- ✓ Effecten van ziekteverwekkers zoals zikavirus, toxoplasmose, cytomegalovirus, rubella.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): oorzaak en gevolg.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 1 (data).

### 4.2.3 Biodiversiteit

#### LPD B15 De leerlingen situeren organismen in het driedomeinensysteem.

##### ★ Biodiversiteit

Tree of life

Vijfrijkensysteem

Prokaryoten en eukaryoten

Soortbegrip

**Samenhang eerste graad:** de leerlingen illustreerden het belang van biodiversiteit (NATa LPD 18) en lichtten de begrippen autotroof en heterotroof toe (NATa LPD 33). Bovendien legden de leerlingen uit dat planten en dieren onder bepaalde voorwaarden meer waarschijnlijk zullen overleven en zich voortplanten (NATa LPD 20).

- ✓ Je kan hierbij vertrekken vanuit waarneming.
- ✓ Het is niet de bedoeling om een doorgedreven classificatie uit te voeren maar wel om de focus te leggen op de biodiversiteit.
- ✓ Je kan gebruik maken van bestaande apps om te determineren.
- ✓ Het vijfrijkensysteem (planten, dieren, schimmels, protista, monera) wordt historisch gekaderd.
- ✓ Via 'Tree of life' duiden we de evolutie vanuit de oercel naar de huidige soortenrijkdom.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): patronen.

#### LPD B16 De leerlingen illustreren de relatie van virussen tot het driedomeinensysteem.

- ✓ De redenen waarom virussen buiten het driedomeinensysteem vallen, komen aan bod.
- ✓ Je kan hier de link met de actualiteit leggen.

#### 4.2.4 Interacties tussen organismen

##### LPD B17 De leerlingen analyseren de interacties tussen organismen van dezelfde soort en verschillende soorten om het overleven van organismen te verklaren.

###### ★ Individu – soort – populatie - levensgemeenschap

Microbioom

Antibioticaresistentie

Ziekte als onevenwichtige interactie tussen organismen

- ✓ Soorten interacties tussen organismen zoals commensalisme, mutualisme, parasitisme, amensalisme (antibiose).
- ✓ Interactie tussen organismen vormt een dynamisch evenwicht. Factoren die dit dynamisch evenwicht verstoren komen aan bod zoals gebruik (breedspectrum)antibiotica, gebruik zeep, gebruik alcoholgel, gebruik strooizout.
- ✓ In het kader van antibioticaresistentie kan je aandacht besteden aan de relatie tussen antibioticagebruik en de ziekenhuisbacterie.
- ✓ Vaccinatie kan hier aan bod komen. In de 3de graad wordt immuniteit uitgebreider behandeld.
- ✓ Je kan dit leerplandoel behandelen in samenhang met STEM LPD 1 - LPD 3 - LPD 5.
- ✓ Mogelijke practica en onderzoeksonderwerpen zoals onderzoek naar samenstelling en vindplaats korstmossen (kan in samenhang met STEM LPD 9).

##### LPD B18 De leerlingen analyseren het gedrag tussen organismen van dezelfde soort en verschillende soorten om het overleven van organismen te verklaren.

###### ★ Aangeboren en aangeleerd gedrag

Communicatie tussen organismen

- ✓ Tijdens het bespreken van het gedrag kan er aandacht besteed worden aan soorten communicatie zoals chemische communicatie, visuele communicatie, auditieve communicatie en sensitieve communicatie.
- ✓ Aangeboren en aangeleerd gedrag van organismen zoals baltsgedrag, afbakening van territorium, gedrag in functie van taken, agressie, vluchten, verdediging, voortplanting, klassieke conditionering, mimicry.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met [STEM-concept](#) (LPD 2): verandering en verstoring.
- ✓ Dit leerplandoel kan je behandelen in samenhang met STEM LPD 1 - LPD 3.
- ✓ Mogelijke practica en onderzoeksonderwerpen zoals opstellen van een ethogram van dieren vanuit observatie (filmmateriaal, dierentuin).



## 4.2.5 Materie- en energiestromen in ecosystemen

### LPD B19 De leerlingen onderscheiden in een ecosysteem positieve en negatieve interacties tussen biotische en abiotische factoren.

- ★ Belang van biodiversiteit in een ecosysteem

Ecosysteemdiensten

Veranderende ecosystemen onder invloed van klimaatsveranderingen

**Samenhang tweede graad:** II-Aar-d LPD-13

**Samenhang eerste graad:** de leerlingen bestudeerden tijdens een terreinstudie de rol van biotische en abiotische factoren (NATa LPD 17) en illustreerden het belang van biodiversiteit (NATa LPD 18).

- ✓ Je kan een ecosysteem omschrijven als het geheel van interacties tussen biotische en abiotische factoren.
- ✓ Interacties zoals voedselrelatie, fotosynthese, betreding, bemesting kunnen hierbij behandeld worden.
- ✓ Afstemming met het vak aardrijkskunde is noodzakelijk.
- ✓ Ecosysteemdiensten zoals productiediensten, regulerende diensten, culturele diensten en ondersteunende diensten. De ondersteunende ecosysteemdiensten kunnen als opstap dienen voor LPD 20.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): structuur en functie systeem, verandering en verstoring.
- ✓ Dit leerplandoel kan je behandelen in samenhang met STEM LPD 1 - LPD 3 - LPD 9 (bemesting).
- ✓ Mogelijke practica en onderzoeksonderwerpen zoals:
  - transectstudie;
  - zoetwateronderzoek: (a-)biotische factoren en voorkomen organismen;
  - onderzoek bodemleven (in glazen bak);
  - gedrag naargelang de habitat van watervlooien, pissebedden, regenwormen.

### LPD B20 De leerlingen leggen het verband tussen materie- en energiestromen in een ecosysteem.

- ★ Energiestromen: fotosynthese en celademhaling

Materiestromen: watercyclus, C-cyclus en N-cyclus

De rol van micro-organismen in de materie-omzetting

**Samenhang tweede graad:** II-Aar-d LPD 1; II-Nat-d LPD-C17

**Samenhang eerste graad:** de leerlingen brachten het fotosyntheseproces in verband met stofomzettingen, stofuitwisselingen en energieomzettingen (NATa LPD 34), de leerlingen herkenden in voedselrelaties producenten, consumenten, detritivoren en reducers (NATa LPD 19).

- ✓ Je kan je hier best beperken tot het principe van de biologische cyclus in plaats van deze chemisch te benaderen.
- ✓ Tijdens materiekringlopen kan je de continue omzetting aantonen van energie-arme naar energierijke stoffen en omgekeerd.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): stromen van energie en materie, oorzaak en gevolg.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 9 (duurzame ontwikkelingsdoelen).

## 4.3 Chemie

### 4.3.1 Mengsels en zuivere stoffen

#### LPD C1 De leerlingen onderzoeken zuivere stoffen en mengsels in het dagelijkse leven aan de hand van eigenschappen en geschikte scheidingstechnieken.

##### ★ Onderscheid zuivere stof – bestanddeel – mengsel

Homogeen – heterogeen mengsel

Stofeigenschappen: massadichtheid, kookpunt, smeltpunt, deeltjesgrootte

Principe van scheidingstechnieken: filtreren, decanteren, centrifugeren, destilleren, uitdampen, zeven

**Samenhang tweede graad:** II-Nat-d LPD-F1; II-Nat-d LPD-F10

**Samenhang eerste graad:** de leerlingen leerden zuivere stoffen en mengsel onderscheiden op basis van het deeltjesmodel (NATa LPD 26). Ze lichtten ook de aggregatiestoestand van stoffen toe op basis van het deeltjesmodel (NATa LPD 21).

- ✓ Mengsels zoals aerosol (rook, nevel), oplossing, schuim, suspensie, emulsie, rook, nevel, legering.
- ✓ Leerlingen voeren zelf slechts eenvoudige scheidingstechnieken uit zoals filtreren, decanteren, centrifugeren, destilleren, uitdampen, zeven.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 1 –LPD 3 - LPD 5.
- ✓ Mogelijke experimenten zoals:
  - bepaling kook-en smeltpunt water;
  - bepaling kook-en smelttraject water/zout-mengsel.

#### LPD C2 Vanuit experimentele waarnemingen verklaren de leerlingen aan de hand van het deeltjesmodel het verschil tussen een enkelvoudige en samengestelde stof.

- ✓ Het deeltjesmodel (molecuulmodel) kan hier kort omschreven worden in relatie tot het atoommodel.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (LPD 2): modellen.



- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 1 – LPD 3 - LPD 5.
- ✓ Mogelijke experimenten zoals:
  - elektrolyse van water (demo);
  - thermolyse van suiker.

### **LPD C3 De leerlingen geven de naam en symbolische voorstelling weer van elementen.**

- ★ Elementen: H, He, Li, Be, C, N, O, F, Ne, Na, Mg, Al, Si, P, S, Cl, Ar, K, Ca, Fe, Cu, Zn, Br, Ag, Cd, Sn, I, Au, Hg, Pb, U

### **LPD C4 De leerlingen geven de naam aan de formule van enkelvoudige stoffen en omgekeerd.**

- ★ Index

IUPAC-naamgeving

Triviale namen

- ✓ Je kan hier aantonen dat verschillende enkelvoudige stoffen vanuit eenzelfde atoomsoort gevormd kunnen worden.
- ✓ Triviale namen zoals zuurstofgas, ozon, stikstofgas, waterstofgas.
- ✓ Je kan hier aandacht besteden aan het belang en voorkomen van enkelvoudige stoffen zoals ozon, stikstofgas, zuurstofgas, waterstofgas.

### **LPD C5 De leerlingen interpreteren de symbolische schrijfwijze van enkelvoudige en samengestelde stoffen.**

- ★ Index en coëfficiënt

- ✓ Je kan hier aandacht besteden aan het gebruik van molecuulmodellen (bolschil – bolstaaf-model). Dit kan via simulatie of via molecuulmodelbouwdozen.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (STEM LPD2): model.

## **4.3.2 Aspecten van een chemische reactie**

### **LPD C6 De leerlingen balanceren gegeven eenvoudige anorganische chemische reacties door gebruik te maken van de wet van behoud van massa.**

- ★ Principe van een aflopende chemische reactie

Voorstellingswijze van een chemische reactie

Reagentia en reactieproducten

- ✓ Het verschil tussen een chemische en een fysische reactie kan je hier aantonen aan de hand van een aantal (demonstratie-)experimenten.
- ✓ Het aanwenden van een stappenplan als oplosstrategie bij het balanceren van een chemische reactievergelijking kan hier aan bod komen.

- ✓ De wet van behoud van massa (wet van Lavoisier) kan je toelichten aan de hand van een experiment en dit kan dan in samenhang met STEM LPD 1 – LPD3 - LPD5.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (STEM LPD2): modellen.
- ✓ Mogelijke experimenten zoals samenvoegen bakpoeder en tafelazijn.

**LPD C7 De leerlingen leiden bij een chemische reactie de energie-uitwisseling met de omgeving af als endo- of exo-energetisch aan de hand van waarnemingen en voorbeeldreacties in authentieke contexten.**

★ **Energiediagram**

**Samenhang tweede graad:** II-Nat-d LPD-F8

- ✓ Het gebruik en de interpretatie van een grafiek kan hier aan bod komen.
- ✓ Je geeft bij het energiediagram best enkel het verschil tussen de energie van de beginproducten en de energie van de eindproducten aan.
- ✓ Authentieke contexten zoals verbrandingsreactie, werking van een batterij, fotosynthese, explosie, coldpacks, verkleuren van textiel.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 1 – LPD3 – LPD4 - LPD5.
- ✓ Mogelijke experimenten zoals oplossen van zouten (endo-energetisch).

### 4.3.3 Bouw en eigenschappen van atomen

**LPD C8 De leerlingen gebruiken een atoommodel om de structuur van atomen te beschrijven aan de hand van de eerste 18 elementen van het PSE.**

- ★ Namen en symbolen van elementaire deeltjes: proton, neutron, nucleonen, elektron en de symbolische voorstelling van een atoom met atoomnummer en massagetal

Atoomkern

Elektron-stipmodel

Energieniveau

Valentie-elektronen

Massagetal - atoomnummer

Eenheidslading van elementaire deeltjes

Beperkte en geldigheid van een atoommodel

**Samenhang tweede graad:** II-Nat-d LPD-F12

**Samenhang eerste graad:** de leerlingen toonden aan de hand van een deeltjesmodel aan dat moleculen uit atomen zijn opgebouwd (NATa LPD 24).

- ✓ Je kan hier best het atoommodel van Bohr gebruiken.



- ✓ De beperktheid en geldigheid van een atoommodel kan je behandelen via de historische evolutie van het atoommodel. Dit kan kort aangebracht worden.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (STEM LPD 2): schaal en verhouding, model. Je kan aandacht besteden aan de link tussen experiment en model: modelverfijning.
- ✓ Je kan de verschillende elementaire deeltjes kwantitatief bepalen vanuit A en Z met behulp van het PSE.

#### **LPD C9 De leerlingen tonen het verband aan tussen de relatieve en absolute massa van atomen.**

##### ★ Atoommassa – atoommassa-eenheid

###### Relatieve en absolute massa

- ✓ Het is aangewezen om te kaderen waarom het nodig is om over te stappen naar een relatief begrip.
- ✓ Hier kan verwezen worden naar de opbouw van het PSE (LPD 10).

