

# O B S A H.

	Strana
<b>Ú v o d . . . . .</b>	<b>3</b>
<i>a) Všeobecné pokyny . . . . .</i>	<i>3</i>
<i>b) Upotřebení kahanů . . . . .</i>	<i>5</i>
<i>c) Práce se sklem. — Sklářské potřeby. Řezání skla. Foukání skla. Ohýbání trubic. Otavování a obrubování trubic a vyfukování baniček. Vytahování trubic do špičky a zatavování širších trubic. Zhotovení otvoru na trubici a vtavování platinových drátků. Stavování trubic. Řezání skleněných desek. Vrtání otvorů ve skle. Zábrusy skleněných zátek . . . . .</i>	<i>7</i>
<i>d) Práce s korkem . . . . .</i>	<i>16</i>
<i>e) Práce s kaučukem . . . . .</i>	<i>18</i>
<i>f) Spájení . . . . .</i>	<i>18</i>
<i>g) Váhy a vážení . . . . .</i>	<i>20</i>
<i>h) Odměřování objemu. — Měření objemu kapalin. Měření objemu plynů . . . . .</i>	<i>24</i>
<i>i) Příprava roztoků. — Všeobecně. Kyseliny a louhy. Roztoky solí . . . . .</i>	<i>32</i>
<i>j) Příprava některých reagencí. — Lakmusové barvivo. Roztok indiga. Roztok fenolftaleinu. Lakmusové papírky. Papír kurkumový. Papír jodoškrobový. Olovnatý papír. Pólový papír . . . . .</i>	<i>36</i>
<i>k) Filtrace . . . . .</i>	<i>39</i>
<b>V o d a a v o d n é r o z t o k y . . . . .</b>	<b>42</b>
<i>Voda. — Var vody tvrdé. Var vody měkké. Destilace vody. Odpařování vody: a) Odpařování destilačního zbytku do sucha. b) Odpaření destilované vody do sucha. Reakce vody destilované, říční a studničné . . . . .</i>	<i>42</i>

Roztoky vodné. — Roztoky tuhých látek v kapalinách.	
Roztoky kapalin v kapalinách. Rozpustnost plynů v kapalinách . . . . .	45
Vyučování látky z roztoku. — Krystalení. Krystalisace rušená. Krystalisace volná. — Odpařování roztoku do sucha: 1. Odpaření roztoku soli do sucha. 2. Stanovení koncentrace roztoku dusičnanu draselného (pokus kvantitativní). — Srážení tuhé látky . . . . .	48
Voda krystalová a chemicky vázaná . . . . .	50
<b>Vodík a kyslík . . . . .</b>	<b>54</b>
Vodík. — Všeobecně. Vznik a příprava vodíku z vody.	
Vznik a příprava vodíku ze zásad. Vznik a příprava vodíku z kyselin. Příprava vodíku elektrolyzí vody.	54
Redukční vlastnosti vodíku. — Redukce kysličníku železitého vodíkem. Redukce kysličníku měďnatého vodíkem.	
Kvantitativní složení vody . . . . .	57
Stanovení chemického ekvivalentu kovů. — Všeobecně.	
Provedení pokusu . . . . .	60
Zpracování louhů po výrobě vodíku . . . . .	62
<b>Kyslík. — Příprava elektrolyzí vody. Vznik žíháním některých kysličníků. Vznik kyslíku z chlorečnanu draselného. Katalyse. Příprava kyslíku z chlorečnanu draselného. Kvantitativní rozklad kysličníku rtuťnatého.</b>	<b>63</b>
Kvantitativní rozklad chlorečnanu draselného . . . . .	63
<b>Dusík a jeho sloučeniny . . . . .</b>	<b>63</b>
Dusík. — Analyse vzduchu. Příprava dusíku ze vzduchu mědí a analyse vzduchu. Slučování dusíku s vápníkem.	
Příprava dusíku z lučebnín . . . . .	70
<b>Čpavek. — Vznik a příprava čpavku. Vznik a vlastnosti solí amonných . . . . .</b>	<b>74</b>
Kyselina dusičná, její soli a zplodiny jejího rozkladu. — Vznik kyseliny dusičné oxydaci čpavku. Příprava kyseliny dusičné z dusičnanu. Vlastnosti kyseliny dusičné.	
Dusičnany a jich vlastnosti. Kysličník dusnatý z kyseliny dusičné a mědi. Vznik kysličníku dusnatého z kyseliny dusičné a mědi.	

