

Vyšší odborná škola zdravotnická, Střední zdravotnická škola Trutnov a  
Obchodní akademie Trutnov



Školní vzdělávací program

**PROMEDICUS**  
(Verze 2)

**Dodatek k ŠVP č. 3**

Č. j. VOŠZTU/1749/2023

ze dne 4. 9. 2023

**Schvaluji platnost a účinnost tohoto dodatku ŠVP:**

.....  
**podpis ředitele školy**

**Obor vzdělání: Zdravotnické lyceum  
Kód oboru: 78-42-M/04**

The logo consists of a blue square with the text 'zdrávka Trutnov!' written in a white, handwritten-style font. The word 'zdrávka' is on the top line and 'Trutnov!' is on the bottom line.

## Úvodní identifikační údaje

<b>Název školy:</b>	Vyšší odborná škola zdravotnická, Střední zdravotnická škola a Obchodní akademie Trutnov
<b>Adresa školy:</b>	Procházkova 303, 541 01 Trutnov
<b>Adresa zřizovatele:</b>	Krajský úřad Královéhradeckého kraje, Pivovarské nám. 1245, 500 03 Hradec Králové
<b>Název ŠVP:</b>	Promedicus (verze 02)
<b>Kód a název oboru vzdělání:</b>	78-42-M/04, Zdravotnické lyceum,
<b>Dosažený stupeň vzdělání:</b>	Střední vzdělání s maturitní zkouškou
<b>Délka a forma vzdělávání:</b>	4 roky denní formy vzdělávání
<b>Datum platnosti ŠVP:</b>	Od 1. 9. 2015 počínaje prvním ročníkem
<b>Datum účinnosti ŠVP:</b>	1. září 2015
<b>Schválení dodatku č. 3:</b>	Dodatek byl projednán a schválen pedagogickou radou dne 28. 9. 2023 Dodatek byl projednán a schválen školskou radou dne 24. 10. 2023
<b>Datum účinnosti dod. č. 3:</b>	4. září 2023
<b>Ředitel školy:</b>	RNDr. Bc. Roman Hásek, Ph.D.
<b>Koordinátor ŠVP:</b>	Mgr. Lenka Bubeníková
<b>Kontakty na školu:</b>	tel.: 499 840 092                      fax: 499 811 302  e-mail: <a href="mailto:zdravstu@szstrutnov.cz">zdravstu@szstrutnov.cz</a> webová adresa: <a href="http://www.szstrutnov.cz">http://www.szstrutnov.cz</a>

Tímto dodatkem se upravuje školní vzdělávací program Vyšší odborné školy zdravotnické, Střední zdravotnické školy a Obchodní akademie Trutnov ve znění platných dodatků od 4. 9. 2023 následujícím způsobem (viz níže v textu).

## **Změna v učebním plánu ŠVP**

Tímto dodatkem se mění ŠVP takto:

### **Seminář z chemie**

Po zkušenostech s výukou předmětu Seminář biologie a chemie ve školním roce 2022//2023 se rozhodla školní předmětová komise přírodovědných předmětů pro úpravu v učebních osnovách, spočívající v rozložení a změně učiva předmětu Seminář z chemie. Žákům, se tím rozšíří nabídka pro výběr semináře z chemie i ve 3. ročníku. Žákům byla nabídnuta možnost volit si seminář z biologie a chemie již ve třetím ročníku. V těchto náročných a obsáhlých předmětech tak získají více prostoru na procvičení a rozšíření učiva, aby byli schopni lépe zvládnout přijímací řízení a následné studium přírodovědných předmětů na vysoké škole.