#### **LPD C10 De leerlingen beschrijven het PSE als een rangschikking van elementen volgens toenemend atoomnummer**

##### ★ Elementen uit de hoofdgroepen en de edelgassen

###### Opbouw van het PSE in functie van een atoommodel

###### Groep, periode

###### Edelgasconfiguratie

- ✓ Je kan hier het verband aangeven tussen de elektronenconfiguratie enerzijds en het periodenummer en groepsnummer van de hoofdgroepen anderzijds, met speciale aandacht voor de stabiele edelgasconfiguratie.
- ✓ Je kan het begrip overgangsmetalen (nevengroepen) kort aanhalen.
- ✓ Je kan hier verwijzen naar de nummering van de groepen volgens IUPAC.
- ✓ Dit leerplandoel hangt samen met LPD 8.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (STEM LPD2): modellen.

#### **LPD C11 De leerlingen gebruiken het PSE om eigenschappen van atomen af te leiden**

##### ★ Eigenschappen van atomen: metaal- en niet-metaalkarakter, elektronegativiteit

- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (STEM LPD2): patronen.

#### 4.3.4 Chemische bindingen

##### LPD C12 De leerlingen stellen de ionbinding, de atoombinding en de metaalbinding op als streven van atomen naar de edelgasconfiguratie.

★ Onderscheid tussen atoom en ion

Ionvorming

Formule-eenheid

Lewisstructuur opstellen beperkt tot binaire stoffen

**Samenhang tweede graad:** II-Nat-d LPD-F4

- ✓ Bij ionvorming beperk je je tot metalen en niet-metalen uit de hoofdgroepen Ia, IIa, IIIa, VIa en VIIa.
- ✓ Je kan volgende vuistregel hanteren: een ionbinding wordt gevormd tussen metalen en niet-metalen, een atoombinding (covalente binding) tussen niet-metalen en een metaalbinding tussen metalen, dit omdat de regel op basis van het verschil in elektronegatieve waarde niet altijd klopt.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (STEM LPD2): model als vereenvoudiging.

##### LPD C13 De leerlingen brengen metalen, niet-metalen en edelgassen in verband met toepassingen in het dagelijkse leven.

★ Eigenschappen van metalen, niet-metalen en edelgassen

**Samenhang tweede graad:** II-Aar-d LPD 7

- ✓ Eigenschappen van metalen, niet-metalen en edelgassen zoals geleidbaarheid, inertheid, kookpunt, smeltpunt, warmtegeleiding, aggregatietoestand, vervormbaarheid.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 1 – LPD 5.

##### LPD C14 De leerlingen stellen chemische formules op van binaire anorganische stoffen met behulp van het PSE.

★ Elementen van de hoofdgroepen van het PSE

Brutoformule en formule-eenheid

Oxidatiegetal

- ✓ Het oxidatiegetal wordt aangebracht vanuit het PSE.



### 4.3.5 Indeling van samengestelde stoffen

#### LPD C15 De leerlingen classificeren anorganische stoffen in hun stofklasse zowel op basis van een gegeven chemische formule als op basis van een naam.

- ★ Stofklassen die aan bod komen: zuren, basen (hydroxiden, ammoniak), zouten, oxiden

Onderscheid tussen een binair zuur en een ternair zuur

Monoatomische en polyatomische ionen: nitraation, sulfaation, fosfaation, carbonaation, hydroxide-ion

Regels van de IUPAC-naamgeving

Courante triviale namen van stoffen

- ✓ Het is de bedoeling dat leerlingen een zicht krijgen op de naamgeving zonder dat dit doorgedreven en complex aan bod komt.
- ✓ Het is niet de bedoeling dat de leerlingen de namen van de ionen uit het hoofd kennen. Je kan de relevante gegevens van de behandelde stoffen aanbieden via een overzichtstabel.
- ✓ Courante triviale namen van stoffen zoals zoutzuur, ammoniak, salpeterzuur, zwavelzuur, soda, koolzuur.
- ✓ Je kan hier het onderscheid maken tussen organische en anorganische stoffen.
- ✓ Als chemische formule komen de brutoformule en de formule-eenheid aan bod.
- ✓ De regels voor de stocknotatie en voor de naamgeving met Griekse telwoorden moeten enkel worden geïnterpreteerd en niet worden toegepast.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met [STEM-concept](#) (STEM LPD2): patronen.

#### LPD C16 De leerlingen classificeren organische stoffen zowel op basis van een gegeven formule als op basis van een naam.

- ★ Algemene structuur van alkanen en karakteristieke functionele groep van alkenen, alcoholen, carbonzuren

Regels van de IUPAC-naamgeving

Structuurformule, brutoformule

- ✓ Regels van de IUPAC-naamgeving: de nadruk wordt gelegd op het gebruik van achtervoegsels bij de karakterisering van de functionele groep. Uitgebreide principes van de naamgeving komen aan bod in de derde graad.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (STEM LPD2): patronen.
- ✓ Je kan een tabel van de stofklassen met stam en verschillende achtervoegsels aanbieden.
- ✓ Je kan aandacht besteden aan de triviale namen.
- ✓ Enkel de onvertakte n-alkanen worden hier behandeld.

## LPD C17 De leerlingen brengen organische en anorganische stoffen in verband met toepassingen en biologische en chemische processen in het dagelijks leven.

- ★ Belang, voorkomen, toepassingen van monoatomische ionen en polyatomische ionen

Belang, voorkomen, toepassingen van alkanen, alkenen, alcoholen en carbonzuren

In functie van de context: eigenschappen van zuren, zouten, basen en oxiden

**Samenhang tweede graad:** II-Aar-d LPD 17; II-Nat-d LPD-B20

- ✓ Eigenschappen van zuren, zouten, basen, oxiden zoals oplosgedrag, geleiding (samenhang met LPD 19 en LPD 20).
- ✓ Je kan hierbij vertrekken vanuit de media.
- ✓ Toepassingen en processen voor anorganische stoffen zoals metaaloxiden in glas, zuren en basen in batterijen, zouten in sportdranken, zure regen, fosforzuur in cola en roest.
- ✓ De namen en symbolen van chemische elementen worden in de media en dagelijkse omgang vaak gebruikt én om zuivere stoffen te vermelden én om de aanwezigheid van deze atoomsoorten in bepaalde componenten van mengsels aan te duiden. Voorbeelden hiervan zijn: het 'ijzer'-gehalte in het bloed, 'zware metalen' in de grond, 'fosfor' en 'stikstof' in de meststoffen, 'chloor' in het zwembadwater. De leerlingen worden er attent op gemaakt dat dergelijke uitspraken enkel de aanwezigheid van bepaalde atoomsoorten weergeven, maar totaal niets zeggen over de samenstelling van de zuivere stoffen of mengsels waarin deze atoomsoorten voorkomen.
- ✓ Toepassingen voor organische stoffen zoals etheen, propeen als basis voor kunststoffen, aardgas, methaangas, ethanol in drank, methanol als brandspiritus, azijnzuur bij fixeren van kleuren.

### 4.3.6 Principe van oplossen en elektrische geleiding

## LPD C18 De leerlingen onderscheiden polaire en apolaire stoffen op basis van hun oplosbaarheid in water.

- ★ Elektronegativiteit: verschil in EN-waarde om een polaire van een apolaire binding te onderscheiden

Water als polair oplosmiddel

Polaire en apolaire stoffen

- ✓ De chemische structuur van water wordt aangereikt.
- ✓ Hierbij kan de regel 'Soort zoekt soort' gehanteerd worden.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 1 - LPD 5.

## LPD C19 De leerlingen leggen het verband uit tussen bindingstype en oplosbaarheid in water.

- ★ Water als dipoolmolecule

Intermoleculaire krachten: dipoolkrachten, ion-dipool interacties



Principe van oplossen: dissociatie, hydratatie, ionisatie

- ✓ De tijd die besteed wordt aan dit leerplandoel kan je beperkt houden.
- ✓ Bij elk oplossingsprincipe is het voldoende om één voorbeeld uit te werken.

#### **LPD C20 De leerlingen leggen het verband uit tussen het bindingstype en het geleidingsvermogen.**

- ★ Principe van elektrische geleiding, geleider en isolator  
Elektrolyten en niet-elektrolyten

**Samenhang tweede graad:** II-Nat-d LPD-F13

- ✓ Je kan het verband tonen tussen het aantal ionen in een oplossing en geleidbaarheid.
- ✓ Hier maak je het onderscheid tussen de geleidbaarheid van zuivere stoffen en oplossingen.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 1 – LPD 5.

#### **4.3.7 Kwantitatieve aspecten**

#### **LPD C21 De leerlingen passen het verband toe tussen stofhoeveelheid enerzijds en molaire massa, molaire concentratie en molair volume anderzijds.**

- ★ Constante van Avogadro  
Mol als eenheid van stofhoeveelheid  
Verdunning  
Formules omvormen: één variabele uitdrukken in functie van de ander  
Evenredigheid

**Samenhang tweede graad:** II-Wis-d LPD 23; II-WisVB-d LPD 26; II-WisS-d LPD 34; II-WisS'-d LPD 25; II-WisS''-d LPD 28

- ✓ Je vertrekt hier best vanuit een gegeven context en je beperkt de rekentijd.
- ✓ Het is niet de bedoeling om de ideale gaswet aan bod te laten komen. Je werkt hier enkel bij normomstandigheden.
- ✓ Je beperkt je tot het omvormen van telkens één formule: het is niet de bedoeling om verschillende formules te combineren.
- ✓ Je kan gebruik maken van een formularium.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 1 –LPD 3 - LPD 5.
- ✓ Mogelijke experimenten zoals:
  - bepalen en vergelijken van de stofhoeveelheid en aantal atomen in Cu en Mg;
  - bereiden van oplossingen met welbepaalde concentratie;
  - verdunnen van oplossingen.

## LPD C22 De leerlingen leiden de stoichiometrische stofhoeveelheden uit de reactievergelijking af.

### ★ Rekenen met verhoudingen

- ✓ Binnen de rubriek 'Kwantitatieve aspecten' ligt de nadruk op LPD 21.
- ✓ Hier kan je het verband leggen met het balanceren van reactievergelijkingen (LPD 6) gekoppeld aan evenredige stofhoeveelheden.
- ✓ Het is de bedoeling dat leerlingen van een gegeven stofhoeveelheid de hoeveelheid van een andere verbinding via de reactievergelijking kunnen berekenen. Het is niet de bedoeling om molaire massa, molaire concentratie en molair volume te gebruiken in stoichiometrische berekeningen.

## 4.3.8 Reactiesoorten

### LPD C23 De leerlingen classificeren aan de hand van waarnemingen een chemische reactie als neerslag-, gasontwikkelings- of neutralisatiereactie.

#### ★ Notatie van aggregatietoestanden in chemische reacties

- ✓ Je kan hierbij linken leggen naar concrete toepassingen zoals waterontkalker, waterzuiveringsinstallatie, maagzuur, bakpoeder, bruistablet, kalkaanslag op verwarmingsweerstand. Het is de bedoeling om hierbij kort kennis te maken met de verschillende reactietypes.

### LPD C24 De leerlingen stellen de vergelijking van een neutralisatiereactie op.

#### ★ Ionisatie van zuren en dissociatie van hydroxiden en zouten

Opstellen van een ionisatie- en dissociatievergelijking van de samenvoegende stoffen

Opstellen van essentiële ionenreactie

Opstellen stoffenreactievergelijking

- ✓ Je beperkt je hierbij tot éénwaardige zuren en éénwaardige hydroxiden.
- ✓ Bij het opstellen van de reactievergelijking besteed je aandacht aan de combinatie van waterstofionen met hydroxide-ionen waarbij water wordt gevormd.
- ✓ Je kan een stappenplan aanwenden als oplosstrategie.
- ✓ Je kan de link leggen met LPD 15.

### LPD C25 De leerlingen brengen de pH-schaal in verband met het zuur, basisch of neutraal karakter van een waterige oplossing.

#### ★ pH-begrip als zuurtegraad

Waterstofionenconcentratie en hydroxide-ionenconcentratie

Functie van een zuur-base indicator



- ✓ Het in verband brengen van de pH met waterstofionenconcentratie en hydroxide-ionenconcentratie wordt geïllustreerd met oplossingen van sterke zuren en sterke basen (hydroxiden).
- ✓ Vanuit het opstellen van neutralisatiereacties kan je neutralisatie linken aan gelijke concentraties van waterstofionen en hydroxide-ionen. Van hieruit geeft een hogere waterstofionenconcentratie een pH lager dan 7 en omgekeerd een hogere hydroxide-ionenconcentratie een pH hoger dan 7.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 1 – LPD3 - LPD 5.
- ✓ Mogelijke experimenten zoals het onderzoek naar het zuur, basisch of neutraal karakter m.b.v. UI-papier/ indicatoren.

#### LPD C26 De leerlingen leggen het concept buffer uit.

- ✓ Je kan het concept zeer eenvoudig en kort aanbrengen via een experiment waarbij je zuur of base toevoegt aan een buffer en de pH stabiel blijft.
- ✓ Hier kunnen het nut en de toepassingen van een buffer aan bod komen zoals in bloed, lenzenvloeistof, aquarium, voeding, zeewater.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM-concept (STEM LPD2): stabiliteit en verandering.
- ✓ Dit leerplandoel kan je in samenhang behandelen met STEM LPD 1 - LPD 5.

