

Chemie – 9. ročník

Očekávané výstupy	Učivo	Mezipředmětové vztahy a začlenění průřezových témat	Poznámky
<i>na konci 9. ročníku díky (v) předmětu Chemie žák:</i>			
popíše vlastnosti základních derivátů uhlovodíků a jejich význam pro člověka	Deriváty uhlovodíků		
popíše zdroje a vlastnosti přírodních látek (sacharidy, tuky, bílkoviny, vitamíny, hormony, drogy) a jejich význam pro lidský organismus	Přírodní látky	Přírodopis	
zhodnotí složení jídla z hlediska obecně uznávaných zásad správné výživy		Výchova ke zdraví, ENVI 2	
seznámí se s chemickou jednotkou mol a veličinou látkové množství a se základními chemickými výpočty (hmotnost atomů a molekul, koncentrace roztoků, výpočty z chemických rovnic	Chemické reakce a děje		
objasní postup výroby některých kovů a ochranu kovů před korozí			
vysvětlí výhody a nevýhody při používání plastů s ohledem na životní prostředí	Plasty	ENVI 3	
seznámí se s alternativními zdroji energie	Výroba energií a paliv		
roztřídí základní druhy léčiv podle použití, seznámí se s návodem užití léků	Chemický průmysl	Výchova ke zdraví, ENVI 1,3,4	
aplikuje znalosti o principech hašení požárů			
diskutuje na témata z oblasti chemie (recyklace surovin, znečištění životního prostředí) s využitím informací ze sdělovacích prostředků, odborné literatury a internetu			
analyzuje mnohostranné použití chemie v různých oblastech lidské činnosti (potravinářství, zemědělství, průmysl, zdravotnictví, energetika, výživa člověka)		Fyzika, Přírodopis, Zeměpis, ENVI 4	
hledá souvislosti a řešení problémů, které souvisí s praktickým životem a poznáváním životního prostředí		Výchova ke zdraví, OSV	