

OBSAH

Předmluva	5	1.3. VÁŽENÍ	27
Úvod	7	Váhy a vážení	27
Než začnete s pokusy	8	Pokus 7 — Je možno jednoduchým způsobem zvážit vzduch ve vaší pracovně?	31
Základní pravidla bezpečnosti práce při chemických pokusech	9	Pokus 8 — Ověření průběhu oxidace hořčíku na vzduchu	32
Pravidla první pomoci	10	Pokus 9 — Ověření průběhu rozkladu dusičnanu měďnatého	34
Základní nádobí chemikovy kuchyně	11	2. DĚLENÍ SMĚSÍ	35
I. Chemické sklo varné	12	2.1. FILTRACE	36
II. Odměrné sklo	13	Filtrace za normálního tlaku	36
III. Chemickotechnické sklo	14	Pokus 10 — Jak připravit některé neropustné látky	39
IV. Porcelánové nádobí	15	Pokus 11 — Náhlá krystalizace roztoku v celém jeho objemu	40
V. Náradí a nádobí z kovů a jiných materiálů	16	Pokus 12 — Model vodárenského filtru	41
2. ZÁKLADNÍ LABORATORNÍ TECHNIKY	17	Filtrace za sníženého tlaku	42
1.1. ZAHŘÍVÁNÍ	17	2.2. KRYSTALIZACE	43
Pokus 1 — Lze oddělit z plamene kahanu další plamen? .	18	Krystalizace volná a rušená	43
Pokus 2 — Co způsobuje svítivost střední části plamene kahanu?	18	Pokus 13 — Příprava velkých krystalů krystalizací volnou	44
Pokus 3 — Ocelový drát teploměrem?	20	Pokus 14 — Příprava krystalů volným chladnutím	44
1.2. PRÁCE SE SKLEM A ZÁTKAMI	21	Pokus 15 — Získání kyseliny citrónové z citrónu	44
Pokus 4 — Řezání a ohýbání skleněných trubic	22	Pokus 16 — Přečištění látek rušenou krystalizací	45
Pokus 5 — Zužování skleněných trubic, příprava kapilář, malých zkumavek, baniček	24	Pokus 17 — Přečištění modré skalice	46
Pokus 6 — Práce s korkovrtem, zhotovení stříčky	25	2.3. DESTILACE	47
		Pokus 18 — Příprava destilované vody	47
		Pokus 19 — Přečištění roztoku technické kyseliny chlorovodíkové	48

