



REPUBLIKA E SHQIPËRISË
MINISTRIA E ARSIMIT, SPORTIT DHE RINISË
INSTITUTI I ZHVILLIMIT TË ARSIMIT

KURRIKULA ME ZGJEDHJE

Lënda: Kimi

Shkalla: VI

Klasa: XII

Tiranë 2017

PËRMBAJTJA E PROGRAMIT

I.	HYRJE	3
PËRMBAJTJA E PROGRAMIT		
I.	HYRJE	3
II.	STRUKTURA E PROGRAMIT.	4
1.	QËLLIMET E PROGRAMIT TË SHKENCAVE TË NATYRËS	4
2.	LIDHJA E KOMPETENCAVE KYÇE ME KOMPETENCAT E FUSHËS	12
3.	LIDHJA E SHKENCAVE TË NATYRËS ME TEMAT NDËRKURRIKULARE	22
4.	LIDHJA E SHKENCAVE TË NATYRËS ME FUSHAT E TJERA KURRIKULARE	23
6.	NDARJA E KOHËS MËSIMORE PËR TEMATIKË PËR SECILËN KLASË	26
	III.TABELA PËRMBLEDHËSE E PROGRAMIT SIPAS TEMATIKAVE	27
	IV. REZULTATET E TË NXËNIT TË KOMPETENCAVE, SIPAS TEMATIKAVE	28
V.	UDHËZIME METODOLOGJIKE	50
VI.	UDHËZIME PËR VLERËSIMIN	57
VII.	MATERIALE DHE BURIME MËSIMORE	58

I. Hyrje

Shkenca është veprimtari intelektuale dhe praktike që përfshin studimin sistematik të strukturës dhe të sjelljes së botës fizike dhe natyrore përmes vëzhgimeve dhe eksperimenteve. Mësimi i shkencave natyrore u ofron nxënësve mundësi për të zhvilluar të kuptuarit e koncepteve dhe të proceseve shkencore, të praktikave më të përdorura nga njeriu për zhvillimin e njohurive shkencore, të kontributit të shkencës në shoqëri dhe të zbatimeve të saj në jetën e përditshme.

Kurrikula e shkencës ndihmon në zhvillimin e kompetencave që u shërbejnë individëve në aspektin personal, social, ekonomik dhe që lidhen me çështje lokale, kombëtare dhe globale. Kompetencat që zhvillon fusha e shkencave të natyrës në të gjitha shkallët kontribuojnë në arritjen e kompetencave kyçë në funksion të të nxënëtit gjatë gjithë jetës.

Përbajtja lëndore konceptohet si mjet për realizimin e kompetencave kyçë dhe atyre të fushës nëpërmjet formësimit të të situatave të të nxënëtit. Nxënësit fillojnë me idetë e tyre se si janë gjérat dhe pastaj i ndryshojnë dhe i zhvillojnë duke i provuar ato praktikisht. Gjatë veprimtarive shkencore, nxënësit ndeshen me mundësitë e ndryshimit, rivendosjes ose sfidës së ideve. Kjo mënyrë e të nxënëtit bën që nxënësit të zhvillojnë dhe të formojnë të kuptuarit shkencor përmes ideve dhe përvojave të tyre. Idetë dhe konceptet përpunohen për sa kohë nxënësit punojnë në situata problemore dhe zbatojnë metoda kërkimore për t'i zgjidhur problemet. Duke mësuar në këtë mënyrë, ata mund të përjetojnë gëzimin e zbulimit shkencor dhe të ushqejnë kureshtjen për botën që i rrethon.

Mësimi i shkencave natyrore lidhet ngushtë me teknologjinë dhe së bashku i formojnë nxënësit në një kontekst më të gjerë.

Në shkallën V dhe në shkallën VI, fusha e shkencave natyrore integron njohuri, shkakhtësi, qëndrime e vlera nëpërmjet lëndëve: fizikë, kimi, biologji. Në këto shkallë, nxënësit zgjerojnë fushën e njohjes për dukuritë më të zakonshme në jetën dhe veprimtaritë e përditshme, zhvillojnë aftësitë, strategjitet e të menduarit të nevojshme për hetimin shkencor dhe skicimin teknologjik. Ata lidhin njohuritë shkencore dhe teknologjike me njëra-tjetrën dhe me jetën, përdorin gjuhën dhe terminologjinë shkencore, si dhe krijojnë bazat konceptuale për të nxënëtit e mëtejshëm të shkencës.

Kurrikula bërthamë zhvillohet ***në shkallën V*** dhe fokusohet në zhvillimin e koncepteve të kësaj fushe.

Programi mbështetet në kornizën kurrikulare të arsimit parauniversitar, në kurrikulën bërthamë dhe në planin mësimor të AML-së. Ai u shërben:

- *nxënësve* për zhvillimin e kompetencave kyçe të të nxënët gjatë gjithë jetës dhe kompetencave të fushës së shkencave të natyrës;
- *mësuesve* për planifikimin, realizimin dhe vlerësimin e veprimtarive mësimore dhe arritjeve të nxënësve në klasë dhe jashtë saj;
- *prindërve* për njohjen e rezultateve të pritshme të fëmijëve dhe kritereve të vlerësimit në periudha të caktuara;
- *hartuesve të teksteve mësimore* dhe të materialeve ndihmëse për mësuesit dhe nxënësit.

Zbatimi i programit bëhet duke respektuar parimet e gjithëpërfshirjes në aspektin gjinor, etnik, kulturor, racor, fetar, të paaftësive dhe nevojave të veçanta të nxënësve.

II. STRUKTURA E PROGRAMIT

Qëllimet e fushës

Qëllimet e fushës së shkencave të natyrës janë konceptuar në funksion të të nxënët gjatë gjithë jetës.

Përmes kësaj fushe nxënësit:

- zhvillojnë njohuritë dhe konceptet bazë për formimin shkencor në fushën e shkencave të natyrës;
- zbulojnë lidhjet e varësisë ndërmjet botës së gjallë dhe mjedisit;
- zbulojnë lidhjet e varësisë ndërmjet botës së gjallë, botës jo të gjallë dhe mjedisit;
- zhvillojnë aftësitë shkencore, mendimin kritik dhe krijues;
- zbatojnë njohuritë dhe aftësitë shkencore në mënyrë analitike, kritike dhe krijuese në problemet që kërkojnë zgjidhje dhe marrje vendimesh;
- vlerësojnë kontributin e shkencës dhe të teknologjisë për mirëqenien e njeriut dhe të shoqërisë;
- ndërgjegjësohen për të bashkëvepruar me mjedisin në mënyrë të përgjegjshme dhe konsensuale;

- përshkruajnë proceset natyrore në kohë dhe në hapësirë;
- përshkruajnë burimet energjitike;
- shpjegojnë proceset përmes katër bashkëveprimeve (gravitetit, elektromagnetik, bërthamor dhe bashkëveprimi i dobët);
- përdorin teknologjinë e informacionit dhe të komunikimit, si mjet për sigurimin dhe komunikimin e informacionit;
- shpjegojnë rolin e shkencës në zhvillimin e qëndrueshëm, si edhe në ruajtjen dhe mbrojtjen e mjedisit.

Programi i fushës së shkencave natyrore synon realizimin e kompetencave kyçe të të nxënësit dhe të kompetencave të fushës. ***Kompetencat e fushës*** lidhen me ***kompetencat kyçe*** nëpërmjet ***rezultateve të të nxënësit*** të secilës prej tyre. Lidhja mes rezultateve të të nxënësit të kompetencave të fushës dhe të kompetencave kyçe siguron zhvillimin e ndërsjellë të tyre dhe mundëson integrimin lëndor. Kompetencat e fushës së shkencave natyrore mund të konsiderohen si komponente të kompetencës së kërkimit shkencor. Ato janë renditur si më poshtë:

Kompetenca I : Identifikimi i problemeve dhe zgjidhja e tyre

a) Nxënësi përcakton problemi.

- ❖ Merr parasysh kontekstin e situatës.
- ❖ Paraqet problemin.
- ❖ Identifikon të dhënat fillestare.
- ❖ Identifikon elementet që lidhen me situatën dhe me njëra-tjetrën.
- ❖ Riformulon problemin duke përdorur koncepte shkencore dhe teknologjike.
- ❖ Propozon një shpjegim ose zgjidhje të mundshme.

b) Nxënësi zhvillon një plan veprimi.

- ❖ Eksplorон disa nga shpjegimet ose zgjidhjet fillestare.
- ❖ Zgjedh shpjegimin ose zgjidhjen.
- ❖ Identifikon burimet e nevojshme.
- ❖ Planifikon hapat e zbatimit.

c) Nxënësi analizon rezultatet.

- ❖ Kérkon modelet ose marrëdhëniet domethënëse.
- ❖ Gjykon përshtatshmërinë e përgjigjes ose zgjidhjes së gjetur.
- ❖ Lidh rezultatet dhe konceptet shkencore dhe teknologjike.
- ❖ Sugjeron përmirësimë nëse është e nevojshme.
- ❖ Nxjerr përfundime.

d) Nxënësi zbaton planin e veprimit.

- ❖ Ndjek hapat e planit të vet.
- ❖ Përdor teknikat dhe burimet e përshtatshme.
- ❖ Bën teste nëse është e mundur.
- ❖ Mbledh të gjitha të dhënata e dobishme dhe mban shënimë për vrojtimet e bëra.
- ❖ Nëse është e nevojshme, përshtat planin e veprimeve ose zbatimin e tij.
- ❖ Zbaton planin e veprimeve.

Kompetenca II: Përdorimi i mjeteve, objekteve dhe procedurave shkencore

a) Nxënësi vendos çështjet shkencore në kontekstin e duhur.

- ❖ Identifikon aspekte të kontekstit (p. sh., sociale, mjedisore, historike).
- ❖ Bën lidhjen ndërmjet këtyre aspektave.
- ❖ Identifikon ndonjë çështje etike që lidhet me çështjen.
- ❖ Parashikon pasojat afatgjata.

b) Nxënësi kupton parimet shkencore mbi të cilat ngrihet çështja.

- ❖ Njeh parimet shkencore.
- ❖ I përshkruan parimet në mënyrë sasiore dhe cilësore.
- ❖ Vendos lidhjet mes parimeve duke përdorur konceptet, ligjet ose modelet.

c) Nxënësi formon një opinion për çështjen.

- ❖ Kërkon burime të ndryshme dhe merr parasysh këndvështrime të ndryshme.
- ❖ Përcakton elementet që mund të ndihmojnë për të formuar opinionin.
- ❖ Mbështet opinionin e vet me elementet që ka marrë parasysh.
- ❖ Vlerëson opinionin e vet duke marrë parasysh edhe opinionet e të tjera.

d) Nxënësi vendos lidhjen mes shkencës dhe teknologjisë.

- ❖ Identifikon funksionet e përgjithshme të një objekti, sistemi ose procesi.
- ❖ Identifikon elementet përbërëse dhe funksionet e tyre.
- ❖ Përshkruan parimet e ndërtimit dhe të funksionimit të një objekti, sistemi, produkti ose procesi.
- ❖ Vendos lidhjet mes parimeve shkencore dhe teknologjike duke përdorur konceptet, ligjet ose modelet.
- ❖ Paraqet skematikisht parimet sipas të cilave funksionon objekti, sistemi, produkti ose procesi.

Kompetenca III: Komunikimi në gjuhën dhe terminologjinë e shkencës

a) Nxënësi shkëmbe informacion shkencor dhe teknologjik.

- ❖ Është i hapur ndaj këndvështrimeve të të tjera.
- ❖ Vlerëson këndvështrimin e vet duke e krahasuar me atë të tjera.
- ❖ Integron termat shkencore dhe teknologjike në fjalorin e gjuhës së shkruar dhe të folur.

b) Nxënësi interpreton mesazhet shkencore dhe teknologjike.

- ❖ Vërteton besueshmërinë e burimeve që shfrytëzon.
- ❖ Identifikon informacionin që ka të bëjë me çështjen dhe shpjegimin ose zgjidhjen e saj.
- ❖ Kupton përbajtjen e saktë të fjalëve, përkufizimeve dhe formulimeve.
- ❖ Bën lidhjet mes koncepteve dhe paraqitjeve të ndryshme grafike ose simbolike.
- ❖ Zgjedh elementet domethënëse.

c) Nxënësi krijon dhe ndan mesazhe shkencore dhe teknologjike.

- ❖ Merr parasysh audiencën dhe kontekstin e grupit që merr mesazhin.
- ❖ Strukturon mesazhin e tij.
- ❖ Përdor tipat e përshtatshëm të gjuhës sipas standardeve dhe marrëveshjeve të vendosura.
- ❖ Përdor forma të përshtatshme të prezantimit.
- ❖ Demonstron rigorozitet dhe koherencë.

