

**Oddíl E – učební osnovy  
XII.1.A**

**CHEMIE**

## **Charakteristika předmětu: CHEMIE v nižším stupni osmiletého studia**

### **Obsah předmětu**

Chemie je součástí vzdělávací oblasti Člověk a příroda. Umožňuje poznávat přírodu jako systém z pohledu složení látek, jejich vzájemných interakcí a vazeb na každodenní praxi člověka. Vede studenty k pochopení přírodních zákonitostí a jejich aplikací ve výrobních procesech.

Chemie se svým charakterem prolíná s některými partiemi fyziky a zeměpisu a podílí se na realizaci průřezového tématu Environmentální výchova. Při realizaci učiva je využíván odpovídající matematický aparát.

### **Časové vymezení předmětu**

	vyučovací hodina	cvičení
prima	X	X
sekunda	X	X
tercie	2	X
kvarta	2	X

### **Organizace výuky**

Výuka chemie probíhá ve specializované učebně, která umožňuje provádění experimentů demonstračních i frontálních a je vybavena audiovizuální technikou a počítačem s připojením na internet. Tato technika je při výuce operativně používána. Podle potřeby jsou využívány též exkurze v konkrétních chemických provozech.

Součástí předmětu chemie na nižším stupni gymnázia nejsou laboratorní cvičení, ale pro naplnění výstupů v této oblasti byl vytvořen samostatný předmět laboratorní technika, který je úzce spjatý s obsahem učiva chemie v tercii.

### **Výchovné a vzdělávací strategie**

Studenti mají během studia chemie v tercii a kvartě získat základní přehled o přírodních zákonech týkajících se chemických látek a chápat jejich souvislosti, stejně jako vazby na běžnou praxi (využití poznatků ve výrobě, environmentální problematika). Chemie na nižším stupni gymnázia je zároveň přípravou pro studium chemie na vyšším stupni. Proto je velký důraz kladen také na zvládnutí českého chemického názvosloví.

Kompetence k učení

nabízíme studentům celou škálu aktivizačních metod (referát, frontální experiment atd.)

využíváme motivační i informační úlohu experimentu

vyžadujeme od studentů vyhledávání informací v dostupné literatuře a na internetu

vedeme studenty k vyslovování hypotéz na základě pozorování a k navrhování způsobů jejich ověřování

**Kompetence k řešení problémů**

vedeme studenty k tomu, aby byli schopni formulovat problém a alternativní možnosti jeho řešení

vyžadujeme od studentů analýzu výhod a nevýhod alternativních chemických technologií a postupů alespoň na úrovni hypotéz

vedeme studenty ke kritickému přejímání informací z různých zdrojů

předkládáme studentům dostatek námětů k samostatnému uvažování a řešení problémů souvisejících s chemickou aplikací do roviny praxe

**Kompetence komunikativní**

důsledně vyžadujeme používání odborné terminologie, vedeme studenty k jejímu pochopení

užíváme modelových situací pro diskuze o konkrétních problémech zejména v oblasti environmentální, rozvíjíme u studentů schopnost logicky formulovat jejich názory a zároveň naslouchat názorům ostatních

vedeme studenty k pochopení difference různých rovin textů (např. populárních, mediálních, reklamních, odborných) a k jejich kritického přejímání

**Kompetence sociální a personální**

důsledně vedeme studenty k dodržování nastavených pravidel práce v odborné učebně

využíváme práce ve dvojicích nebo skupinách při demonstračních experimentech nebo referátech

oceňujeme dílčí úspěchy studenta

**Kompetence občanské**

vedeme studenty k pochopení vazeb mezi rovinou chemické praxe a širšími společensko-politickými a hospodářskými souvislostmi

vedeme studenty k dodržování pravidel

**Kompetence pracovní**

využíváme experiment a klademe důraz i na jeho technické provedení

vyžadujeme od studentů ukončení každé aktivity plánovaným výstupem

vedeme studenty k pochopení významu a uplatnění osob s chemickým vzdělání v praktickém životě

