Nitroketenaminale, 10. Mitt.¹⁾:

Synthese von 5-Methyl- und 5-Phenyl-Sulmazol

Nitroketeneaminals, X1: Synthesis of 5-Methyl- and 5-Phenyl-sulmazol

Reinhard Troschütz* und Achim Lückel2)

Institut für Pharmazie und Lebensmittelchemie der Universität Erlangen-Nürnberg, Schuhstr. 19, D-8520 Erlangen

Eingegangen am 17. März 1992

Hemmstoffe der Phosphodiesterase stellen ein neuartiges Therapieprinzip in der Behandlung der Herzinsuffiziens dar³). Sulmazol (5c)^{4),5)}, ein Wirkstoff aus dieser Gruppe, wirkt positiv inotrop, indem er die Phosphodiesterase III am Herzen hemmt⁶⁾. Als Imidazo[4,5-b]pyridin mit 2,3-Diamino-Partialstruktur wird 5c aus 2,3-Diaminopyridin (1c) und der Benzoesäure (3) aufgebaut⁷⁾.

Die Herstellung von im Pyridinring substituierten Derivaten des Sulmazols^{8),9),10)}, Verbindungen mit ähnlichem pharmakologischen Wirkprofil, war aufwendig, da die benötigten 2,3-Diaminopyridine nur durch mehrstufige Synthese zugänglich sind¹¹⁾. Dies war für uns Ausgangspunkt, die beiden nach unserer Methode aus 2-Nitroethen-1,1-diamin und den β-Aminovinylketonen 4-Amino-3-buten-2-on und 3-Dimethylamino-1-phenyl-2-propen-1-on gut zugänglichen 2-Amino-3-nitropyridine 1a bzw. 1b¹²⁾ für eine Synthese von 5-Methyl- bzw. 5-Phenyl-Sulmazol zu nutzen. Die katalytische Hydrierung der 2-Amino-3-nitropyridine 1a,b mit Pd/C (10%) bei Raumtemp. in Essigsäureethylester (EE) lieferte in fast quantitativen Ausb. die 2,3-Diaminopyridine 2a,b. 2a wurde bereits durch katalytische Hydrierung des 2-Amino-3-nitropyridins

1a in EtOH unter Normalbedingungen hergestellt¹³⁾, wobei die Umsetzung erst nach 24 h abgeschlossen war. Die 2,3-Diaminopyridine 2a,b wurden nun jeweils in siedendem POCl₃¹¹⁾ mit 2-Methoxy-4-(methylthio)benzoesäure (3) zu den Imidazo[4,5-b]pyridinen 4a,b umgesetzt. Oxidation der Methylthiogruppe von 4a,b mit H₂O₂ in Eisessig¹¹⁾ gab die chiralen Sulfoxide 5a,b, welche als 5-Methyl- bzw. 5-Phenyl-Analoga des Sulmazols (5c) anzusehen sind.

Die Massenspektren und Elementaranalysen von 5a,b schließen eine zusätzliche Pyridin-N-Oxid-Bildung unter den gewählten Reaktionsbedingungen aus. Sehr intensive IR-Absorptionsbanden von 5a bei 1038 bzw. 1022 cm⁻¹ und von 5b bei 1045 cm⁻¹ bzw. 1026 cm⁻¹ beweisen die Oxidation zum Sulfoxid¹⁴⁾. Im ¹H-NMR-Spektrum ([D₆]DMSO) von 5a beträgt der Verschiebungswert für die Methylsulfoxidgruppe δ = 2.84 ppm; er ist gegenüber der Methylthiogruppe in 4a (δ = 2.57 ppm) um $\Delta\delta$ = 0,27 ppm zu tieferem Feld verschoben, was gut mit Literaturdaten übereinstimmt¹⁴⁾ (entsprechend die ¹H-NMR-Verschiebungswerte von 5b bei δ = 2.85 ppm und von 4b bei δ = 2.59 ppm).