## 4.4 Fysica

### 4.4.1 Verbanden tussen grootheden

#### LPD F1 De leerlingen onderzoeken massadichtheid als het recht-evenredig verband tussen massa en volume.

- ★ Opstellen en interpreteren grafiek en formule met ICT.

**Samenhang tweede graad:** II-Wis-d LPD 46; II-WisVB-d LPD 49; II-WisS-d LPD 59; II-WisS'-d LPD 48; II-WisS''-d LPD 51; II-Nat-d LPD-C1

**Samenhang eerste graad:** leerlingen kwamen vanuit omtrek, oppervlakte en inhoud/volume (WISa LPD 32) al in contact met verschillende verbanden (lineair, kwadratisch en kubisch). Daarnaast legden leerlingen het verband tussen enerzijds recht- en omgekeerd evenredige verbanden en hun voorstellingswijzen (WISa LPD 41). Leerlingen voerden een eenvoudig statistisch onderzoek uit (WISa LPD 43 - 48), gebruikten en interpreteerden hierbij voorstellingswijzen.

- ✓ Je kan inspelen op verwondering door te koppelen met het STEM-doel over grootheden en eenheden: dimensies in de natuur aan de hand van een filmpje over de machten van tien: van atoom tot kosmos. Op die manier kan ook een link gelegd worden naar het atoommodel (CERN, chemie).
- ✓ Het is belangrijk dat leerlingen de (vaak meerdere) veranderlijke grootheden in een situatie leren herkennen. Om een verband te bestuderen moeten de andere grootheden

constant gehouden worden. In dit geval is dat de temperatuur en de druk. Het bepalen van het verband is een manier om de werkelijkheid te [modelleren](#). De leerlingen verklaren in de eerste graad de uitzetting en inkrimping van stoffen bij een temperatuursverandering (NRTa LPD 47).

- ✓ Je kan de link leggen met het [STEM-concept](#) 'materie': massadichtheid als eigenschap van materie. Je kan ook de link leggen met molaire grootheden en concentraties als methode om stofhoeveelheden te beschrijven (leerplandoel Chemie rond kwantitatieve aspecten).
- ✓ Je kan aangeven dat fysica op zoek is naar de basiswetten in de natuur die geldig zijn tot in de verste en kleinste uithoeken van het universum. Fysica gaat ervan uit dat de natuur logisch in elkaar steekt, kan begrepen worden met een wiskundige taal, en vrij is van tegenspraak bv. bewegingswetten gelden niet enkel op aarde maar overal, anders hebben we de juiste wetten nog niet gevonden.
- ✓ In het vak Wiskunde verwerven leerlingen inzicht in een spreidingsdiagram en krijgen ze een informeel begrip van de correlatiecoëfficiënt. Hier kan ook de link gemaakt worden met het opstellen en interpreteren van de grafiek en de formule; het bepalen en interpreteren van een trendlijn met bijhorend voorschrift en correlatiecoëfficiënt.

#### 4.4.2 Kracht en verandering van beweging

##### LPD F2 De leerlingen leggen het verband tussen een eenparig rechtlijnige beweging en evenwicht van krachten.

★ Soorten krachten: normaalkracht, zwaartekracht, wrijvingskracht

Vector: grootte, richting, zin, aangrijpingspunt

Tekenen van de vectoriële krachtsom in één dimensie

**Samenhang tweede graad:** II-Wis-d LPD15; II-WisVB-d LPD15; II-WisS-d LPD18; II-WisS'-d LPD15; II-WisS''-d LPD15

**Samenhang eerste graad:** leerlingen toonden soorten krachten aan in voorbeelden: zwaartekracht, wrijvingskracht, trek- en duwkracht (NRTa LPD 40). Ze onderzochten kwalitatief het verband tussen krachten en hun uitwerking: verandering van de bewegingstoestand (dynamisch) of vervorming (statisch) (NRTa LPD 41). De leerlingen stelden in eenvoudige en concrete situaties krachten voor met behulp van het vectormodel (NRTa LPD 29). In Wiskunde verklaarden ze het beeld van een vlakke figuur door verschuiving over een vector (WISa LPD 26).

- ✓ Je kan krachten definiëren als mogelijke oorzaak van vormverandering of verandering van de bewegingstoestand.
- ✓ Als de resultante van de inwerkende krachten gelijk is aan nul blijft de bewegingstoestand behouden. Het voorwerp blijft in rust of de snelheid zal dus onveranderd blijven: zowel grootte als richting van de snelheid blijven constant. Dit is het traagheidsbeginsel.
- ✓ Je kan voorbeelden geven van verandering van de bewegingstoestand om aan te sluiten bij de eerste graad: botsen van een bal (veranderen van zin), een bocht nemen (verandering van richting), versnellen of vertragen (verandering van grootte).
- ✓ Je kan hier een link leggen naar het historische gedachtenexperiment van Galileo Galilei rond het traagheidsbeginsel: waarnemen van een bal die de wrijvingsloos hellingen af- en



oprolt. Wat gebeurt er als de helling overgaat in een plat vlak? Je kan dit ook koppelen aan een eenvoudig experiment.

### LPD F3 De leerlingen analyseren eenparig rechtlijnige bewegingen door het verband te leggen tussen positie, tijdstip en snelheid.

#### ★ Gemiddelde snelheid

Onderscheid tussen afgelegde weg en verplaatsing

Positie- en snelheidsfunctie inclusief grafieken.

**Samenhang tweede graad:** II-Wis-d LPD 26, 29; II-WisVB-d LPD 29, 32; II-WisS-d LPD 37, 40; II-WisS'-d LPD 28, 31; II-WisS''-d LPD 31, 34

**Samenhang eerste graad:** leerlingen onderzochten het verband tussen constante snelheid, afstand en tijd (NRTa LPD 33). In wiskunde bepaalden ze de evenredigheidsfactor bij recht evenredige grootheden waaronder constante snelheid (WISa LPD 42).

- ✓ Bij een eenparig rechtlijnige beweging is de resulterende kracht op een lichaam gelijk aan nul.
- ✓ Mogelijke experimenten rond meten van (gemiddelde) snelheid: een biljartbal, cilindervormige magneet laten rollen in een U-profielvormig aluminiumgootje, luchtkussenbaan, curlingbaan uit speelgoedbaan, luchtbelproef, speelgoedauto op batterij ...
- ✓ Je kan leerlingen voor een eenparig rechtlijnige beweging de snelheid laten berekenen en een  $x(t)$ - en  $v(t)$ -grafiek laten maken en interpreteren. Je kan hierbij de oppervlakte onder de snelheidsgrafiek interpreteren als de afgelegde weg.
- ✓ Je kan bij de realisatie van dit doel vectoren buiten beschouwing laten.
- ✓ Je kan hier het onderscheid tussen scalaire en vectoriële grootheid aangeven.
- ✓ Je kan de snelheid als vector laten tekenen bij verschillende bewegingstoestanden die aan bod kwamen in het leerplandoel fysica 2: in rust, bij eenparig rechtlijnige beweging, bij versnellen, vertragen, van richting veranderen.
- ✓ Je kan aandacht besteden aan modellen (STEM-doel): de ERB als idealisering van een rechtlijnige beweging.
- ✓ Je kan ook aandacht besteden aan inhaal- en kruisingsproblemen; zij kunnen grafisch benaderd worden.

### 4.4.3 Kracht en veld

### LPD F4 De leerlingen gebruiken de concepten veerkracht, zwaartekracht en veld om interacties tussen systemen te beschrijven.

#### ★ Verschil tussen zwaartekracht, massa en gewicht

Zwaarteveld van hemellichamen, zwaarteveldsterkte, zwaartepunt

Wet van Hooke

#### **Samenhang tweede graad: II-Nat-d LPD-C12**

- ✓ Het concept gewicht wordt hier opgevat als kracht op een ondersteuning. Een vallend lichaam is niet onderhevig aan een ondersteuning en is dus gewichtloos.
- ✓ Je kan met een dynamometer aantonen dat kleine massa's een kleine zwaartekracht ondervinden en grote massa's een grote. Je kan de link leggen met de STEM-doelen en het verband tussen de grootte van de zwaartekracht en de massa laten onderzoeken met ICT.
- ✓ De bewegingstoestand van een vallend voorwerp verandert: het versnelt. Dus moet er een kracht aanwezig zijn. De zwaartekracht is een veldkracht.
- ✓ Je kan ingaan op het recht evenredig verband tussen veerkracht en verlenging. Je kan dit experimenteel vaststellen in het lineair werkingsgebied van een veer. Je kan de link leggen met modellen denken: de idealisering geldt slechts voor een beperkt gebied.
- ✓ De zwaartekracht per eenheid van massa is de zwaarteveldsterkte  $g$ . Andere hemellichamen hebben een andere zwaarteveldsterkte. Je kan dit tonen met beeldmateriaal van maanwandelaars.
- ✓ Je kan concrete voorbeelden van veldkrachten geven: zwaartekracht, elektrische kracht, magnetische kracht.
- ✓ Je kan de link leggen met het STEM-concept verhouding: de veerconstante, de zwaarteveldsterkte.

#### **4.4.4 Druk in vaste stoffen, vloeistoffen en gasen**

##### **LPD F5 De leerlingen gebruiken het concept druk bij vaste stoffen, vloeistoffen en gasen kwalitatief en kwantitatief om fenomenen en toepassingen ervan te verklaren.**

- ★ Hydrostatische druk, totale druk in een vloeistof

Beginsel van Pascal

Gasdruk en atmosferische druk

Absoluut nulpunt voor druk en temperatuur, absolute temperatuur, Kelvinschaal

**Samenhang tweede graad:** II-Wis-d LPD 32; II-WisVB-d LPD 35; II-WisS-d LPD 43; II-WisS'-d LPD 34; II-WisS''-d LPD 37

**Samenhang eerste graad:** leerlingen vergeleken materialen in functie van krachten bij trek en druk op een kwalitatieve manier (NRTa LPD 31).

- ✓ Je kan de link leggen met fenomenen zoals luchtdrukdaling in functie van de hoogte, druk en drukverschillen in de atmosfeer, wind.
- ✓ Je kan aandacht besteden aan toepassingen zoals bloeddruk, onderdruk en overdruk in een vat of een leiding, hoogtemeters die werken op basis van luchtdrukmeting, de invloed van luchtdrukbeïnvloeding in een vliegtuig op de constructiewijze, het gevaar voor caissonziekte bij het duiken, de invloed van de temperatuur op de luchtdruk in banden, de hydraulische pers als toepassing van het beginsel van Pascal ....
- ✓ Je kan het deeltjesmodel gebruiken om de invloed van temperatuur op gasdruk en het verschijnsel absoluut nulpunt te verklaren.



- ✓ Je kan de link leggen met de STEM-doelen en via een experiment het bestaan van het absoluut nulpunt aannemelijk maken door extrapolatie van een druk-temperatuur grafiek.
- ✓ Je kan ingaan op het omgekeerd evenredig verband tussen druk en oppervlakte.

#### 4.4.5 Energieomzetting en transport

##### LPD F6 De leerlingen gebruiken de wet van behoud van energie kwalitatief om energieomzettingen in systemen te beschrijven.

###### ★ Kwalitatief opstellen van de energiebalans

Omzetting van gravitationele energie, elastische energie, kinetische energie, chemische energie, thermische energie, stralingsenergie, kernenergie en elektrische energie

**Samenhang eerste graad:** leerlingen herkennen verschillende energievormen en leiden energieomzettingen af (NRTa LPD 34, 37).

- ✓ Je kan aangeven dat velden energie bevatten zoals het zwaarteveld, een magnetisch veld ... We noemen dit potentiële energie.
- ✓ Het is niet noodzakelijk om energie te definiëren vanuit arbeid.
- ✓ Je kan de link leggen met duurzame energieproductie. Productie betekent hier een energie-omzetting naar een door de mens bruikbare vorm. Je kan hier de link leggen met het STEM-doel rond wisselwerkingen met de samenleving.
- ✓ Je kan gebruik maken van het STEM-concepten 'systemen en hun modellen' en 'stromen van energie' door de aanvoer en uitvoer van energie aan te geven in een blokschema. Je kan de uitgevoerde energie ook classificeren in voor de mens bruikbare en niet-bruikbare energiesoorten.

##### LPD F7 De leerlingen gebruiken de wet van behoud van energie kwantitatief om energieomzettingen van gravitationele, kinetische en elastische energie te beschrijven.

###### ★ Energiebalans

- ✓ Formules kunnen eerst geduid worden.
- ✓ Je kan de link leggen met duurzame energieproductie en het doel verbinden met het STEM-doel rond wisselwerkingen met de samenleving.
- ✓ Je kan de link leggen naar het STEM-concept: stromen en behoud van energie.

##### LPD F8 De leerlingen gebruiken de wet van behoud van energie om rendement en vermogen in systemen te beschrijven.

###### ★ Energiedissipatie, open en geïsoleerde systemen

kWh, kcal

**Samenhang tweede graad:** II-Nat-d LPD-C7

- ✓ Je kan een link leggen naar duurzame/hernieuwbare energieproductie.