Tre kompetencat e fushës lidhen me njëra-tjetrën. Nëse kompetenca e parë ka të bëjë me mënyrat e të arsyeturit që u mundësojnë nxënësve të merren me probleme shkencore, dy kompetencat e tjera i mësojnë ata se si të përdorin instrumentet dhe procedurat e duhura dhe si të

komunikojnë në gjuhën e shkencës dhe të teknologjisë për të zgjidhur problemet. Duke zbatuar mënyrat e të arsyetuarit shkencor, nxënësit kuptojnë natyrën e mjeteve, objekteve dhe procedurave të përdorura në këtë fushë dhe janë të aftë të vlerësojnë ndikimin pozitiv apo negativ të shkencës dhe të teknologjisë në mjedis dhe në shoqëri. Përveç kësaj, në prezantimin e shpjegimeve ose sqarimin e zgjidhjeve të tyre, ata ndërgjegjësohen për rëndësinë e përdorimit të saktë të gjuhës dhe të terminologjisë në shkencë dhe në teknologji.

Këto kompetenca zhvillohen së bashku dhe jo veçmas apo njëra pas tjetrës. Për të realizuar metodat dhe procedurat specifike shkencore, nxënësit njojin konceptet dhe gjuhët që lidhen me to, si dhe aftësohen në përdorimin e tyre. Ata familjarizohen me këto metoda dhe procedura, të cilat kanë kuptim dhe rëndësi sipas konteksteve ku zbatohen.

Kompetencat zhvillohen përmes ***tematikave të përbashkëta të fushës*** dhe në program zbërthehen në njohuri/aftësi, shkathtësi/procedura, qëndrime/vlera. Tematikat e përbashkëta të fushës janë elemente të rëndësishme të programit të fushës së shkencave natyrore, sipas të cilave strukturohet përbashkëta lëndore dhe integrimi konceptual i secilës prej lëndëve brenda fushës, në funksion të zhvillimit të kompetencave. Tematikat e përbashkëta për shkallën e pestë dhe të gjashtë janë: *diversiteti, ciklet, sistemet, ndërveprimet, energjia, shkallëzimi dhe matja, modelet*.

Strukturimi i programit mbi rezultatet e të nxënët për kompetencë në secilën lëndë dhe në tematika të përbashkëta, të njëjta për të gjitha lëndët e fushës, ndihmon në planifikimin dhe në zhvillimin e situatave të të nxënët dhe lehtëson vlerësimin e nxënësit për kompetencat kyçe.

Situatat e të nxënët janë situata që lidhen me kontekstin e të nxënët. Ato mund të jenë situata në mjedise të mbyllura ose të hapura të nxëni, brenda shkollës ose jashtë saj. Roli i mësuesit në mësimdhënien përmes situatave është ai i udhëheqësit e i lehtësuesit gjatë nxënies aktive të nxënësit.

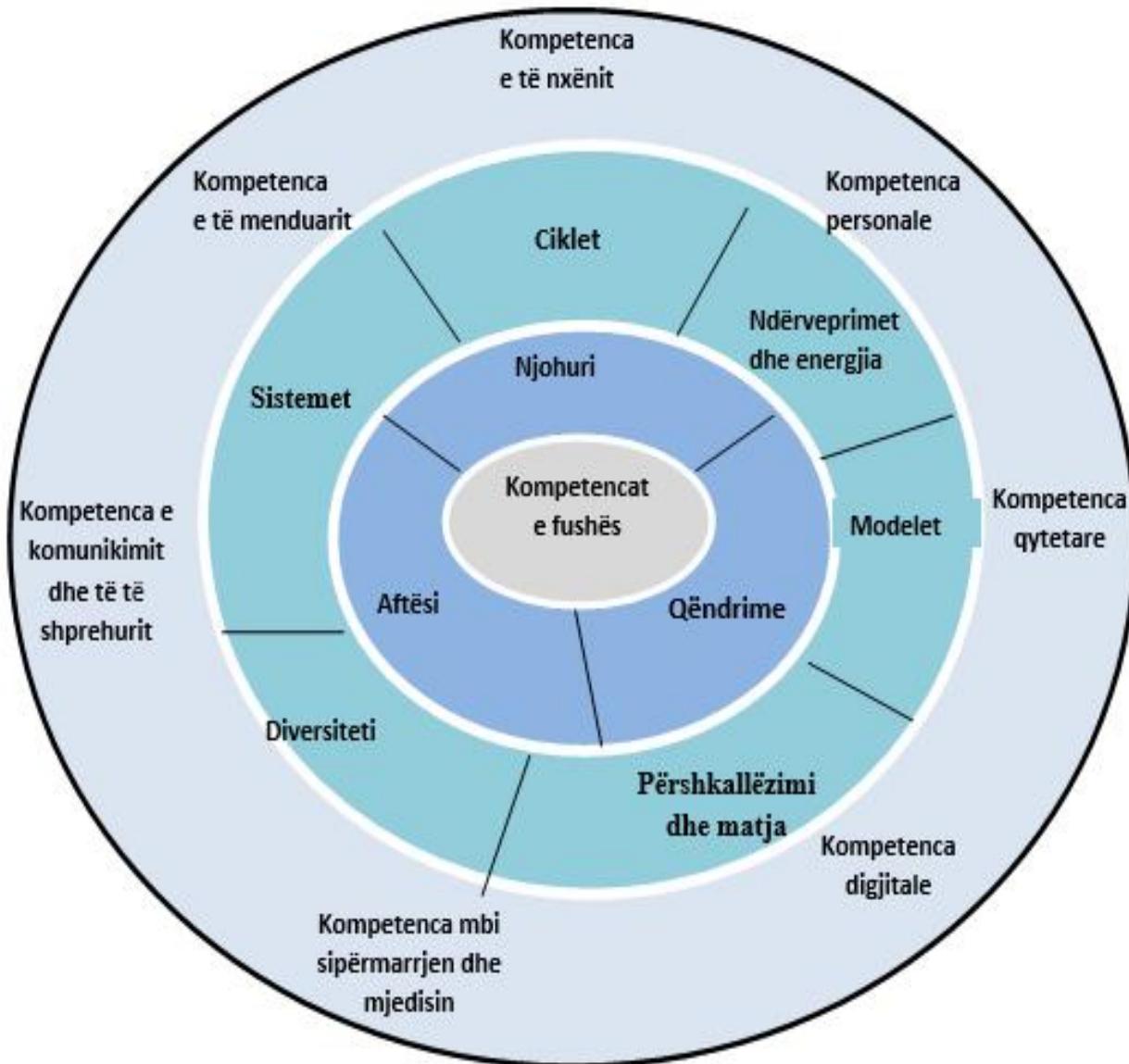
Realizimi i ***temave ndërkurrikulare*** dhe i ***lidhjes ndërlendore*** nëpërmjet lëndëve të shkencave natyrore janë, gjithashtu, elemente të rëndësishme të programit.

Metodat, teknikat, strategjitë e të nxënët në fushën e shkencave natyrore janë faktorë të rëndësishëm për një nxenie të suksesshme që nxit interesin, gjithëpërfshirjen, ndërveprimin dhe punën kërkimore të nxënësit. Përzgjedhja dhe përdorimi i tyre nga mësuesit bëhet në funksion të zhvillimit të kompetencave të nxënësve, duke respektuar stilet e ndryshme të të nxënët.

Vlerësimi, si pjesë integrale e procesit të të nxënësit, mat shkallën në të cilën kompetencat janë arritur nga nxënësit. Meqenëse i gjithë procesi i të nxënësit në shkencat natyrore mbështetet në kërkimin shkencor, vlerësimi merr shumë forma, të cilat i parashikon dhe i mundëson struktura dhe konceptimi i programit.

Realizimi i programit të fushës së shkencave natyrore kërkon krijimin e një **mjedisi të nxëni**, të përshtatshëm, gjithëpërfshirës, të pasur me materiale dhe burime të domosdoshme, si dhe përdorimin e gjerë të TIK-ut.

Diagrami 1: Korniza konceptuale e programit



1. Lidhja e kompetencave të fushës me kompetencat kyçë

Kompetencat e fushës së shkencave lidhen dukshëm dhe në mënyrë logjike e metodike me kompetencat kyçë dhe me tematikat e fushës, të cilat janë në funksion të zhvillimit të tyre.

Kompetencat e fushës së shkencave natyrore lidhen me kompetencat kyçë nëpërmjet rezultateve të të nxënët të secilës prej tyre. Lidhja mes rezultateve të të nxënët të kompetencave të fushës dhe kompetencave kyçë siguron zhvillimin e ndërsjelltë të tyre dhe lehtëson vlerësimin e nxënësve për kompetencat kyçë. Nga ana tjetër, kompetencat e fushës së shkencave natyrore lidhen edhe me njëra-tjetrën. Nëse kompetenca e parë **“Identifikimi i problemeve dhe zgjidhja e tyre”** ka të bëjë me mënyrat e të arsyetuarit që u mundësojnë nxënësve të merren me probleme shkencore, dy kompetencat e tjera **“Përdorimi i mjeteve, objekteve dhe procedurave shkencore”** dhe **“Komunikimi në gjuhën dhe terminologjinë e shkencës”** u mësojnë atyre se si të përdorin instrumentet dhe procedurat e duhura dhe si të komunikojnë në gjuhën e shkencës dhe të teknologjisë për të zgjidhur problemet. Duke zbatuar mënyrat e të arsyetuarit shkencor, nxënësit do të kuptojnë natyrën e mjeteve, objekteve dhe procedurave të përdorura në këtë fushë dhe do të jetë të aftë të vlerësojnë ndikimin pozitiv apo negativ të shkencës dhe të teknologjisë në mjedis dhe në shoqëri. Përveç kësaj, në prezantimin e shpjegimeve ose sqarimin e zgjidhjeve të tyre, nxënësit do të ndërgjegjësohen për rëndësinë e përdorimit të saktë të gjuhës dhe të terminologjisë në shkencë dhe në teknologji.

Në tabelën e mëposhtme paraqitet lidhja e rezultateve të të nxënët të kompetencave të fushës me rezultatet e të nxënët të kompetencave kyçë, sipas shkallëve V dhe VI të kurrikulës. Megjithëse paraqiten të ndara në tabelë, nuk ka një kufi të prerë të lidhjes së rezultateve të të nxënët të kompetencave të fushës me rezultatet e të nxënët të kompetencave kyçë, pasi një kufi i tillë nuk ekziston mes kompetencave në vetvete, si tek ato kyçë ashtu edhe tek ato të fushës.

Tabela 1: Rezultatet e të nxënësit të kompetencave kyçe që realizohen nëpërmjet fushës së shkencave të natyrës për shkallët V dhe VI

Shkalla V Klasat X-XI	Shkalla VI Klasa XII
Kompetenca e komunikimit dhe e të shprehurit Nxënësi komunikon në mënyrë efektive	
Nxënësi: <ul style="list-style-type: none"> ➤ shprehet përmes një forme komunikimi, për një temë të caktuar në një material (prezantim) prej 200 fjalësh dhe veçon çështjet kryesore; ➤ diskuton në grup në mënyrë konstruktive, në një kohëzgjatje jo më shumë se 10 minuta, duke dhënë dhe duke marrë informacion për një temë të caktuar nga fushat mësimore ose nga jeta e përditshme; ➤ përdor drejt strukturën dhe rregullat e drejtshkrimit në kontekste dhe forma të ndryshme të shkrimit, si: ese, e-mail (postë elektronike), letër formale dhe joformale etj.; ➤ prezanton një projekt artistik, humanitar, eksperimentues etj. nga fusha të ndryshme mësimore, të hartuar individualisht dhe 	Nxënësi: <ul style="list-style-type: none"> ➤ shpreh para një audience të caktuar mësimore, çështjet thelbësore të ngritura në një fjalim, interpretim ose paraqitje të dëgjuar për një temë të caktuar nga fusha të ndryshme, përmes së paku njëris nga format e komunikimit (gjuhës, simboleve, shenjave, kodeve, performancës artistike etj.); ➤ diskuton në grup në mënyrë konstruktive duke dhënë informacion, argumente dhe duke shtruar pyetje në një dialog në kohëzgjatje prej disa minutash, për një temë të caktuar në gjuhën amtare, ose në gjuhë të huaj; ➤ përdor drejt strukturën dhe rregullat e drejtshkrimit në forma të ndryshme të komunikimit, si: ese, e-mail, letër formale dhe joformale etj.;

<p>në grup, për një temë të caktuar, duke përdorur në mënyrë efektive teknologjinë informative dhe teknologji të tjera;</p> <p>➤ përdor TIK-un në mënyrë efektive gjatë komunikimit dhe ndërveprimit me të tjerët në jetën e përditshme, duke përfshirë edhe të nxënët e informacioneve të reja dhe kryerjen e detyrate shkollore.</p>	<p>➤ prezanton një temë të caktuar nga arti, nga shkenca, nga jeta e përditshme dhe në mënyrë efektive komunikon me audiencën duke përdorur TIK-un dhe mediet e tjera të shkruara dhe elektronike;</p> <p>➤ përdor në mënyrë efektive programet e TIK-ut gjatë procesit të të nxënët (duke përfshirë edhe të nxënët në distancë) dhe kryerjes së detyrate në një fushë të caktuar mësimore.</p>
--	---

Kompetenca e të menduarit

Nxënësi mendon në mënyrë krijuese.

