

OBSAH

Předmluva k třetímu vydání	9
Předmluva	11
Úvodní úvaha (K. Bláha)	13
Nomenklatura IUPAC (K. Bláha)	17
Obecné zásady	17
Vysvětlení nomenklaturních termínů	20
Jazyková struktura názvů	22
A. Uhlovodiky (K. Bláha)	25
A-1. Necyklické uhlovodiky s nerozvětveným řetězcem	25
A-2. Necyklické uhlovodiky s rozvětveným řetězcem	26
A-3. Nenasycené necyklické uhlovodiky	31
A-4. Dvoj- a vícevazné uhlovodikové zbytky	34
A-11. Monocyklické uhlovodiky bez substituentů	36
A-12. Substituované aromatické uhlovodiky	39
A-13. Zbytky substituovaných aromatických uhlovodíků	40
A-21. Triviální a semisystematické názvy kondenzovaných polycyklických uhlovodíků	42
A-22. Číslování kondenzovaných systémů	49
A-23. Hydrogenované sloučeniny	52
A-24. Názvy uhlovodikových zbytků odvozené z triviálních a semisystematických názvů	54
A-28. Uhlovodikové zbytky odvozené z kondenzovaných cyklických systémů s postranními řetězci	55
A-31. Bicyklické systémy s můstky	55
A-32. Polycyklické systémy s můstky	57
A-34. Uhlovodikové můstky	60
A-41. Spiranové uhlovodiky	63
A-42. Alternativa k A-41	65
A-43. Zbytky spiranových uhlovodíků	67
A-51. Sazky uhlovodikových kruhů (definice)	68
A-52. Dva identické kruhové systémy	68
A-53. Dva neidentické kruhové systémy	69

A-54. Tři nebo více identických kruhových systémů	71
A-55. Zbytky uhlovodíků složených z identických kruhových systémů	72
A-56. Alternativa k A-55	72
A-61. Cyklické uhlovodíky s postranními řetězci	73
A-62. Dehydroaromatické uhlovodíky (aryny)	75
 B. Heterocyklické sloučeniny (M. Ferles)	77
B-1. Rozšíření Hantzschova-Widmanova systému	77
B-2. Triviální a semisystematické názvy	82
B-3. Kondenzované heterocyklické systémy	87
B-4. Nomenklatura používající prefixů zakončených na -a	92
B-5. Heterocyklické zbytky	94
B-6. Heterocykly jako kationty	96
B-7. Hetaryny	96
B-10. Heterocyklické spirosloučeniny	97
B-11. Alternativa k B-10	97
B-12. Zbytky heterocyklických spirosloučenin	98
B-13. Svažky heterocyklických kruhů	99
B-14. Heterocyklické sloučeniny s můstky. Rozšířený Baeyerův systém	99
B-15. Polycyklické systémy s heteromůstky	100
 C. Deriváty uhlovodíků (K. Bláha)	102
C-0. Nomenklaturní principy (K. Bláha)	102
C-0.0. Obecné zásady	102
C-0.1. Substituční nomenklaturní princip	103
C-0.2. Radikálově funkční nomenklaturní princip	129
C-0.3. Adiční nomenklaturní princip	131
C-0.4. Eliminační nomenklaturní princip	133
C-0.5. Konjunktivní nomenklaturní princip	137
C-0.6. Zámenný nomenklaturní princip	142
C-0.7. Nomenklatura svazků identických strukturních jednotek	147
C-0.8. Radikály, ionty a radikál-ionty	154
C-1. Halogenderiváty (K. Bláha)	175
C-2. Alkoholy, fenoly a jejich deriváty (K. Bláha)	179
C-3. Aldehydy, ketony a jejich deriváty (M. Ferles)	192
C-3.0. Aldehydy	192
C-3.1. Ketony	197
C-3.2. Keteny	205
C-3.3. Acetaly a acylaly	206
C-4. Karboxylové kyseliny a jejich deriváty (M. Ferles)	209
C-4.0. Jednoduché karboxylové kyseliny	209
C-4.1. Hydroxykyseliny, alkoxykyseliny, oxokyseliny	216
C-4.2. Aminokyseliny	220
C-4.3. Amidokyseliny	222
C-4.4. Peroxykyseliny	223
C-4.5. Imidové, hydrazonové a hydroxamové kyseliny	224
C-4.6. Soli a estery	226
C-4.7. Laktony, laktidy, laktamy a laktimy	231

