

OBSAH

Lesson 1	:	Ozone	7
		Počitatelnost podst. jmen a použití členu.	
Lesson 2	:	Chemical Nomenclature	14
		Determinace a zastoupení.	
Lesson 3	:	Differences between Inorganic and Organic Compounds	22
		Vyjádření kvantity.	
Lesson 4	:	Jaroslav Heyrovský	29
		Časové vztahy.	
Lesson 5	:	Analytical Chemistry and Mercury	37
		Vyjádření podmětu věty.	
Lesson 6	:	Letter - Writing	45
		Vyjádření záporu.	
Lesson 7	:	3,5-Dinitrobenzoic Acid	52
		Pasivní konstrukce.	
		Vyjádření místa děje.	
Lesson 8	:	Food Preservation	60
		Vyjádření děje a stavu děje.	
Lesson 9	:	Outdoing Nature	68
		Modifikace významu podst. jména. /Podst. jméno ve funkci jména přídavného./	
Lesson 10	:	Chromatography and Ion Exchange Technique..	75
		Vyjádření způsobu a nástroje děje.	
Lesson 11	:	The General Behaviour and Properties of Enzymes	83
		Modifikace a specifikace významu podst. jména. /Příčestí a vztažné věty./	
Lesson 12	:	Safety in the Lab	94
		Modalita. /Vyjádření nutnosti, schopnosti a možnosti./	
Lesson 13	:	IXth International Conference on Coordination Chemistry	103
		Infinitivní konstrukce.	

Lesson 14	: Uranium	111
	Intensifikace významu a srovnání.	
Lesson 15	: The Role of Chance in Scientific Discovery ...	119
	Vyjádření doby děje.	
Lesson 16	: The Age of Automation	128
	Vyjádření účelu.	
Lesson 17	: The Manufacture of Perlone	136
	Vyjádření výsledku /důsledku/ děje.	
Lesson 18	: Book Reviews	144
	Vyjádření příčiny nebo důvodu.	
Lesson 19	: Velocity of Ions	152
	Vyjádření podmínky.	
Lesson 20	: The Origin of Petroleum	162
	Modalita. /Vyjádření pravděpodobnosti, možnosti a předpokladu děje v minulosti./	
Některá pravidla výslovnosti chemických termínů		173
Čtení matematických a chemických symbolů a rovnic		176
Zkratky		177
Anglicko - český chemický slovník		179
Seznam použité literatury		225