<p>Nxënësi:</p> <p>➤ prezanton në forma të ndryshme të të shprehurit, mënyrën e grumbullimit, të zgjedhjes dhe të klasifikimit të informatave përfusha të ndryshme mësimore apo përf një temë të caktuar, ofron argumente përf zhvillimet aktuale lidhur me temën përkatëse (p.sh.: temë nga shkenca, nga kultura, nga arti, nga sporti, nga shëndetësia, nga shoqëria, nga mjedisi etj.);</p> <p>➤ krahason të paktën tre burime të ndryshme të informimit përf trajtimin e temës së njëjtë, argumenton saktësinë, rrrethanat, gjen ngashmëritë dhe dallimet, duke u bazuar në kriteret e përcaktuara më parë dhe i prezanton gjetjet kryesore para të tjerëve në forma të ndryshme shprehëse, duke përdorur teknologjinë informative;</p>	<p>Nxënësi:</p> <p>➤ sqaron ecurinë e zgjidhjes së një problemi në klasë apo jashtë saj, duke e vërtetuar zgjidhjen e problemit përmes metodës së analizës dhe e prezanton para moshatarëve apo para të tjerëve;</p> <p>➤ analizon, në mënyrë të pavarur, informacionet e marra nga burimet e ndryshme përf një temë ose detyrë të dhënë, vlerëson cilësinë e tyre dhe i radhit ato sipas rëndësisë dhe qëllimit që kanë (temat mund të janë, p.sh.: orientimi në karrierë, integrimi evropian, ndryshimet klimatike, rrëziqet nga armët konvencionale, armatimi bërthamor, zhvillimi kulturoro-artistik në vend etj.);</p> <p>➤ gjykon rezultatet e arritura, nga analiza e të dhënave të një projekti apo programi të realizuar dhe i interpreton ato me gjuhën e matematikës dhe të fushës përkatëse, i paraqet grafikisht, në formë tabelore, duke</p>
--	---

- harton një detyrë me tekst, apo krijon një situatë logjike ngajeta e përditshme, e cila përbën një mesazh që kërkon zgjidhje matematikore apo një problem shkencor, duke u bazuar në njohuritë paraprake dhe prezanton mënyrën/procedurën e zgjidhjes së problemit para të tjerëve;
- modelon zgjidhjen e një problemi të dhënë (në klasë, apo jashtë saj) për një temë të caktuar nga një fushë mësimore, duke e zbërthyer në hapa të vegjël dhe jep sqarime të nevojshme për hapat e ndjekur në zgjidhjen e problemit, duke përdorur formatë ndryshme të të shprehurit;
- llogarit me saktësi koston e buxhetit të planifikuar për një aktivitet të caktuar (p.sh.: ekskursion, përvjetor i shkollës, konkurs, program arsimor për TV etj.), e prezanton atë me gojë dhe me shkrim para klasës, duke përdorur arsyetimin matematikor;
- gjykon vërtetësinë e një rezultati të dhënë (p.sh.: rezultatin e një detyre nga matematika, shkencat, shoqëria, mjedisi etj.) i cili mund të jetë gjetur me zbatimin e formulave të njohura ose me përdorimin e procedurave të caktuara dhe nxjerr përfundime për vërtetësinë e gjykimit të dhënë;
- prezanton me sukses rezultatet e punës së një detyre nxjerrë përfundime të vërtetuara (p.sh.: projekt me bazë shkolle, projekt i gjelbërimit, projekt i hartuar nga komuniteti, koncert, ekspozitë tematike, orë letrare, punë laboratorike etj.);
- kërkon në mënyrë të pavarur për një çështje të caktuar, duke përcaktuar fazat dhe procedurat e hulumtimit, paraqet dhe interpreton rezultatet e fituara në tabelë dhe grafikë, duke përdorur teknologjinë informative;
- identifikon burimet e informacioneve të nevojshme dhe i shfrytëzon ato në mënyrën e duhur për të zgjidhur një problem në nivelin e caktuar të vështirësisë, duke dhënë shembuj konkrete;
- vlerëson cilësinë e informacioneve në një material të shkruar për një temë të caktuar (p.sh.: për ngrohjen globale, për diversitetin kulturor dhe etnik etj.), identifikon elementet kryesore, i diskuton me moshatarët, duke dhënë propozime konkrete për shfrytëzimin e shembujve pozitivë në kontekstin lokal apo global, duke shprehur edhe qëndrimin personal;
- përpunon në mënyrë kritike informacionet e mbledhura nga burime të ndryshme për ndonjë temë të ndjeshme në shoqëri, formon qëndrim kritik dhe e paraqet atë gjatë një debati me moshatarë dhe me të tjerë për çështjen e ngritur, “pro” ose “kundër” (si, p.sh.: futja e edukimit fetar në shkollat publike, martesat mes anëtarëve të një gjinie, dënimimi me vdekje etj.);

<p>eksperimentale për një temë të caktuar nga ndonjë fushë mësimore (p.sh.: nga shkencat, teknologjia etj.) të realizuar në laborator, në mjediset e shkollës apo diku tjetër, përmes përdorimit të teknologjisë informative dhe jep argumente që lidhin rezultatet e punës eksperimentale me udhëzimet teorike;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ krijon një vepër artistike me pamje dy dhe tridimensionale me mesazhe nga një fushë mësimore dhe shpjegon para moshatarëve hapat e ndjekur për krijimin e veprës; ➤ krijon një situatë për marrjen e një vendimi për jetën e vet ose zgjidhjen e një problemi me interes shoqëror, lidh vendimin me pasojat në mënyrë të përgjegjshme dhe e prezanton gjatë një debati me moshatarë në një kohëzgjatje të caktuar. 	<ul style="list-style-type: none"> ➤ argumenton rezultatet e arritura gjatë një eksperimentimi në shkollë apo diku tjetër, duke përshkruar qëllimin, hipotezën dhe mënyrën e vëzhgimit të dukurisë së manifestuar dhe paraqet rezultatet në mënyrë tabelore dhe grafike; ➤ zbaton njohuritë dhe përvojën në kontekst të zgjidhjes së një problemi nëpërmjet veprimeve të përshtatshme (p.sh., përfshin të rinxjtë në një debat për tema me interes shkencor, shoqëror, historik, kombëtar etj.) vetëm pasi të jenë bërë përgatitjet e duhura dhe të jetë bërë informimi i të gjithëve.
--	---

Kompetenca e të nxënít

Nxënësi mëson për të nxënë.

<p>Nxënësi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ demonstron shkathtësi funksionale në lexim, në shkrim, në matematikë, në jetën e përditshme, në përbushjen e kërkesave të ndryshme për kryerjen e një detyre apo aktiviteti dhe gjatë të nxënít të dijeve të reja në ndonjë fushë të caktuar mësimore; ➤ shfrytëzon në mënyrë efektive përvojat paraprake gjatë zgjidhjes së situatave të ndryshme në jetën e përditshme apo 	<p>Nxënësi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ demonstron shkathtësi të përdorimit të TIK-ut në situata të përditshme dhe në përbushjen e kërkesave të ndryshme gjatë të nxënít (p.sh.: për ndërtimin e tabelave, grafikëve apo diagrameve, për vizatimin e një plani të shtëpisë, apo për përgatitjen e shkresave dhe prezantimeve etj.); ➤ diskuton në grup për mënyrat e bashkëpunimit me të tjera për të
--	---

<p>gjatë kryerjes së ndonjë detyre, aktiviteti, në ndonjë fushë të caktuar mësimore. Diskuton dhe ndan përvojat me të tjerët për mënyrat më praktike të shfrytëzimit të përvojave paraprake në arritjen e dijeve të reja;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ parashtron pyetje dhe shfaq mendime të strukturuara për zgjidhjen e një problemi apo detyre të një teme të caktuar, bën përbledhjen e së paku dy veprimeve të përdorura, të cilat përcaktojnë drejtimin e mëtejshëm të të nxenit për temën apo problemin e caktuar; ➤ zgjidh një problem të caktuar mësimor ose një situatë nga jeta e përditshme. Në bazë të një planifikimi të dhënë dhe në bazë të rezultatit të fituar, vërteton saktësinë e planifikimit dhe tregon me shembuj se si do të zbatojë strategjinë e ndjekur edhe në situata dhe kontekste të tjera gjatë të nxenit; ➤ përgatit me sukses një përbledhje të dosjes personale (portofolit), me jo më pak se 900 fjalë, për vetëvlerësimin e përparimit të vet në një fushë mësimore të caktuar dhe veçon në fund të përbledhjes disa çështje që vërtetojnë përparimin e vet dhe disa nevoja të domosdoshme për përmirësimin e avancimit të mëtejshëm; ➤ shfrytëzon, në mënyrë të pavarur dhe efektive, teknologjinë 	<p>zgjidhur një situatë të re mësimore (ose një problem nga jeta e përditshme ose për të menaxhuar konfliktet me bashkëmoshatarët), tregon mënyrën e shfrytëzimit të përvojave paraprake për të zhvilluar njohuritë dhe shkathtësitë e reja në zgjidhjen e situatave dhe problemeve të tillë;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ shfrytëzon, në mënyrën e duhur, këshillat dhe informacionet e marra për përkrahje në zgjidhjen e një detyre apo problemi të caktuar, pastaj rezultatet i paraqet para të tjerëve; ➤ bën përpunimin e informacioneve për një temë të caktuar në mënyrë të pavarur dhe efektive, rezultatet e punës i prezanton me shkrim ose me gojë para të tjerëve, duke dhënë shpjegime për mënyrën e zgjedhjes dhe të shfrytëzimit të burimeve të informacionit; ➤ paraqet një plan studimi (në formë skice, vizatimi, shkrimi etj.) për ndonjë çështje të caktuar (p.sh.: vlerat kulturore të rajonit të vet, vlerat e edukimit në shoqëri etj.), duke respektuar të gjitha hapat e planit të studimit dhe e paraqet para të tjerëve; ➤ vlerëson, në mënyrë kritike, punën e vet duke iu referuar qëllimeve të punës, p.sh., në mënyrë të pavarur redakton një dorëshkrim të tij për përmirësimin e organizimit të shkrimit dhe të qartësisë së mendimit etj.; ➤ menaxhon në mënyrë produktive, burimet që i ka në dispozicion
--	--

<p>informative dhe burime të tjera të informimit për të mbledhur materiale për zgjidhjen e një problemi apo detyre të caktuar, të cilat më pas i analizon, i klasifikon dhe i paraqet para të tjerëve përmes TIK-ut dhe ndonjë forme tjeter të shprehjes;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ paraqet idetë personale para të tjerëve për mënyrën e zhvillimit të një veprimtarie të caktuar, duke dhënë mendime të argumentuara për rezultatet e pritura (në formë skice, grafiku, vizatimi, shkrimi, vepre artistike etj.); ➤ shfrytëzon, në mënyrë të pavarur, udhëzimet e dhëna nga ndonjë burim informacioni për të kryer një veprim, veprimtari, detyrë, ose për të zgjidhur një problem që kërkohet prej tij. Vlerëson vetë performancën dhe rezultatin e arritur, duke iu referuar qëllimeve fillestare (p.sh.: burime të informacionit në libër, revistë, enciklopedi, internet, hartë, grafik, skicë, partiturë muzikore, skenar etj.). 	<p>(kohën, njerëzit, mjetet e konkretizimit/punës etj.) gjatë kryerjes së një veprimtarie ose detyre të caktuar në një fushë mësimore apo në situata të jetës së përditshme.</p>
--	--

Kompetenca për jetën, sipërmarrjen dhe mjedisin

Nxënësi kontribuon në mënyrë produktive.

<p>Nxënësi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ përgatit, prezanton, drejton dhe merr pjesë në një fushatë të informimit të qytetarëve për një fushë apo temë të caktuar, 	<p>Nxënësi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ merr iniciativë në veprimtari të ndryshme me interes përlëndën/fushën mësimore, për klasën, për shkollën dhe për mjedisin ku
--	---

<p>duke u mbështetur në ide të reja, bazuar në rezultate të pritshme të përcaktuara qartë (p.sh.: fushatë informimi për mbrojtjen e mjedisit, sigurinë, shëndetin etj.);</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ demonstron shprehi organizative në punët individuale dhe në ekip përmes situatave reale në detyrat e veçanta mësimore, duke menaxhuar potencialin individual dhe atë të grupit, si dhe kohën, rreziqet dhe buxhetin në dispozicion; ➤ harton një projekt me fazë të menaxhuara mirë (individualisht ose në grup) duke shkëmbyer, konsultuar dhe informuar të tjerët si dhe duke identifikuar dhe vlerësuar burimet njerëzore, materiale dhe monetare në përputhje me rezultatet e pritshme; ➤ analizon gjendjen e mjedisit (në klasë, në shkollë, në komunitet apo më gjerë), pasojat e ndotjes, propozon alternativa për mbikëqyrje dhe menaxhim të drejtë të gjendjes së vlerësuar më të ndjeshme dhe inacion zgjidhje konkrete. 	<p>jeton, si dhe tregohet i përgjegjshëm në plotësimin e detyrave, përbushjen e detyrimeve dhe respektimin e afateve referuar projektit apo planit;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ planifikon dhe menaxhon me sukses një projekt me objektiva të caktuara, p.sh., një projekt për organizimin e ndërmarrjeve të vogla që ofrojnë produkte dhe shërbime për qytetarët, duke u mbështetur në kërkesat aktuale të tregut të punës; ➤ zbaton udhëzimet dhe rregullat e shkruara në udhëzues, katalogë, apo skica për përdorimin e drejtë të mjeteve laboratorike, makinave dhe pajisjeve teknike, gjatë një ushtrimi ose veprimtarire (në klasë, në laborator etj) dhe tregon për të tjerët mënyrën e zgjedhjes dhe përdorimit të tyre.
---	---

Kompetenca personale

Nxënësi bën jetë të shëndetshme.