liny dusičné a zelené skalice. Vznik kysličníku dusnatého z dusičnanů, kyseliny sírové a zelené skalice. Kysličník dusičitý z dusičnanu olovnatého. Kysličník dusičitý z dusičnanu měďnatého. Reakce kysličníku dusičitého na hydroxyd sodný. Zpracování louhu po přípravě kysličníku dusnatého z kyseliny dusičné a mědi . . . . .	76
<b>Halové prvky . . . . .</b>	<b>85</b>
Chlor. — Příprava chloru oxydací chlorovodíku. Vznik chloru elektrolyzí a jeho bělicí účinky. Znázornění tovární výroby chloru. Bělicí účinky chlornanů vzniklých elektrolyzí. Vznik chlorečnanu draselného elektrolyzí. . . . .	85
Chlorovodík a chloridy. — Chlorovodík. Vznik a reakce chloridů . . . . .	88
Brom a jod. — Brom. Jod. Bromidy a jodidy stříbra. . . . .	89
<b>Síra a její sloučeniny . . . . .</b>	<b>91</b>
Síra. — Vidy síry a jejich vlastnosti. Rozbor černého střelného prachu: 1. pokus kvalitativní; 2. pokus kvantitativní . . . . .	91
Sirovodík a sirnky. — Sirnky. Sirovodík . . . . .	97
Kyslikaté sloučeniny síry. — Kysličník siřičitý. Příprava primárního a sekundárního siřičitanu sodného. Sirnatany. Kyselina sírová. Příprava sirníku barnatého z barytu. Reakce sirníků, siřičitanů, sirnatanů a síranů. . . . .	108
<b>Uhlík a jeho sloučeniny . . . . .</b>	<b>108</b>
Uhlík. — Destilace cukru za sucha. Destilace dříví za sucha. Destilace uhlí za sucha. Uhlík odbarvuje roztoky. Uhlík pohlcuje plyny. Uhlík je odkysličovadlem. Chování těkavých chloridů kovových k uhlíku. Chování uhlíku k prvkům a jich sloučeninám . . . . .	108
Kysličník uhličitý. — Příprava kysličníku uhličitého. Vlastnosti kysličníku uhličitého. Vznik uhličitanu vápenatého sekundárního a primárního. Příprava primárního uhličitanu sodného. Rozklad mramoru a magnesitu žárem. Příprava uhličitanu zinečnatého z louhu po výrobě vodíku. Přeměna uhličitanu zinečnatého v kysličník ží-	
Křehlisk-Mašek-Němeček, Praktická cvičení chemická.	20a