- ✓ Je kan energiedissipatie verduidelijken als omzetting van een bruikbare geordende energievorm in een minder bruikbare ongeordende energievorm.
- ✓ Je kan aangeven dat we -afhankelijk van de context - in het dagelijks leven meer betekenisvolle niet-SI eenheden gebruiken.

### **LPD F9 De leerlingen verklaren het energietransport bij temperatuursveranderingen van stoffen kwalitatief aan de hand van het deeltjesmodel.**

#### ★ Thermische energie, warmte, warmtebalans als behoud van energie

Verskil tussen temperatuur en warmte

Geleiding, stroming/convectie, straling

Thermisch evenwicht

Merkbare warmte bij temperatuursveranderingen:

- verband met kinetische energie van de deeltjes;
- specifieke warmtecapaciteit.

**Samenhang tweede graad:** II-Aar-d LPD 12

**Samenhang eerste graad:** leerlingen legden geleiding, convectie en straling uit als transportmogelijkheden van thermische energie met voorbeelden uit het dagelijks leven (NRTa LPD 40). Ze lichtten aggregatietoestanden van stoffen toe met behulp van een deeltjesmodel (NRTa LPD 46) en verklaarden uitzetting van stoffen via een deeltjesmodel (NRTa LPD 47).

- ✓ Je kan geleiding en convectie verklaren met het deeltjesmodel. Straling kan je duiden als een vorm van energietransport. Bijvoorbeeld warmtestraling van de zon doet deeltjes in materie harder trillen.
- ✓ Je kan de link leggen met de STEM-doelen en het verband onderzoeken tussen de temperatuursverandering, de massa en de warmtehoeveelheid.
- ✓ Je kan de link leggen met praktische gevolgen van de grote specifieke warmtecapaciteit van water: de invloed van de zee op het klimaat, invloed van de grote hoeveelheid water in het menselijk lichaam op het constant houden van de lichaamstemperatuur.
- ✓ Je kan dit doel koppelen aan het STEM-doel rond wisselwerkingen met de samenleving en ingaan op het maatschappelijk belang van thermische isolatie.

### **LPD F10 De leerlingen verklaren het energietransport bij faseovergangen van stoffen kwalitatief aan de hand van het deeltjesmodel.**

#### ★ Smeltpunt

Latente warmte bij faseovergangen:

- verband met potentiële energie van de deeltjes;
- cohesiekrachten.

**Samenhang tweede graad:** II-Nat-d LPD-C1



**Samenhang eerste graad:** leerlingen legden de faseovergangen smelten, stollen, condenseren, verdampen, sublimeren en desublimeren van stoffen uit met behulp van een deeltjesmodel (NRTa LPD 48).

- ✓ In Chemie komt het smeltpunt aan bod als stofeigenschap bij scheidingstechnieken.
- ✓ Je kan aangeven dat de toegevoegde energie tijdens de faseovergang gebruikt wordt om de potentiële energie te laten toenemen en dus de cohesiekrachten te overwinnen. Cohesiekrachten zijn op moleculair niveau elektrische krachten.
- ✓ Je kan gebruik maken van tabellen om de leerlingen zich te laten verwonderen over de grootteorde van de latente warmte en de specifieke warmtecapaciteit van water. Je kan de beïnvloedende grootheden aangeven aan de hand van de formules voor latente en merkbare warmte.
- ✓ Je kan de link leggen met praktische gevolgen van latente warmte: afkoeling van het lichaam door verdamping van transpiratievocht, benutten van condensatie-energie in een condensatieketel ...

#### 4.4.6 Versnelde beweging

##### LPD F11 De leerlingen analyseren rechtlijnige bewegingen door het verband te leggen tussen positie, tijdstip, snelheid en versnelling.

- ★ Onderscheid tussen gemiddelde snelheid en ogenblikkelijke snelheid.

Beschrijven van positie- en snelheidsfunctie met een grafiek.

De bewegingen zijn beperkt tot die met een constante versnelling.

**Samenhang tweede graad:** II-Wis-d LPD 26, 29, 34; II-WisVB-d LPD 29, 32, 37; II-WisS-d LPD 37, 40, 45; II-WisS'-d LPD 28, 31, 36; II-WisS''-d LPD 31, 34, 39

- ✓ Je kan het verband leggen tussen een eenparig versnelde beweging en het optreden van een resulterende kracht.
- ✓ Je kan de complexiteit beperken door de as te kiezen volgens de zin van de beweging. Je kan ook de vectoriële benadering buiten beschouwing laten.
- ✓ Je kan de nadruk leggen op een grafische analyse en berekeningen beperken tot gevallen zonder een beginsnelheid en een positieve versnelling. Het is niet de bedoeling om complexe vraagstukken op te lossen.
- ✓ Mogelijk experiment: je kan grafieken opstellen door meting met sensoren. Je kan de proef doen op een vlakke baan met een aandrijfmassa. Je kan er ook voor opteren om een voertuig een helling te laten afrijden en met sensoren de snelheid te meten: de snelheid neemt gelijkmatig toe en de versnelling is constant. Meetresultaten van een tikker/videometing en sensoren vergelijken en interpreteren kan het conceptueel inzicht in een versnelde beweging ondersteunen.

#### 4.4.7 Elektrische systemen

##### LPD F12 De leerlingen verhelderen relaties tussen grootheden in een enkelvoudige elektrische kring aan de hand van een model.

★ Lading, spanning, weerstand

Stroomsterkte, conventionele en werkelijke stroomzin

Spanningsbron, gelijkspanning

**Samenhang tweede graad:** II-Nat-d LPD-C8

**Samenhang eerste graad:** realiseren realiseerden een elektrische stroomkring aan de hand van een schematische voorstelling (NRTa LPD 38).

- ✓ Je legt hier de link naar het STEM-doel rond modelleren. Als model kan je het 'stroommodel van vloeistoffen' gebruiken.  
Hydraulisch analogiemodel:
  - de analogie tussen debiet (fluïdumstroom) en elektrische stroomsterkte;
  - de analogie tussen hoogteverschil en spanning;
  - de analogie tussen stromingsweerstand en elektrische weerstand.
- ✓ Je kan de link leggen met het begrip lading uit Chemie. Je geeft dan aan dat Coulomb de eenheid van elektrische lading is.
- ✓ Je kan de conventionele elektrische stroom benaderd beschouwen als positieve ladingen die een 'energieberg' aflopen en zo de link maken met de gravitationele potentiële energie. In die zin kan je het 'waterstroommodel' als analogie gebruiken.
- ✓ Elektrische energie is een vorm van potentiële energie van het elektrisch veld naar analogie met de potentiële energie van het zwaarteveld.
- ✓ De spanning is het verschil in elektrische potentiële energie per eenheid van lading. Of anders gezegd: de spanning over een kring is de hoeveelheid potentiële energie die een lading van + 1C verliest bij het doorlopen van de stroomkring. De lading ontvangt die potentiële energie in de spanningsbron.

##### LPD F13 De leerlingen lichten de verbanden toe tussen elektrische stroomsterkte, spanning, weerstand, geleidbaarheid in een enkelvoudige kring, een serie- en parallelschakeling.

★ Wet van Ohm

Geleider en isolator

**Samenhang tweede graad:** II-Wis-d LPD 26, 32, 46; II-WisVB-d LPD 29, 35, 49; II-WisS-d LPD 37, 43, 59; II-WisS'-d LPD 28, 34, 48; II-WisS''-d LPD 31, 37, 51; II-Nat-d LPD-C20

**Samenhang eerste graad:** leerlingen vergeleken het concept van een serie- en parallelschakeling in technische systemen (NRTa LPD 39).

- ✓ Je kan leerlingen laten redeneren met grafische voorstellingen en de formules. Je kan dit koppelen aan betekenisvolle contexten zoals de stroom door het menselijk lichaam berekenen bij contact met een bepaalde spanning.



- ✓ Je kan de eigenschappen van een serie- en parallelschakeling met elkaar vergelijken en in verband brengen met toepassingen in het dagelijks leven. Het is niet de bedoeling om gemengde schakelingen te behandelen.
- ✓ Je kan het verband tussen spanning en stroom  $I=f(U)$  onderzoeken door dit doel te koppelen aan het STEM-doel rond het toepassen van wetenschappelijke methoden. Je kan dan vanuit de trendlijn een wiskundig model opstellen voor een gegeven weerstand. Het omgekeerde van de weerstand manifesteert zich hier als richtingscoëfficiënt in het lineair verband tussen spanning en stroom bij constante temperatuur. Leerlingen kunnen hierbij ook de correlatiecoëfficiënt bepalen en interpreteren.
- ✓ Je kan je beperken tot ohmse weerstanden en niet-lineaire weerstanden (halfgeleider zoals LED, gloeilamp ...) buiten beschouwing laten.

#### **LPD F14 De leerlingen lichten de grootheden elektrische energie, vermogen en joule-effect toe in enkelvoudige elektrische stroomkringen.**

- ✓ Je kan het joule-effect verklaren met het deeltjesmodel: bijvoorbeeld de stroom van elektronen in een geleider veroorzaakt meer botsingen met de roosterionen waardoor ze meer gaan trillen. Je legt dan de link naar het STEM-concept 'systemen en hun modellen'.
- ✓ Je kan de formules voor het joule-effect en het vermogen poneren en duiden.
- ✓ Je kan vanuit het kwadratisch verband met de grootte van de stroom  $Q=R \cdot I^2 \cdot \Delta t$  wijzen op het belang van hoogspanning om verliezen door joule-effect te beperken bij het transport van een gegeven vermogen.
- ✓ Je kan toepassingen van het joule-effect bespreken, bv. de bliksem, elektrische toestellen. Soms is het joule-effect gewenst (bv. bij verwarmingstoestellen), soms is het ongewenst (bv. bij verlichtingstoestellen, elektrische leidingen en computers).

#### **LPD F15 Leerlingen verklaren de werking en het belang van veiligheidssystemen in een elektrische installatie**

- ★ Risico's: elektrocutie, brand door kortsluiting en overbelasting.

Veiligheidssystemen: zekering, verliesstroomschakelaar, aarding, elektrische isolatie.

- ✓ Je kan wijzen op het belang van veiligheidsspanning en isolatie om eventuele stromen door het menselijk lichaam (vooral deze door het hart) te beperken in gevaarsituaties (bijv. in de auto, speelgoed ...).
- ✓ Je kan dit koppelen aan het STEM-concept 'oorzaak-gevolg'.

## **5 Lexicon en pop-ups**

### **5.1 Lexicon**

#### **STEM-concepten**

STEM-concepten worden ook wel vakoverschrijdende denkwijzen of perspectieven genoemd die technici, natuurwetenschappers en ingenieurs hanteren om uitdagingen aan te pakken of vragen te beantwoorden.

## **STEM-disciplines**

STEM staat voor de interactie tussen drie disciplines: het natuurwetenschappelijke (S), het technisch-wetenschappelijke (TE) en het wiskundige (M).

### **Concept**

Concepten zijn principes, wetten, beginselen, theorieën, structuren of systemen en vormen de basis van kennisopbouw.

### **Context**

Contexten zijn concrete situaties of probleemstellingen die voor leerlingen betekenisvol zijn of kunnen worden door de uit te voeren leeractiviteiten. Contexten kunnen het leren betekenisvoller maken en bij leerlingen de motivatie en attitude versterken. Afwisseling in contexten is nodig voor transfer van kennis en vaardigheden. Een context kan een concept verduidelijken of de verbinding vormen tussen verschillende concepten.

### **Model**

Voorstellingswijze van een systeem of verschijnsel. Voorbeelden van modellen: schetsen, schema's, plannen, tekeningen, prototypes, stroomdiagrammen, schaalmodel, wiskundige verbanden, formules ...

### **Systeem**

Een orgaan, een organisme, een stelsel, een machine, een constructie ... kan worden beschouwd worden als een systeem. Een systeem is een voorstellingswijze van een natuurlijk of technisch verschijnsel om het te onderzoeken of aan te passen. Een systeem kan uit meerdere componenten of onderdelen bestaan. Relaties tussen de componenten in een systeem kunnen samenhang en ordening vertonen. Veranderingen in systemen worden gekenmerkt door stromen en feedback. Men onderscheidt processen binnen het systeem en wisselwerking met de omgeving.

## **5.2 Pop-ups**

### **Modelleren**

- Analyseren van de vraag of probleemstelling om verbanden/relaties/patronen te identificeren
- Kiezen van een geschikt model: wiskundig, natuurwetenschappelijk, technologisch
- Concretiseren van het gekozen natuurwetenschappelijk/technologisch model
- Analyseren van de validiteit en reikwijdte van het model in de context

### **Omgaan met grootheden en eenheden**

- Schatten van grootheden aan de hand van referentiepunten
- Meetnauwkeurigheid
- Gebruiken van vuistregels voor de bepaling van het aantal beduidende cijfers en de nauwkeurigheid bij bewerkingen met meetresultaten
- Herleiden van courante eenheden
- Gebruiken van notaties met machten van 10: ingenieursnotatie

### **Probleemoplossende strategieën**



- Analyseren van de vraag of definiëren van de probleemstelling vanuit invalshoeken
- Probleem opsplitsen in deelproblemen
- Criteria voor de oplossing en de oplossingsstrategie bepalen
- Toepassen oplossingsstrategieën en vuistregels
- Toepassen van wiskundige, natuurwetenschappelijke, technologische en STEM-concepten en praktijken om deelproblemen op te lossen.
- (Deel)oplossingen bedenken, integreren, testen, evalueren en bijsturen

## 6 Vergelijkende tabel leerplannen

In onderstaande tabel worden de leerplannen *Natuurwetenschappen B* (II-Nat-d), *Natuurwetenschappen VB* (II-NatVB-d) en *Natuurwetenschappen C* (II-NatS-d) met elkaar vergeleken.