důsledně dbáme na to, aby si student po skončení práce uklidil pracoviště

## Rozpracování vzdělávacího obsahu vyučovacího předmětu

<b>T E R C I E</b>		
<b>Učivo</b>	<b>Očekávané výstupy</b>	<b>Poznámky</b>
<p><b>Látky kolem nás</b> vlastnosti látek pozorování experiment</p>	<p><i>student rozlišuje mezi chemickými a fyzikálními vlastnostmi látek dokáže charakterizovat vzhled látek určí skupenství, barvu, odhadne hustotu bezpečně zjistí a charakterizuje zápach těkavých látek chápe rozdíl mezi pozorováním a experimentem</i></p>	<p>souběžně se studenti postupně učí značky a české názvy prvků periodické tabulky</p>
<p><b>Bezpečnost práce v laboratoři</b> typy nebezpečných látek zásady ochrany první pomoc</p>	<p><i>student rozpozná podle standardizovaných symbolů jednotlivé kategorie látek v klasifikaci nebezpečných látek podle zákona a dokáže odhadnout předpokládaná rizika při práci s nimi ví, s jakými látkami a za jakých podmínek může pracovat, a dokáže při práci s nimi dodržovat zásady bezpečné manipulace zná význam r-vět a s-vět a dokáže podle jejich znění vyhodnotit rizika konkrétních variant postupu práce a zvolit tu nejvhodnější dokáže objasnit, jak se zachovat v případě havárie spojené s únikem nebezpečných látek dokáže řešit modelové situace</i></p>	<p>realizováno PT Environmentální výchova</p>

<p><b>Směsi</b> typy směsí dělení směsí roztoky hmotnostní a objemový zlomek</p>	<p><i>student chápe rozdíl mezi chemicky čistou látkou a směsí a dokáže v tomto smyslu zařadit některé známé soustavy rozlišuje směs homogenní a heterogenní dokáže klasifikovat některé typy disperzních směsí a dokáže podle této klasifikace určit některé známé soustavy umí rozhodnout u konkrétní směsi o vhodnosti použití některé z metod dělení směsí dokáže objasnit princip a použitelnost zejména filtrace, destilace, sedimentace, sublimace atd. dokáže navrhnout způsob, jak zvýšit nebo snížit rozpustnost dané látky a jak urychlit její rozpouštění vypočítá hmotnostní nebo objemový zlomek roztoku daného složení vypočte množství složek, připraví požadovaný roztok</i></p>	
--------------------------------------------------------------------------------------------------	-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	--

<p><b>Voda</b> složení druhy vod a jejich vlastnosti úprava pitné vody čištění odpadních vod význam vody koloběh vody v přírodě</p>	<p><i>student chápe v kontextu s učivem o směsích rozdíl mezi chemicky čistou a přírodní vodou dokáže rozlišit různé typy přírodních vod: sladká, slaná, povrchová, podzemní, minerální dokáže rozlišit různé typy vod z hlediska lidské praxe: pitná, užitková, průmyslová, odpadní, destilovaná chápe a dokáže vysvětlit technologii úpravy povrchové vody na pitnou a princip čištění odpadní vody chápe pojem tvrdosti vody, zná její příčinu a význam pro různé využití vody dokáže objasnit význam koloběhu vody v přírodě a uvědomuje si význam a rizika vlivu člověka na něj dokáže charakterizovat globální ekologické problémy mající vztah k vodě zná vodní zdroje a jejich využívání a uvědomuje si a dokáže vyhodnotit příčiny a dopady s tím souvisejících lokálních ekologických problémů České republiky a především Libereckého kraje</i></p>	<p>realizováno PT Environmentální výchova</p> <p>projekt Voda, společně s Fy, Bi, Z</p> <p>podle možností exkurze v úpravně pitné vody</p>
<p><b>Vzduch</b> složení vzduchu využití a význam vzduchu</p>	<p><i>student zná složení vzduchu, uvědomuje si význam jeho jednotlivých složek dokáže pojmenovat globální i lokální ekologické problémy související se znečištěním ovzduší, chápe jejich příčiny i možné dopady dokáže navrhnout dílčí opatření směřující k řešení těchto problémů dokáže u některých objektů (např. průmyslových podniků nebo domácností atd.) ve svém okolí zhodnotit jejich vliv na kvalitu ovzduší</i></p>	<p>realizováno PT Environmentální výchova</p>