### **Praktická cvičení z biologie:**

Školní předmětová komise přírodovědných předmětů se rozhodla pro úpravu ŠVP přidáním nepovinného předmětu Praktická cvičení z biologie. Žáci mají možnost prakticky si vyzkoušet práci s mikroskopem během svého studia biologie, bohužel však v rámci studia neměli samostatné laboratorní cvičení z biologie, ve kterém by své dovednosti více procvičovali. Proto byl navržen předmět Praktická cvičení z biologie, který si mohou zvolit zájemci o biologii. V rámci předmětu zdokonalí svoje dovednosti v práci s mikroskopem a vyzkouší si techniky, na které během hodin biologie není dostatek prostoru.

## 1. Seminář z chemie

<b>Název vyučovacího předmětu:</b>	<b>Seminář z chemie</b>
Celkový počet vyučovacích hodin:	32 (3. ročník) + 24 (4. ročník)
Školní vzdělávací program:	PROMEDICUS
Kód a název oboru vzdělání:	78-42-M/04 Zdravotnické lyceum
Délka a forma vzdělávání:	čtyřleté, denní
Stupeň vzdělání:	střední vzdělání s maturitní zkouškou
Datum platnosti vzdělávacího programu:	4. 9. 2023

Název předmětu	Seminář z chemie				
Ročník	1.	2.	3.	4.	Celkem
Počet hodin týdně	-	-	1	1	2

### Pojetí předmětu

#### Obecný cíl předmětu

Volitelný vyučovací předmět seminář z chemie navazuje svým obsahem na předmět chemie a je součástí vyučovací oblasti Člověk a příroda. Je určen pro žáky s hlubším zájmem o chemii, kteří uvažují o dalším studiu chemie.

Cílem semináře je nejen upevnění již nabytých znalostí a dovedností, ale také jejich rozšíření a aplikace v ostatních přírodovědných předmětech. Seminář má pomoci žákům s procvičením učiva předmětu chemie, ujasnění jednotlivých souvislostí v rámci chemie i jiných přírodovědných předmětů. V neposlední řadě napomáhá k úspěšnému složení maturitní zkoušky i úspěšnému navazujícímu studiu. Rozšiřující obsah učiva chemie, které je součástí semináře z chemie, není bezpodmínečně požadován u profilové části maturitní zkoušky.

#### Charakteristika učiva

Svým obsahem se řadí mezi přírodovědné předměty a navazuje na předmět chemie. Předmět seminář z chemie rozvíjí a podporuje komunikativní kompetence žáků: dovednost samostatně, souvisle, logicky a odborně správně se vyjadřovat, schematicky zobrazovat, vyvozovat souvislosti, používat odbornou terminologii. Výuka směřuje k tomu, aby byl žák schopen samostatně rozvinout, prohloubit a rozšířit získané znalosti z oblasti obecné, anorganické, organické, analytické a fyzikální chemie a biochemie, aktivně využívat mezipředmětové vztahy.

#### Pojetí výuky

Do výuky je seminář z chemie zařazen jako volitelný předmět ve třetím a čtvrtém ročníku, učivo seminářů na sebe navazuje. Není podmínkou, aby žák musel absolvovat semináře v obou ročnících. Seminář může být do výuky zařazen s dotací 1 hodiny za týden nebo jako dvouhodinový 1x za 14 dní. Seminář bude otevřen pouze při přihlášení dostatečného množství žáků.

Pro výuku je k dispozici zejména odborná učebna vybavená didaktickou technikou a chemická laboratoř. Ve výuce jsou ve vhodném poměru zastoupeny klasické metody výuky i metody moderní. V rámci výuky mohou být využity zejména:

- výkladové hodiny,
- samostudium,
- samostatné i týmové projekty,
- prezentace vlastních názorů v diskuzi,
- exkurze,
- práce s počítačovými programy,
- video,

- prezentace
- laboratorní práce.

Zároveň umožňuje zařadit projektové a individuální vyučování s důrazem na samostatnost a aktivitu žáků, prezentaci získaných poznatků z práce s odbornou literaturou, statistickými údaji, s různými učebními pomůckami nebo multimediálními programy.