Pokus 20 — Získání etanolu z odpadních roztoků (využití rektifikace)	49	Kovy alkalických zemin	68
Pokus 21 — Frakční destilaceropy	50	Pokus 37 — Kovy alkalických zemin zbarvují plamen	68
Pokus 22 — Získání vonných silic a olejů	52	Pokus 38 — Reakce hořčíku s vodou	69
2.4. SUBLIMACE	53	Pokus 39 — Rozklad uhlíčitanu vápenatého	69
Pokus 23 — Přečištění jódů sublimací	53	Pokus 40 — Redukční účinky hořčíku	70
Pokus 24 — Přečištění naftalenu sublimací	54	Bór a hliník	71
3. POZNÁVÁME VLASTNOSTI CHEMICKÝCH PRVKŮ A SLOUČENIN	56	Pokus 41 — Příprava kyseliny trihydroboritě	71
3.1. CHEMICKÉ PRVKY A JEJICH ANORGANICKÉ SLOUČENINY	56	Pokus 42 — Reakce kyseliny borité s chloridem sodným	72
Vodík	56	Pokus 43 — Amfoterita hliníku	72
Pokus 25 — Příprava vodíku reakcí kovu s kyselinou	56	Pokus 44 — Reakce hliníku s kyslíkem	74
Pokus 26 — Příprava vodíku reakcí kovu s hydroxidem	57	Pokus 45 — Aluminotermie	74
Pokus 27 — Příprava vodíku reakcí kovu s vodou	58	Uhlík a křemík	76
Pokus 28 — Příprava vodíku elektrolýzou vody	59	Pokus 46 — Příprava aktivního uhlí	76
Pokus 29 — Redukční účinky vodíku	60	Pokus 47 — Adsorpční účinky aktivního uhlí	76
Pokus 30 — Voda tvrdá a měkká	60	Pokus 48 — Adsorpce a desorpce na aktivním uhlí	77
Pokus 31 — Vlastnosti vody destilované, pitné a minerální	61	Pokus 49 — Redukční účinky uhlíku	77
Pokus 32 — Příprava peroxidu vodíku	62	Pokus 50 — Příprava a vlastnosti kysličníku uhelnatého	77
Pokus 33 — Vlastnosti peroxidu vodíku	62	Pokus 51 — Příprava a důkaz kysličníku uhlíčitého	79
Alkalické kovy	63	Pokus 52 — Důkaz vydechovaného kysličníku uhlíčitého	80
Pokus 34 — Elektrolýza roztoku chloridu sodného s použitím diafragmy	63	Pokus 53 — Vlastnosti kysličníku uhlíčitého	80
Pokus 35 — Elektrolýza roztoku chloridu sodného rtuťovým způsobem	66	Pokus 54 — Model hasičského přístroje	81
Pokus 36 — Příprava hydroxidu sodného kaustifikací sody	67	Pokus 55 — Krasové jevy	82
		Pokus 56 — Princip výroby sody z chloridu sodného	83
		Pokus 57 — Příprava křemíku	83
		Pokus 58 — Reakce křemíku s alkalickým hydroxidem	85
		Pokus 59 — Příprava skla	85
		Pokus 60 — Příprava vodního skla	86

Pokus 61 — Vlastnosti vodního skla	87	Pokus 85 — Příprava chlóru a chlórové vody	108
Dusík a fosfor	87	Pokus 86 — Odbarvovací účinky chlórové vody	110
Pokus 62 — Příprava a důkaz dusíku	87	Pokus 87 — Dezinfekční účinky chlórové vody	110
Pokus 63 — Reakce dusíku s hořčíkem	89	Pokus 88 — Reakce chlóru s halogenidy	110
Pokus 64 — Příprava amoniaku a jeho důkaz	89	Pokus 89 — Reakce chlóru s acetylénem	111
Pokus 65 — Rozpustnost amoniaku ve vodě	90	Pokus 90 — Příprava a rozpustnost chlorovodíku	111
Pokus 66 — Příprava a rozklad chloridu ammoného .	91	Pokus 91 — Chemická reakce chlorovodíku	112
Pokus 67 — Příprava a vlastnosti kysličníku dusnatého	91	Pokus 92 — Reakce brómové vody s kovy	113
Pokus 68 — Vznik kyseliny dusičné oxidací amoniaku .	92	Pokus 93 — Příprava jódu z odpadních roztoků	113
Pokus 69 — Oxidační účinky kyseliny dusičné . .	94	Pokus 94 — Důkaz jódu	114
Pokus 70 — Tepelný rozklad dusičnanů těžkých kovů .	95	Kovy	114
Pokus 71 — Sloučeniny fosforu	95	Pokus 95 — Příprava zinku elektrolýzou	114
Kyslík a síra	96	Pokus 96 — Příprava mědi	115
Pokus 72 — Příprava a důkaz kyslíku	96	Pokus 97 — Reakce kovů s kyselinami	115
Pokus 73 — Reakce kovů s kyslíkem	97	Pokus 98 — Vlastnosti kysličníků kovů	118
Pokus 74 — Reakce nekovů s kyslíkem	97	Pokus 99 — Reaktivita kovů	119
Pokus 75 — Vlastnosti ozónu	98	Pokus 100 — Koroze železa	121
Pokus 76 — Modifikace síry	98	Pokus 101 — Chemické zdroje elektrického proudu .	122
Pokus 77 — Příprava a vlastnosti kysličníku siřičitého	99	Pokus 102 — Kalení a popouštění oceli	124
Pokus 78 — Zkapalnění kysličníku siřičitého a jeho vlastnosti	100	Pokus 103 — Leptání kovů	124
Pokus 79 — Příprava a vlastnosti sirovodíku	102	Pokus 104 — Klempířská pájka (příprava slitiny)	125
Pokus 80 — Redukce síranu na sirník	103	 	
Pokus 81 — Kontaktní způsob oxidace kysličníku siřičitého na kysličník sirový	104	3.2. VĚNUJME POZORNOST ORGANICKÝM SLOU- ČENINÁM	125
Pokus 82 — Příprava a vlastnosti thiosíranu sodného	106	Pokus 105 — Stanovení teploty tání	126
Halogeny	107	Pokus 106 — Stanovení teploty varu	127
Pokus 83 — Příprava a vlastnosti fluorovodíku	107	Pokus 107 — Stanovení teploty varu malého množství látky	128
Pokus 84 — Leptání skla fluorovodíkem	108	Uhlovodíky	129
		Pokus 108 — Příprava metanu	129
		Pokus 109 — Hoření metanu (propanu, butanu) v chlóru	130