Aufgrund der Tautomerie des Imidazolringes können Imidazo[4,5-b]pyridine in der 1*H*- und/oder 3*H*-Form¹⁵⁾ vorliegen.

618 Troschütz und Lückel

Quantenmechanische Berechnungen haben ergeben, daß das 3*H*-Tautomer einen etwas geringeren Energieinhalt als das 1*H*-Tautomer besitzt¹¹). Von *Barraclough* et al. ¹⁶) durchgeführte ¹*H*-, ¹³*C*- und ¹⁵*N*-Messungen an Sulmazol-Analoga haben gezeigt, daß sich in Abhängigkeit vom Lösungsmittel und Substitutionsmuster im Phenylring unterschiedliche Gleichgewichte zwischen 1*H*- und 3*H*-Tautomer einstellen. Wir konnten dies beim Vermessen verdünnter Proben (1-2 mg/ml) des Imidazo[4,5-b]pyridins 5b in [D₆]DMSO und CDCl₃ beobachten: Man beobachtet für die Methoxygruppe in 5b im ¹*H*-NMR-Spektrum ([D₆]DMSO) zwei Singuletts, die das Vorliegen der tautomeren Formen 5b-1*H* und 5b-3*H* beweisen. Das Tautomerenverhältnis beträgt ca. 1:1.

Im Lösungsmittel CDCl₃ fallen die beiden in DMSO beobachteten Singuletts der Methoxygruppe zusammen. Denkbar ist, daß in CDCl₃ entweder ausschließlich ein Tautomer vorliegt, oder aber die individuellen Tautomere aufgrund sehr schneller Gleichgewichtseinstellung nicht getrennt beobachtet werden können. Zur Klärung dieser Frage haben wir Tieftemperaturmessungen von 5b bis -40 °C in CDCl₃ durchgeführt: Bei 0 °C wurden für die Methoxygruppe (δ = 4.21 ppm bei 28 °C) zwei Singuletts registriert. Das Tautomerenverhältnis bei -40 °C betrug ca. 1:9 (δ = 4.23 und 4.18 ppm bei -40 °C).

Experimenteller Teil

Allgemeine Angaben s. Lit. 17).

x): 1H- und 3H-Tautomer von 5a bzw. 5b; Abkürzungen: KG = Kieselgel; EE = Essigsäureethylester; RT = Raumtemp.; PE = Petrolether, 40-60 °C.

2,3-Diamino-6-methylpyridin (2a)

0.92 g (6 mmol) 2-Amino-6-methyl-3-nitropyridin (1a) werden in 30 ml EE gelöst und mit 450 mg Pd/C (10%) 1.5 h bei RT und 3.5 bar hydriert. Der Katalysator wird über Celite^R 503 abfiltriert, der Ansatz eingeengt und aus PE kristallisiert.- Ausb. 0.74 g (93%) weiße Kristalle.- Schmp. 68-69 °C (PE), Lit. 69-70 °C¹³³.- C₆H₉N₃ (123.2).- IR (KBr): 3369, 3205 (NH₂); 1625 cm⁻¹ (C=C).- UV (MeOH): λ max (lg ϵ) = 313 (3.95), 244 nm (3.95).- ¹H-NMR ([D₆]DMSO): δ (ppm) = 6.60 (d; 1H, H-4, J = 7.5 Hz), 6.20 (d; 1H, H-4, J = 7.5 Hz), 5.23 (s; 2H, 2-NH₂, mit D₂O austauschbar), 4.20 (br; 2H, 3-NH₂, mit D₂O austauschbar), 2.12 (s; 3H, 6-CH₃).- MS (70 eV): m/z (rel. Int.) = 123 (M⁺; 100), 122 (8), 106 (5), 96 (9), 95 (42), 82 (6), 81 (5), 80 (8), 79 (17), 70 (9), 68 (9), 65 (5), 55 (7), 54 818), 53 (16), 52 (23), 51 (11).