### **Hodnocení výsledků žáka**

Žáci jsou hodnoceni v souladu s platným klasifikačním řádem školy. Hodnocení, včetně slovního hodnocení, probíhá permanentně. Při hodnocení se posuzuje kvalita mluveného projevu, znalosti, logická posloupnost vědomostí, využití mezipředmětových vztahů, zájem žáka. Při hodnocení se využívá i sebehodnocení a hodnocení žáků navzájem.

### **Přínos předmětu k rozvoji klíčových kompetencí, průřezových témat a mezipředmětových vztahů**

#### **Rozvíjené klíčové kompetence:**

Z hlediska klíčových kompetencí přispívá seminář z chemie k rozvíjení všech klíčových kompetencí, zejména pak:

- **kompetence k učení**

své učení a pracovní činnosti si žák sám plánuje a organizuje, využívá je jako prostředku pro seberealizaci a osobní rozvoj;

žák efektivně využívá různé strategie učení k získání a zpracování poznatků a informací, hledá a rozvíjí účinné postupy ve svém učení, reflektuje proces vlastního učení a myšlení;

žák je seznamován s informacemi z odborných časopisů a nových odborných publikací, je motivován pro práci s internetem;

žák kriticky přistupuje ke zdrojům informací, informace tvořivě zpracovává a využívá při svém studiu a praxi;

žák kriticky hodnotí pokrok při dosahování cílů svého učení a práce, přijímá ocenění, radu i kritiku ze strany druhých, z vlastních úspěchů i chyb čerpá poučení pro další práci;

žák je motivován k účasti v soutěžích, které mu umožní další samostatné vzdělávání.

- **kompetence k řešení problémů**

žák rozpozná problém, objasní jeho podstatu, rozčlení ho na části;

žák vytváří hypotézy, navrhuje postupné kroky, zvažuje využití různých postupů při řešení problému nebo ověřování hypotézy;

žák uplatňuje při řešení problémů vhodné metody a dříve získané vědomosti a dovednosti, kromě analytického a kritického myšlení využívá i myšlení tvořivé s použitím představivosti a intuice;

žák kriticky interpretuje získané poznatky a zjištění a ověřuje je, pro své tvrzení nachází argumenty a důkazy, formuluje a obhajuje podložené závěry;

žák je otevřený k využití různých postupů při řešení problémů, nahlíží na problém z různých stran;

žák zvažuje možné klady a zápory jednotlivých variant řešení včetně posouzení jejich rizik a důsledků

- **komunikativní kompetence**

žák efektivně využívá dostupné prostředky komunikace, verbální i neverbální, včetně symbolických a grafických vyjádření informací různého typu;

žák používá s porozuměním odborný jazyk a symbolická a grafická vyjádření informací různého typu;

žák efektivně využívá moderní informační technologie;

žák vyjadřuje se v mluvených i psaných projevech jasně, srozumitelně a přiměřeně tomu, komu, co a jak chce sdělit, s jakým záměrem a v jaké situaci komunikuje;

žák prezentuje vhodným způsobem svou práci i sám sebe před známým i neznámým publikem;

žák rozumí sdělením různého typu v různých komunikačních situacích, správně interpretuje přijímaná sdělení a věcně argumentuje;

žák se v nejasných nebo sporných komunikačních situacích snaží dosáhnout porozumění.