Pokus 110 — Příprava a hoření etenu (etylénu)	131
Pokus 111 — Vlastnosti etenu	132
Pokus 112 — Příprava a vlastnosti etinu (acetylénu)	133
Pokus 113 — Příprava a hoření benzenu	135
Pokus 114 — Krakování	136
Halogenderiváty uhlovodíků	137
Pokus 115 — Příprava jodoformu (trijodmetanu)	137
Pokus 116 — Příprava ethylchloridu	138
Pokus 117 — Příprava ethylbromidu	139
Pokus 118 — Příprava ethyljodidu	139
Pokus 119 — Vlastnosti benzenu a toluenu.	140
Alkoholy a fenoly	140
Pokus 120 — Vznik metanolu karbonizací dřeva	140
Pokus 121 — Příprava etanolu kvašením cukru	141
Pokus 122 — Oxidace etanolu na aldehyd	142
Pokus 123 — Oxidace etanolu na aldehyd a kyse- linu	142
Pokus 124 — Fenol	143
Pokus 125 — Příprava a důkaz glycerolu	143
Pokus 126 — Redukční účinky hydrochinonu	144
Pokus 127 — Důkaz alkoholů	144
Pokus 128 — Barevné reakce fenolů.	145
Aldehydy	145
Pokus 129 — Příprava metanalu (formaldehydu)	145
Pokus 130 — Příprava acetaldehydu (etanalu)	146
Pokus 131 — Redukční účinky aldehydů	148
Pokus 132 — Polymerace a depolymerace formal- dehydu	148
Pokus 133 — Reakce formaldehydu s bílkovinami	148
Pokus 134 — Akrolein.	148
Pokus 135 — Příprava acetonu	149
Organické kyseliny	150