<p>Nxënësi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ analizon përparësitë dhe dobësitë personale, duke evidentuar masat përmes të cilave synon të mbështesë avancimin personal në përparësitë që ka dhe masat përmes të cilave synon të 	<p>Nxënësi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ demonstron vetëbesim dhe shkathësi personale e ndërpersonale në jetën e përditshme, duke dalluar me kohë aspektet pozitive për veten dhe duke ndërmarrë veprime konkrete për arritjen e rezultateve të
---	---

<p>përmirësojë dobësitë personale;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ merr pjesë ose udhëheq një grup pune, që bashkëpunon me përfaqësues të komunitetit për të ndihmuar moshatarët dhe anëtarët e tjerë të komunitetit, të cilët kanë probleme shëndetësore, sociale, ekonomike etj.; ➤ bën zgjidhje të bazuara në informacione dhe në përvoja të drejta për të mbrojtur shëndetin dhe mirëqenien nga rreziqet e ndryshme në jetën e përditshme (p.sh.: nga përdorimi i duhanit, i alkoolit, i drogave, nga marrëdhëniet e hershme seksuale, nga zgjedhjet e gabuara ushqimore, nga ekspozimi i tepruar ndaj rrezeve të diellit etj.); ➤ vepron në jetën e përditshme në mënyrë të pavarur dhe të përgjegjshme, duke përzgjedhur mënyra të shëndetshme jetese, dieta të lejuara nga mjeku, ushtrime të koordinuara drejt, apo duke iu përgjigjur në mënyrën e duhur situatave të rrezikshme me të cilat mund të ndeshet në jetën e përditshme. 	<p>synuara personale;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ shfaq në forma të ndryshme, bashkëndjesi për të tjerët, p.sh.: merr pjesë në veprimtari bamirësie, ndihmon të moshuarit, të sëmurët etj. dhe përvojat e tilla i prezanton para të tjerëve; ➤ paraqet nëpërmjet njërs nga format shprehëse, përparësitetë e veprimtarive fizike ditore për individin e shëndoshë dhe prezanton para të tjerëve qëllimet e vendosura për veten në këtë fushë (për marrje me aktivitete fizike ditore) dhe nivelin e arritjes së tyre; ➤ bën zgjedhje dhe merr vendime të duhura lidhur me shëndetin, dietat dhe ushtrimet në jetën e përditshme, apo në situata të paraqitura në formën e detyrave dhe aktiviteteve mësimore, kur duhet të veprojë në mënyrë të pavarur për zbatimin në praktikë të këtyre aspekteve; ➤ shpreh, në forma të ndryshme, qëndrimin e vet të pavarur për përgjegjësinë e të qenit prind/kujdestar dhe për planifikimin e familjes, si dhe merr vendime të drejta për të ardhmen e tij.
--	---

Kompetenca qytetare

Nxënësi përkushtohet ndaj të mirës së përbashkët.

<p>Nxënësi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ paraqet në forma të ndryshme të të shprehurit, mënyrën e funksionimit të mjedisit të vet shoqëror në nivel lokal dhe me 	<p>Nxënësi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ prezanton nëpërmjet njërs nga format e shprehjes, mënyrën e funksionimit të mjedisit shoqëror në nivel lokal dhe më gjerë, si dhe
--	--

<p>gjerë, duke dhënë shembuj konkretë se si mund të përmirësohet funksionimi i tij, p.sh.: në strukturën organizative, në rregullat e veprimit, në publikimin e pritshmërive, në bashkëpunimin me qytetarë etj.;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ demonstron shembuj konkretë të mbrojtjes së mjedisit natyror dhe atij të krijuar nga njeriu në veprimtari të jetës së përditshme në shtëpi, në klasë, në shkollë dhe në komunitet; ➤ diskuton me të tjerët apo në një formë tjeter të të shprehurit paraqet interesin personal për çështje publike, shoqërore, historike, natyrore etj., dhe jep propozime për zgjidhjen e ndonjë problemi në komunitet e më gjerë në një fushë të caktuar; ➤ përshkruan në formë verbale ose të shkruar, mundësinë e përdorimit të internetit dhe të informacioneve në mënyrë të përgjegjshme për tema të caktuara dhe argumenton domosdoshmërinë e përdorimit të drejtë të tyre. 	<p>me shembuj konkretë tregon kontributin e vet në ruajtjen dhe kultivimin e vlerave të mjedisit;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ ilustron me shembuj zgjidhjen e problemeve të caktuara në nivel shkolle ose në nivel të komunitetit dhe format e përkrahjes, si dhe e arsyeton këtë me argumente para një audience të caktuar (p.sh., demonstron mënyrën e ofrimit të ndihmës së parë në rastet e fatkeqësive natyrore ose njerëzore); ➤ merr pjesë në përgatitjen dhe organizimin e një veprimtarie (në shkollë apo në komunitet) për mbrojtjen e mjedisit natyror dhe atij të krijuar nga njeriu dhe në mënyra të ndryshme kontribuon për zhvillim të qëndrueshëm të tij.
---	--

Kompetenca digjitale

Nxënësi përdor teknologjinë për të nxitur inovacionin.

<p>Nxënësi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ përdor mjetet digitale dhe mjediset informative duke përfshirë komunikimet në distancë për zhvillimin e 	<p>Nxënësi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ përdor programet e TIK-ut në mënyrë efektive për të komunikuar dhe bashkëpunuar me bashkëmoshatarët gjatë procesit të të nxenit, duke
--	--

<p>njohurive;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ përdor mjetet digitale për të përpunuar, krijuar, realizuar dhe demonstruar tema mësimore; ➤ gjen, organizon, analizon, përpunon dhe përdor informacionin nga një shumëlojshmëri burimesh dhe mediesh; ➤ zhvillon aftësitë krijuese, duke zbatuar njohuritë e marra në shkencën kompjuterike dhe në mediet digitale; ➤ diskuton për përparësitë dhe kufizimet që vijnë nga përdorimi i teknologjive në jetën e individit, shoqërisë apo komunitetit; ➤ tregohet më i pavarur në procesin e mësimdhënies dhe të mësimnxënies. 	<p>përfshirë edhe të nxenit në distancë;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ prezanton një projekt, duke përdorur sekuencia videosh apo figurash për demonstrimin e temave mësimore; ➤ vlerëson cilësinë e informacionit të gjetur nga një shumëlojshmëri burimesh dhe mediesh; ➤ përdor sistemet e duhura kompjuterike (hardware, software dhe networks dhe softet), si: Word Processing, Database, Power-Point, Publisher, Internet Explorer për përdorimin e TIK-ut në situata të ndryshme të të nxenit (ndërtimin e tabelave, grafikëve, diagrameve, vizatimin e një plani, përgatitjen e shkresave dhe të prezantimeve); ➤ është krijues në zbatimin e njohurive që përbajnë shkencat kompjuterike dhe mediet digitale; ➤ tregon rregullat e sigurisë që duhen zbatuar për të ruajtur privatësinë personale, sipas kodit të etikës së komunikimit personal dhe në grup; ➤ është aktiv dhe i pavarur në procesin e mësimdhënies dhe mësimnxënies për gjetjen dhe përdorimin e metodologjive që lehtësojnë këtë proces.
--	---

2. Lidhja e fushës së shkencave natyrore me temat ndërkurrikulare

Temat ndërkurrikulare lidhen me çështje madhore me të cilat përballet shoqëria sot. Kontributi i shkencave të natyrës është i shumanshëm për sa i takon ndikimit në shëndetin e njeriut, mirëqenien, mjedisin dhe ekonominë. Ka një lidhje domethënëse midis çështjeve dhe sfidave që trajtojnë temat ndërkurrikulare dhe zbulimeve e arritjeve në shkencë dhe teknologji. Fusha e shkencave të natyrës, përmes situatave të larmishme të të

nxënxit, zhvillon kompetencat që lidhen me çdo temë ndërkurrikulare dhe në mënyrë të veçantë me temat: *Mjedis; Ndërvarësia; Zhvillimi i qëndrueshëm dhe Vendimmarrja morale.*

Fusha e shkencave natyrore i ndihmon nxënësit të kuptojnë çështje të shumta që lidhen me shëndetin, mirëqenien dhe seksualitetin, si dhe i nxit ata për të bërë një jetë të shëndetshme. Nga ana tjetër, ajo i ndërgjegjëson nxënësit për përgjegjshmërinë që kanë në çështje specifike mjedisore, si: përdorimi i burimeve natyrore, ndikimi i njeriut mbi mjedisin, menaxhimi i mbeturinave, çështje etike të lidhura me bioteknologjinë, ndryshimet klimatike dhe biodiversitetin.

Përmes projekteve të ndryshme në fushën e shkencës, nxënësit mund të studiojnë ndikimin social, etik, ekonomik ose mjedisor të saj. Ata nxiten për të bërë pyetje rreth çështjeve që trajtojnë këto tema dhe sjelljes së tyre si konsumatorë të përgjegjshëm.

Zhvillimi i shkathtësive të komunikimit në gjuhën e shkencës i jep nxënësve një perspektivë të re për çështje të caktuara sociale, të cilat mund të përmirësojnë cilësinë e pjesëmarrjes së tyre në klasë, në shkollë apo shoqëri duke respektuar diversitetin.

3. Lidhja e fushës së shkencave natyrore me fushat e tjera kurrikulare

Konceptimi i programit të fushës së shkencave natyrore është mbështetur në parime të mirëfillta të integrimit si mes lëndëve të vetë fushës ashtu dhe të fushës me fushat e tjera. Për t'u siguruar nxënësve një mësim të integruar, është e rëndësishme lidhja e fushës së shkencave natyrore me fushat e tjera dhe specifikisht me lëndët e këtyre fushave. Nxënësit nuk mund ta perceptojnë realitetin dhe të njohin botën që i rrethon vetëm nëpërmjet studimit të lëndëve që i përkasin fushës së shkencave natyrore.

Fusha e shkencave natyrore është e lidhur ngushtë me *fushën e matematikës*. Matematika u siguron nxënësve njohuritë e domosdoshme për studimin e lëndëve të kësaj fushe. Për shembull, kur nxënësi kryen një kërkim shkencor, i duhet shpesh të bëjë matje, llogaritje, të gjejë mesataren aritmetike, të zotërojë koncepte të gjeometrisë së zbatuar, si dhe të vizualizojë hapësirën. Nxënësi përdor aparatin matematik për të shpjeguar ligjet e fizikës dhe për të vendosur lidhjen ndërmjet ndryshoreve, si p.sh., në fizikë, lidhja ndërmjet forcës, masës dhe nxitimit.

Interpretimi i ligjeve dhe i dukurive nëpërmjet përdorimit të grafikëve, të simboleve e të formulave matematikore vërteton qartë lidhjen e shkencës së matematikës me shkencat e natyrës. Gjithashtu, duke studiuar shkencat e natyrës nxënësit zhvillojnë kompetencat matematikore të problemzgjidhjes, hetimit, arsyetimit logjik, lidhjes konceptuale ndërmjet madhësive dhe modelimeve. Për të analizuar dhe për të vlerësuar rezultatet gjatë studimit të dukurive dhe të ligjeve në shkencat natyrore, nxënësit duhet të zhvillojnë kompetencën e komunikimit dhe të përdorin drejt gjuhën dhe terminologjinë e shkencës.

Fusha “Gjuhët dhe komunikimi” i ndihmon nxënësit për zhvillimin e kompetencës së komunikimit në gjuhën dhe në terminologjinë e shkencës. Nxënësi duke lexuar, shkruar apo shprehur rrjedhshëm mendimet e tij rreth informacioneve shkencore mbi gjithësinë, lëndët, ndotësit e ajrit, ujit, zhvillon saktë kompetencën e komunikimit, që ndjeshëm zhvillohet në **fushën “Gjuhët dhe komunikimi”**.