- **personální a sociální kompetence**

žák posuzuje reálně své fyzické a duševní možnosti, je schopen sebereflexe;

žák si stanovuje cíle a priority s ohledem na své osobní schopnosti, zájmovou orientaci i životní podmínky;

žák odhaduje důsledky vlastního jednání a chování v nejrůznějších situacích, své jednání a chování podle toho koriguje;

žák přizpůsobuje se měnícím se životním a pracovním podmínkám a podle svých schopností a možností je aktivně a tvořivě ovlivňuje;

žák aktivně spolupracuje při stanovování a dosahování společných cílů;

žák přispívá k vytváření a udržování hodnotných mezilidských vztahů založených na vzájemné úctě, toleranci a empatii;

žák projevuje zodpovědný vztah k vlastnímu zdraví a ke zdraví druhých;

žák se rozhoduje na základě vlastního úsudku, odolává společenským i mediálním tlakům

- **občanské kompetence**

žák informovaně zvažuje vztahy mezi svými osobními zájmy, zájmy širší skupiny, do níž patří, a zájmy veřejnými, rozhoduje se a jedná vyváženě;

žák uvažuje o chodu společnosti a civilizace z hlediska udržitelnosti života, rozhoduje se a jedná tak, aby neohrožoval a nepoškozoval přírodu a životní prostředí ani kulturu;

žák respektuje různorodost hodnot, názorů, postojů a schopností ostatních lidí;

žák rozšiřuje své poznání a chápání kulturních a duchovních hodnot, spoluvytváří je a chrání;

žák promýšlí souvislosti mezi svými právy, povinnostmi a zodpovědností; k plnění svých povinností přistupuje zodpovědně a tvořivě, hájí svá práva i práva jiných, vystupuje proti jejich potlačování a spoluvytváří podmínky pro jejich naplňování;

žák se chová informovaně a zodpovědně v krizových situacích a v situacích ohrožujících život a zdraví, poskytne ostatním pomoc;

žák posuzuje události a vývoj veřejného života, sleduje, co se děje v jeho bydlišti a okolí, zaujímá a obhájí informovaná stanoviska a jedná k obecnému prospěchu podle nejlepšího svědomí.

- **kompetence k pracovnímu uplatnění**

žák cílevědomě, zodpovědně a s ohledem na své potřeby, osobní předpoklady a možnosti se rozhoduje o dalším vzdělávání a budoucím profesním zaměření;

žák rozvíjí svůj osobní i odborný potenciál, rozpoznává a využívá příležitosti pro svůj rozvoj v osobním a profesním životě;

žák uplatňuje aktivní přístup, vlastní iniciativu a tvořivost, vítá a podporuje inovace;

žák získává a kriticky vyhodnocuje informace o vzdělávacích a pracovních příležitostech, využívá dostupné zdroje a informace při plánování a realizaci aktivit; žák usiluje o dosažení stanovených cílů, průběžně reviduje a kriticky hodnotí dosažené výsledky, koriguje další činnost s ohledem na stanovený cíl; dokončuje zahájené aktivity, motivuje se k dosahování úspěchu

žák posuzuje a kriticky hodnotí rizika související s rozhodováním v reálných životních situacích a v případě nezbytnosti je připraven tato rizika nést;

- **kompetence využívat prostředky IKT a pracovat s informacemi**

s porozuměním používá různé grafy, tabulky, diagramy, schémata, jednotky SI a základní matematické dovednosti při řešení úloh

je schopen získávat informace z ověřených zdrojů, pracovat s internetem a získaná data pak využívat v hodinách, ale i v domácí přípravě.

### **Rozvíjená průřezová témata:**

V předmětu seminář z chemie jsou rozvíjena všechna průřezová témata, zejména pak:

- **Člověk a životní prostředí (ČŽP)**

žák chápe souvislosti mezi různými jevy v prostředí a lidskými aktivitami, mezi lokálními, regionálními a globálními environmentálními problémy; žák si uvědomuje svou vlastní odpovědnost za zdraví své i ostatních a rozvíjí i povědomí o postavení a vlivu člověka na životní prostředí,

- **Informační a komunikační technologie (IKT)**

žák efektivně využívá prostředky IKT k získávání informací a k jejich prezentaci,

- **Člověk a svět práce (ČSP)**

žák získá znalosti a dovednosti k úspěšnému uplatnění se na trhu práce, žák si uvědomuje vlastní zodpovědnost za svůj profesní život, orientuje se v možnostech dalšího vzdělávání se v daném oboru, je veden v úctě k práci své i ostatních,