2,3-Diamino-6-phenylpyridin (2b)

0.43 g (2 mmol) 2-Amino-3-nitro-6-phenylpyridin (1b) werden in 40 ml EE gelöst und nach Zugabe von 645 mg Pd/C (10%) 1.5 h bei RT und 3.5

bar hydriert. Nach Filtrieren über Celite® 503 wird eingeengt und aus Methanol kristallisiert.- Ausb. 0.35 g (96%) weißes bis leicht ockerfarbenes Pulver.- Schmp. 76-77 °C (MeOH).- $C_{11}H_{11}N_3$ (185.1).- IR (KBr): 3323, 3187 (NH₂); 1631 cm⁻¹ (C=C).- UV (MeOH): λ max (lg ϵ) = 328 (4.19), 279 (sh; 3.95); + H⁺: 355 nm (4.24).- ¹H-NMR ([D₆]DMSO): δ (ppm) = 7.93-7.83 (m; 2H, H-2', H-6'), 7.45-7.26 (m; 3H, H-3', H-4', H-5'), 6.99 (d; 1H, H-4, J = 7.8 Hz), 6.77 (d; 1H, H-5, J = 7.8 Hz), 5.44 (s; 2H, 2-NH₂, mit D₂O austauschbar), 4.90 (br; 2H, 3-NH₂, mit D₂O austauschbar).- MS (70 eV): m/z (rel. Int.) = 186 (58), 185 (M⁺; 100), 184 (17) 170 (6), 169 (8), 168 (10), 167 (8), 159 (7), 158 (54), 157 (34), 141 (6), 140 (18), 132 (7), 131 (6), 130 (28), 115 (18), 114 (11), 113 (7), 105 (5), 104 (33), 103 (10), 102 (8), 93 (18), 89 (11), 88 (7), 80 (6), 79 (29), 78 (8), 77 (20), 76 (11), 75 (7), 74 (6), 66 (5), 65 (11), 64 (6), 63 (17), 62 (8), 55 (12), 54 (9), 52 (8), 51 (10), 50 (6).

(2-[2-Methoxy-4-(methylthio)phenyl]-5-methylimidazo-1H-[4,5-b]pyridin (4a)

0.37 g (3 mmol) 2a und 0.59 g (3 mmol) 2-Methoxy-4-(methylthio)benzoesäure (3) werden in 8 ml POCl₃ 30 min bei RT gerührt und anschließend 4.5 h unter Rückfluß erhitzt. Nach Einengen i. Vak. wird der Ansatz auf Eiswasser gegeben und mit NH3-Lösung (25%) pH 11 eingestellt. Der harzartige Ansatz wird über Nacht gerührt, der Niederschlag abfiltriert, zweimal mit H2O bis zur neutralen Reaktion digeriert und aus MeOH kristallisiert.- Ausb. 0.61 g (71%) ockerfarbenes Pulver.- Schmp. 101-102 °C (MeOH).- C₁₅H₁₅N₃OS (285.4) Ber. C 63.1 H 5.30 N 14.7 Gef. C 63.3 H 5.35 N 14.5.- IR (KBr): 3367-3306 (br; NH); 1618 cm⁻¹ (C=C).- UV (MeOH): λ max (lg ε) = 337 (4.68), 273 (3.92), 244 nm (sh; 4.03).- ${}^{1}H$ -NMR ([D₆]DMSO): δ (ppm) = 8.23 (d, 1H, H-7, J = 8.5 Hz), 7.85 (d; 1H, H-6, J = 8.5 Hz), 7.2-7.0 (m; 4H, 3H aromat. und NH, nach H/D-Austausch 3H), 4.03 (s; 3H, OCH₃), 2.57 (s; 6H, SCH₃, 5-CH₃).- MS (70 eV): m/z (rel. Int.) = 287 (11), 286 (32), 285 (M⁺; 100), 284 (50), 270 (12), 269 (11), 257 (8), 256 (32), 255 (37), 252 (7), 242 (22), 241 (32), 240 (68), 239 (8), 238 (8), 229 (5), 227 (9), 226 (10), 225 (8), 224 (12), 210 (9), 209 (13), 208 (24), 207 (5), 198 (5), 197 (6), 196 (8), 195 (7), 194 (7), 183 (6), 182 (6), 143 (6), 135 (5), 134 (34), 133 (6), 128 (14), 120 (5), 111 (9), 109 (6), 108 (24), 107 (7), 106 (5), 105 (10), 104 (7), 95 (5), 92 (7), 91 (5), 90 (5), 79 (8), 78 (13), 77 (5), 69 (8), 65 (6), 64 (7), 63 (9), 53 (5), 52 (10), 51 (6), 45 (8).