In de tabel worden de onderscheidende leerplandoelen aangegeven in vergelijking met het leerplan *Natuurwetenschappen B*. Zij dragen bij aan het realiseren van respectievelijk het leerplanprofiel van de verdiepte basisvorming of het leerplanprofiel met cesuurdoelen.

| Leerplanonderdeel  | Onderscheidende leerplandoelen in leerplan <i>Natuurwetenschappen VB</i> | Onderscheidende leerplandoelen in leerplan <i>Natuurwetenschappen C</i>                                                                                                                    |
|--------------------|--------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <b>STEM-doelen</b> | --                                                                       | LPD S6; LPD S7                                                                                                                                                                             |
| <b>Biologie</b>    | --                                                                       | LPD B6; LPD B16; LPD B17; LPD B18                                                                                                                                                          |
| <b>Chemie</b>      | LPD C12; LPD C15; LPD C16; LPD C17; LPD C26; LPD C29                     | LPD C7; LPD C13; LPD C16; LPD C17; LPD C18; LPD C20; LPD C21; LPD C23; LPD C24; LPD C25; LPD C26; LPD C27; LPD C28; LPD C29; LPD C30; LPD C32; LPD C33; LPD C34; LPD C35; LPD C37; LPD C38 |
| <b>Fysica</b>      | LPD F5; LPD F6; LPD F12; LPD F17                                         | LPD F4; LPD F5; LPD F6; LPD F9; LPD F10; LPD F12; LPD F14; LPD F17; LPD F19; LPD F23                                                                                                       |

## 7 Basisuitrusting

Basisuitrusting verwijst naar de infrastructuur en het (didactisch) materiaal die in lessen *Natuurwetenschappen* beschikbaar moeten zijn voor de realisatie van de leerplandoelen.

Om de leerplandoelen te realiseren dient de school minimaal de hierna beschreven infrastructuur en materiële en didactische uitrusting ter beschikking te stellen die beantwoordt aan de reglementaire eisen op het vlak van veiligheid, gezondheid, hygiëne, ergonomie en milieu. We adviseren de school om de grootte van de klasgroep en de beschikbare infrastructuur en uitrusting op elkaar af te stemmen.

### Risicoanalyse

Een werkgroep binnen KVCV (Koninklijke Vlaamse Chemische Vereniging) stelde de [COS-brochure](#) op die als leidraad kan gebruikt worden om veilig om te gaan met 'Chemicaliën Op School'. Hierbij werd rekening gehouden met de pedagogisch-didactische aspecten van de natuurwetenschappelijke vakken in het secundair onderwijs en met de wettelijke regelgevingen rond welzijn en milieu.

De adviezen voor het gebruik van chemicaliën houden rekening met het onderwijsniveau, de studierichtingen, de leerdoelen en de vaardigheidsverschillen tussen leraren en leerlingen. De werkgroep heeft er adviezen aan toegevoegd over veiligheidsonderricht, opslag van schoolchemicaliën, de milieuvriendelijke verwijdering van het afval, de inrichting van wetenschapslokalen en de organisatie van praktijklessen.

Om leerlingen veilig te laten omgaan met **chemicaliën** en daarbij de nodige preventiemaatregelen te voorzien, wordt er eerst een risicoanalyse uitgevoerd. Als hulpmiddel voor het opstellen van deze risicoanalyse ontwikkelde de COS-werkgroep een module gekoppeld aan de DBGS (Databank Gevaarlijke Stoffen).

Ook de veiligheid van **wetenschaps- en praktijklokalen** is essentieel. De bouwstenen van een veilige infrastructuur worden altijd getoetst aan de praktijk. Op de website <http://www.gevaarlijkestoffen.be/> is als hulpmiddel voor deze risicoanalyse een Excelbestand te downloaden.

Na een risicoanalyse of een onderzoek van eventuele ongevallen kunnen er technologische aanpassingen komen die de veiligheid in de toekomst kunnen verbeteren.

## 7.1 Infrastructuur

Een lokaal

- met een (draagbare) computer waarop de nodige software en audiovisueel materiaal kwaliteitsvol werkt en die met internet verbonden is;
- met de mogelijkheid om (bewegend beeld) kwaliteitsvol te projecteren;
- met de mogelijkheid om geluid kwaliteitsvol weer te geven;
- met de mogelijkheid om draadloos internet te raadplegen met een aanvaardbare snelheid;
- met voldoende materiaal (per 2 leerlingen) voor de uit te voeren leerlingexperimenten;
- met een demonstratietafel, waar zowel water als elektriciteit voorhanden zijn;
- met de nodige werktafels, lestafels, voldoende opbergruimte, een wasbak en nutsvoorzieningen;
- dat voldoende ruim is om eventueel flexibele klasopstellingen mogelijk te maken.

Toegang tot (mobile) devices voor leerlingen.

## 7.2 Materiaal, toestellen, machines en gereedschappen beschikbaar in de infrastructuur

Om aan onderzoeksgericht onderwijs in natuurwetenschappen te doen is per vakgebied basismateriaal nodig zoals glaswerk, (meet)toestellen, sensoren, 2D- en 3D-modellen, preparaten, chemicaliën, tabellen ... Dit basismateriaal is afgestemd op de realisatie van de leerplandoelen. De beschikbaarheid van opstellingen om experimenten uit te voeren kan de lessen vlotter laten verlopen. Er worden persoonlijke en collectieve beschermingsmiddelen voorzien in functie van het uit te voeren onderzoek.

Het aanwezige materiaal is voldoende voor de grootte van de klasgroep. Omdat de leerlingen bij experimenteel werk per 2 (uitzonderlijk per 3) werken, zal een aantal zaken in meervoud aanwezig moeten zijn. Voor de duurdere toestellen kan de school zich afhankelijk van de klasgrootte beperken tot enkele exemplaren die dan in een circuitpracticum worden gebruikt.



## 8 Concordantie

De concordantietabel geeft aan welke leerplandoelen eindtermen (ET) realiseren. [zie disclaimer]

| Leerplandoel | Eindtermen |
|--------------|------------|
|--------------|------------|

**STEM**

|    |                                       |
|----|---------------------------------------|
| S1 | ET 6.53; ET 13.11; ET 13.12; ET 13.14 |
| S2 | ET 6.54                               |
| S3 | ET 6.47                               |
| S4 | ET 6.49                               |
| S5 | ET 6.48                               |
| S6 | ET 6.52; ET 13.11; ET 13.13           |
| S7 | ET 6.55; ET 13.11; ET 13.13           |
| S8 | ET 6.56                               |
| S9 | ET 6.57                               |

| Leerplandoel | Eindtermen |
|--------------|------------|
|--------------|------------|

**Biologie**

|     |                  |
|-----|------------------|
| B1  | ET 6.42          |
| B2  | ET 6.41; ET 6.42 |
| B3  | ET 6.41; ET 6.42 |
| B4  | ET 6.42          |
| B5  | ET 6.42          |
| B6  | ET 6.42          |
| B7  | ET 6.42          |
| B8  | ET 6.42          |
| B9  | ET 6.42          |
| B10 | ET 6.41          |
| B11 | ET 6.41          |
| B12 | ET 6.41          |
| B13 | ET 6.43          |
| B14 | ET 6.43          |
| B15 | ET 6.44          |
| B16 | ET 6.44          |

|     |         |
|-----|---------|
| B17 | ET 6.45 |
| B18 | ET 6.45 |
| B19 | ET 6.46 |
| B20 | ET 6.46 |

| Leerplandoel | Eindtermen |
|--------------|------------|
|--------------|------------|

**Chemie**

|     |                           |
|-----|---------------------------|
| C1  | ET 6.23                   |
| C2  | ET 6.26                   |
| C3  | ET 6.27                   |
| C4  | ET 6.26                   |
| C5  | ET 6.26                   |
| C6  | ET 6.29                   |
| C7  | ET 6.38                   |
| C8  | ET 6.24                   |
| C9  | ET 6.24                   |
| C10 | ET 6.25                   |
| C11 | ET 6.25                   |
| C12 | ET 6.24; ET 6.25; ET 6.26 |
| C13 | ET 6.28                   |
| C14 | ET 6.26                   |
| C15 | ET 6.27                   |
| C16 | ET 6.27                   |
| C17 | ET 6.28                   |
| C18 | ET 6.39                   |
| C19 | ET 6.39                   |
| C20 | ET 6.39                   |
| C21 | ET 6.32; ET 6.51          |
| C22 | ET 6.32                   |
| C23 | ET 6.30                   |
| C24 | ET 6.30                   |
| C25 | ET 6.31                   |
| C26 | ET 6.31                   |



| Leerplandoel | Eindtermen |
|--------------|------------|
|--------------|------------|

|               |  |
|---------------|--|
| <b>Fysica</b> |  |
|---------------|--|

|     |                  |
|-----|------------------|
| F1  | ET 6.50; ET 6.51 |
| F2  | ET 6.33          |
| F3  | ET 6.33; ET 6.50 |
| F4  | ET 6.34          |
| F5  | ET 6.35          |
| F6  | ET 6.36          |
| F7  | ET 6.36          |
| F8  | ET 6.36          |
| F9  | ET 6.37          |
| F10 | ET 6.37          |
| F11 | ET 6.33          |
| F12 | ET 6.40; ET 6.52 |
| F13 | ET 6.40; ET 6.50 |
| F14 | ET 6.40          |
| F15 | ET 6.40          |

## 8.1 Eindtermen

**6.23 De leerlingen onderzoeken stoffen in het dagelijkse leven aan de hand van stofeigenschappen en scheidingstechnieken.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- Zuivere stof, mengsel
- Stofeigenschap
- Massadichtheid, smeltpunt, kookpunt
- Scheidingstechniek

\*Conceptuele kennis

- Onderscheid tussen een zuivere stof, een bestanddeel en een mengsel
- Soorten mengsels: homogene en heterogene mengsels zoals aerosols (rook, nevel), oplossing, schuim, suspensie, emulsie
- Stofeigenschappen: massadichtheid, kookpunt, smeltpunt, deeltjesgrootte en andere zoals geleidbaarheid, oplosgedrag van stoffen
- Principe van scheidingstechnieken: filtreren, decanteren, centrifugeren, destilleren, uitdampen, zeven

\*Procedurele kennis

- Kiezen van de geschikte scheidingstechniek(en) om bestanddelen uit mengsels te scheiden
- Uitvoeren van scheidingstechnieken zoals filtreren, decanteren, centrifugeren, destilleren, uitdampen, zeven

*Met inbegrip van context*

- De eindterm wordt met context gerealiseerd.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau analyseren

#### **6.24 De leerlingen gebruiken een atoommodel om de structuur van atomen en ionen te beschrijven.**

*Met inbegrip van kennis*

**\*Feitenkennis**

- Atoomkern, atoommassa, massagetal, atoomnummer
- Namen en symbolen van elementaire deeltjes: proton, neutron, nucleonen, elektron
- Symbolische voorstelling van een atoom met atoomnummer en massagetal

**\*Conceptuele kennis**

- Atoomkern
- Energieniveau
- Atoommassa
- Atoommassa-eenheid
- Relatieve en absolute massa
- Massagetel en atoomnummer
- Onderscheid tussen een atoom en een ion
- Beperkte en geldigheid van een atoommodel
- Eenheidslading van elementaire deeltjes

**\*Procedurele kennis**

- Gebruiken van het PSE

*Met inbegrip van context*

- De eerste 18 elementen van het PSE komen aan bod.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau toepassen

#### **6.25 De leerlingen gebruiken het PSE om eigenschappen van atomen en ionen af te leiden.**

*Met inbegrip van kennis*

**\*Feitenkennis**

- Groep, periode, valentie-elektron, edelgasconfiguratie

**\*Conceptuele kennis**

- Opbouw van het PSE in functie van een atoommodel
- Groep, periode
- Valentie-elektronen, edelgasconfiguratie
- Eigenschappen: massa van een atoom en ion, ionvorming



- Onderscheid tussen een atoom en een ion
- Onderscheid tussen een metaal atoom en een niet-metaal atoom

\*Procedurele kennis

- Leggen van het verband tussen de plaats van een element in het PSE en de eigenschappen ervan

*Met inbegrip van context*

- Elementen uit de a-groepen en de edelgassen komen aan bod.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau toepassen

## **6.26 De leerlingen stellen chemische formules op voor enkelvoudige en samengestelde anorganische stoffen met behulp van het PSE.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- Index, coëfficiënt
- Structuurformule, brutoformule, formule-eenheid

\*Conceptuele kennis

- Onderscheid tussen een atoom en een molecule
- Onderscheid tussen een enkelvoudige en een samengestelde stof
- Anorganische stof
- Soorten chemische formules: structuurformule, brutoformule, formule eenheid
- Soorten chemische bindingen: ionbinding, covalente binding, metaalbinding
- Onderscheid tussen een index en een coëfficiënt
- Elektronegativiteit