- **Občan v demokratické společnosti (ODS)**

žák má vhodnou míru sebevědomí, sebe odpovědnosti a schopnost morálního úsudku; hledat kompromisy mezi osobní svobodou a sociální odpovědností a je kriticky tolerantní; umí jednat s lidmi, diskutovat o citlivých nebo kontroverzních otázkách, hledá kompromisní řešení),

### **Rozvíjené mezipředmětové vztahy:**

V předmětu seminář z chemie se uplatňují velmi těsné mezipředmětové vztahy zejména k chemii (CHE), matematice (MAT), fyzice (FYZ), biologii (BIO), latině (LAT), zeměpisu (ZEM) a informační a komunikační technologii (IKT).

**Rozpis učiva a výsledků vzdělávání  
3. ročník**

Výsledky vzdělávání	Učivo	PT, MPV
<ul style="list-style-type: none"> <li>- Žák:</li> <li>- tvoří název a vzorec vybraných složitějších látek</li> <li>- používá triviální názvy vybraných látek</li> <li>- rozumí principu tvoření latinského názvu vybraných sloučenin</li> <li>- doplní rovnice radioaktivních přeměn</li> <li>- charakterizuje jednotlivé typy přeměn a jejich využití v praxi</li> <li>- zapíše elektronovou konfiguraci vybraných prvků a iontů, je informován o nepravidelnostech v el. konfig.</li> <li>- vysvětlí zákonitosti vyplývající z postavení prvku v PSP, charakterizuje vlastnosti prvku v závislosti na postavení v PSP</li> <li>- určí oxidační číslo i u vybraných složitějších látek</li> <li>- řeší vyčíslení složitějších chemických rovnic</li> <li>- řeší vybrané složitější příklady – z chem. vzorce i z chem. rovnice</li> <li>- pomocí výpočtů řeší vybrané problémové úlohy</li> <li>- řeší komplexně složitější chemické příklady s využitím znalostí z termochemie, o pH ad.</li> <li>- charakterizuje hydrolýzu solí a odvodí pH vybraných solí, vysvětlí význam pufrů</li> </ul>	<p><b>Názvosloví anorganických sloučenin</b></p> <p><b>Základy latinského názvosloví</b></p> <p><b>Radioaktivita</b></p> <p><b>El. konfigurace a její využití</b></p> <p><b>PSP a její zákonitosti</b></p> <p><b>Vyčíslování složitějších chemických rovnic</b></p> <p><b>Složitější chemické výpočty termochemie – rozšíření pH, hydrolýza solí, pufrů</b></p>	<p>MAT, FYZ</p> <p>ČJL</p> <p>LAT</p> <p>FYZ, BIO ČŽP</p> <p>FYZ</p> <p>FYZ</p> <p>MAT, CHE</p> <p>MAT, BIO, FYZ ČŽP</p>