<p><b>Struktura hmoty</b> atom a molekula prvek a sloučenina periodická tabulka</p>	<p><i>student dokáže správně používat pojem atom a molekula dokáže správně interpretovat značku prvku a chemický vzorec dokáže rozlišovat prvek a sloučeninu a umí toto rozlišení aplikovat na známé soustavy je schopen objasnit zjednodušenou strukturu atomu orientuje se v pojmech jádro, obal, protony, neutrony a elektrony dokáže ke značce prvku přiřadit správně český název a obráceně orientuje s v periodické tabulce a dokáže z polohy prvku odhadnout základní chemické vlastnosti</i></p>	
<p><b>České chemické názvosloví</b> oxidační číslo binární sloučeniny</p>	<p><i>student používá pojem oxidačního čísla ve správných souvislostech chápe souvislost mezi oxidačním prvkem a názvoslovnou příponou dokáže názvoslovné přípony správně používat správně sestaví podle zadaného názvu vzorec oxidu, halogenidu, sulfidu, hydroxidu, bezkyslíkaté a kyslíkaté kyseliny a její soli ke vzorci uvedených látek přiřadí správný systematický název podle českého chemického názvosloví</i></p>	<p>názvosloví poté průběžně procvičováno po celý zbytek roku</p>
<p><b>Chemická reakce</b> chemická rovnice vyčíslení chemické rovnice typy chemických reakcí</p>	<p><i>student chápe podstatu chemické reakce umí rozlišit výchozí látky a produkty dokáže přečíst rovnici chemické reakce a správně ji vyčíslí dokáže podle rovnice rozpoznat rozklad, slučování, chemické nahrazování a podvojnou záměnu</i></p>	

<p><b>Základní chemické výpočty</b>  atomová relativní hmotnost  látkové množství  molární hmotnost  výpočty ze vzorců  výpočty z rovnic</p>	<p><i>student dokáže používat pojem atomová relativní hmotnost, látkové množství, molární hmotnost, molární objem, hmotnost a hmotnostní zlomek ve správných souvislostech dokáže s pomocí periodické tabulky a atomových relativních hmotností prvků vypočítat molekulovou relativní hmotnost a molární hmotnost sloučeniny a obě veličiny správně rozlišovat a používat vypočítá jednu z veličin hmotnost, molární hmotnost a látkové množství pomocí zbylých dvou dokáže aplikovat hmotnostní zlomek na výpočet částí ve sloučenině pomocí poměru látkových množství dokáže vypočítat hmotnost, případně objem jednoho reaktantu při znalosti hmotnosti reaktantu druhého</i></p>	<p>užití matematického aparátu: základní úpravy rovnic, úměrnosti, procenta</p>
<p><b>Kovy a nekovy</b>  technicky významné kovy  významné nekovy</p>	<p><i>student rozpozná některé technicky významné kovy dokáže objasnit jejich využití na běžných předmětech jmenuje jejich důležité vlastnosti umí objasnit zdroje a technologii výroby hliníku rozlišuje a pozná významné nekovy zná jejich základní vlastnosti a na jejich základě dokáže odhadnout jejich chování při konkrétních experimentech</i></p>	



<b>Základní anorganické sloučeniny</b> oxidy halogenidy sulfidy kyseliny hydroxidy	<i>student dokáže navrhnout postup přípravy některých oxidů, halogenidů, sulfidů, hydroxidů, kyselin a solí porovná vlastnosti některých významných sloučenin, na příkladech ukáže jejich využití a posoudí jejich vliv na životní prostředí odhadně průběh vzájemné reakce vybraných sloučenin odhadne acidobazické chování některých sloučenin s využitím některých indikátorů určí acidobazické chování neznámého roztoku s využitím univerzálního indikátorového papírku určí pH dokáže vysvětlit podstatu a význam kyselých dešťů a jejich vliv na vývoj stavu životního prostředí zejména v oblasti Libereckého kraje</i>	realizováno PT Environmentální výchova
---------------------------------------------------------------------------------------------------	---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-------------------------------------------

<b>K V A R T A</b>		
<b>Učivo</b>	<b>Očekávané výstupy</b>	<b>Poznámky</b>
<b>Základní anorganické sloučeniny</b> soli	<i>student dokáže navrhnout postup přípravy některých solí porovná vlastnosti významných solí, na příkladech ukáže jejich využití a posoudí jejich vliv na životní prostředí</i>	pokračuje průběžné procvičování názvosloví

