

## Obsah

Úvod .....	3
A. LÁTKA V PEVNÉM STAVU .....	5
POSTUP PŘI URČOVÁNÍ TOTOŽNOSTI NEZNÁMÉHO LÉČIVA /M. Blešová/ .....	5
Kvalitativní elementární analýza .....	7
Důkaz uhlíku .....	7
Důkaz uhlíku a vodíku .....	7
Důkaz dusíku .....	7
Důkaz síry .....	9
Důkaz fosforu .....	9
Důkaz halogenů .....	10
Rozlišení halogenidů .....	11
1. ANORGANICKÁ LÁTKA /M. Blešová/ .....	13
1.1 Při zahřívání a žihání se nemění .....	13
1.1.1 Rozpouští se ve vodě .....	13
1.1.1.1 S roztokem hydroxidu sodného se vylučuje bílá sraženina, rozpustná v nadbytku zkou- madla .....	13
1.1.1.2 S roztokem šťavelanu amonného se vylučuje bílá sraženina .....	15
1.1.1.3 Vybarvuje roztok titanové žlutí .....	15
1.1.1.4 Barví plamen fialově .....	16
1.1.1.5 Barví plamen karmínově červeně .....	18
1.1.1.6 Barví plamen žlutě .....	18
1.1.1.7 Barví plamen zeleně .....	21
1.1.2 Nerozpouští se ve vodě, rozpouští se ve zředěné kyselině chlorovodíkové .....	22
1.1.2.1 Reaguje s roztokem šťavelanu amonného .....	22
1.1.2.2 Reaguje s roztokem titanové žlutí .....	23
1.1.2.3 Nereaguje se šťavelanem amonným ani s titanovou žlutí .....	24
1.1.3 Nerozpouští se ve vodě a ve zředěných kyselinách .....	25
1.1.3.1 Prášek bílý nebo téměř bílý, s vodou bobtná .....	25
1.1.3.2 Prášek bílý nebo téměř bílý, s vodou nebobtná .....	25
1.1.3.3 Prášek černý .....	26
1.2 Při zahřívání mění barvu, uvolňuje páry, sublimuje .....	27
1.2.1 Rozpouští se ve vodě .....	27
1.2.1.1 Látka červeně-fialová, po vyžhání černá .....	27
1.2.1.2 Látka bílá nebo naředlá, žiháním teká a unikající páry se usazují jako kovově lesklé zrcátko .....	27
1.2.1.3 Žiháním uvolňuje bílé páry, tvoří se žlutý nálet, tavenina černá .....	28
1.2.1.4 Žiháním uvolňuje žluté nebo hnědé páry .....	29
1.2.1.5 Žiháním uvolňuje fialové páry .....	30
1.2.1.6 Zahříváním sublimuje, tvoří se bílý nálet .....	31