C-4.8. Acylhalogenidy	235
C-4.9. Anhydryidy kyselin	236
C-5. Sloučeniny obsahující dvojmocnou síru (M. Ferles)	238
C-5.0. Úvod	238
C-5.1. Thioly a příbuzné sloučeniny	239
C-5.2. Sulfenové kyseliny a jejich deriváty	245
C-5.3. Thioaldehydy, thioketony a thioacetyly	245
C-5.4. Thiokarboxylové kyseliny a jejich deriváty	248
C-5.5. Sulfoniové sloučeniny	253
C-6. Halogenidy síry, sulfoxidy, sulfony, sulfenové, sulfinové a sulfonové kyseliny a jejich deriváty (M. Ferles)	254
C-6.1. Úvod	254
C-6.2. Halogenidy organických derivátů sýry	255
C-6.3. Sulfoxidy a sulfony	255
C-6.4. Sírné kyseliny a jejich deriváty obsahující síru vázanou přímo k uhlovodíkovému zbytku	258
C-6.5. Sírné kyseliny a jejich deriváty, ve kterých je síra vázána jenom přes kyslik k uhlovodíkovému zbytku	266
C-6.6. Sírné kyseliny a jejich deriváty, ve kterých je síra vázána jenom přes dusík nebo přes dusík a kyslik k uhlovodíkovému zbytku	267
C-6.7. Sultony a sultamy	269
C-7. Sloučeniny obsahující selen a tellur (J. Staněk)	270
C-8. Sloučeniny obsahující jeden dusíkový atom (J. Staněk)	272
C-8.1. Aminy	272
C-8.2. Amidy a imidy	283
C-8.3. Nitrily, isokyanydy a jejich deriváty	290
C-8.4. Hydroxylaminy a příbuzné látky	293
C-8.5. Nitrososloučeniny a nitrosloučeniny	295
C-8.6. Ionty aminových radikálů	296
C-9. Sloučeniny obsahující více než jeden dusíkový atom (M. Ferles)	297
C-9.1. Azosouloučeniny a azoxysouloučeniny	297
C-9.2. Deriváty hydrazinu	304
C-9.3. Diazoniové a příbuzné sloučeniny	308
C-9.4. Sloučeniny obsahující tři a více souvisle vázaných dusíkových atomů	310
C-9.5. Sloučeniny se seskupením $N=C-N$ nebo $N=C=N$	311
C-9.6. Sloučeniny obsahující skupinu $N-C=N$	314
N	
C-9.7. Sloučeniny obsahující skupinu $N-CO-N$ nebo příbuznou skupinu	316
C-9.8. Sloučeniny obsahující skupinu $N-CO-N-N$ nebo ještě složitější skupiny tohoto typu	319
D. Nomenklatura organoprvkových sloučenin (K. Bláha, J. Klikorka)	322
D-0. Úvodní poznámky	322
D-1. Nomenklaturní systémy	323
D-2. Koordinační sloučeniny	332
D-3. Organokovové sloučeniny (K. Bláha)	332

D-4. Řetězce a cykly s opakujícím se rozložením heteroatomů (K. Bláha)	341
D-5. Organické sloučeniny obsahující fosfor, arsen, antimon a bismut (M. Zbirovský, M. Ferles, K. Bláha)	348
D-6. Organické sloučeniny křemiku (V. Chvalovský, K. Bláha)	367
D-7. Organické sloučeniny boru (J. Plešek, K. Bláha)	381
F. Přírodní látky a příbuzné sloučeniny (K. Bláha)	395
F-0. Preambule	395
F-1. Triviální názvy na biologickém základu	397
F-2. Matečné struktury pro semisystematické názvy	398
F-3. Stupeň nasycenosti	400
F-4. Skeletální modifikace matečné struktury	401
F-5. Substituenty	408
F-6. Stereochemie	408
Přehled násobicích prefixů a číslovek (K. Bláha)	411
Pravidla pro grafickou úpravu názvů (K. Bláha)	413
Chemické vzorce v organické chemii (K. Bláha)	420
Některé nomenklaturní normy	423
Seznam názvů skupin	424