

PŘEDMĚT: CHEMIE		9. ročník		
Konkretizovaný výstup	Konkretizované učivo	Evaluace a její nástroje	Vazby, přesahy (mezipř. vztahy)	Průřezová témata
<p>Žák:</p> <ul style="list-style-type: none"> - zapíše a pojmenuje výchozí látky a produkty tzv. neutralizační reakce - zdůvodní proč se využívá této reakce při první pomoci po zasazení kyselinou či hydroxidem - rozliší látky patřící mezi soli - popíše způsoby přípravy solí a některé zapíše rovnicemi - zapíše z názvů vybraných solí vzorce a ze vzorců jejich názvy - vysvětlí rozdíl mezi tvrdou a měkkou vodou - uvede význam průmyslových hnojiv a posoudí jejich vliv na životní prostředí - popíše složení, vlastnosti a použití nejznámějších stavebních pojiv - vysvětlí pojmy oxidace a redukce - určí známé oxidační reakce z praxe - popíše princip výroby železa a oceli - zhodnotí význam výroby pro hospodářství - vysvětlí pojem koruze, uvede příklady činitelů ovlivňujících její rychlosť - uvede způsoby ochrany ocelových výrobků před korozí - rozliší podstatu galvanických článků a elektrolýzy a uvede příklady praktického využití - rozliší exotermickou nebo endotermickou povahu známých reakcí - uvede příklady fosilních a průmyslově vyráběných paliv - popíše jejich vlastnosti a zhodnotí využívání - posoudí vliv spalování různých paliv na životní prostředí - rozliší obnovitelné a neobnovitelné zdroje energie 	<p>Soli, neutralizace</p> <ul style="list-style-type: none"> - výchozí látky, produkty, podstata a využití neutralizace soli - dělení - způsoby přípravy solí - oxidační čísla, zápis vzorce, názvu - vlastnosti a využití vybraných solí (tvrdost vody, sklo ...) - soli a životní prostředí <p>Hospodářsky významné látky</p> <ul style="list-style-type: none"> - hnojiva - stavební pojiva - keramika - vliv na životní prostředí <p>Redoxní reakce</p> <ul style="list-style-type: none"> - oxidace a redukce - výroba železa a oceli - galvanické články - elektrolýza - koruze - ochrana materiálu - výroby a životní prostředí <p>Energie a chemická reakce</p> <ul style="list-style-type: none"> - exotermická a endotermická reakce - zdroje energie – přehled, vlastnosti, využití, vliv na životní prostředí - hořlaviny – označení, manipulace, hasební postupy, první pomoc, telefonní čísla 	<p>Např.: T, Ú, R, PP</p> <p>Např.: T, Ú, R, MoS</p> <p>Např.: T, Ú, PÚ</p> <p>Např.: T, Ú, PÚ, R</p>	<p>OVO: 2.2., 2.5., 5.1., 7.3. U: 2.2., 3.2., 3.3., 4.2., 5.3., 7.1., 7.2., 7.3.</p> <p>OVO: 5.1., 7.3. U: 7.1., 7.2., 7.3.</p> <p>OVO: 4.1., 4.3., 5.1., 5.2., 7.1., 7.3. U: 4.2., 4.3., 4.4., 5.2., 7.1.</p> <p>Podpůrná op.: 6-2p, 6-4p, 7-3p, 7-1p, 5-2p</p>	