Por edhe lëndët e shkencave të natyrës kontribuojnë në pasurimin e fjalorit të nxënësve dhe i aftësojnë ata të paraqesin qartë dhe saktë idetë e tyre, me gojë ose me shkrim. Punët praktike dhe eksperimentale, të cilat janë bazë për zhvillimin e kompetencave të kësaj fushe, u japin nxënësve mundësitë që të zhvillojnë kompetencën e komunikimit gjuhësor dhe të pasurojnë fjalorin terminologjik, përmes diskutimeve mbi përshkrimin e punëve praktike dhe laboratorike dhe shpjegimeve të rezultateve të tyre. Termat e ndryshme që përdoren në fushën e shkencave të natyrës janë specifike për fushën dhe ndihmojnë nxënësit për zhvillimin e kompetencës së komunikimit.

Studimi i shkencave lidhet me **fushën e shkencave shoqërore** pasi, nëpërmjet saj, nxënësit marrin informacion mbi historinë e zhvillimit të shkencës në periudha të caktuara historike të shoqërive të ndryshme. Duke hedhur vështrimin nga e kaluara historike, ata mund të marrin përgjigje se si ka evoluar natyra dhe gjithësia. Nga ana tjeter, nxënësit vendosin dhe vlerësojnë lidhjen mes shkencave natyrore, teknologjisë dhe shoqërisë dhe përmirësojnë sjelljen për harmonizimin e marrëdhënieve të tyre me mjedisin dhe për ruajtjen e tij.

Fusha e shkencave të natyrës lidhet me **fushën e arteve**, pasi disa teknika specifike të fushës së arteve zbatohen nëse njihen mirë ligjet e fushës së shkencave. P.sh., për të kryer lëvizjet e trupit, një kërcimtar mund të arrijë performancën më të lartë, nëse njeh mirë ligjet e dinamikës dhe zbatimet e tyre. Gjithashtu, duke shfrytëzuar programet e arteve pamore, nxënësit bëhen njohës të mirë të figurave dhe trupave gjometrikë në hapësirë dhe plan.

TIK-u mbështet hetimin e proceseve në fushën e shkencave dhe lehtëson bashkëpunimin dhe komunikimin e nxënësve me bashkëmoshatarët gjatë procesit të të nxënësit, duke përfshirë edhe të nxënësit në distancë. Për shembull, nëpërmjet përdorimit të TIK-ut nxënësi diskuton dhe ndan idetë me të tjerët, por ka mundësi të konsultohet edhe me ekspertë të fushës, kur e ka të nevojshme. Nxënësi përdor sistemet e duhura kompjuterike për ndërtimin e tabelave, grafikëve, diagrameve, vizatimin e një plani, përgatitjen e prezantimeve të detyrate praktike dhe projekteve kurrikulare, duke zbatuar në mënyrë krijuese njohuritë që përbajnë shkencat kompjuterike dhe mediat digjitale.

Diagrami 2. Lidhja e kompetencave të fushës së shkencave natyrore me kompetencat e fushave të tjera



4. Koha mësimore për tematikë për secilën klasë

Programi i fushës së shkencave natyrore për shkallën VI specifikon orët e secilës tematikë për secilën lëndë. Mësuesit janë të lirë të lëvizin me 10-20% të orëve për çdo tematikë. Shuma e orëve për secilën tematikë është e barabartë me sasinë e orëve vjetore të përcaktuara në planin mësimor të arsimit të mesëm të lartë. Përdoruesit e programit duhet të respektojnë peshën që zë secila tematikë në orët totale vjetore.

Tabela: Orët përkatëse mësimore të tematikave për klasën XII

Shkalla IV	Diversiteti	Ciklet	Ndërveprimet	Sistemet	Totali i orëve
Klaza XII	74	-	62	-	136

II. TABELA PËRMBLEDHËSE E PROGRAMIT SIPAS TEMATIKAVE KIMI ME ZGJEDHJE

Tematikat	Përmbajtja sipas tematikave	Orët mësimore për tematikë
DIVERSITETI	<ul style="list-style-type: none">) Stekiometria) Struktura e atomit) Periodiciteti) Lidhjet kimike) Grupet e elementeve <ul style="list-style-type: none"> - Grupi II A - Grupi VIIA) Njohuri t' kimis organike <ul style="list-style-type: none"> - Formulat - Emertimet e përbërjeve organike - Grupet funksionore 	74 or
NDËRVEPRIMET	<ul style="list-style-type: none">) Termokimia) Kinetika kimike) Ekuilibri kimik) Ekuilibrat jonike) Elektrokimia) Reaksionet e përbërjeve organike 	62 or

Totali	136 or
--------	--------

SHËNIM: Zbatuesit e programit janë të lirë t'i kombinojnë dhe t'i rendisin njohuritë dhe rezultatet e të nxënët brenda tematikës dhe ndërmjet tematikave, sipas planifikimit të tyre. E rëndësishme është që të mundësohet arrija e të gjithë rezultateve të të nxënët nga nxënësit.

III. REZULTATET E TË NXËNIT TË KOMPETENCAVE SIPAS TEMATIKAVE

SHKALLA VI

KLASA XII

34 javë x 4 orë në javë = 136 orë

TEMATIKA: DIVERSITETI

Përshkrimi i tematikës:

Kjo tematikë nënvizon rëndësinë e ruajtjes së shumëllojshmërisë në natyrë. Për të kuptuar më mirë botën, në të cilën jeton, njeriu përpinqet të organizojë botën e gjallë dhe botën jo të gjallë. Ka disa tipare të përbashkëta që lidhin të gjitha qeniet e gjalla dhe faktorë unikë në botën jo të gjallë që e ndihmojnë njeriun t'i klasifikojë ato. Ruajtja e shumëllojshmërisë siguron mbijetesën dhe vazhdimësinë e jetës. Në fokus të kësaj tematike në këto shkallë është diversiteti i kafshëve, bimëve, mikroorganizmave, mjedisit natyror, lëndëve dhe veteve e karakteristikave të tyre

Rezultatet e të nxënët

Diversiteti i lindve

Njohuritë	Shkathësitetë dhe proceset	Qëndrimet dhe vlerat
Stekiometria	Nxënësi:	Nxënësi:

<ul style="list-style-type: none"> - Konstantaja e Avogadros - Formula empirike dhe molekulare - Veprime të përbashkëta të kryerjen e njehsimeve stekiometrike 	<ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>përcakton</u> dhe <u>përdor</u> termin mol bazuar në numrin e Avogadros; ➤ <u>shpjegon</u> termat “formulë empirike” dhe “formulë molekulare”; ➤ <u>llogarit</u> formulën empirike sipas përbërjes në masë ose të dhë nave në përqindje të përbërjës në mas; ➤ <u>përdor</u> të dhëna eksperimentale për të njehsuar: <ul style="list-style-type: none"> a) formulë empirike b) formulë molekulare duke përdorur formulën $pV = nRT$ për gazet dhe avujt; ➤ <u>kryen llogaritjet</u>, duke përdorur konceptin e molit për: <ul style="list-style-type: none"> a) masën e substancave vepruese; b) vëllimin e gazeve; c) vëllimin dhe përqendrimin e tretë sirave; ➤ <u>shkruan</u> barazime të plota dhe jonike për reaktionet kimike. 	<ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>demonstron bashkëpunim</u> dhe <u>qëndrim etik</u> gjatë punës në grup dhe diskutimeve
---	--	---

Struktura e atomit

- Nd rtimi i atomit
- B rthama e atomit
- Izotopet
- Masa atomike relative
- Numrat kuantike
- Orbitalet atomike
- Shpërndarja e elektroneve në atom

Nx n si:

- | p rshkruan dhe diskuton vendndodhjen e grimcave përbërëse të atomit;
- | përcakton ngarkes n relative dhe mas n relative të protoneve, neutroneve dhe elektroneve;
- | p rckton numrin e protoneve, neutroneve, elektroneve n atomet ose jonet kur jepen numri atomik dhe numri i mas s;
- | dallon atomin dhe jonin e një elementi, duke bërë bilancin e protoneve dhe elektroneve;
- | tregon se izotopet e atomeve të të njëjtë element kanë të njëjt numrin e protoneve, por të ndrysh m numrin e neutroneve;
- | përdor simbolikën e paraqitjes së izotopeve $_{\text{Z}}^{\text{A}} \text{X}$;
- | përcakton dhe përdor termat e mas s atomike relative, mas n e izotopeve, mas n molekulare dhe mas n e formulës bazuar në njesin karbonike;

Nxënësi:

- | tregon interes të mbledhë të dhëna mbi kontributin e shkencëtarëve në zbulimin e pjesëzave përbërëse të atomit;
- | tregon interes të mbledhë të dhëna mbi modelet e ndryshme atomike;
- | ylerëson qëndrimet shkencore siç janë kreativiteti dhe mendja e hapur në krijimin e modeleve për të shpjeguar natyrën themelore të gjërave dhe gatishmërinë pëtishqyrtuar modelet;
- | tregon interes p r mbledhjen e t dh nave për përdorimin e izotopeve në praktikë (p.sh., për përdorimet e karbonit-14 në arkeologji, n mjek si dhe fusha t tjera);
- | demonstron bashkëpunim dhe qëndrim etik gjatë punës në grup dhe diskutimeve.

	<ul style="list-style-type: none"> <u>llogarit</u> masën atomike të krahasuar të një elementi duke njojur përqindjen e përhapjes në natyrë të izotopeve ose mas s s spektrit t tij; <u>p_rshkruan</u> nivelet dhe n nnivelet energetike p r kat r shtresat e para elektronike; <u>përcakton</u> kuptimet: <ul style="list-style-type: none"> - numër kuantik themelor, nivel energjetik; - numër kuantik sekondar, nënnivel energjetik; - numër kuantik magnetik - numër kuantik spin; <u>njehson</u> numrin e nëniveleve energetike në një nivel energjetik; <u>p_rcakton</u> numrin e elektroneve që vendosen n n nnivelet s, p, d , f <u>p_rshkruan</u> dhe <u>skicon</u> format e orbitaleve s dhe p; <u>tregon</u> dhe <u>paraqet</u> si shpërndahen elektronet në një atom, në përputhje me: parimin e 	
--	--	--

	<p>që ndrueshmëris (aufbau), parimin e përjashtimit të Paulit, rregullën e Hundit;</p> <p>) <u>shkruan</u> formulat dhe konfigurimet elektronike të atomeve deri në 40 elementet e para të tabelës periodike;</p> <p>) <u>paraqet</u> konfigurimin elektronik të atomeve dhe joneve kur jepen numri atomik dhe ngarkesa e jonit.</p>	
--	--	--

<p>Periodiciteti</p> <ul style="list-style-type: none"> - Ndërtimi i tabel s periodike - Rrezja atomike - Potenciali i jonizimit - Afëria për elektronin - Elektronegativiteti 	<p>Nx n si:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>analizon</u> mbi bazën e strukturës atomike, periodat dhe grupet A, B në tabelën periodike; ➤ <u>parashikon</u> vendosjen e elementeve në tabelën periodike dhe vjetitë e tyre, duke përdorur konfigurimin elektronik; ➤ <u>shpjegon</u> termin e energjisë s jonizimit; dhe ndryshimin e saj kur kalon në tabelën periodike përgjatë period s dhe nga lart-poshtë në grup; ➤ <u>shpjegon</u> dhe <u>përdor</u> termin af ri p r elektronin; ➤ <u>komenton</u> grafikë të ndryshimit të rrezes atomike, potencialit të jonizimit, afërisë për elektronin, elektronegativitetit në tabelën periodike; ➤ <u>argumenton</u> marrëdhëniet ndërmjet rrezes atomike, potencialit të jonizimit, afërisë për elektronin, dhe elektronegativitetit; ➤ <u>përshkruan</u> ndryshimet dhe <u>tregon</u> 	<p>Nxënësi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>diskuton</u> të dhëna të grumbulluara nga burime të ndryshme informacioni, mbi faktet historike që çuan në evolimin e tabelës periodike.
--	---	--

	<p>periodicitetin duke p rdotur t dh nat si: rrezen atomike, temperatur n e shkrirjes, temperatur n e vlimit dhe energjin e par t ionizimit p r elementet e period s s dyt dhe tret ;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>interpretion</u> ndryshimet e vetic fizike në lidhje me temperatur n e shkrirjes dhe përcjellshm ris elektrike p r molekulat e thjeshta, makromolekulat ose lidhjet metalike në elementet. 	
Lidhjet kimike <ul style="list-style-type: none"> - Lidhja jonike - Lidhja kovalente si: <ul style="list-style-type: none"> - kovalente-polare - kovalente e pastër - Lidhja bashk rendit se - Format gjeometrike t molekulave - Forcat e bashk veprimit nd rmolekular - Lidhja hidrogjenore - Lidhja metalike 	<p>Nx n si:</p> <ul style="list-style-type: none">) <u>p rshkruan</u> me anë të shembujve mekanizmin e formimit t lidhjes jonike si nj forc elektrostatike midis joneve me shenj t kund rt;) <u>nderton</u> me pika dhe kryqe diagramet pér substancat e thjeshta jonike;) <u>p rshkruan</u> me shembuj t ndrysh mekanizmin e formimit t lidhjes kovalente si nj forc elektrostatike midis b rthamave t dy atomeve dhe çiftit/eve t p rbashk t 	<p>Nx n si :</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>demonstron bashkëpunim</u> dhe <u>qëndrim etik</u> gjatë punës në grup dhe diskutimeve; ➤ <u>realizon</u> modelime dhe simulime përmes kompjuterit, për tipa të lidhjeve kimike dhe forma të molekulave të ndryshme.