**Rozpis učiva a výsledků vzdělávání  
4. ročník**

Výsledky vzdělávání	Učivo	PT, MPV
<p>Žák:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- rozdělí a charakterizuje typy směsí</li> <li>- navrhne vhodné separační metody, uvede jejich využití metod v praxi</li> <li>- vysvětlí pojem chemická kinetika, rovnováha, porušení chemické rovnováhy – uvede příklady, význam v praxi</li> <li>- charakterizuje významné zástupce prvků a jejich sloučenin, zhodnotí jejich surovinové zdroje, využití v praxi a vliv na životní prostředí</li> <li>- klasifikuje organické reakce</li> <li>- aplikuje pravidla systematického názvosloví organické chemie při popisu sloučenin</li> <li>- rozčlení sloučeniny do základních skupin, charakterizuje základní zástupce těchto skupin</li> <li>- objasní strukturu a funkci sloučenin nezbytných pro život</li> <li>- popíše a analyzuje metabolické procesy probíhající v organismech, jejich vzájemnou návaznost, význam</li> <li>- vysvětlí pojem nanotechnologie, její podstatu, význam a přínos v praktickém životě, zdravotnictví</li> <li>- systematizuje poznatky z jednotlivých oborů, vytváří si komplexní pohled na chemii jako vědu</li> <li>- vyhledává samostatně informace z věrohodných zdrojů, zpracovává je a prezentuje</li> </ul>	<p><b>Procvičení a rozšíření učiva v oblastech:</b></p> <p><b>Obecná chemie</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- směsi, separační metody</li> </ul> <p><b>Fyzikální chemie</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- chemická rovnováha</li> </ul> <p><b>Anorganická chemie</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- H, O a jejich slouč.</li> <li>- s – prvky a jejich slouč.</li> <li>- p - prvky a jejich slouč.</li> <li>- d - a f – prvky</li> </ul> <p><b>Organická chemie</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- názvosloví</li> <li>- typy reakcí</li> <li>- uhlovodíky</li> <li>- deriváty uhlovodíků</li> </ul> <p><b>Statická a dynamická biochemie, základy nanotechnologie</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- charakteristika, metabolismus vybraných přírodních látek, biochemické cykly</li> <li>- nanotechnologie ve zdravotnictví</li> </ul> <p><b>Chemické repetitorium</b></p>	<p>BIO, FYZ ČŽP</p> <p>ČŽP</p> <p>FYZ</p> <p>FYZ, ZEM, ČŽP</p> <p>BIO, ČŽP</p> <p>BIO, FYZ</p> <p>IKT, ODS</p>

## 2. Praktická cvičení z biologie

<b>Název vyučovacího předmětu:</b>	<b>Praktická cvičení z biologie</b>
Celkový počet vyučovacích hodin:	68
Školní vzdělávací program:	PROMEDICUS
Kód a název oboru vzdělání:	78-42-M/04 Zdravotnické lyceum
Délka a forma vzdělávání:	čtyřleté, denní
Stupeň vzdělání:	střední vzdělání s maturitní zkouškou
Datum platnosti vzdělávacího programu:	4. 9. 2023

Název předmětu	Praktická cvičení z biologie				
Ročník	1.	2.	3.	4.	Celkem
Počet hodin týdně	-	2(0)	(0)2	-	2

### Pojetí předmětu

#### Obecný cíl předmětu

Vyučovací předmět praktická cvičení z biologie je určen pro žáky s hlubším zájmem o biologii. Prohlubuje a rozvíjí praktické dovednosti a vědomosti získané v předmětu biologie. Nabyté dovednosti a vědomosti jsou využitelné v dalším přírodovědném vzdělávání i v praxi.

#### Charakteristika učiva

Svým obsahem se řadí mezi přírodovědné předměty a navazuje na předmět biologie. Praktická výuka je zaměřena na zdokonalování již nabytých dovedností a rozšiřování vědomostí a dovedností získaných v předchozím studiu, zejména na oblast obecné biologie (stavba buňky, dělení buňky), botaniky (pletiva) a zoologie. Žáci si mohou vyzkoušet zajímavé metody, které se běžně neobjevují ve výuce biologie. Část praktických cvičení může být realizována v terénu. Díky předmětu žák získá větší jistotu při praktických cvičeních z biologie, které využije při dalším studiu přírodních věd.

#### Pojetí výuky

Předmět praktická cvičení z biologie si žáci mohou vybrat jako **nepovinný** buď ve 2. nebo ve 3. ročníku, při naplnění kapacity cvičení mají přednost žáci 3. ročníku. Výuka je realizována v rámci dvouhodinových cvičení jednou za 14 dní (tj. 68 hodin celkem).