\*Procedurele kennis

- Gebruiken van het PSE
- Opstellen van Lewisstructuren
- Opstellen van chemische formules van anorganische stoffen

*Met inbegrip van context*

- Elementen uit de a-groepen van het PSE komen aan bod.
- In geval van samengestelde stoffen komen enkel binaire stoffen aan bod.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau toepassen

## **6.27 De leerlingen classificeren stoffen zowel op basis van een gegeven chemische formule als op basis van een naam.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- Namen en symbolen van elementen uit het PSE: H, He, C, N, O, P, Ne, Na, Mg, Al, S, Cl, K, Ca, Fe, Cu, Zn, Br, Ag, Au, Hg, Pb, F, I, U, Sn, Li, Cd, Ar, Si, Be

- Courante triviale namen van stoffen zoals zuurstofgas, zoutzuur, ammoniak, salpeterzuur, zwavelzuur, soda, koolzuur, stikstofgas, ozon
- Regels van de IUPAC-naamgeving
- Regels voor stocknotatie bij ionverbindingen
- Regels voor naamgeving met Griekse telwoorden bij moleculaire stoffen

*\*Conceptuele kennis*

- Onderscheid tussen een binair zuur en een ternair zuur
- Zuren als een samenstelling van proton(en) + zuurrest
- Hydroxiden als een samenstelling van een metaalion + hydroxide-ion(en)
- Zouten als een samenstelling van een metaalion + zuurrest
- Oxiden als een samenstelling van een metaal atoom of niet-metaal atoom+ zuurstofato(o)m(en)
- Algemene structuur van alkanen en karakteristieke functionele groep van alkenen, alcoholen, carbonzuren als organische stoffen

*Met inbegrip van context*

- De eindterm wordt met context gerealiseerd.
- Volgende stoffen en poly-atomische ionen komen aan bod
- Anorganische stoffen: zuren, zouten, basen, oxiden, metalen, niet-metalen, edelgassen
- Organische stoffen: alkanen, alkenen, alcoholen, carbonzuren
- Polyatomische ionen zoals nitraation, nitrietion, sulfaation, sulfietion, fosfaation, carbonaation, hydroxide-ion.
- Als chemische formules komen de brutoformule, de structuurformule en de formule-eenheid aan bod.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau begrijpen

**6.28 De leerlingen brengen organische en anorganische stoffen in verband met toepassingen en biologische en chemische processen in het dagelijks leven.**

*Met inbegrip van kennis*

*\*Feitenkennis*

- Courante triviale namen van stoffen zoals zuurstofgas, zoutzuur, ammoniak, salpeterzuur, zwavelzuur, soda, koolzuur, stikstofgas, ozon
- Regels van de IUPAC-naamgeving
- Regels voor stocknotatie bij ionverbindingen
- Regels voor naamgeving met Griekse telwoorden bij moleculaire stoffen
- Eigenschappen van zuren, zouten, basen, oxiden, metalen, niet-metalen en edelgassen zoals oplosgedrag, geleiding, inertie in functie van de contexten

*\*Conceptuele kennis*

- Belang, voorkomen, toepassingen van mono-atomische ionen en poly-atomische ionen zoals nitraation, nitrietion, sulfaation, sulfietion, fosfaation, carbonaation, hydroxide-ion
- Belang, voorkomen, toepassingen van alkanen, alkenen, alcoholen, carbonzuren

*Met inbegrip van context*

- De eindterm wordt met context gerealiseerd.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*



Cognitieve dimensie: beheersingsniveau begrijpen

**6.29 De leerlingen balanceren gegeven eenvoudige anorganische chemische reacties door gebruik te maken van de wet van behoud van massa.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- Coëfficiënt, index

\*Conceptuele kennis

- Principe van een aflopende chemische reactie
- Voorstellingswijze van een chemische reactie
- Reagentia en reactieproducten
- Onderscheid tussen een index en een coëfficiënt
- Wet van behoud van massa

\*Procedurele kennis

- Toepassen van de wet van behoud van massa

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau toepassen

**6.30 De leerlingen stellen een reactievergelijking van een eenvoudige anorganische reactie op.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- Namen en symbolen van elementen uit het PSE: H, He, C, N, O, P, Ne, Na, Mg, Al, S, Cl, K, Ca, Fe, Cu, Zn, Br, Ag, Au, Hg, Pb, F, I, U, Sn, Li, Cd, Ar, Si, Be
- Naamgeving van anorganische stoffen en ionen
- Notatie van aggregatietoestanden in chemische reacties

\*Conceptuele kennis

- Principe van een reactie zoals
  - > Een zuur-basereactie inclusief ionisatie van zuren en dissociatie van basen en zouten
  - > Een neerslagreactie inclusief dissociatie van basen en zouten
  - > Een redoxreactie inclusief oxidatiegetal

\*Procedurele kennis

- Noteren van chemische formules
- Toepassen van een methode voor het opstellen van een reactie zoals zuur-basereacties, neerslagreacties, eenvoudige redoxreacties
- Opstellen van een dissociatievergelijking

*Met inbegrip van context*

- De eindterm wordt met context gerealiseerd.
- Bij keuze voor neerslagreacties wordt een oplosbaarheidstabel gebruikt.
- Bij keuze voor redoxreacties wordt een tabel met oxidatiegetallen gebruikt.
- Redoxreacties met enkelvoudige stoffen komen aan bod.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau toepassen

**6.31 De leerlingen leggen een verband tussen de zuurtegraad van een oplossing en de protonen- en hydroxideconcentraties.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- pH
- Indicator

\*Conceptuele kennis

- Onderscheid tussen een zure, een basische en een neutrale oplossing
- Ionisatie van zuren en dissociatie van basen
- pH-begrip als zuurtegraad, protonen- en hydroxideconcentratie
- pH-schaal
- Functie van een indicator
- Buffer

*Met inbegrip van context*

- De eindterm wordt met context gerealiseerd.
- Sterke zuren en basen komen aan bod.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau begrijpen

**6.32 De leerlingen leggen het verband tussen mol, molaire massa en molaire concentratie aan de hand van eenvoudige stoichiometrische berekeningen.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- Mol, molaire massa

\*Conceptuele kennis

- Mol, molaire massa
- Getal van Avogadro
- Molaire concentratie

\*Procedurele kennis

- Gebruiken van het PSE
- Omvormen van formules: één variabele uitdrukken in functie van de andere
- Rekenen met verhoudingen

*Met inbegrip van context*

- De eindterm wordt met context gerealiseerd.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau analyseren



### 6.33 De leerlingen analyseren rechtlijnige bewegingen door het verband te leggen tussen positie, tijdstip, snelheid en versnelling.

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- Positie, tijdstip, verplaatsing, afgelegde weg en tijdsverloop
- Gemiddelde snelheid, gemiddelde versnelling
- Differentiequotiënt
- Formules
  - > Gemiddelde snelheid  $v_g = \Delta x / \Delta t$
  - > Gemiddelde versnelling  $a_g = \Delta v / \Delta t$

\*Conceptuele kennis

- Positie, tijdstip, verplaatsing, afgelegde weg en tijdsverloop
- Onderscheid tussen afgelegde weg en verplaatsing
- Positie- en snelheidsfunctie inclusief grafieken
- Gemiddelde snelheid als differentiequotiënt inclusief formule  $v_g = \Delta x / \Delta t$
- Onderscheid tussen gemiddelde snelheid en ogenblikkelijke snelheid
- Gemiddelde versnelling als differentiequotiënt inclusief formule  $a_g = \Delta v / \Delta t$

\*Procedurele kennis

- Omvormen van formules: 1 variabele uitdrukken in functie van de andere
- Beschrijven van een rechtlijnige beweging a.d.h.v. een grafiek

*Met inbegrip van context*

- De eindterm wordt met context gerealiseerd.
- De bewegingen zijn beperkt tot die met een constante versnelling en zonder een versnelling.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau analyseren

### 6.34 De leerlingen gebruiken de concepten kracht en veld om interacties tussen systemen te beschrijven.

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- Kracht, veld
- Vector, grootte, richting, zin, aangrijpingspunt
- Normaalkracht, wrijvingskracht
- Zwaartekracht, gewicht, zwaarteveldsterkte, zwaartepunt
- Veerkracht, veerconstante
- Formule voor de grootte van de zwaartekracht  $F = m \cdot g$

\*Conceptuele kennis

- Kracht als vectoriële grootheid: grootte, richting, zin, aangrijpingspunt
- Soorten krachten: normaalkracht, wrijvingskracht, veerkracht, zwaartekracht
- Dynamische effecten van een kracht: versnellen, vertragen, van richting veranderen
- Snelheid en versnelling
- Zwaartekracht

- > Zwaartepunt
- > Verband tussen grootte van de zwaartekracht, massa en zwaarteveldsterkte inclusief formule  $F=m \cdot g$
- > Verschil tussen zwaartekracht, massa en gewicht
- > Verband tussen zwaarteveld en zwaartekracht
- Zwaarteveld van hemellichamen
- Veerkracht
  - > Verband tussen grootte van de veerkracht, veerconstante en lengteverandering van een elastisch voorwerp inclusief formule  $F=k \cdot \Delta \ell$

*\*Procedurele kennis*

- Tekenen van krachten als vectoren
- Bepalen van de richting en de zin van een vectoriële grootte
- Omvormen van formules: één variabele uitdrukken in functie van de andere
- Gebruiken van een formulair

*Met inbegrip van context*

- De eindterm wordt met context gerealiseerd.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau toepassen

**6.35 De leerlingen gebruiken het concept druk bij vaste stoffen, gassen en vloeistoffen kwalitatief en kwantitatief om fenomenen en toepassingen ervan te verklaren.**

*Met inbegrip van kennis*

*\*Feitenkennis*

- Druk, hydrostatische druk, atmosferische druk
- Beginsel van Pascal
- Formule voor druk  $p=F/A$
- Absolute temperatuur, Kelvin

*\*Conceptuele kennis*

- Druk als grootte van de kracht per oppervlakte inclusief formule  $p=F/A$
- Druk op vaste stoffen
- Druk op en in gassen
  - > Atmosferische druk
  - > Absoluut nulpunt voor druk en temperatuur, absolute temperatuur, Kelvinschaal
- Druk op en in vloeistoffen
  - > Beginsel van Pascal
  - > Hydrostatische druk
  - > Invloedsfactoren op de hydrostatische druk uitgaande van de formule  $p=p \cdot g \cdot h$
  - > Grootte  $h$  als diepte in de vloeistof
  - > Totale druk in een vloeistof inclusief formule  $p=p_0+p \cdot g \cdot h$
- Recht en omgekeerd evenredig verband

*\*Procedurele kennis*

- Omvormen van formules: één variabele uitdrukken in functie van de andere
- Gebruiken van een formulair



*Met inbegrip van context*

- De eindterm wordt met context gerealiseerd.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau toepassen

**6.36 De leerlingen gebruiken de wet van behoud van energie kwalitatief en kwantitatief om energieomzettingen, rendement en vermogen in systemen te beschrijven.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- Energie, vermogen, rendement
- Gravitationele energie, elastische energie, kinetische energie, chemische energie, thermische energie, stralingsenergie, kernenergie, elektrische energie
- Wet van behoud van energie
- Formules
  - > Gemiddeld vermogen  $P = \Delta E / \Delta t$
  - > Rendement  $\eta = E_{\text{nuttig}} / E_{\text{totaal}}$

\*Conceptuele kennis

- Verbanden tussen energie, rendement en vermogen inclusief formules voor gemiddeld vermogen  $P = \Delta E / \Delta t$  en rendement  $\eta = E_{\text{nuttig}} / E_{\text{totaal}}$
- Soorten energie: gravitationele energie inclusief formule  $E = m \cdot g \cdot h$ , elastische energie inclusief formule  $E = 1/2 \cdot k \cdot (\Delta \ell)^2$ , kinetische energie inclusief formule  $E = 1/2 \cdot m \cdot v^2$ , chemische energie, thermische energie, stralingsenergie, kernenergie, elektrische energie
- Energie-eenheden die niet in het SI voorkomen: kilowattuur, kilocalorie
- Wet van behoud van energie, energiebalans
- Energiedissipatie, open en geïsoleerde systemen

\*Procedurele kennis

- Omvormen van formules: één variabele uitdrukken in functie van de andere
- Gebruiken van een formularium
- Kwantitatief opstellen van de energiebalans bij een omzetting van gravitationele energie, elastische energie en kinetische energie
- Kwalitatief opstellen van de energiebalans bij een omzetting van gravitationele energie, elastische energie, kinetische energie, chemische energie, thermische energie, stralingsenergie, kernenergie en elektrische energie

*Met inbegrip van context*

- De eindterm wordt met context gerealiseerd.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau toepassen

**6.37 De leerlingen verklaren het energietransport bij faseovergangen en bij temperatuursveranderingen van stoffen kwalitatief aan de hand van het deeltjesmodel.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- (Absolute) temperatuur, thermische energie, warmte, cohesiekrachten, deeltjesmodel, smeltpunt
- Aggregatietoestanden: vast, vloeibaar, gas
- Faseovergangen: smelten, stollen, verdampen, condenseren, sublimeren, desublimeren