háním. Příprava zásaditého uhličitanu měďnatého. Přeměna uhličitanu měďnatého v kysličník žíháním. Přeměna barytu v uhličitan barnatý. Reakce uhličitanů.	112
<b>Sloučeniny fosforu, boru a křemíku . . . . .</b>	<b>120</b>
Fosfor a jeho sloučeniny. — Příprava kyseliny fosforečné a její vlastnosti . . . . .	120
Bór a jeho sloučeniny. — Příprava kyseliny bórité a její vlastnosti. Příprava perly boraxové a fosforečné . . . . .	121
Křemík a jeho sloučeniny. — Příprava vodního skla, kyseliny křemičité a jejich reakce . . . . .	123
<b>Prvky I. skupiny . . . . .</b>	<b>125</b>
Sodík. — Příprava čistého chloridu sodného. Reakce Na <sup>+</sup>	125
Draslík. — Příprava hydroxydu draselného. Srážení roztoků solí hydroxydem draselným. Reakce K <sup>+</sup> . . . . .	126
Amonium. — Reakce NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> . . . . .	127
<b>Prvky II. skupiny . . . . .</b>	<b>128</b>
Vápník. — Příprava chloridu vápenatého. Reakce Ca <sup>++</sup>	128
Stroncium. — Reakce Sr <sup>++</sup> . . . . .	130
Baryum. — Příprava chloridu a dusičnanu barnatého. Reakce Ba <sup>++</sup> . . . . .	130
Hořčík. — Vlastnosti solí hořečnatých. Reakce Mg <sup>++</sup> . . . . .	132
Zinek. — Rozpustnost zinku v kyselinách a zásadách. Reakce Zn <sup>++</sup> . . . . .	133
Kadmium. — Reakce Cd <sup>++</sup> . . . . .	135
Rtuť. — Vlastnosti rtuti a jejích sloučenin. Reakce Hg <sup>++</sup> . Reakce Hg <sup>0</sup> . . . . .	136
<b>Prvky III. skupiny . . . . .</b>	<b>138</b>
Hliník. — Vlastnosti hliníku a jeho sloučenin. Příprava kamenců. Reakce Al <sup>+++</sup> . . . . .	138
<b>Prvky IV. skupiny . . . . .</b>	<b>142</b>
Cín. — Vlastnosti cínu. Vlastnosti solí cínu. Reakce Sn <sup>++</sup> . Reakce Sn <sup>0</sup> . . . . .	142
Olovo. — Vlastnosti olova a jeho sloučenin. Reakce Pb <sup>++</sup>	144

<b>P r v k y V. s k u p i n y . . . . .</b>	<b>146</b>
Arsen. — Vlastnosti arsenu a jeho sloučenin. Reakce sloučenin arsenu . . . . .	146
Antimon. — Vlastnosti antimonu a jeho sloučenin. Reakce sloučenin antimonu . . . . .	148
Vizmut. — Vlastnosti vizmutu a jeho sloučenin. Reakce sloučenin vizmutu . . . . .	149
<b>P r v k y VI. s k u p i n y . . . . .</b>	<b>150</b>
Chrom. — Vlastnosti sloučenin chromu. Reakce sloučenin chromu . . . . .	150
<b>P r v k y VII. s k u p i n y . . . . .</b>	<b>153</b>
Mangan. — Vlastnosti sloučenin mangantu, Reakce sloučenin mangantu . . . . .	153
<b>P r v k y VIII. s k u p i n y . . . . .</b>	<b>155</b>
Železo. — Vlastnosti železa a jeho sloučenin. Reakce Fe a Fe <sup>++</sup> . . . . .	155
Nikl. — Vlastnosti niklu, jeho sloučenin a jich reakce, . . . . .	157
Kobalt. — Vlastnosti sloučenin kobaltu a jich reakce, . . . . .	158
Měd. — Příprava mědi ze sirných rud. Vlastnosti mědi. Vlastnosti sloučenin mědi. Reakce Cu <sup>++</sup> . . . . .	158
Stříbro. — Příprava stříbra. Vlastnosti sloučenin stříbra. Reakce solí stříbrných . . . . .	164
<b>Přehled pokusů důležitých pro poznání neznámé látky . . . . .</b>	<b>167</b>
Předběžné zkoušky. — Zkoušky na uhlí. Zahřívání v banice. Boraxová a fosforečná perlička. Zabarvení nesvítivého plamene. Spektrální rozbor . . . . .	167
Vlastní analyse. — Rozpouštění látek. Přehled reakcí kationtů. Přehled reakcí aniontů . . . . .	176
<b>Fotochemické změny . . . . .</b>	<b>184</b>
Předběžné pokusy . . . . .	184
Fotografie. — Desky a filmy. Temná komora. Kasety a přístroj. Exposice. Vyvolávání. Ustalování a promývání.	