2-[2-Methoxy-4-(methylthio)phenyl]-5-phenylimidazo-1H-[4,5-b]pyridin (4b)

0.31 g (1.65 mmol) 2b und 0.33 g (1.65 mmol) 3 werden in 8 ml POCl₃ 15 min bei RT gerührt und anschließend 5 h unter Rückfluß erhitzt. Nach Abdestillation des überschüssigen POCl₃ wird der Ansatz auf Eiswasser gegeben und mit NH₃-Lösung (25%) pH 11 eingestellt. Der flockige Niederschlag wird abfiltriert, zweimal mit H₂O bis zur neutralen Reaktion digeriert und aus MeOH kristallisiert.- Ausb. 0.31 g (55%) ockerfarbenes Pulver.- Schmp. 182-183 °C (MeOH).- C₂₀H₁₇N₃OS (347.4). Ber. C 69.1 H 4.93 N 12.1 Gef. C 69.4 H 5.01 N 12.0.- IR (KBr): 3425 (br; NH); 1600 cm⁻¹ (C=C).- UV (MeOH): λ max (lg ϵ) = 365 (sh; 4.37), 350 (4.47), 309 (sh; 3.93), 239 (4.21); + H⁺: 367 nm (4.44).- ¹H-NMR ([D₆]DMSO): δ (ppm) = 8.27 (d; 1H, H-7, J = 8.4 Hz), 8.10-7.90 (m; 4H, 3H aromat., NH, nach H/D-Austausch 3H), 7.80 (d; 1H, H-6, J = 8.4 Hz), 7.52-7.10 (m; 3H

Nitroketenaminale 619

aromat.), 7.08-6.99 (m; 2H aromat.), 4.06 (s; 3H, OCH₃), 2.59 (s; 3H, SCH₃).- MS (70 eV): m/z (rel. Int.) = 349 (20), 348 (63), 347 (M⁺; 100), 346 (72), 332 (12), 331 (11), 319 (6), 318 (21), 317 (17), 304 (8), 303 (15), 302 (22), 271 (7), 270 (11), 258 (5), 197 (5), 196 (28), 195 (7), 174 (24), 170 (12), 168 (5), 159 (8), 152 (5), 141 (7), 140 (16), 128 (5), 115 (7), 114 (6), 77 (7), 63 (6).

(±)-2-[2-Methoxy-4-(methylsulfinyl)phenyl]-5-methylimidazo-1H-[4,5-b] pyridin (5a)