	<p>elektronik;</p> <ul style="list-style-type: none">) <u>nd rton</u> me pikat dhe kryqet diagramet për molekulat me lidhje një fishe dhe shumë fishe;) <u>përshkruan</u> mekanizmin e formimit të lidhjes bashkërenditëse (p.sh.n formimin e jonit hidron H_3O^+, jonit amonium NH_4^+ dhe molekulit Al_2Cl_6);) <u>përshkruan</u> formimin e lidhjen kovalente në kuptimin e orbitaleve molekulare, duke dhënë lidhjet sigma() dhe lidhjet pi();) <u>tregon</u> veçoritë dalluese të orbitaleve molekular sigma dhe pi;) <u>përdor</u> të dhënat mbi elektronegativitetin për të parashikuar tipin e lidhjes, si: <ul style="list-style-type: none"> - kovalente polare, - kovalente e pastër) <u>shpjegon</u> formën gjeometrike dhe kendin e lidhjes në molekulat, me anë të teorisë së VSEPR-it (teoria e shtyqjes së cifteve elektronike të shtresës së valentore), në rastet kur atomi qendror ka 2-4 cifte elektronike; 	
--	--	--

	<ul style="list-style-type: none">) <u>shpjegon</u> termat: <i>energji e lidhjes, gjatësi e lidhjes</i> dhe <i>polaritet i lidhjes</i> dhe i përdor k to për të krahasuar p r jet me lidhje kovalente;) <u>formulon</u> kuptimin p r konceptin dipol t lidhjes kimike dhe t molekul s;) <u>dallon</u> molekulat polare nga ato jopolare;) <u>përshkruan</u> bashkëveprimin dipol-dipol, forcat e Londonit në molekulat jopolare, lidhjen hidrojenore si forca të bashkëveprimit nd rmolekular;) <u>përshkruan</u>, <u>interpreton</u> dhe <u>parashikon</u> efektin e llojeve të ndryshme të lidhjeve (si: lidhje jonike, lidhje kovalente, lidhje hidrojenore, forcat e bashk veprimit ndërmolekular, lidhje metalike) në vetitë fizike të substancave;) <u>përshkruan</u> lidhjen metalike si një rrjet kristalore t joneve pozitive në një "det elektronesh" dhe e përdor këtë pér të përshkruar vitet e metaleve. 	
Grupet e elementeve Elementet e grupit IIA	Nx n si: <p>➢ <u>përshkruan</u> reaksionet e elementeve t grupit</p>	Nxënësi: <p>➢ është <u>i përgjegjshëm</u> dhe <u>i ndërgjegjshëm</u></p>

Elementet e grupit VIIA

IIA me oksigen, ujin dhe tret sirat e holluara t acideve;

- përshkruan sjelljen e oksideve, hidroksideve dhe karbonateve me ujin dhe tret sirat e holluara t acideve;
- përshkruan shp rb rjen termike të nitrateve dhe karbonateve;
- interpreton dhe bën parashikime mbi ndryshimet n vetitë fizike dhe kimike t elementeve dhe përbërësve të tyre;
- p rshkruan ndryshimet në tretshmërinë e hidroksideve dhe sulfateve t elementeve t grupit t IIA;
- përshkruan dhe shpjegon përdorimin e hidroksidit të kalciumit dhe karbonatit të kalciumit (gur gëlqeror n trajt pluhuri) në bujqësi;
- heton eksperimentalisht tretësira të ndryshme për praninë e kationeve t elementeve t grupeve IA dhe II A, duke përdorur testin e flakës për këto jone;

në zbatimin e rregullave të sigurisë gjatë punës në laborator, për të realizuar një mjesdis të sigurt të të nxenit;

- tregon interes për të mbledhur nga burime të ndryshme informacioni, të dhëna për vetitë e elementeve kimike të një grupi të tabelës periodike (p.sh.: si identifikohen elementet përkatëse, janë apo jo toksike, cilat janë vetitë e tyre karakteristike, përdorimet në jetën e përditshme);
- tregon interes për të mbledhur nga burime të ndryshme informacioni t dh na p r përdorimin e klorit në trajtimin e ujit;
- diskuton të dhënat e grumbulluara nga burime të ndryshme informacioni, mbi rëndësinë industriale dhe mjesdisore të halogjeneve dhe p rb rjeve t tyre (p.sh. për zbardhues, PVC , halogjenur t e alkaneve si tretës, ftoh s dhe aerosole).

- interpreton ndryshimin e veteve fizike brenda grupit të halogjeneve (si gjendja fizike, temperatura e shkrirjes, temperatura e vlimit, elektronegativiteti);
- argumenton prirjet e reaktivitetit t elementeve të Grupit VIIA dhe prirjet nga lart- poshtë n grup;
- p rshkruan dhe interpreton prirjet n reaktivitetin e elementeve t grupit VIIA n termin e reaksioneve redoks t Cl_2 , Br_2 dhe I_2 me tret sirat ujore t joneve halogenur, t p rzier me nj tret s organik;
- përshkruan dhe interpreton ndryshimin të numrave të oksidimit n reaksionet e halogjeneve si:
 - a) reaksionet e oksidimit me metalet e grupit IA dhe II A;
 - b) reaksionet e veprimit të klorit me ujin;
 - c) reaksionin e klorit me tret sir n e hidroksidit t natriumit të ftohtë dhe të nxehëtë.

<p>Njohuri të kimis organike</p> <ul style="list-style-type: none"> - Formulat - Emrtimet e përbjerjeve organike - Grupet funksionore 	<p>Nx n si:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>paraqet</u> përbjet organike duke përdorur formulën empirike, formulën molekulare, formulën e përgjithshme, formulën strukturore dhe formulën skeletore; ➤ <u>përdor</u> numenklaturën e IUPAC për t shkruar dhe emrtuar përbjet organike si hidrokarburet alifatike dhe aromatike, alkoolet, aldehidet, ketonet, acidet karboksilike dhe esteret; ➤ <u>dallon</u> izomerin e vargut, të pozicionit dhe gjeometrike për hidrokarburet deri në 7 atome karboni; ➤ <u>reakton</u> termin “izomeri strukturore” dhe <u>shkruan</u> formulat strukturore dhe skeletore të një përbje organike, duke patur parasysh formulën e saj molekulare; ➤ <u>emrton</u> dhe <u>shkruan</u> izomerët e strukturës, të strukturat kimike të alkooleve, aldehydeve, ketoneve, acideve 	<p>Nx n si:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ është <u>i përgjegjshëm</u> dhe <u>i ndërgjegjshëm</u> në zbatimin e rregullave të sigurisë, gjatë punës në laborator, për të realizuar një mjesid të sigurt të të nxenit. ➤ <u>tregon</u> interes për të mbledhur informacione mbi rolin e hidrokarbureve në jetën e përditshme, pakësimin e burimeve natyrore dhe perspektiva energetike; ➤ <u>diskuton</u> të dhëna të grumbulluara nga burime të ndryshme informacioni, mbi përdorimin e lëndëve djegëse alternative, që rrjedhin nga burimet e ripërtërishme, në krahasim me lëndët djegëse fosile të paripërtëritshme ➤ <u>modelon</u> me mjete rrethanore izomerët e strukturës për hidrokarburet, duke i emërtuar ato; ➤ <u>realizon</u> modelime dhe simulime përmes kompjuterit për strukturat kimike të alkooleve, aldehydeve, ketoneve, acideve
---	--	--

	<p>deri në 7 atome karboni;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>përshkruan</u> dhe <u>shpjegon</u> formën e molekulës benzenit në termat e lidhjeve sigma dhe pi; ➤ <u>përkufizon</u> grupin funksionor (OH, CHO, CO , COOH, COO) si përcaktues të veticë të substancave organike; ➤ <u>argumenton</u> strukturën e grupit funksionor (OH, CHO, CO , COOH, COO) nga pikëpamja e lidhjes kimike dhe veçorive që sjell ky grup në vetitë e përbërjeve organike; ➤ <u>klasifikon</u> alkoolat në varësi të tipit të karbonit me të cilin lidhet grupei funksionor—OH, n par sore, dyt sore dhe tret sore; 	<p>karboksilike, estereve;</p> <p>J <u>tregon</u> interes për të mbledhur informacione për rëndësinë praktike të përfaqësuesve më të rëndësishëm të përbërjeve organike (metanol, etanol, glicerinë, etanal, propanon, acid metanoik, acid etanoik).</p>
--	--	--

TEMATIKA: NDËRVEPRIMET

Përkthimi i tematikës:

Studimi i ndërveprimit midis dhe brenda sistemeve zhvillon të kuptuarit e mjedisit dhe të rolit të njeriut në të. Ndërveprimet ndodhin brenda një organizmi, midis organizmave, si dhe midis organizmave dhe mjedisit. Ndërveprimi i njeriut me mjedisin drejton zhvillimin e shkencës dhe të teknologjisë. Në të njëjtën kohë shkenca dhe teknologjia ndikojnë në mënyrën se si njeriu ndërvepron me mjedisin. Të kuptuarit e këtij ndërveprimi ndihmon nxënësin të kuptojë më mirë pasojat pozitive dhe negative të veprimeve të tij dhe të jetë përgjegjës për to.

Tema përqendrohet te ndërveprimi brenda dhe ndërmjet bimëve, kafshëve, njeriut dhe mjedisit, mikroorganizmave, atmosferës, sistemit diellor dhe Tokës, forcave, shkencës dhe teknologjisë.

Rezultatet e të nxenit

Reaksionet kimike

Njohuritë	Shkathësitë dhe proceset	Qëndrimet dhe vlerat
Termokimia	<p>Nx n si:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>dallon</u> reaksionet ekzotermike edhe endotermike nga pikëpamja e nxehësisë së reaksionit; ➤ <u>p rshkruan</u> dhe <u>p rdor</u>_termat entalpia standarde e formimit dhe entalpia e reaksionit duke iu referuar: <ol style="list-style-type: none"> reaksioneve të formimit, djegies, asnjë an simit; energjisë së lidhjeve kimike ➤ <u>p rcakton</u> He një reaksiuni nga rezultatet e dhëna eksperimentale, duke përdorur 	<p>Nxënësi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>tregon</u> interes të mbledhë të dhëna dhe <u>diskuton</u> në grup mbi reaksionet e ndryshme që hasim në jetën e përditshme duke i klasifikuar ato në endotermike dhe ekzotermike.

	<p>formul n $H = -mc T$</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>p_reakton</u> entalpin e nj reaksiuni duke u bazuar n ligjin e Hesit dhe rrjedhimet e tij: <ol style="list-style-type: none"> duke u nisur nga entalpit standarde t formimit; duke ditur H e stadeve t nj reaksiuni. 	
Kinetika kimike	<p>Nx n si:</p> <ul style="list-style-type: none"> ■ <u>jep</u> kuptimin e shpejtësisë së një reaksiuni kimik; ■ <u>shpjegon</u> reaksiionin kimik bazuar në teorinë e goditjes së grimcave; ■ <u>përshkruan</u> ecurinë e reaksiionit kimik përmes energjisë së aktivizimit dhe kompleksit aktiv; ■ <u>interpreton</u> në grafikë ecurinë e një reaksiuni përmes parametrave: energji e reaktantëve, energji aktivizimi, kompleks aktiv, energji e produkteve, reaksiion ekzotermik, reaksiion endotermik; ■ <u>përshkruan</u> shpejtësinë e reaksiionit si ndryshim të përqendrimit të substancave 	<p>Nx n si:</p> <ul style="list-style-type: none"> ■ <u>demonstron</u> bashkëpunim dhe qëndrim etik gjatë punës në grup dhe diskutimeve; ■ <u>tregon</u> kujdes duke zbatuar rregullat e sigurisë gjatë punës me pajisjet dhe substancat kimike; ■ <u>tregon</u> interes për të mbledhur informacione për katalizatorët që përdoren në reaksionet industriale dhe rolin e tyre në shpejtësinë e reaksiionit.