*\*Conceptuele kennis*

- (Absolute) temperatuur, thermische energie, warmte en de kwalitatieve verbanden ertussen
- Warmtebalans als behoud van energie
- Thermisch evenwicht
- Merkbare warmte bij temperatuursveranderingen
  - > Verband met kinetische energie van de deeltjes
  - > Specifieke warmtecapaciteit
- Latente warmte bij faseovergangen
  - > Verband met potentiële energie van de deeltjes
  - > Cohesiekrachten

*Met inbegrip van context*

- De eindterm wordt met context gerealiseerd.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau begrijpen

**6.38 De leerlingen leiden bij een chemische reactie de energie-uitwisseling met de omgeving af aan de hand van waarnemingen en voorbeeldreacties in authentieke contexten.**

*Met inbegrip van kennis*

*\*Feitenkennis*

- Exo-energetische reactie, endo-energetische reactie

*\*Conceptuele kennis*

- Onderscheid tussen een exo-energetische reactie en een endo-energetische reactie
- Energiediagram

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau begrijpen

**6.39 De leerlingen verklaren de principes van oplossen en elektrische geleiding met behulp van een gegeven chemische structuur.**

*Met inbegrip van kennis*

*\*Feitenkennis*

- Polair, apolair
- Ionisatie, dissociatie, hydratatie

*\*Conceptuele kennis*

- Water als dipoolmolecule
- Polaire en apolaire stoffen
- Verband tussen het bindingstype en het geleidingsvermogen
- Verband tussen het bindingstype en het oplosgedrag van stoffen
- Intermoleculaire krachten: dipoolkrachten, ion-dipool interacties



- Elektronegativiteit
- Principe van elektrische geleiding, geleider en isolator
- Elektrolyten en niet-elektrolyten: ionisatie en dissociatie
- Principe van oplossen: dissociatie, hydratatie

*Met inbegrip van context*

- Chemische structuren zoals binaire stoffen,  $H_2O$ ,  $CaCO_3$ ,  $CCl_4$  komen aan bod.
- De chemische structuur wordt aangereikt.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau begrijpen

**6.40 De leerlingen beschrijven eenvoudige elektrische stroomkringen aan de hand van de concepten elektrische stroomsterkte, spanning, weerstand, geleidbaarheid, vermogen, energie en de verbanden ertussen.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- Geleider en isolator
- Stroomsterkte, spanning, weerstand, geleidbaarheid
- Spanningsbron, gelijkspanning
- Wet van Ohm
- Serie- en parallelschakeling

\*Conceptuele kennis

- Geleider en isolator
- Spanningsbronnen, gelijkspanning
- Elektrische stroomsterkte, spanning, weerstand, geleidbaarheid en de verbanden ertussen
- Wet van Ohm
- Weerstand, geleidbaarheid, stroomsterkte en spanning bij serie- en parallelschakeling
- Vermogen
- Joule-effect
- Veiligheidsaspecten: elektrocutie, kortsluiting en overbelasting
- Recht en omgekeerd evenredig verband

*Met inbegrip van context*

- De eindterm wordt met context gerealiseerd.
- Er is aandacht voor de veiligheid in een elektrische installatie: zekeringen, verliesstroomschakelaar, aarding, elektrische isolatie.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau begrijpen

**6.41 De leerlingen leggen het begrip homeostase uit aan de hand van de waterhuishouding in planten.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- Namen van plantenorganen: wortel, stengel, blad, bloem
- Namen van plantenweefsels zoals meristeem, vaatbundel, epidermis, huidmondje, cortex

- Namen van plantenceltypen zoals xyleemvaten, floëemcellen, parenchymcellen

*\*Conceptuele kennis*

- Homeostase: feedbacksysteem
- Plant als systeem
- Watertransport
- Assimilaten transport
- Prikkelwaarneming door receptoren en reacties op prikkels
- Werking van hormonen

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau begrijpen

**6.42 De leerlingen leggen uit hoe de coördinatie tussen een prikkel en de reactie op die prikkel gebeurt en bijdraagt tot het functioneren van plant en dier.**

*Met inbegrip van kennis*

*\*Feitenkennis*

- Receptoren bij dieren zoals staafjes en kegeltjes, haarcellen
- Fotoreceptoren bij planten
- Namen van endocriene klieren zoals hypofyse, schildklier, thymus, bijnieren, pancreas, eierstokken, teelballen en de bijhorende hormonen
- Namen van plantenhormonen zoals auxine, ethyleen
- Delen van het centrale zenuwstelsel: hersenen, ruggenmerg
- Namen van soorten spieren: gladde spier, hartspier en dwarsgestreepte spier
- Namen van exocriene klieren zoals speekselklier, traanklier, zweetklier, melkklier, talgklier

*\*Conceptuele kennis*

- Organisme als systeem
- Soorten prikkels: inwendige en uitwendige prikkels
- Structuur en werking van een zintuig naar keuze
- Werking van receptoren
- Overdracht van informatie: impulsgeleiding, impulsoverdracht en hormonale signalen
- Onderscheid tussen en werking van reflex en gewilde beweging
- Verschil in aansturing tussen dwarsgestreepte en gladde spieren
- Coördinerende rol van het endocrien stelsel
- Werking van hormonen
- Werking van enkele exocriene klieren

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau begrijpen

**6.43 De leerlingen bespreken bij de mens de bevruchting en factoren die de ontwikkeling van embryo en foetus beïnvloeden.**

*Met inbegrip van kennis*

*\*Feitenkennis*

- Eicel, zaadcel, zygote, embryo, foetus
- Bevruchting



\*Conceptuele kennis

- Eicel, zaadcel, zygote, embryo, foetus
- Bevruchting
- Beïnvloedende factoren: gezondheidsgedrag, leefmilieu

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau begrijpen

#### **6.44 De leerlingen situeren organismen in het driedomeinensysteem.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Conceptuele kennis

- Vijfrijkensysteem, driedomeinensysteem, tree of life
- Prokaryoten en eukaryoten
- Virus in relatie tot het driedomeinensysteem
- Soortbegrip
- Biodiversiteit

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau begrijpen

#### **6.45 De leerlingen analyseren het gedrag van en interacties tussen organismen van dezelfde soort en verschillende soorten om het overleven van organismen te verklaren.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Feitenkennis

- Microbioom
- Populatie

\*Conceptuele kennis

- Soorten interacties tussen organismen zoals commensalisme, mutualisme, parasitisme, antibiose
- Ziekten als onevenwichtige interacties tussen organismen
- Antibioticaresistentie
- Microbioom
- Populatie
- Aangeboren en aangeleerd gedrag
- Communicatie tussen organismen

\*Procedurele kennis

- Herkennen van interacties tussen organismen
- Herkennen van aangeboren en aangeleerd gedrag van organismen zoals baltsgedrag, afbakening van territorium, gedrag in functie van taken, agressie, vluchten, verdediging

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau analyseren

#### **6.46 De leerlingen analyseren materie- en energiestromen in een ecosysteem.**

*Met inbegrip van kennis*

**\*Feitenkennis**

- C-cyclus, N-cyclus, watercyclus

**\*Conceptuele kennis**

- Ecosysteem
- Positieve en negatieve interactie tussen biotische en abiotische factoren
- Fotosynthese, ademhaling, watercyclus, C-cyclus en N-cyclus
- Ecosysteemdiensten
- De rol van micro-organismen in de materie-omzetting
- Belang van biodiversiteit in een ecosysteem
- Veranderende ecosystemen onder invloed van klimaatsveranderingen

**\*Procedurele kennis**

- Herkennen van energie- en materiestromen
- Leggen van verbanden tussen materiestromen, energiestromen, biotische factoren en abiotische factoren

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau analyseren

**6.47 De leerlingen gebruiken met de nodige nauwkeurigheid meetinstrumenten en hulpmiddelen om te observeren, te meten, te experimenteren en te onderzoeken in wiskundige, natuurwetenschappelijke, technologische en STEM-contexten.**

*Met inbegrip van kennis*

**\*Conceptuele kennis**

- Hulpmiddelen en meetinstrumenten verbonden aan eindtermen van de tweede graad doorstroomfinaliteit

**\*Procedurele kennis**

- Gebruiken van hulpmiddelen en meetinstrumenten verbonden aan eindtermen van de tweede graad doorstroomfinaliteit zoals weegschaal, pH-meter en -indicatoren, thermometer, maatbeker, pipet, gereedschappen, chronometer

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau toepassen

Psychomotorische dimensie: Een vaardigheid zelfstandig uitvoeren: bewegingen/handelingen worden meer automatisch uitgevoerd, zijn vloeiend, betrouwbaar en efficiënt. Essentiële elementen van de beweging/handeling zijn regelmatig aanwezig.

**6.48 De leerlingen werken op een veilige en duurzame manier met materialen, chemische stoffen en technische en biologische systemen.**

*Met inbegrip van kennis*

**\*Feitenkennis**

- Veiligheidspictogrammen

**\*Conceptuele kennis**



- H/P-zinnen

**\*Procedurele kennis**

- Gebruiken en indien nodig onderhouden van technische systemen zoals handwerkgereedschappen, glaswerk, meetinstrumenten, computers
- Gebruiken van informatie zoals instructiekaarten voor technische systemen, pictogrammen, symbolen, onderhoudsvoorschriften, handleidingen en (werk)tekeningen
- Toepassen van goede praktijken zoals
  - > Ordelijk werken, productetiketten interpreteren
  - > Alert zijn voor energie die kan vrijkomen onder de vorm van warmte, geluid, straling, elektriciteit
- Omgaan met chemisch en biologisch afval

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau toepassen

Psychomotorische dimensie: Een vaardigheid uitvoeren na instructie of uit het geheugen: de meest essentiële elementen van de beweging/handeling zijn aanwezig, maar nog niet consequent.

**6.49 De leerlingen gebruiken op een gepaste manier meetwaarden, grootheden en eenheden in wiskundige, natuurwetenschappelijke, technologische en STEM-contexten.**

*Met inbegrip van kennis*

**\*Feitenkennis**

- Symbolen van grootheden en (SI-) eenheden uit eindtermen van de tweede graad doorstroomfinaliteit

**\*Conceptuele kennis**

- Beduidende cijfers
- Meetnauwkeurigheid
- Onderscheid tussen vectoriële en scalaire grootheden

**\*Procedurele kennis**

- Gebruiken van relevante symbolen van grootheden en (SI-) eenheden uit eindtermen van de tweede graad doorstroomfinaliteit
- Herleiden van courante eenheden
- Gebruiken van notaties met machten van 10 zoals wetenschappelijke notatie, ingenieursnotatie
- Gebruiken van vuistregels voor de bepaling van het aantal beduidende cijfers en de nauwkeurigheid bij bewerkingen met meetresultaten
- Schatten van grootheden aan de hand van referentiepunten

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau toepassen

**6.50 De leerlingen onderzoeken verbanden tussen grootheden op kwantitatieve wijze.**

*Met inbegrip van kennis*

**\*Feitenkennis**

- Namen en symbolen van grootheden en eenheden uit eindtermen van de tweede graad doorstroomfinaliteit

**\*Conceptuele kennis**

- Recht en omgekeerd evenredig verband
- Kwadratisch verband, lineair verband
- Spreidingsdiagram
- Informeel begrip van trendlijn
- Informeel begrip van de correlatiecoëfficiënt bij een lineair verband

*\*Procedurele kennis*

- Opstellen en interpreteren van grafieken en formules
- Omvormen van formules: één variabele uitdrukken in functie van de andere
- Met ICT
  - > Bepalen en interpreteren van de trendlijn met bijhorend voorschrift en correlatiecoëfficiënt
  - > Opstellen en interpreteren van een spreidingsdiagram

*Met inbegrip van context*

*\*Volgende verbanden tussen grootheden zoals*

- Tussen massa en volume of inhoud
- Tussen de grootte van de zwaartekracht en de massa
- Tussen temperatuursverandering, warmtehoeveelheid en massa

komen aan bod.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau analyseren

**6.51 De leerlingen gebruiken verhoudingen van en evenredigheden tussen massa's, volumes en stofhoeveelheden om dichtheden, molaire grootheden en concentraties te beschrijven.**

*Met inbegrip van kennis*

*\*Feitenkennis*

- Massa, volume, stofhoeveelheid
- Dichtheid
- Concentratie
- Molaire massa, molair volume
- Verdunning

*\*Conceptuele kennis*

- Verhouding en evenredigheid
- Massa, volume, deeltjeshoeveelheid
- Dichtheid zoals massadichtheid, deeltjesdichtheid
- Concentratie zoals molaire concentratie
- Molaire massa, molair volume

*\*Procedurele kennis*

- Omvormen van formules: één variabele uitdrukken in functie van de andere

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau toepassen



**6.52 De leerlingen ontwikkelen natuurwetenschappelijke, technologische, en wiskundige modellen in disciplinespecifieke en STEM-contexten om te visualiseren, te onderzoeken, op te lossen en te verklaren.**

*Met inbegrip van kennis*

**\*Conceptuele kennis**

- Wiskundige, natuurwetenschappelijke en technologische concepten uit de eindtermen van de tweede graad doorstroomfinaliteit
- Model als vereenvoudigde voorstelling van de werkelijkheid met de validiteit en reikwijdte ervan
- Modellen zoals schema's, schetsen, diagrammen, tekeningen, replica's, prototypes, (computer)simulaties, grafieken, tabellen, formules, vergelijkingen

**\*Procedurele kennis**

- Toepassen van relevante wiskundige, natuurwetenschappelijke en technologische concepten uit eindtermen van de tweede graad doorstroomfinaliteit
- Modelleren
  - > Conceptualiseren
    - # Analyseren van de vraag of probleemstelling om verbanden/relaties/patronen te identificeren
    - # Kiezen van een geschikt model
  - > Concretiseren van het gekozen model
  - > Analyseren van de validiteit en reikwijdte van het model in de context

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau creëren

**6.53 De leerlingen passen een wetenschappelijke methode toe om kennis te ontwikkelen en om vragen te beantwoorden.**

*Met inbegrip van kennis*

**\*Conceptuele kennis**

- Wiskundige, natuurwetenschappelijke en technologische concepten uit eindtermen van de tweede graad doorstroomfinaliteit
- Wetenschappelijke methode
- Toepasbaarheid van empirische onderzoeksmethoden op natuurlijke en technische systemen

**\*Procedurele kennis**

- Definiëren en afbakenen van de probleemstelling
- Formuleren van een onderzoeksvraag en hypothese
- Opstellen en uitvoeren van een onderzoeksplan en experiment
- Waarnemen en verzamelen van data
- Analyseren van data die grafisch en op andere manieren worden weergegeven
- Trekken van conclusies op basis van data die grafisch en op andere manieren worden weergegeven
- Formuleren van conclusie(s) als verklaring of antwoord op een onderzoeksvraag
- Reflecteren en communiceren over de gekozen methodologie en resultaten

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau analyseren

Psychomotorische dimensie: Een vaardigheid uitvoeren na instructie of uit het geheugen: de meest essentiële elementen van de beweging/handeling zijn aanwezig, maar nog niet consequent.