Při praktické výuce žáci pracují zejména samostatně, výjimečně ve skupinách. Obsah jednotlivých cvičení je přizpůsoben konkrétní skupině žáků – jejich znalostem, dovednostem a zájmu o dané téma. Výuka vede žáky k tomu, aby dokázali samostatně a správně používat mikroskopickou techniku, jednotlivé pomůcky, případně činidla a při cvičení dbali na bezpečnost práce. Žáci jsou vedeni k tomu, aby dokázali zpracovat biologické pozorování včetně správného biologického nákresu a popisu a formulovat a prezentovat informace získané praktickou činností. Nedílnou součástí je i práce s odbornou literaturou a vyhledávání informací pomocí Internetu.

#### Hodnocení výsledků žáka

Hlavní částí klasifikace je úroveň výstupních dovedností a hodnocení samostatné celoroční práce včetně její prezentace. K hodnocení žáka je využíváno také sebehodnocení a hodnocení žáků navzájem.

## **Přínos předmětu k rozvoji klíčových kompetencí, průřezových témat a mezipředmětových vztahů**

### **Rozvíjené klíčové kompetence**

Z hlediska klíčových kompetencí přispívají praktická cvičení z biologie především k rozšíření a prohloubení následujících kompetencí žáka:

- **kompetence k učení**

žák má kladný vztah k získávání nových dovedností a je motivovaný k dalšímu vzdělávání, využívá různé informační zdroje (včetně odborných) a dokáže si vybrat vhodný informační zdroj

- **kompetence k řešení problémů**

žák zjišťuje věrohodnost různých informačních zdrojů, navrhuje způsob řešení problému, ověřuje jeho správnost;

- **komunikativní kompetence**

při popisu problému nebo myšlenky žák rozlišuje důležitá fakta od nepodstatných a vyjadřuje se odborně a přesně, při diskuzi věcně argumentuje a používá správné odborné termíny, formuluje svůj názor, pomocí ověřených informací hájí svůj názor

- **personální a sociální kompetence**

žák přijímá a odpovědně plní svěřené úkoly, pracuje v týmu a vlastními nápady se podílí na realizaci společných činností

- **občanské kompetence**

žák chápe význam životního prostředí pro člověka a svůj podíl na jeho tvorbě, je zodpovědný za zdraví své i zdraví ostatních lidí

- **kompetence k pracovnímu uplatnění**

žák si uvědomuje nutnost celoživotního vzdělávání, má zodpovědný postoj k vlastní profesní budoucnosti

- **kompetence využívat prostředky IKT a pracovat s informacemi**

žák využívá IKT při vyhledávání nových informací z oboru, dokáže získané informace zprostředkovat ostatním formou prezentace

### **Rozvíjená průřezová témata:**

V předmětu praktická cvičení z biologie jsou rozvíjena všechna průřezová témata, zejména pak:

- **Člověk a životní prostředí (ČŽP)**

žák si uvědomuje svou vlastní odpovědnost za zdraví své i ostatních a rozvíjí povědomí o vlivu člověka na životní prostředí;

- **Informační a komunikační technologie**

žák efektivně využívá prostředky IKT k získávání informací a k jejich prezentaci

- **Člověk a svět práce (ČSP)**

žák získá znalosti a dovednosti k úspěšnému uplatnění se na trhu práce, žák si uvědomuje vlastní zodpovědnost za svůj profesní život

### **Rozvíjení mezipředmětových vztahů**

V předmětu praktická cvičení z biologie se uplatňují velmi těsné mezipředmětové vztahy k biologii (BIO), chemii (CHE), fyzice (FYZ), informační a komunikační technologii (IKT) a k Českému jazyku (ČJL).