Pokus 136 — Příprava kyseliny octové.	150
Pokus 137 — Příprava ledové kyseliny octové	151
Pokus 138 — Oxidace kyseliny mravenčí.	151
Pokus 139 — Hoření par kyseliny octové	151
Pokus 140 — Příprava octanů	152
Pokus 141 — Příprava kyseliny benzoové	152
Pokus 142 — Rozklad kyseliny štavelové.	153
Pokus 143 — Oxidace kyseliny štavelové.	154
Pokus 144 — Příprava štavelanu z mravenčanu	154
Pokus 145 — Příprava acylpirinu	155
Pokus 146 — Příprava fenolftaleinu	155
Estery	156
Pokus 147 — Příprava octanu etylnatého esterifikací .	156
Pokus 148 — Příprava octanu etylnatého z octanu sodného	156
Pokus 149 — Příprava benzoanu etylnatého	157
Pokus 150 — Zmýdelnění esterů	157
Pokus 151 — Příprava mýda	157
Pokus 152 — Vlastnosti mýdel	158
Étery a peroxidý	159
Pokus 153 — Příprava dietyleteru	159
Pokus 154 — Důkaz peroxidu v éteru	160
Organické sloučeniny obsahující dusík.	160
Pokus 155 — Příprava nitrobenzenu.	160
Pokus 156 — Nitrace fenolu	161
Pokus 157 — Příprava anilínu	162
Plastické hmoty	162
Pokus 158 — Depolymerace plastických hmot	162
Pokus 159 — Depolymerace a polymerace styrénu .	164
Pokus 160 — Příprava fenoplastů	164
Pokus 161 — Aminoplasty	165
Pokus 162 — Vlastnosti silonu	166

Pokus 163 — Zkoušky plastických hmot	166
3.3. CHEMIE A ŽIVOT	168
Pokus 164 — Jednoduchý rozbor organických látek .	168
Pokus 165 — Důkazy cukrů	170
Pokus 166 — Tuky	171
Pokus 167 — Důkaz a vlastnosti bílkovin	174
Pokus 168 — Dialýza	175
Pokus 169 — Vlastnosti enzymů	176
Pokus 170 — Důkazy vitamínů	179
4. 30 × ZAJÍMAVÉ, ZÁBAVNÉ A EFEKTNÍ POKUSY	181
4.1. VE SVĚTĚ OHŇŮ A SVĚTEL	181
Pokus 171 — Sopka na stole	181
Pokus 172 — Nespalitelná nit	181
Pokus 173 — Nehořlavý kapesník	182
Pokus 174 — Voda dopingem plamene?	182
Pokus 175 — Samozápalné olovo	183
Pokus 176 — Hořící pivo	184
Pokus 177 — Hořlavý cukr	184
Pokus 178 — Svítící roztok	185
Pokus 179 — Světlonoš ve zkumavce	185
Pokus 180 — Peklo ve zkumavce	186
Pokus 181 — Zelený oheň	187
Pokus 182 — Vyrábíme vánoční prskavky	187
Pokus 183 — Příprava salonnéhých bengálských ohňů .	188
4.2. Z KUCHYNĚ ALCHYMISTŮ	189
Pokus 184 — Tajemství dýmů alchymistovy laboratoře	189
Pokus 185 — Alchymistův podvod	189
4.3. KOUZLA BAREVNÝCH PŘEMĚN	190
Pokus 186 — Záhada modrého roztoku	190
Pokus 187 — Vanad — kovový chameleón	191
Pokus 188 — Květy mění barvu	192
Pokus 189 — Tajné inkousty	192
4.4. CHEMIK ILUZIONISTOU	194
Pokus 190 — Záhada s minci pod vodou	194
Pokus 191 — Destilovaná voda jako lepidlo na kov .	194
Pokus 192 — Zkumavka, která sama drží na prstě .	195
Pokus 193 — Kouzlo s vejcem	196
Pokus 194 — Rtuťové srdce	196
Pokus 195 — Mořské korále v kádince	197
Pokus 196 — Kovové stromy	198
4.5. NA STOPĚ ZLOČINU.	199
Pokus 197 — Kdo ukradl bankovku?	199
Pokus 198 — Pátráme po otiscích prstů	199
Pokus 199 — Po stopách krve	200
Pokus 200 — Odhalení kuřáka	200
5. PŘÍPRAVA ROZTOKŮ A ČINIDEL	201
5.1. PŘÍPRAVA ROZTOKŮ URČITÉ KONCENTRACE	201
5.2. PŘÍPRAVA ROZTOKŮ ČINIDEL A INDIKÁTORŮ	205
Sovniček	208
Přehled prvků periodického systému a jejich základní charakteristiky	211
Použitá literatura	215