

Seminář z chemie

ročník	TÉMA	VÝSTUP žák:	UČIVO	PRŮŘEZOVÁ TÉMATA POZNÁMKY
G8	Obecná a anorganická chemie	<ul style="list-style-type: none"> → používá odbornou terminologii; → předvídá vlastnosti prvků na základě znalostí o periodické tabulce prvků a dokáže je aplikovat při zvažování reaktivity prvků a jejich vazebných možností; → provádí chemické výpočty a uplatňuje je při řešení složitějších praktických problémů; → posoudí acidobazické vlastnosti látek a ovládá základní výpočty pH; → využívá názvosloví anorganické chemie při popisu sloučenin (i složitějších); 	stavba atomu, periodická tabulka prvků chemická vazba, tvary molekul chemické rovnice, jejich vyrovňování, výpočty z nich směsi, roztoky, koncentrace roztoků kinetika chemických reakcí, termochemie acidobazické reakce, výpočty pH s, p-prvky d-prvky, komplexní sloučeniny f-prvky, radioaktivita, jaderná energetika	4 B) 7. Které vlivy prostředí ohrožují zdraví člověka 9. Jaké jsou nástroje a možnosti řešení globálních ekologických problémů (např. legislativní, dobrovolné/občanské, institucionální, technologické) a jaké jsou možnosti zapojení jednotlivce do jejich řešení
	Organická chemie a biochemie	<ul style="list-style-type: none"> → využívá poznatků ze studia obecné a anorganické chemie pro určení vlastností organických sloučenin; → užívá názvosloví organické chemie (i triviální) k popisu sloučenin; → z dřívějších poznatků vyvozuje chemické vlastnosti a reaktivitu organických látek; → aplikuje poznatky organické chemie při studiu metabolických procesů; 	uhlovodíky deriváty uhlovodíků metabolické přeměny biologicky významných látek	