Zur Lösung aus 0.43 g (1.5 mmol) 4a in 20 ml Eisessig läßt man langsam 0.35 ml (3.1 mmol) H₂O₂ (30%) tropfen und rührt anschließend 6 h bei RT. Nach Einengen des Ansatzes i. Vak. und Verdünnen mit 65 ml H₂O wird mit NH₃-Lösung (25%) pH 9 eingestellt. Die Lösung wird mit NaCl gesättigt, dreimal mit CHCl3 ausgeschüttelt und die vereinigte org. Phase über Na₂SO₄ getrocknet. Der nach Einengen verbleibende Rückstand wird sc an KG (CHCl₃/MeOH:95+5) gereinigt und mit MeOH kristallisiert.- Ausb. 0.34 g (75%) ockerfarbenes Pulver.- Schmp. 188-189 °C (MeOH).- C₁₅H₁₅N₃O₂S (301.4) Ber. C 59.8 H 5.02 N 13.9 Gef. C 59.8 H 5.05 N 13.6.- IR (KBr): 3457-3400 (br; NH); 2921 (CH₃); 1618 (C=C); 1038; 1022 cm⁻¹ (S=O).- UV (MeOH): λ max (lg ϵ) = 348 (4.38), 332 (4.52), 305 (sh; 4.17), 258 (3.74), 240 nm (sh; 3.78).- ¹H-NMR (CDCl₂): δ (ppm) = 11.0 (s; 1H, NH, mit D_2O austauschbar), 8.69 (d; 1H, H-7, J = 8Hz), 7.95 (d; 1H, H-6, J = 8 Hz), 7.55 (d; 1H, H-3', J = 1.5 Hz), 7.22 (dd; 1H, H-5', $J_1 = 8$, $J_2 = 1.5$ Hz), 7.13 (d; 1H, H-6', J = 8 Hz), 4.16 (s; 3H, OCH₃), 2.79 (s; 3H, SOCH₃), 2.67 (s, 3H, 5-CH₃).- ¹H-NMR ([D₆]DMSO, 360 MHz): δ (ppm) = 8.70 (d; 1H, H-7, J = 8 Hz), 7.96 (d; 1H, H-6, J = 8 Hz), 7.7-7.5 (m; 3H, H-3', H-5', NH, nach H/D-Austausch 2H), 7.13 (d; 1H, H-6', J = 7.8 Hz), 4.11 und 4.07^{x)} (je s; je 1.5 H, OCH₃), 2.84 (s; 3H, SOCH₃), 2.58 (s; 3H, 5-CH₃).- MS (70 eV): m/z (rel. Int. ≥ 10) = 302 (32), 301 (M+; 100), 288 (10), 287 (31), 286 (94), 285 (33), 284 (10), 268 (6), 258 (37), 256 (20), 254 (14), 242 (10), 241 (17), 240 (20), 238 (22), 237 (19), 228 (23), 224 (13), 210 (27), 209 (31), 208 (34), 207 (13), 196 (11), 195 (12), 194 (17), 193 (11), 114 (10), 105 (12), 78 (16), 65 (10), 64 (11), 63 (12), 52 (15).

(±)-2-[2-Methoxy-4-(methylsulfinyl)phenyl]-5-phenylimidazo-1H-[4,5-b] pyridin (5b)

Zur Suspension aus 0.17 g (0.5 mmol) 4b in 7 ml Eisessig läßt man langsam 0.12 ml (1.05 mmol) H_2O_2 (30%) tropfen und rührt anschließend 24 h bei RT, wobei der Ansatz nach 8 h klar wird. Nach Einengen der Lösung i. Vak. und Verdünnen mit 5 ml H_2O wird mit NH_3 -Lösung (25%) pH 9 eingestellt. Die Lösung wird mit NaCl gesättigt, dreimal mit CHCl₃ ausgeschüttelt und die vereinigte org. Phase über Na_2SO_4 getrocknet. Der nach Einengen verbleibende Rückstand wird sc an KG (CHCl₃/MeOH 98+2) gereinigt und mit MeOH kristallisiert.- Ausb. 0.13 g (69%) ockerfarbenes Pulver.- Schmp. 126-127 °C (MeOH).- $C_{20}H_{17}N_3O_2S$ (363.4) Ber. C 66.1 H 4.71 N 11.6 Gef. C 65.8 H 5.06 N 11.2.- IR (KBr): 3426 (br; NH); 1611 (C=C); 1045; 1026 cm⁻¹ (S=O).- UV (MeOH): λ max ($\lg \epsilon$) = 344 (4.63), 235 nm (sh; 4.35).- 1 H-NMR (360 MHz, $[D_6]DMSO$): δ (ppm) = 8.59 und 8.56x) (g) g0.5 H, H-7, g1 = 8 Hz), 8.06-8.01 (m; 2.5 H aro-