1.2.2	Nerozpouští se ve vode .....	32
1.2.2.1	Látka černošedá, při zahřívání vyvíjí fialové páry .....	32
1.2.2.2	Látka červená, po vyžhání černá .....	33
1.2.2.3	Látka oranžově žlutá, žháním teká a unikající páry se usazují jako kovové lesklé zrcátko .....	33
1.2.2.4	Látka žlutá, při žhání tmavě červená ta- venina, po vychladnutí pevná žlutá látka .....	33
1.2.2.5	Látka svetle žlutá, při žhání žlutohne- dá tavenina, unikající páry tvorí žlutý nálet .....	34
1.2.2.6	Látka bílá nebo nažloutlá, při žhání oranžová až červená, po vychladnutí svetle žlutá .....	35
1.2.2.7	Látka bílá, při žhání zloutne, po vychladnutí bílá .....	35
1.2.2.8	Látka bílá, při žhání sublimuje .....	36
2.	ANORGANICKO - ORGANICKÁ LÁTKA /V. Tomášková/ .....	37
2.1	Rozpouští se ve vode za obyčejné teploty .....	37
2.1.1	Látka barevná .....	37
2.1.2	Látka bílá nebo bezbarvá .....	38
2.1.2.1	Vápenaté soli .....	38
2.1.2.2	Olovnaté soli .....	40
2.2	Nerozpouští se ve vode za obyčejné teploty .....	41
2.2.1	Látka barevná .....	41
2.2.2	Látka bílá nebo bezbarvá .....	42
2.2.2.1	Rozpouští se v horké vode .....	42
2.2.2.2	Rozpouští se v alkalických roztocích hydroxidů a uhličitánů .....	42
3.	ORGANICKÁ LÁTKA - C, H, O, Cl, Na, K .....	45
3.1	Skupina léčiv obsahujících C, H, O /V. Tomášková/ .....	45
3.1.1	Rozpouští se ve vode za obyčejné teploty .....	45
3.1.1.1	Poskytují slabe kyselou reakci roztoku .....	45
3.1.1.2	Reakce s Fehlingovým roztokem - k roz- lišení "redukujících" a "neredukujících" sacharidů .....	47
3.1.1.3	Reakce s roztokem chloridu železitého .....	50
3.1.1.4	Ostatní .....	51
3.1.2	Nerozpouští se ve vode za obyčejné teploty .....	52
3.1.2.1	Rozpouští se v horké vode .....	52
3.1.2.2	Rozpouští se v lihu 95 % .....	53
3.1.2.3	Rozpouští se v chloroformu .....	58
3.1.2.4	Rozpouští se v dioxanu .....	58
3.2	Skupina léčiv obsahujících C, H, O, Cl /V. Tomášková/ .....	59
3.2.1	Rozpouští se ve vode .....	59
3.2.2	Nerozpouští se ve vode .....	62
3.3	Skupina léčiv obsahujících C, H, O, Na /V. Tomášková/ .....	63
3.4	Skupina léčiv obsahujících C, H, O, Na, K /V. Tomášková/ .....	66
4.	ORGANICKÁ LÁTKA - C, H, O, N, Br, Cl, I, F, Na .....	68
4.1	Skupina léčiv obsahujících C, H, /O/, N /M. Bachratá, Ž. Bezáková/ .....	68
4.1.1	Rozpúšťajú sa vo vode /M. Bachratá/ .....	68
4.1.1.1	Dávajú murexidovú reakciu .....	68
4.1.1.2	Dávajú reakciu s dusitanom sodným .....	74
4.1.1.3	Dávajú reakciu so síranom meďnatým .....	78
4.1.1.4	Dávajú reakciu s /amoniakálnym/ roztokom dusičnanu strieborného .....	80
4.1.1.5	Dôkaz léčiv pomocou teploty topenia .....	82
4.1.1.6	Dávajú reakciu s ninhydrinom .....	87
4.1.1.7	Sublimujú .....	91
4.1.2	Rozpúšťajú sa v lihu 95 % /Ž. Bezáková/ .....	92
4.1.2.1	Dávajú reakciu s roztokom chloridu kobaltnatého .....	92

4.1.2.2	Dávajú reakciu s formaldehydom a kyselinou sírovou .....	96
4.1.2.3	Dávajú reakciu s roztokom chloridu železitého .....	97
4.1.2.4	Dávajú reakciu s roztokom dusitanu sodného .....	99
4.1.2.5	Dôkaz liečiv pomocou teploty topenia .....	102
4.1.3	Rozpúšťajú sa v chloroforme /Ž. Bezáková, M. Bachratá/ .....	107
4.1.4	Nerospúšťajú sa vo vode, liehu 95 % a chloroforme /M. Bachratá/ .....	109
4.1.4.1	Rozpúšťajú sa v roztoku hydroxidu sodného .....	109
4.1.4.2	Rozpúšťajú sa v kyseline mravčej .....	112
4.1.4.3	Rozpúšťajú sa v dimetylformamide .....	113
4.1.4.4	Iné .....	115
4.2	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, Br /Ž. Bezáková/ .....	117
4.2.1	Rozpúšťajú sa vo vode .....	117
4.2.2	Nerospúšťajú sa vo vode .....	119
4.3	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, Cl /E. Sedlárová/ .....	120
4.3.1	Liečivá obsahujúce ionovo viazaný chlór .....	120
4.3.1.1	Rozpúšťajú sa v chloroforme .....	120
	Liečivo sa topí .....	120
	Liečivo sa netopí, alebo teplota topenia je ťažko stanoviteľná .....	126
4.3.1.2	Nerospúšťajú sa v chloroforme .....	132
	Liečivo sa topí .....	132
	Liečivo sa netopí alebo teplota topenia je ťažko stanoviteľná .....	137
4.3.2	Liečivá obsahujúce organicky viazaný chlór .....	142
4.3.2.1	Rozpúšťajú sa v chloroforme .....	143
4.3.2.2	Nerospúšťajú sa v chloroforme .....	146
4.4	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, I /Ž. Bezáková/ .....	148
4.4.1	Rozpúšťajú sa vo vode .....	148
4.4.2	Nerospúšťajú sa vo vode .....	149
4.4.2.1	Reagujú s dusitanom sodným .....	149
4.4.2.2	Nereagujú s dusitanom sodným .....	150
4.5	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, Br, Cl /Ž. Bezáková/ .....	152
4.5.1	Rozpúšťajú sa vo vode .....	152
4.5.2	Nerospúšťajú sa vo vode .....	153
4.6	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, Cl, F /Ž. Bezáková/ .....	154
4.7	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, Na /Ž. Bezáková/ .....	155
4.7.1	Dávajú murexidovú reakciu .....	155
4.7.2	Nedávajú murexidovú reakciu .....	156
4.8	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, Br, Na /Ž. Bezáková/ .....	157
5.	ORGANICKÁ LÁTKA - C, H, O, N, S, Cl, I, Na, K .....	159
5.1	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, S /O. Morávková/ .....	159
5.1.1	Rozpúšťajú sa vo vode .....	159
5.1.1.1	Dávajú reakciu s Ba <sup>2+</sup> .....	159
5.1.1.2	Nedávajú reakciu s Ba <sup>2+</sup> .....	163
5.1.2	Rozpúšťajú sa v liehu 95 % .....	165
5.1.2.1	Dávajú reakciu s roztokom dusitanu sodného .....	165
5.1.2.2	Nedávajú reakciu s roztokom dusitanu sodného .....	168
5.1.3	Nerospúšťajú sa vo vode a v liehu 95 % .....	170
5.1.3.1	Dávajú reakciu s roztokom dusitanu sodného .....	171

