

	strana
Předmluva	5
<u>CVIČENÍ Z FYZIKY</u>	7
L 0 : Zápis protokolu	9
Zásady práce při cvičení	9
Chyby měření.....	10
L 1 : Měření délky tělesa	14
L 2 : Měření hustoty pevné látky	17
L 3 : Smykové tření	20
L 4 : Určení výtokové rychlosti kapaliny	23
L 5 : Kontrola základních bodů teploměru	27
L 6 : Určení tepelné kapacity kalorimetru	30
L 7 : Určení měrného tepla tuhého tělesa	33
L 8 : Měření modulu pružnosti	35
L 9 : Měření elektrického napětí a elektrického proudu..	38
L 10: Závislost svorkového napětí zdroje na elektrickém proudu v obvodu	44
L 11: Měření indexu lomu plexiskla	46
L 12: Měření ohniskové vzdálenosti tenké čočky.....	49
L 13: Měření zvětšení lupy	53
<u>CVIČENÍ Z CHEMIE</u>	57
L 0 : Chemická laboratoř	59
Laboratorní řád, první pomoc a zásady práce v che- mické laboratoři	60
Laboratorní pomůcky	63
Uložení chemikálií	71
Pracovní protokol	71
L 1 : Práce se sklem	73
L 2 : Odměřování objemu	77
L 3 : Krystalizace	79
L 4 : Studium průběhu chemických dějů I	82
L 5 : Vyjadřování množství látek	84
L 6 : Příprava kyseliny borité	88

L 7 :	Nerozpustné hydroxidy	90
L 8 :	Koncentrace roztoků	91
L 9 :	Studium průběhu chemických dějů II	97
L 10:	Reakce a vlastnosti kationtů III. až V. analytické třídy	100
L 11:	Speciální reakce nejdůležitějších aniontů	105
L 12:	Kvalitativní analýza organických látek	108
L 13:	Reakce charakteristických skupin organických sloučenin- alkoholů, aldehydů a ketonů	111
L 14:	Reakce charakteristických skupin organických sloučenin- karboxylové skupiny a aminoskupiny ...	115
L 15:	Barevné reakce aminokyselin	119
L 16:	Dělení aminokyselin chromatografií na tenké vrstvě	123
L 17:	Reakce monosacharidů	127
L 18:	Enzymová hydrolýza škrobu	130
L 19:	Lipidy	132
Seznam použitých chemikálií		134
Seznam použité literatury		138