**Rozpis učiva a výsledků vzdělávání  
2. nebo 3. ročník**

Výsledky vzdělávání	Učivo	PT, MPV
<p>Žák:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- zná řád učebny, dodržuje BOZP, správně používá pracovní pomůcky a činidla</li> <li>- zná všechny náležitosti laboratorního protokolu, uvádí dané informace na patřičné místo v protokolu</li> <li>- formuluje správně postup práce</li> <li>- podle pravidel zakreslí a popíše pozorovaný mikroskopický objekt</li> <li>- popíše jednotlivé části mikroskopu, správně používá jeho jednotlivé části, řeší základní problémy při mikroskopování</li> <li>- připraví, pozoruje a popíše suchý i vodní mikroskopický preparát</li> <li>- provede barvení vodního mikroskopického preparátu</li> <li>- zná základní možnosti uchování a konzervace organismů</li> <li>- vytvoří sbírku přírodnin na zadané téma (celoroční práce) a prezentuje výsledky své práce</li> <li>- rozlišuje chráněné a běžné druhy organismů, je informován o ochraně vybraných organismů</li> </ul>	<ol style="list-style-type: none"> <li><b>1) BOZP</b></li> <li><b>2) Laboratorní protokol</b></li> <li><b>3) Biologický nákres</b></li> <li><b>4) Mikroskop</b></li> <li><b>5) Mikroskopický preparát</b></li> <li><b>6) Barvení</b></li> <li><b>7) Preparace</b></li> <li><b>8) Sběrka přírodnin</b></li> </ol>	<p>ČŽP CHE, FYZ</p> <p>ČJL</p> <p>BIO</p> <p>BIO, FYZ</p> <p>BIO</p> <p>BIO, CHE</p> <p>BIO, CHE</p> <p>BIO, ČŽP, ČSP</p>

## Učební plán

<b>Název školy:</b>	Vyšší odborná škola zdravotnická a Střední zdravotnická škola Trutnov, Procházkova 303, 541 01 Trutnov
<b>Název ŠVP:</b>	PROMEDICUS (verze 02)
<b>Kód a název oboru:</b>	78-42-M/04 Zdravotnické lyceum
<b>Stupeň vzdělání:</b>	střední vzdělání s maturitní zkouškou
<b>Délka a forma vzdělávání:</b>	4 roky denní formy vzdělávání
<b>Platnost ŠVP:</b>	od 1. 9. 2015 počínaje prvním ročníkem

Kategorie a názvy vyučovacích předmětů	Počet týdenních vyučovacích hodin v ročníku				
	1.	2.	3.	4.	Celkem
<b>Povinné</b>					
<b>a) základní</b>					
Český jazyk a literatura	4	3	3	3	13
Cizí jazyk I	3 (3)	3 (3)	4 (4)	4 (4)	14
Cizí jazyk II	2 (2)	2 (2)	2 (2)	2 (2)	8
Dějepis	2	2			4
Občanská nauka	1	1	1	1	4
Biologie	3	3	4	3	13
Fyzika	3(0,5)	2	2	2	9
Chemie	3(0,5)	2	2	2	9
Zeměpis		2	1		3
Matematika	3	3	3	3	12
Tělesná výchova	2 (2)	2 (2)	2 (2)	2 (2)	8
Informační a komunikační technologie	2 (2)	2 (2)	1 (1)	1 (1)	6
Ekonomika			1	2	3
Klinická propedeutika			2	2	4
Výchova ke zdraví	2				2
První pomoc		2 (2)			2
Psychologie		2	1	2	5
Latinský jazyk	2				2
<b>b) výběrové a volitelné</b>					
Osobnostní výchova			1		1
Ošetrovatelská propedeutika			2		2
Seminář z občanského a společenskovedního základu / Seminář z matematiky			1(1)	1 (1)	2
Seminář z fyziky/ Seminář z psychologie				1 (1)	1
Seminář z biologie/Seminář z chemie/			1	1	2
Seminář k písemné maturitní zkoušce			1	1	2
<b>Počet hodin celkem</b>	<b>32</b>	<b>31</b>	<b>35</b>	<b>32</b>	<b>129</b>