

CHEMIE 8. ROČNÍK

VÝSTUPY ŠKOLNÍHO VZDĚLÁVACÍHO PROGRAMU	UČIVO	POZNÁMKY
<p>Žák</p> <ul style="list-style-type: none"> • Určí společné a rozdílné vlastnosti látek. • Pracuje bezpečně s vybranými dostupnými a běžně používanými látkami. • Hodnotí jejich rizikovost a posoudí nebezpečnost vybraných dostupných látek, se kterými zatím pracovat nesmí. • Objasní nejefektivnější jednání v modelových příkladech havárie s únikem nebezpečných látek. • Rozlišuje směsi a chemické látky. • Uvede příklady oddělování složek v praxi, vypočítá složení roztoků, připraví roztok dané koncentrace. • Vysvětlí základní faktory ovlivňující rozpouštění pevných látek. <p>Navrhne postupy a prakticky provede oddělování složek směsí o známém složení, uvede příklady oddělování složek v praxi.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Rozliší různé druhy vody a uvede příklady jejich výskytu a použití a znečišťování. • Uvede příklady znečišťování vody a vzduchu v pracovním prostředí a domácnosti, navrhne nejvhodnější preventivní opatření a způsoby likvidace znečištění vody i vzduchu. 	<p>Pozorování, pokus a bezpečnost látek</p> <p>vlastnosti látek</p> <p>zásady bezpečné práce</p> <p>nebezpečné látky a přípravky</p> <p>mimořádné události</p> <p>Směsi</p> <p>směsi</p> <p>voda</p> <p>vzduch</p>	<p>EnV 4/4 - prostředí a zdraví</p> <p>EnV 4/2 - náš životní styl</p> <p>EnV 4/3 - aktuální ekologický problém</p> <p>EnV 2/1 - voda</p> <p>EnV 2/1, EnV 2/2 - ovzduší</p>

CHEMIE 8. ROČNÍK

VÝSTUPY ŠKOLNÍHO VZDĚLÁVACÍHO PROGRAMU	UČIVO	POZNÁMKY
<ul style="list-style-type: none"> • Používá pojmy atom a molekula ve správných souvislostech. • Rozlišuje chemické prvky, orientuje se v periodické soustavě prvků. • Rozpozná kovy a nekovy a usuzuje na jejich možné vlastnosti. • Zná tvoření vzorců, rozpozná sloučeniny. • Rozlišuje chemické sloučeniny a pojmy ve správných souvislostech. • Rozliší výchozí látky a produkty chemických reakcí, uvede příklady prakticky důležitých chemických reakcí, provede jejich klasifikaci a zhodnotí jejich využívání. • Přečte chemické rovnice a s užitím zákona zachování hmotnosti vypočítá hmotnost výchozí látky nebo produktu. • Aplikuje poznatky o faktorech ovlivňujících průběh chemických reakcí v praxi a při předcházení jejich nebezpečnému průběhu. 	<p>Částicové složení látek, chemické látky</p> <p>atom, molekula</p> <p>stavba atomu, elektronový obal</p> <p>chemické prvky - názvy, vlastnosti, použití</p> <p>periodická tabulka prvků</p> <p>chemické sloučeniny - chemická vazba, názvosloví</p> <p>Chemické reakce</p> <p>chemické reakce</p> <p>klasifikace chemických reakcí</p> <p>faktory ovlivňující rychlost chemických reakcí</p>	<p>EnV 1/4 - moře</p> <p>EnV 2/7 - přírodní zdroje</p> <p>EnV 3/3 - průmysl a životní prostředí</p>

CHEMIE 8. ROČNÍK

VÝSTUPY ŠKOLNÍHO VZDĚLÁVACÍHO PROGRAMU	UČIVO	POZNÁMKY
<ul style="list-style-type: none"> • Porovná vlastnosti a použití významných oxidů, halogenidů, hydroxidů a kyselin, posoudí vliv významných zástupců těchto látek na životní prostředí. • Vysvětlí vznik kyselých dešťů, uvede jejich vliv na životní prostředí a uvede opatření, kterými jim lze předcházet. • Zná použití kyselin. • Orientuje se na stupnici pH, změří reakci roztoku univerzálním indikátorovým papírkem a uvede příklady neutralizace v praxi. 	<p style="text-align: center;">Anorganické sloučeniny</p> <p>oxidy, halogenidy</p> <p>hydroxidy</p> <p>kyseliny</p> <p>kyselé a zásadité roztoky</p>	<p>EnV 4/2 - náš životní styl, EnV 4/3 - aktuální ekologický problém</p> <p>EnV 2/1 - voda, EnV 2/2 - ovzduší, EnV 2/3 - půda EnV 2/1, EnV 2/2, EnV 2/3</p>