5.1.3.2	Nedávají reakciu s roztokom dusitanu sodného .....	174
5.2	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, S, Cl /Ž. Bezáková, M. Bachratá/ .....	178
5.2.1	Rozpúšťajú sa vo vode, liehu 95 % a v chloroforme .....	178
5.2.1.1	Topia sa .....	179
5.2.1.2	Netopia sa .....	181
5.2.2	Rozpúšťajú sa vo vode a v liehu 95 % .....	182
5.2.3	Rozpúšťajú sa v liehu 95 % a v chloroforme .....	185
5.2.4	Rozpúšťajú sa vo vode .....	187
5.2.5	Rozpúšťajú sa v liehu 95 % .....	187
5.2.6	Nerospúšťajú sa vo vode, liehu 95 % a chloroforme .....	188
5.3	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, S, I /Ž. Bezáková/ .....	191
5.4	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, S, Cl, Na /O. Morávková/ .....	192
5.5	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, S, K /O. Morávková/ .....	193
5.6	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, S, Na /O. Morávková/ .....	193
5.6.1	Dávajú reakciu s roztokom dusitanu sodného .....	194
5.6.2	Nedávajú reakciu s roztokom dusitanu sodného .....	195
6.	ORGANICKÁ LÁTKA - C, H, O, N, P, Cl .....	198
6.1	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, P /O. Morávková/ .....	198
6.2	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, N, P, Cl /O. Morávková/ .....	201
7.	ORGANICKÁ LÁTKA - C, H, O, S, I, Na .....	202
7.1	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, S /Ž. Bezáková/ .....	202
7.2	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, S, I /Ž. Bezáková/ .....	203
7.2.1	Rozpúšťajú sa vo vode .....	203
7.2.2	Rozpúšťajú sa v liehu 95 % .....	204
7.3	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, S, Na /Ž. Bezáková/ .....	205
8.	ORGANICKÁ LÁTKA - C, H, O, P, Cl, Na .....	207
8.1	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, P, Cl /O. Morávková/ .....	207
8.2	Skupina liečiv obsahujúcich C, H, O, P, Na /O. Morávková/ .....	207
B.	LÁTKA V TEKUTÉM STAVU /M. Blešová, M. Bachratá, Ž. Bezáková/.....	209
	POSTUP PŘI URČOVÁNÍ TOTOŽNOSTI NEZNÁMÉ TEKUTINY .....	209
	Tekutiny mísitelné s vodou .....	209
	Reagují kyselě .....	209
	Reagují alkalicky .....	212
	Reagují neutrálně .....	213
	Tekutiny mísitelné s lihem 95 % a chloroformem .....	216
	Tekutiny mísitelné jen s chloroformem .....	224
	LITERATURA .....	225
	REJSTŘÍK .....	227