	<p>(harxhimit t substancave nistore dhe p rftimit t produkteve) në njësinë e kohës;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>p rshkruan</u> faktorët që ndikojnë në shpejtësinë e një reaksiuni kimik; ➤ <u>kryen</u> njehsime në lidhje me barazimin e shpejtësisë mesatare dhe ligjin e shpejtësisë (vetëm zbatime të thjeshta); ➤ <u>interpreton</u> në grafikë ndikimin e katalizatorit në ndryshimin e energjisë së aktivizimit në një reaksiuni kimik. 	
Ekuilibri kimik <ul style="list-style-type: none"> - Reaksiione të kthyeshme dhe të pakthyeshme - Konstantja e ekuilibrit kimik - Zhvendosja e ekuilibrit kimik. Parimi Lë Shatëlje 	Nx n si: <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>shpjegon</u> shpejt sin e reaksiionit t drejt dhe t zhdrojt , kuptimin e reaksiionit t kthyeshëm; ➤ <u>përshkruan</u> ekuilibrin kimik si një ekuilibër dinamik; ➤ <u>tregon</u> marrëdhënien ndërmjet sistemeve në ekuilibër dhe parimit Lë Shatëlje (ndikimi i faktorëve: temperaturë, trysni, përqendrim); ➤ <u>parashikon</u> në shembuj të ndryshëm kahun e zhvendosjes së ekuilibrit kimik, kur ndryshon 	Nx n si : <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>tregon</u> interes për të mbledhur informacione për kontributin e parimit Lë Shatëljesë në rritjen e rendimentit t reaksiioneve me rëndësi industriale si: në prodhimin e NH_3, H_2SO_4 .

	<p>temperatura, përqendrimi dhe trysnia;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>përcakton</u> shprehjen matematike të konstantes së ekuilibrit kimik në sistemet homogjene dhe heterogjene; ➤ <u>argumenton</u> nëse ndryshimi i temperaturës, përqendrimit ose trysnis ose prania e një katalizatori ndikon në vlerën e konstantes së ekuilibrit të reaksiionit; ➤ <u>llogarit</u> vlerën e konstantes së ekuilibrit duke përdorur përqendrimet e substancave në ekuilibrim; ➤ <u>përshkruan</u> dhe <u>shpjegon</u> kushtet që përdoren në procesin Haber dhe procesin e kontaktit, si shembuj të rëndësishëm tukimit të ekuilibrit kimik në industrinë kimike. 	
Elektrokimia <ul style="list-style-type: none"> - Numri i oksidimit - Reaksionet e oksido-reduktimit - Elementi galvanik 	<p>Nxenisi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>përcakton</u> numrin e oksidimit të atomit të çdo elementi në përbajtje jonet duke zbatuar rregullat përkatëse; 	<p>Nxenisi:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>tregon</u> interes për të mbledhur informacione për zbatimin e reaksiioneve të oksido-reduktimit në fotografi;

<ul style="list-style-type: none"> - Potencialet elektrodike standarde - Elektroliza 	<ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>p rshkruan</u> oksidimin dhe reduktimin n termin e dh nies dhe marrjes s elektroneve; ➤ <u>përshkruan</u> dhe <u>shpjegon</u> proceset redoks në termat e transferimit t elektroneve dhe ndryshimin e numrave t oksidimit; ➤ <u>identifikon</u> agjentët oksidues dhe reduktues në nj reaksion redoks; ➤ <u>përdor</u> metodën e ndryshimit të numrit të oksidimit për të barazuar reaksionet redoks; ➤ <u>shkruan</u> barazimin e p rgjithsh m t reaksiionit duke u bazuar n gjysm reaksionet e tyre; ➤ <u>ndërton</u> praktikisht, një element të thjeshtë galvanik (p.sh. elementi zink/bakër); ➤ <u>përshkruan</u> ndërtimin e elektrodës standarde të hidrogenit; ➤ <u>përkufizon</u> potencialin elektrodik të një elementi; ➤ <u>llogarit</u> forcën elektromotore të elementeve galvanike duke shfrytëzuar të dhënat e tabelës së potencialeve elektrodike standarde; 	<ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>diskuton</u> të dhëna të grumbulluara nga burime të ndryshme informacioni mbi evoluimin e baterive, që nga kohët e lashta deri në ditët e sotme.
--	--	---

	<ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>p</u>reakton produktet q çlirohen gjat elektroliz s s elektrolit ve n gjendje t shkrir apo t tretur; ➤ <u>shkruan</u> barazimin e përgjithshëm të elektrolizës, kur elektroliti është në gjendje të shkrirë apo të tretur. 	
Ekuilibrat jonike	<p>Nx n si:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>interpreton</u> acidet dhe bazat sipas teoris Bronshtet-Lourit duke përfshirë përdorimin e koncepteve acid-I bazë-I, acid-II bazë-II; ➤ <u>shpjegon</u> dallimet në sjelljen midis acideve dhe bazave, të forta dhe të dobëta dhe vler n e pH n tret sirat e tyre ujore; ➤ <u>shpjegon</u> dhe <u>p</u>rdor n llogaritje termat: pH, Ka, pKa dhe Ku ; ➤ <u>jep</u> kuptimin e pH dhe <u>tregon</u> marrëdhëniet pH me pOH, $[H^+]$, $[OH^-]$; ➤ <u>llogarit</u> pH e një tretësire: a) acid/bazë e fortë, b) acid/ bazë e dobët duke u nisur nga 	<p>Nx n si:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>tregon</u> interes për të mbledhur informacione duke shfrytëzuar burime të ndryshme mbi ndikimin e pH në jetën e p rditshme t njeriut (p.sh roli i joneve hidrogjenkarbonat HCO_3^- në kontrollin e pH në gjak).

	<p>Ka, Kb;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>përshkruan</u> bazat e analizës së asnjëanësimit dhe <u>ndërton</u> lakoret e titullimit acido-bazik duke u nisur nga të dhënrat eksperimentale; ➤ <u>përshkruan</u> tretësirat tampone dhe <u>përcakton</u> pH për tretësira të tillë; ➤ <u>përshkruan</u> dhe <u>përdor</u> kuptimin e produktit të tretshmërisë K_{PT}; ➤ <u>ilogarit</u> K_{PT} nga përqendrimet e tretësirës së ngopur dhe anasjellas; ➤ përshkruan efektin e jonit të përbashkët. 	
Reaksionet e përbërjeve organike	<p>Nx_n si:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>formulon</u> kuptimet për reaksiionin e adiconit, eliminimit, zëvendësimit radikalash, zëvendësimit elektrofilik, zëvendësimit nukleofilik; ➤ <u>formulon</u> kuptimin grimcë elektrofilike dhe grimcë nukleofile; ➤ <u>tregon</u> shembuj reaksiionesh ku janë shtuar /eliminuar H₂, Cl₂, H₂O, HCl; ➤ <u>liston</u> përbërjet që jepin reaksiione 	<p>Nx_n si:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>tregon</u> interes për të mbledhur informacione mbi përdorimet praktike të polimerëve polieten, polipropen, PVC dhe rolin e tyre në mjedis.

	<p>zëvendësimi radikalar, zëvendësim nukleofilik dhe zëvendësim elektrofilik;</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ <u>shkruan</u> barazimet kimike për shembuj të thjeshtë reaksionesh të zëvendësimit radikalar, zëvendësimit nukleofilik, zëvendësimit elektrofilik; ➤ <u>përshkruan</u> reaktionet redoks në kalimet nga alkoolet në aldehidet (ketonet) deri tek acidet karboksilike dhe anasjellas, me anë të hidrogenimit dhe dehidrogenimit; ➤ <u>heton</u> në rrugë eksperimentale alkoolet, aldehidet, acidet karboksilike. 	
--	---	--

V. UDHËZIME METODOLOGJIKE

Metodat, teknikat, strategjitë e të nxenit në fushën e shkencave të natyrës janë faktorë të rëndësishëm për një nxenie të suksesshme që nxit interesin, gjithëpërfsirjen, ndërveprimin dhe punën kërkimore të nxenësit.

Përzgjedha dhe përdorimi i tyre nga mësuesit bëhet në funksion të zhvillimit të kompetencave te nxenësit duke respektuar stilet e ndryshme të të nxenit të tyre.

Mësimdhënia dhe të nxenit i bazuar në kompetencia kërkon që në përzgjedhjen dhe përdorimin e strategjive, teknikave dhe metodave të mësimdhënieς, mësuesi i fushës së shkencave natyrore:

- tē marrë parasysh njohuritë, aftësitë dhe qëndrimet paraprake të nxenësit që nënkupton përvojat individuale të tij dhe mbi këtë bazë të mbështesë e orientojë të nxenit ;
- tē nxitë vrojtimin e drejtpërdrejtë, kureshtjen, arsyetimin dhe gjykimin nëpërmjet demonstrimeve, vëzhgimeve në natyrë dhe eksperimenteve;
- tē nxitë të menduarit kritik, krijues dhe zgjidhjen e problemeve;
- tē motivojë nxenësin, duke e konsideruar si partner, në kuptimin që në procesin mësimor mësuesi dhe nxenësi janë komplementarë të njëri-tjetrit;
- tē mbështesë të nxenit e pavarur dhe në bashkëpunim të nxenësve përmes punës me projekte, punës në grup, punës individuale;
- tē mbajë parasysh integrimin dhe marrëdhënien ndërmjet lëndëve të shkencave natyrore, zbatimet e tyre në jetën e përditshme, si dhe lidhjen ndërlindore;
- tē shfrytëzojë burime të shumëllojshme informacioni dhe tē çmojë tekstin si një burim të rëndësishëm të informacionit, por tē pamjaftueshëm për përbushjen e kompetencave të fushës;

- tē përdorë TIK-un si mbështetës dhe lehtësues tē mësimdhënies dhe tē nxënësit.

Mësimdhënia e shkencave tē natyrës, duke e vendosur nxënësin në qendër tē tē nxënësit, synon tē nxitë qëndrime pozitive ndaj shkencës. Mësuesi inkurajohet tē përdorë strategji mësimdhënieje që e angazhojnë nxënësin në përvoja tē nxëni domethënëse, kultivon interesin dhe kuriozitetin e tij/saj në shkencë. Këto strategji mund tē zbatohen tē ndërthurura midis tyre. Më poshtë jepet një përshkrim i shkurtër i disa prej strategjive që sugjeroohen në këtë shkallë:

Lojërat:

Lojërat angazhojnë nxënësin në simulime për tē nxënënit e koncepteve apo për zhvillimin e aftësive dhe tē qëndrimeve. Ato përdoren për tē ndihmuar nxënësin në vizualizimin apo ilustrimin e objekteve të botës reale.

Hetimi:

Nxënësi angazhohet në veprimtari përmes tē cilave kuptojnë si shkencëtarët mendojnë dhe çfarë bëjnë në një proces vendimmarrje, si ngrenë pyetje dhe si planifikojnë hetimin. Përmes tē nxënënit kërkues nxënësit aftësohen tē përftojnë njoħuri dhe kuptim për botën natyrore dhe fizike bazuar në hetimin shkencor, tē zbatojnë aftësitetë dhe proceset kërkuese, si dhe tē zhvillojnë qëndrimet dhe vlerat që janë themelore për praktikën e shkencës.

Zgjidhja e problemit:

Zgjidhja e problemit e angazhon nxënësin për gjetjen e zgjidhjeve tē problemeve duke zbatuar njoħuritë shkencore.

Projektet:

Projektet janë veprimtari tē nxëni që kérkojnë që nxënësit tē zbulojnë rreth objekteve, proceseve apo dukurive.

Historité/tregimet:

Historitë apo tregimet rrëth shkencës në jetën e përditshme nxisin interesin e nxënësit dhe e angazhojnë atë në biseda. Mësuesi ose nxënësi mund të krijojnë vetë histori apo tregime.

Teknologjia e informacionit dhe komunikimit:

Teknologja e informacionit dhe komunikimit mbështet procesin kërkues, rrit cilësinë e të nxënët të nxënësve dhe siguron bashkëpunimin mes tyre. Përmes përdorimit të mjeteve digitale nxënësit mund të eksplorojnë dhe të perceptojnë konceptet abstrakte si dhe zbulojnë marrëdhëniën ndërmjet objekteve dhe dukurive.

Vëzhgimet në natyrë:

Vlera të mëdha për formimin e koncepteve shkencore kanë vëzhgimet në natyrë, pasi në këtë mënyrë realizohet lidhja ndërmjet koncepteve abstrakte, që mëson nxënësi, me objektet e vrojtuara. Sa më të shumta të jenë vëzhgimet në natyrë, aq më të pasura e më të qëndrueshme do të jenë përfytyrimet që krijohen.

Shtrirja që i jep mësuesi një kërkimi në natyrë varet nga pjekuria dhe mosha e nxënësit, numri i nxënësve në klasë dhe mundësitetë për të punuar në një mjesid të pastrukturuar.

Vëzhgimet në natyrë e nxisin nxënësin të punojë në mënyrë shkencore, të bëjë pyetje dhe të ndërtojë ide, të cilat duhet t'i hetojë dhe t'i provojë. Në zhvillimin e metodës kërkimore për zgjidhjen e problemeve ndihmojnë pyetjet e hapura ose të mbyllura që bën mësuesi, të cilat e ngarkojnë nxënësin me përgjegjësinë për të menduar dhe për ta cuar më tej mendimin ndryshe.

Roli i shkrimit dhe i leximit në shkencë:

Të lexuarit dhe të shkruarit në shkencë ndihmon nxënësit për ta kuptuar shkencën dhe jo thjesht për të mbajtur mend faktet dhe riprodhuar ato.