PŘEDMĚT: CHEMIE		9. ročník		
Konkretizovaný výstup	Konkretizované učivo	Evaluace a její nástroje	Vazby, přesahy (mezipř. vztahy)	Průřezová téma
<p>Žák:</p> <ul style="list-style-type: none"> - rozpozná označení hořlavých látek a uvede zásady bezpečné manipulace s nimi - uvede postupy při požáru včetně telefonního čísla a způsobu ošetření popálenin - rozliší anorganické a organické sloučeniny - rozliší nejjednodušší uhlovodíky, uvede jejich vzorce, vlastnosti a použití - vyhledá a uvede příklady produktů průmyslového zpracování ropy a zemního plynu - uvede příklady poškození životního prostředí vlivem havárií spojených s únikem ropy, ropných produktů a zemního plynu - rozliší pojmy uhlovodíky a deriváty uhlovodíků - určí charakteristickou skupinu a rozliší uhlovodíkový zbytek - zapíše názvy a vzorce vybraných uhlovodíků a jejich derivátů - uvede vlastnosti a využití těchto látek - uvede výchozí látky a produkty esterifikace - vyvodí význam daného děje pro život na zemi - rozliší bílkoviny, tuky, sacharidy a vitamíny - uvede příklady zdrojů těchto látek - rozliší plasty od dalších látek - uvede příklady jejich názvů, vlastností a použití - posoudí vliv používání plastů na životní prostředí - rozliší přírodní a syntetická vlákna - uvede výhody a nevýhody jejich používání 	<p>Uhlovodíky</p> <ul style="list-style-type: none"> - anorgan. a organ. slouč. rozdíly - alkany, alkeny, alkiny, areny (názvy, vzorce, vznik, využití) - ropa a zemní plyn (zpracování) - vliv na životní prostředí <p>Deriváty uhlovodíků</p> <ul style="list-style-type: none"> - určení charakteristické skupiny a uhl. zbytku - dělení (halogenderiváty, kyslíkaté deriváty – aldehydy, ketony, alkoholy, fenoly, karboxylové kyseliny, estery) - vlastnosti a využití - důležité reakce (esterifikace) <p>Přírodní látky</p> <ul style="list-style-type: none"> - významné procesy v živých organismech - důležité přírodní látky: tuky, cukry (sacharidy), bílkoviny, vitamíny (chem. složení, zdroje, význam) <p>Plasty a syntetická vlákna</p> <ul style="list-style-type: none"> - názvy, vlastnosti a využití plastů a syntetických vláken - výhody a nevýhody v používání přírodních a umělých materiálů - srovnání - vliv na životní prostředí, alergie 	<p>Např: T, Ú, R, PP</p> <p>Např.: T, Ú, PÚ, R</p> <p>Např.: T, Ú, R, MoS</p> <p>Např.: T, Ú, R, PÚ</p>	<p>OVO: 1.3., 4.1., 6.1., 6.2., 7.1., 7.3. U: 1.4., 4.2., 6.1., 6.2., 7.1.</p> <p>OVO: 1.3., 4.1., 6.3., 7.3. U: 1.4., 4.2., 6.3., 7.1.</p> <p>OVO: 4.1., 6.4., 7.3. U: 4.2., 6.4.</p> <p>OVO: 4.1., 6.3., 7.3. U: 4.1., 7.4.</p>	

PŘEDMĚT: CHEMIE		9. ročník		
Konkretizovaný výstup	Konkretizované učivo	Evaluace a její nástroje	Vazby, přesahy (mezipř. vztahy)	Průřezová téma
<p>Žák:</p> <ul style="list-style-type: none"> - doloží na příkladech význam chemických výrob - uvede příklady prvních a druhotních surovin pro chemické výroby - zhodnotí ekonomický a ekologický význam recyklace odpadů - vysvětlí pojem biotechnologie a uvede příklady - uvede příklady chování při nadměrném znečištění ovzduší - zachází bezpečně s běžnými mycími a čisticími prostředky používanými v domácnostech - rozpozná označení hořlavých, toxických a výbušných látek a uvede příklady nejrozšířenějších - uvede zásady bezpečné práce s běžně prodávanými hořlavinami a výbušninami - uvede příklady otravných látek a způsoby boje proti nim - vyjmenuje volně i nezákoně prodávané drogy a popíše příklady následků vyvolaných jejich používáním - popíše souvislosti rozvoje informačních technologií s rozvojem společnosti a uvádí objevy, které výrazně posunuly využití digitálních technologií ve společnosti - na základě osvojených poznatků z chemie kriticky hodnotí informace šířené v přímé (běžné mezilidské) nebo mediální komunikaci - uvede příklady a zdůvodní nejúčelnější jednání v případě havárie s únikem nebezpečných látek - zjistí výrobní podniky v regionu, uvede, co vyrábějí a posoudí nebezpečí související s výrobou - do určité míry rozvíjí všechny OVO uvedené u vzdělávacího oboru chemie 	<p>Chemie a společnost</p> <ul style="list-style-type: none"> - chemické výroby (příklady, význam) - suroviny nutné pro výrobu - ekologický dopad - recyklace odpadů - biotechnologie - detergenty - výbušné, hořlavé a otravné látky (příklady, manipulace, ochrana, první pomoc) - pesticidy (dopad na životní prostředí) - léčiva a drogy (příklady, následky užití) - souvislosti rozvoje digitálních technologií s rozvojem společnosti; objevy, které posunují využití digitálních technologií ve společnosti; dopad na životní prostředí <p>Havárie s únikem nebezpečných látek</p> <ul style="list-style-type: none"> - ochrana člověka za mimořádných okolností - nebezpečí plynoucí z výrob nacházejících se v regionu <p>Opakování</p>	<p>Např.: T, Ú, R, PÚ</p> <p>Např.: R, PÚ, MoS, PP</p> <p>Např.: T, Ú, R, PP, PÚ</p>	<p>OVO: 1.3., 4.2., 6.2., 7.1., 7.2., 7.3. U: 1.2, 1.4., 2.2, 2.3., 4.2., 6.2., 7.1., 7.5., 7.6., 7.7.</p> <p>OVO: 1.3., 4.2., 7.2. U: 1.4., 7.1., 7.6.</p>	