Zesilování a zeslabování negativů. Retuš negativů. Příprava positivu . . . . .	187
<b>Kvantitativní analyse . . . . .</b>	<b>207</b>
Analyse odměrná . . . . .	207
Stanovení Ag', Cl', Br' a J'. — Všeobecně. Potřebné roztoky. Určování stříbra. Určování čistoty chloridu, bromidu a jodidu draselného. Určování množství Cl' v pitné vodě	208
Určování kyselin a zásad (Acidimetrie a alkalimetrie). — Všeobecně. Příprava normálních roztoků . . . . .	213
Určování zásad. — Určení procentového složení žíravého natronu. Určení hodnoty prodejného čpavku. Jest stanoviti, kolik gramů kysličníku vápenatého CaO se rozpouští ve 100 g vody za obyčejné teploty! Jest stanoviti, kolik gramů kysličníku barnatého BaO se rozpouští ve 100 g vody za obyčejné teploty! . . . . .	217
Určování kyselin. — Určení procentového složení kyseliny vinné. Procentové složení vinného kamene. Procentové složení kyseliny citronové. Procentové složení prodejné koncentrované kyseliny sirové titrací. Stanovení množství kyseliny octové v prodejném octu . . . . .	221
Určování uhličitanů žíravin a žíravých zemin. — Jest stanoviti hodnotu bezvodé sody. Jest stanoviti hodnotu vápence . . . . .	224
<b>Kvalitativní rozbor organické sloučeniny . . . . .</b>	<b>226</b>
Důkaz uhlíku a vodíku . . . . .	226
Důkaz dusíku . . . . .	227
Důkaz síry . . . . .	228
Důkaz fosforu . . . . .	229
Důkaz halogenů . . . . .	229
<b>Sloučeniny s řetězy otevřenými . . . . .</b>	<b>230</b>
Uhlovodíky. — Příprava a vlastnosti uhlovodíků . . . . .	230
Halové deriváty. — Vznik a vlastnosti halových derivátů. Příprava jodoformu elektrolyzí . . . . .	231
Alkoholy. — Alkohol methylnatý. Ethylalkohol. Alkohol glycerylový . . . . .	233

	Strana
Éter ethylnatý . . . . .	241
Aldehydy. — Formaldehyd. Acetaldehyd. Akrolein. . .	242
Ketony. — Aceton . . . . .	244
Organické kyseliny, jich soli a estery. — Kyselina mravenčí. Kyselina octová. Kyselina máselná. Kyselina palmitová a stearová. Mýdla a tuky. Kyselina šťavelová. Kyselina vinná . . . . .	246
Saccharidy. — Cukr hroznový (glukosa). Fruktosa (cukr ovocný). Saccharosa (cukr třtinový). Polarimetrie. Lak- tosa (cukr mléčný). Maltosa (cukr sladový). Škrob. Bu- ničina (cellulosa) . . . . .	260
Sloučeniny kyanové. — Kyanidy alkalické a těžkých kovů. Ferrokyanidy a ferrikyanidy. Sulfokyanidy neb rhoda- nidy. Kyanotypie. Tonování obrázků barevnými ferro- kyanidy . . . . .	269
Močovina a kyselina močová . . . . .	277
<b>S l o u č e n i n y s ř e t ě z y u z a v ř e n ý m i . . . . .</b>	<b>278</b>
Uhlovodíky. — Vlastnosti uhlovodíků . . . . .	278
Nitrobenzol. — Příprava nitrobenzolu . . . . .	279
Anilin. — Vznik a vlastnosti anilinu . . . . .	279
Fenoly. — Fenol obecný. Pyrokatechin, resorcin a hydro- chinon. Pyrogallol . . . . .	280
Kyseliny. — Kyselina benzoová. Kyselina salicylová. Ky- selina duběnková (gallová). Kyselina tříslová (tanin). Kyselina ftalová. . . . .	283
Barviva. — Všeobecně. Nitrobarviva. Barviva azová. Bar- viva trifenylmethanová. Ftaleíny. Barviva anthracenová. Indigo . . . . .	286
Bílkoviny. — Příprava klihu. Pokusy s bílkovinami. Srá- žení kaseinu. Zkoumání mléka . . . . .	290
Alkaloidy . . . . .	292
<b>U k a z o v a t e l . . . . .</b>	<b>294</b>