Të lexuarit shkencor ndihmon në shprehjen e ideve dhe të koncepteve, stimulon diskutimin, analizën dhe vlerësimin. Leximi i shumëlojshmërisë së materialeve në lidhje me atë çfarë mësohet në shkollë, i bën nxënësit të mendojnë se informacioni nuk vjen vetëm nga teksti shkollor, por edhe nga burime të tjera. Një burim i rëndësishëm duhet të konsiderohet edhe ai i materialeve të shkruara nga shokët.

Gjatë vëzhgimeve të qenieve të gjalla, të dukurive ose gjatë konsultimeve me fotografi, harta, postera e burime të tjera informacioni, nxënësi duhet të nxitet të mbajë shënime. Në këtë mënyrë, ai do të thellohet e do të kuptojë më mirë objektin ose dukurinë që vëzhgon.

Kërkesa për mbajtjen e shënimeve dhe paraqitjen e gjatë vëzhgimeve dhe eksperimenteve ndihmon pozitivisht në përpunimin e të dhënave dhe përvetësimin e njohurive. Për shënimet dhe paraqitjen e përfundimeve nga nxënësi mund të parashikohen forma të tilla pune, si: shkrimi i një raporti të shkurtër, përgatitja e një informacioni gojor, realizimi i një vizatimi, tabele, grafiku etj.

Në shkrimin e relacioneve ose paraqitjen e informacioneve gojore etj., është mirë që gjithnjë të kërkohet nga nxënësi që të analizojë, të krahasojë dhe të përgjithësojë të dhënat në mënyrë që të nxitet të kuptuarit e dukurisë ose të objektit të vëzhguar.

Leximi dhe shkrimi rrëth asaj çka nxënësit shohin, mendojnë dhe lexojnë duhet të bëhet pjesë e përditshme e regjimit të tyre.

Siguria:

Mësuesit janë përgjegjës për sigurinë e nxënësve gjatë veprimtarive në klasë, për nxitjen dhe motivimin e tyre, për rregullat dhe përgjegjësitë e sigurisë. Ata duhet të planifikojnë gjithmonë veprimtari praktike të sigurta dhe t'i tregojnë nxënësit kushtet e sigurisë në përputhje me ato të bordit të shkollës dhe të politikave të Ministrisë së Arsimit dhe Sportit.

Gjatë veprimitarive në fushën e shkencës, nxënësi :

- zbaton gjithmonë dhe në mënyrë të ndërgjegjshme rregullat e sigurisë në shkollë, klasë dhe jashtë tyre;
- identifikon paraprakisht kushtet në të cilat veprimitaria mund të mos jetë e sigurtë dhe tregon se si mund të parandalohen aksidentet në të gjitha rastet e mundshme;
- përdor pajisjet, kimikatet dhe mjetet sipas udhëzimeve;
- tregon vazhdimisht shqetësim për sigurinë e tyre dhe të tjerëve.

1.1.1.1 Nxënësit me nevoja të veçanta:

Organizimi i kurrikulës sipas kompetencave (në fusha të nxëni, në shkallë) dhe me fokus integrimin i krijon mësuesit hapësirat për të përshtatur mësimdhënien sipas nevojave të veçanta të nxënësit dhe për të personalizuar të nxënënit e tyre. Mësuesi duhet të marrë parasysh faktin se nxënësit janë të ndryshëm, kanë motivim, interesa, stile të nxëni, nevoja dhe aftësi të ndryshme etj. Në disa raste duhen bërë përshtatje të kurrikulës sipas diferencave të zhvillimit brenda një grupei moshor. Mësuesi mund të zgjerojë zhvillimin e kompetencave kyçë sipas nevojave individuale të nxënësve, për të zvogëluar dhe zhdukur diferençat brenda një shkalle të kurrikulës, në fund të saj.

a) *Nxënësit me vështirësi në të nxënë*

Shumë nxënës me vështirësi në të nxënë arrijnë rezultatet e pritshme të të nxënënit njësoj si nxënësit e tjera nëse bëhen përshtatje në mënyrën e mësimdhënies dhe të vlerësimit të tyre.

Për të arritur nivelin më të lartë të mundshëm të realizimit të kompetencës, mund të zhvillohen programe të veçanta, individuale për nxënësit me nevoja të veçanta.

Për të përcaktuar se cilët janë nxënësit me nevoja të veçanta ekziston një proces i bazuar në rregullore të miratuara nga MAS. Nëpërmjet këtij procesi, prindërit, mësuesit dhe personeli tjetër mbështetës i shkollës identifikojnë nevojat e veçanta të një nxënësi, hartojnë një plan individual arsimor (PIA) që u adresohet këtyre nevojave dhe rishikojnë progresin e nxënësit në përputhje me këtë plan.

Në rastin e nxënësve, që formalisht janë përcaktuar si të veçantë, është veçanërisht e rëndësishme që stafi i shkollës, në bashkëpunim me prindërit, të mbështesë të nxënëtit e tyre. Procedurat dhe teknikat e vlerësimit për nxënës me nevoja të veçanta duhet të diskutohen herë pas here me prindërit dhe vetë nxënësit. Prindërit duhet të kuptojnë se si ndikojnë këto procedura dhe teknika të përshtatura në vlerësimin e punës së nxënësve.

b) Nxënësit me dhungi dhe të talentuar

Fleksibiliteti i zhvillimit të programit lejon plotësimin e nevojave individuale të nxënësve me dhungi dhe të talentuar.

Mësuesit duhet t'u krijojnë kushte dhe situata të tillë që nxënësit të shfaqin dhe të zhvillojnë dhunitë dhe talentet e tyre. Kjo arrihet nëse atyre u krijohen mundësítë të punojnë me një përbajtje më të thelluar dhe zgjeruar, të zhvillojnë në mënyrë të vazhdueshme elemente specifikë të kompetencave kyçe (p.sh.: aftësítë e nivelit të lartë kognitiv të kompetencës të të menduarit) dhe specifike të fushës, të fokusohen në çështjet kroskurrikulare, të zgjerojnë mjediset dhe materialet e të nxënëtit brenda dhe jashtë shkollës.

c) Nxënësit me vështirësi në gjuhën shqipe (pakicat kombëtare dhe emigracioni)

Nxënësit e pakicave kombëtare ose ata që vijnë nga emigracioni zotërojnë gjuhën shqipe në nivele të ndryshme, në grupmosha të ndryshme. Meqenëse programi është për të gjithë nxënësit, nxënësit me vështirësi në gjuhën shqipe duhet të arrijnë rezultatet e të nxënëtit si të gjithë nxënësit e tjera. Këtyre nxënësve duhet t'u jepet mbështetje në formën e kohës shtesë, aq sa u duhet për të mësuar gjuhën shqipe të përdorur në fushat përkatëse ose t'u ofrohen kurse formale nga shkolla, përgjatë vitit shkollor ose gjatë pushimeve verore.

Në fushën e shkencave natyrore, nxënësit me nevoja të veçanta mund të kenë nevojë për shumëlojshmëri modifikimesh në program dhe në mjeshterin e të nxënëtit. Modifikimet kanë të bëjnë me:

- lehtësitetë që lejojnë lëvizshmërinë e nxënësve me probleme fizike;
- hartimin e programeve për nxënësit me paaftësi në lexim, që ndoshta kërkojnë më shumë mundësi praktike;
- përshtatjet e programit për nxënësit që kanë dhundi të veçanta;
- shënimet vizuale të lidhura me çështjet e sigurisë;
- strategjitet e vlerësimit që përshtatin shumëllojshmërinë e stileve me nevojat e të nxënëtit.

VI. UDHEZIME PËR VLERËSIMIN

Vlerësimi është pjesë integrale e procesit të nxënësit. Ai mat shkallën në cilën kompetencat janë arritur nga nxënësi. Ai përfshin mbledhjen e informacioneve me anë të teknikave të ndryshme të vlerësimit për arritjen e rezultateve të pritshme të nxënësit në nivel klase dhe shkalle. Me këtë informacion mësuesi merr vendime për vlerësimin përfundimtar të nxënësve, bazuar në gjykimin e tij për nivelin e zotërimit të kompetencave të fushës së shkencave të natyrës nga ana e nxënësit.

Ndërsa vlerësimi u shërben shumë qëllimeve, është e rëndësishme që mësuesi t'ia përshtatë llojin e vlerësimit qëllimit specifik të synuar. Para marrjes së një gjyki në lidhje me një aspekt të caktuar të performancës së nxënësit, mësuesi duhet të sigurojë që mënyra e vlerësimit të përdorur të sigurojë informacionin që reflekton saktësisht një aspekt të veçantë të performancës që ka për qëllim të vlerësojë mësuesi.

Është thelbësore që vlerësimi të jetë pjesë e procesit të mësimdhënies dhe të nxënësit.

I gjithë procesi i nxënësit në shkencat e natyrës mbështetet në kërkimin shkencor, si i tillë edhe vlerësimi merr shumë forma.

Duke qenë pjesë e procesit të nxënësit *vlerësimi formues* përdoret në të gjitha shkallët. Vlerësimi formues u shërben nxënësve për të përmirësuar të nxënësit dhe mësuesve për të përmirësuar metodat e mësimdhënies.

Vlerësimi përmbledhës përdoret për të përcaktuar shkallën në cilën janë arritur kompetencat. Ai shërben jo vetëm për të informuar nxënësit dhe prindërit për progresin e tyre, por edhe për të përmirësuar praktikat e mësimdhënies dhe të nxënësit.

Vlerësimi diagnostikues zakonisht kryhet në fillim të shkallës apo të vitit shkollor, për të identifikuar njohuritë paraprake, interesat ose aftësitë që kanë nxënësit rreth qëllimit për të cilin po kryhet vlerësimi.

Vetëvlerësimi dhe *vlerësimi i shoku-shokut* e bën nxënësin më të vetëdijshëm për përparimin e tij dhe gjithashtu i lejon ata të analizojnë dhe krahasonjnë idetë e tyre me ato të shokëve, mësuesve dhe prindërve.

Për vlerësimet me shkrim, mësuesi duhet të përdorë situata të jetës reale që përfshijnë shkencën në jetën e përditshme, shoqëri dhe mjedis. Situatat e zgjedhura duhet të jenë domethënëse dhe térheqëse. Përveç testeve me shkrim, mësuesit mund të kryejnë vlerësime të bazuara në performancën e nxënësve duke përdorur mënyrat e mëposhtme, si:

- | | |
|---|-----------------------|
| -punët praktike; | -modelet dhe maketet; |
| -punët laboratorike; | -posterat; |
| -projektet kurrikulare dhe ndërlendore; | -lojërat dhe kuicet; |
| -detyrat individuale; | -debatet; |
| -vrojtimet e mësuesit; | -lojërat me role; |
| -listat e kontrollit; | - portofolet. |
| -esetë; | |

Mësuesi mund të vlerësojë nxënësin përmes përdorimit të portofolit. Ai është një koleksion sistematik i punës së nxënësit dhe siguron një tablo të plotë të arritjes së tij. Materialet e mbledhura ofrojnë të dhëna të shumta për zhvillimin dhe progresin e nxënësve në përvetësimin e njohurive, të kuptuarit e koncepteve shkencore, zbatimin e shkathtësive të procesit dhe zhvillimin e qëndrimeve. Ajo, gjithashtu, u ofron nxënësve mundësi për vetëvlerësim dhe reflektim përmes rishikimit të portofoleve të tyre.

VI. MATERIALE DHE BURIME MËSIMORE

Për realizimin e kompetencave në lëndën e shkencave të natyrës është e domosdoshme të krijohet një mjedis mësimor i përshtatshëm. Më poshtë paraqitet një listë përbledhëse e materialeve, burimeve dhe mjediseve të domosdoshme për realizimin e programit të kësaj lënde.

- Teksti shkollar, fletore e punës, libri i mësuesit, udhëzues profesional, fjalor, gazeta, revista, materiale psiko-pedagogjike, enciklopedi etj.
- Tabelë shkrimi, postera, fotografi, piktura, modele, makete, diagrame, mjete grafike etj.
- Radio, magnetofon, telefon, kasetofon, televizor, video, video-projektor, videokasetë, kompjuter, CD.

■ Mjedise mësimore, si: klasa, laboratore, kabinetet e punës, natyra, ferma etj.

Sugjerime për përdorimin e TIK-ut.

- ❖ Përdorimi i postës elektronike për shkëmbim informacioni.
- ❖ Përdorimi i internetit për të shfrytëzuar faqet web të shkencës dhe teknologjisë.
- ❖ Përdorimi i CD-ROM për mbledhjen e informacionit.
- ❖ Organizimi dhe prezantimi i të dhënave duke përdorur tipa të ndryshëm software.
- ❖ Përdorimi i simulimeve software.
- ❖ Përdorimi i grafikëve software.
- ❖ Paraqitura grafike e të dhënave.
- ❖ Zhvillimi i eksperimenteve me ndihmën e kompjuterit.