<p><b>Průběh chemické reakce</b> redoxní děje, elektrolyza termochemie rychlost chemické reakce</p>	<p><i>student u konkrétní reakce vyhodnotí faktory, které ovlivňují její rychlost, a navrhne způsob, jak reakci urychlit, zpomalit, jak zajistit její bezpečný průběh rozlišuje reakce exotermické a endotermické pracuje s pojmem molární teplo ve správných souvislostech používá pojem oxidace a redukce ve správných souvislostech a dokáže určit v reakci oxidační a redukční činidlo objasní princip galvanického článku a dokáže vysvětlit jeho činnost na základě pojmu oxidace a redukce umí objasnit zdroje a technologii výroby železa používá pojem litina a ocel ve správných souvislostech na konkrétních příkladech ukáže princip a význam koroze na modelových situacích navrhne možnou protikorozi ochranu zná princip základních typů hasících přístrojů a jejich použití a dokáže navrhnout použití přístroje v dané modelové situaci</i></p>	<p>průnik s učivem fyziky</p>
<p><b>Úvod do organické chemie</b> specifika organických látek typy vzorců zdroje organických látek</p>	<p><i>student dokáže rozlišit anorga-nickou a organickou sloučeninu dokáže objasnit zvláštnosti organických sloučenin a dějů v porovnání s ději v anorganické chemii rozlišuje vzorec strukturní, sumární a racionální určí zdroje pro výrobu organických sloučenin posoudí využívání zdrojů v globálním kontextu a v rámci ČR v souladu s trvale udržitelným rozvojem</i></p>	<p>realizováno PT Environmentální výchova</p>

<p><b>Uhlovodíky</b> rozdělení uhlovodíků rozdělení uhlovodíků ropa a její využití</p>	<p><i>student vytvoří vzorec dle systematického názvu příslušného lineárního, cyklického, jednoduše rozvětveného nebo aromatického uhlovodíku ze vzorce odvodí správný systematický název posoudí a rozliší vlastnosti základních jednoduchých uhlovodíků a jejich reakcí objasní princip zpracování ropy posoudí význam fosilních paliv a jejich vliv na životní prostředí pracuje s pojmem oktanové číslo ve správných souvislostech</i></p>	<p>realizováno PT Environmentální výchova</p>
<p><b>Deriváty uhlovodíků</b> halogenderiváty alkoholy aldehdy a ketony karboxylové kyseliny dusíkaté deriváty</p>	<p><i>student rozliší některé jednoduché halogenderiváty, alkoholy, ketony, aldehdy, ethery, karboxylové kyseliny a dusíkaté deriváty posoudí jejich význam pro člověka a vliv na životní prostředí odhadne chemické chování některých významných derivátů k systematickému názvu jednoduchých derivátů přiřadí strukturální vzorec a obráceně</i></p>	<p>realizováno PT Environmentální výchova</p>
<p><b>Přírodní látky</b> tuky sacharidy bílkoviny vitamíny, enzymy a hormony</p>	<p><i>student rozliší cukry, tuky a bílkoviny posoudí jejich význam pro živý organismus na konkrétních příkladech dokáže určit zdroje těchto látek pro výživu člověka i pro průmyslové využití popíše výchozí látky a produkty fotosyntézy, určit podmínky pro její průběh a orientovat se v základech látkové přeměny v organismech orientuje se v základních principech výroby řepného cukru, rostlinných olejů a alkohol. nápojů</i></p>	<p>průnik s učivem biologie</p>

<b>Chemie a společnost</b> surovinová základna odpady plasty a další aplikace	<i>student rozlišuje primární a sekundární zdroje a druhotné suroviny  zhodnotí jejich využívání na konkrétních příkladech  orientuje se v přípravě a využívání různých látek  zhodnotí přínos a rizika chemického průmyslu, svá tvrzení podpoří konkrétními příklady</i>	realizováno PT Environmentální výchova
----------------------------------------------------------------------------------------	---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	-------------------------------------------

## **XII.1.A – Chemie**

PAGE 1

Doctrina - Podještědské gymnázium, s.r.o.