## **6.54 De leerlingen analyseren natuurlijke en technische systemen aan de hand van verschillende STEM-concepten.**

*Met inbegrip van kennis*

**\*Conceptuele kennis**

- Wiskundige, natuurwetenschappelijk en technologische concepten uit eindtermen van de tweede graad doorstroomfinaliteit
- Natuurlijke en technische systemen
- STEM-concepten (cross-cutting concepts)
  - > Energie, materie en informatie (getallen, data, ...)
  - > Oorzaak en gevolg, terugkoppeling
  - > Patronen
  - > Verhouding en hoeveelheid
  - > Stabiliteit en verandering
  - > Structuur en functie
  - > Systemen en modellen

**\*Procedurele kennis**

- Identificeren van het behoud en omzetting van materie, energie of informatie in en tussen systemen
- Identificeren van (causale) verbanden en terugkoppeling om te verklaren en te voorspellen
- Herkennen van regelmaat om gegevens te ordenen en systemen te evalueren
- Herkennen van de invloed van schaal, proportie en aantal op de eigenschappen van systemen
- Bepalen van de invloed van verstoringen op systemen
- Leggen van de relatie tussen de vorm en de opbouw van dat systeem met de eigenschappen en de functie van dit systeem en vice versa
- Benaderend weergeven van fenomenen door ze af te bakenen en te modelleren

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau analyseren

## **6.55 De leerlingen ontwerpen een oplossing voor een probleem door concepten en praktijken uit verschillende STEM-disciplines geïntegreerd aan te wenden.**

*Met inbegrip van kennis*

**\*Conceptuele kennis**

- Wiskundige, natuurwetenschappelijk, technologische en STEM- concepten uit eindtermen van de tweede graad doorstroomfinaliteit

**\*Procedurele kennis**

- Toepassen van probleemoplossende strategieën
  - > Definiëren van het probleem
  - > Bepalen van criteria voor de oplossing
  - > Identificeren van deelproblemen en erbij horende wiskundige, wetenschappelijke of technologische concepten
  - > Bedenken van mogelijke oplossingen voor deelproblemen
  - > Testen, evalueren en bijsturen van de totaaloplossing
  - > Toepassen van wiskundige, natuurwetenschappelijke, technologische en STEM- concepten en praktijken om deelproblemen op te lossen
  - > Integreren van deeloplossingen



- > Testen, evalueren en bijsturen van de totaaloplossing

*Met inbegrip van context*

- Elke STEM-discipline komt ten minste één maal geïntegreerd aan bod.

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau creëren

**6.56 De leerlingen beargumenteren vanuit verschillende invalshoeken keuzes bij het ontwerp en het gebruik van technische systemen en andere STEM-oplossingen.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Conceptuele kennis

- Wiskundige, natuurwetenschappelijke en technologische concepten uit eindtermen van de tweede graad doorstroomfinaliteit
- Ontwerpen als scheppend proces waarbij afwegingen en keuzes worden gemaakt
- Invalshoeken zoals ecologisch, ethisch, cultureel, technisch, economisch, maatschappelijk

\*Procedurele kennis

- Toepassen van criteria om een geschikte keuze te bepalen

\*Metacognitieve kennis

- Eigen normen en waarden

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau evalueren

Affectieve dimensie<sup>o</sup>: Voorkeur tonen voor en belang hechten aan waarden, opvattingen, gedragingen, gebeurtenissen, informatie, taken, strategieën, ...

**6.57 De leerlingen onderzoeken aan de hand van concrete maatschappelijke uitdagingen de wisselwerking tussen STEM-disciplines onderling en tussen STEM-disciplines met de maatschappij.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Conceptuele kennis

- Wiskundige, natuurwetenschappelijke en technologische concepten uit eindtermen van de tweede graad doorstroomfinaliteit
- Relatie tussen maatschappelijke behoeften, keuzes en STEM-toepassingen
- Dynamiek tussen STEM-disciplines onderling
- Wiskunde, wetenschappen en technologie als onderdeel van culturele ontwikkeling
- Belang van interdisciplinariteit en multiperspectiviteit bij het aanpakken van grote uitdagingen
- Systeemdenken

\*Procedurele kennis

- Systeemdenken

*Met inbegrip van context*

- Contexten zoals klimaatverandering, hernieuwbare energie, zorg en gezondheid, onderwijs, watervoorziening, mobiliteit, leefbare en duurzame steden, oceaanvervuiling komen aan bod.

- De duurzame ontwikkelingsdoelen zoals geformuleerd door de internationale gemeenschap worden aangereikt (SDG's, sustainable development goals).

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau analyseren

### **13.11 De leerlingen formuleren, na analyse van een aangereikt probleem, een onderzoeksvraag en een hypothese.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Conceptuele kennis

- Onderzoeksvraag
- Hypothese
- Invalshoeken om een probleem te bekijken
- Criteria voor een onderzoeksvraag zoals onderzoekbaar, haalbaar, ondubbelzinnig, afgebakend, relevant, beknopt, vraagvorm
- Criteria voor een hypothese zoals toetsbaar, ondubbelzinnig, afgebakend, relevant, beknopt

\*Procedurele kennis

- Toepassen van criteria bij de formulering van een onderzoeksvraag en een hypothese
- Toepassen van principes van inductief en deductief redeneren
- Uitvoeren van een probleemanalyse

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau creëren

### **13.12 De leerlingen voeren een onderzoekstechniek uit om digitale en niet-digitale gegevens te verwerven in functie van een onderzoeksvraag.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Conceptuele kennis

- Soorten onderzoekstechnieken: experiment en meting en andere technieken zoals observatie, interview, enquête, algoritme

\*Procedurele kennis

- Toepassen van een onderzoekstechniek

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau toepassen

### **13.13 De leerlingen voeren een zelfgekozen en geschikte oplossingsstrategie uit in functie van een onderzoek of een probleem.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Conceptuele kennis

- Algoritme, heuristiek
- Criteria om een geschikte oplossingsstrategie te bepalen zoals doelstellingen, beschikbaarheid van gegevens, tijd, middelen



\*Procedurele kennis

- Toepassen van specifieke oplossingsstrategieën en specifieke vuistregels
- Toepassen van criteria om een geschikte oplossingsstrategie te bepalen
- Toepassen van reflectievaardigheden

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau evalueren

**13.14 De leerlingen formuleren een conclusie bij een onderzoeksvraag en een antwoord op een hypothese op basis van eigen onderzoeksresultaten.**

*Met inbegrip van kennis*

\*Conceptuele kennis

- Criteria voor een conclusie zoals onderzoeksgebaseerd, bondig, relevant, eenduidig, gestructureerd

\*Procedurele kennis

- Gebruiken van voorkennis
- Gebruiken van de tijdens het onderzoek verworven informatie
- Toepassen van criteria voor het formuleren van een conclusie

*Met inbegrip van dimensies eindterm*

Cognitieve dimensie: beheersingsniveau creëren

## Inhoud

|          |                                                                                |           |
|----------|--------------------------------------------------------------------------------|-----------|
| <b>1</b> | <b>Algemene inleiding .....</b>                                                | <b>5</b>  |
| 1.1      | Het leerplanconcept: vijf uitgangspunten .....                                 | 5         |
| 1.2      | De vormingscirkel – de opdracht van secundair onderwijs .....                  | 5         |
| 1.3      | Ruimte voor leraren(teams) en scholen .....                                    | 6         |
| 1.4      | Differentiatie .....                                                           | 7         |
| 1.5      | Opbouw van de leerplannen.....                                                 | 8         |
| <b>2</b> | <b>Situering .....</b>                                                         | <b>9</b>  |
| 2.1      | Samenhang met de eerste graad .....                                            | 9         |
| 2.2      | Samenhang in de tweede graad .....                                             | 9         |
| 2.2.1    | Samenhang binnen de studierichting .....                                       | 9         |
| 2.2.2    | Samenhang met andere leerplannen Natuurwetenschappen binnen de finaliteit..... | 9         |
| 2.3      | Plaats in de lessentabel .....                                                 | 15        |
| <b>3</b> | <b>Pedagogisch-didactische duiding .....</b>                                   | <b>15</b> |
| 3.1      | Natuurwetenschappen en het vormingsconcept .....                               | 15        |
| 3.2      | Krachtlijnen .....                                                             | 16        |
| 3.3      | Opbouw.....                                                                    | 17        |
| 3.4      | Leerlijnen.....                                                                | 18        |
| 3.4.1    | Samenhang met de eerste graad .....                                            | 18        |
| 3.4.2    | Samenhang in de tweede graad .....                                             | 20        |
| 3.5      | Aandachtspunten.....                                                           | 22        |
| 3.5.1    | Oriëntatie van het leerplan .....                                              | 22        |
| 3.5.2    | Samenhang tussen wetenschappen .....                                           | 22        |
| 3.5.3    | Leerplanformularium .....                                                      | 25        |
| <b>4</b> | <b>Leerplandoelen .....</b>                                                    | <b>26</b> |
| 4.1      | STEM-doelen .....                                                              | 26        |
| 4.2      | Biologie.....                                                                  | 32        |
| 4.2.1    | Homeostase .....                                                               | 32        |
| 4.2.2    | Voortplanting .....                                                            | 37        |
| 4.2.3    | Biodiversiteit .....                                                           | 38        |
| 4.2.4    | Interacties tussen organismen.....                                             | 39        |
| 4.2.5    | Materie- en energiestromen in ecosystemen.....                                 | 40        |
| 4.3      | Chemie .....                                                                   | 41        |
| 4.3.1    | Mengsels en zuivere stoffen .....                                              | 41        |

|          |                                                                                         |           |
|----------|-----------------------------------------------------------------------------------------|-----------|
| 4.3.2    | Aspecten van een chemische reactie.....                                                 | 42        |
| 4.3.3    | Bouw en eigenschappen van atomen.....                                                   | 43        |
| 4.3.4    | Chemische bindingen.....                                                                | 45        |
| 4.3.5    | Indeling van samengestelde stoffen.....                                                 | 46        |
| 4.3.6    | Principe van oplossen en elektrische geleiding.....                                     | 47        |
| 4.3.7    | Kwantitatieve aspecten.....                                                             | 48        |
| 4.3.8    | Reactiesoorten.....                                                                     | 49        |
| 4.4      | Fysica.....                                                                             | 50        |
| 4.4.1    | Verbanden tussen grootheden.....                                                        | 50        |
| 4.4.2    | Kracht en verandering van beweging.....                                                 | 51        |
| 4.4.3    | Kracht en veld.....                                                                     | 52        |
| 4.4.4    | Druk in vaste stoffen, vloeistoffen en gassen.....                                      | 53        |
| 4.4.5    | Energieomzetting en transport.....                                                      | 54        |
| 4.4.6    | Versnelde beweging.....                                                                 | 56        |
| 4.4.7    | Elektrische systemen.....                                                               | 57        |
| <b>5</b> | <b>Lexicon en pop-ups.....</b>                                                          | <b>58</b> |
| 5.1      | Lexicon.....                                                                            | 58        |
| 5.2      | Pop-ups.....                                                                            | 59        |
| <b>6</b> | <b>Vergelijkende tabel leerplannen.....</b>                                             | <b>60</b> |
| <b>7</b> | <b>Basisuitrusting.....</b>                                                             | <b>60</b> |
| 7.1      | Infrastructuur.....                                                                     | 61        |
| 7.2      | Materiaal, toestellen, machines en gereedschappen beschikbaar in de infrastructuur..... | 61        |
| <b>8</b> | <b>Concordantie.....</b>                                                                | <b>62</b> |
| 8.1      | Eindtermen.....                                                                         | 64        |