

Dodatek k ŠVP č. 1

Škola: Základní škola a gymnázium Vítkov, příspěvková organizace

Ředitelka školy: Mgr. Blanka Váňová

Koordinátor ŠVP: Mgr. Zuzana Kotrlová

Platnost dokumentu: od 1. 9. 2014

Tímto dodatkem se upravuje školní vzdělávací program Základní školy a gymnázia Vítkov, příspěvkové organizace od 1. 9. 2014 takto:

Do poznámek k učebnímu plánu se doplňuje sdělení: „Nabídka volitelných předmětů byla ve školním roce 2014/ 2015 pro 4. ročníky rozšířena o biologicko-chemický seminář.“

Biologicko-chemický seminář

oktáva/ 4. ročník

Očekávaný výstup z RVP G	Školní výstup	Učivo	Přesahy a vazby (mezipředmětové vztahy, průřezová témata)
<p>Žák:</p> <ul style="list-style-type: none"> popíše stavbu a funkci orgánů a orgánových soustav charakterizuje ontogenezi a fylogenezi obratlovců charakterizuje hlavní taxonomické jednotky a jejich zástupce vysvětlí vztahy mezi procesy probíhajícími v lidském těle objasní základní ekologické vztahy odvodí vzorce anorganických a organických sloučenin používá odbornou terminologii uplatňuje chemické výpočty při řešení praktických problémů rozepíše stavbu atomového jádra i elektronového obalu u všech nepřechodných prvků 	<p>Žák:</p> <ul style="list-style-type: none"> specifikuje funkce orgánových soustav orientuje se v systému živočichů posoudí význam živočichů v přírodě charakterizuje postavení člověka v systému organismů charakterizuje základní principy ochrany fauny a flóry v ČR orientuje se v anorganickém názvosloví popíše stavbu a modely atomu definiuje základní chemické pojmy provádí chemické výpočty řeší problémy s chemickou tematikou v praxi využívá znalosti o částicové struktuře látek a chemických vazbách 	<ul style="list-style-type: none"> Biologie živočichů - zoologie Fyziologie orgánových soustav Vývojová biologie Systematika živočichů Biologie člověka - antropologie Zařazení člověka do systému organismů Fyziologie orgánových soustav Ekologie Člověk a životní prostředí Obecná chemie Anorganické názvosloví Struktura látek Chemická sloučenina Chemický prvek Veličiny a výpočty v chemii: látkové množství, molární hmotnost, hmotnostní a objemový zlomek, molární objem Stavba atomu Radioaktivita, kvantová čísla, orbitaly, pravidla pro zaplňování orbitalů 	<ul style="list-style-type: none"> Fyzika – optické zobrazování, vlastnosti látek

Biologicko-chemický seminář

oktáva/ 4. ročník

Očekávaný výstup z RVP G	Školní výstup	Učivo	Přesahy a vazby (mezipředmětové vztahy, průřezová témata)
<p>Žák:</p> <ul style="list-style-type: none"> používá dobře zvládnuté anorganické názvosloví k popisu struktury a vlastností anorganických sloučenin zhodnotí vlastnosti atomu uhlíku charakterizuje základní skupiny organických sloučenin a jejich významné zástupce využívá znalosti základů kvalitativní a kvantitativní analýzy k pochopení jejich praktického významu v organické chemii 	<p>Žák:</p> <ul style="list-style-type: none"> předvídá vlastnosti prvků a jejich chování v chemických reakcích charakterizuje významné zástupce prvků a jejich sloučenin, zhodnotí jejich surovinové zdroje, využití v praxi a jejich vliv na životní prostředí aplikuje znalosti o průběhu organických reakcí v praxi ovládá pravidla systematického názvosloví organické chemie při popisu sloučenin s možností využití triviálních názvů 	<ul style="list-style-type: none"> Anorganická chemie Organická chemie 	<p>Zeměpis – chemické, mineralogické a petrologické složení Země</p>