mat. (2H), H-6' (0.5 H)), 8.08 (d; 0.5 H, H-6', J = 8 Hz), 7.89 und 7.86^{x)} (je d; je 0.5 H, H-6, J = 8 Hz), 7.56-7.40 (m; 3H aromat., H-3', H-5', NH, nach H/D-Austausch 2H), 4.14 und 4.09^{x)} (je s; je 1.5 H, OCH₃), 2.86 und 2.85^{x)} (je s; je 1.5 H, SOCH₃). $^{-1}$ H-NMR (360 MHz, CDCl₃): δ (ppm) = 11.0 (s; 1H, NH, mit D₂O austauschbar), 8.73 (d; 1H, H-7, J = 8 Hz), 8.14 (d; 1H, H-6', J = 8 Hz), 8.06-8.01 (m; 2H, aromat.), 7.75 (d; 1H, H-6, J = 8 Hz), 7.59 (d; 1H, H-3', J = 1.5 Hz), 7.54-7.41 (m; 3H, aromat.), 7.23 (dd; 1H, H-5', J₁ = 8, J₂ = 1.5 Hz), 4.21 (s; 3H, OCH₃), 2.82 (s; 3H, SOCH₃).-MS (70 eV): m/z (rel. Int.) = 364 (20), 363 (M+; 83), 362 (7), 350 (7), 349 (23), 348 (100), 347 (15), 346 (5), 331 (7), 330 (7), 321 (5), 320 (22), 318 (7), 316 (9), 304 (5), 303 (6), 302 (5), 300 (9), 299 (6), 290 (5), 272 (13), 271 (15), 270 (19), 258 (5), 257 (5), 256 (7), 196 (12), 182 (7), 141 (11), 140 (23), 136 (6), 128 (8), 127 (6), 123 (6), 116 (6), 115 (15), 114 (13), 113 (6), 104 (5), 103 (5), 102 (7), 89 (5), 77 (7), 63 (5), 47 (8).

Literatur

- 9. Mitt.: R. Troschütz und A. Lückel, Arch. Pharm. (Weinheim), im Druck (Ph 37).
- 2 Teilergebnis der Dissertation A. Lückel, Erlangen 1991.
- 3 H. von der Leyden und W. Meyer, Arzneim.ther. 9, 42 (1991).
- 4 V. Austel und E. Kutter, Arzneim. Forsch. 31, 130 (1981).
- 5 E. Kutter und V. Austel, Arzneim. Forsch. 31, 130 (1981).
- W. Wiegrebe, Pharm. Ztg. 134, 1239 (1989).
- E. Kutter, V. Austel, W. Diederen, Ger. Offen. 2,305,339, C.A. 82, 4251 y (1975).
- V. Austel, J. Heider, N. Hauel, M. Reiffen, J. Nickl, J.C.A. van Meel und W. Diederen, Ger. Offen. DE 3347290, C.A. 103, 37476f (1985).
- V. Austel, J. Heider, N. Hauel, M. Reiffen, J. Nickl, J.C.A. von Meel, und W. Diederen, Ger. Offen. DE 3347290, C.A. 104, 5871 k (1986).
- 10 P. Barraclough, J.W. Black, D. Cambridge, V.P. Gerskowitch, R.A.D. Hull, R. Lyer, W.R. King, C.O. Kneen, M.S. Nobbs, G.P. Shah, S. Smith, S.J. Vine und M.V. Whiting, Arch. Pharm. (Weinheim) 323, 501 (1990).
- 11 P. Barraclough, J.W. Black, D. Cambridge, D. Collard, D. Firmin, V.P. Gerskowitch, R.C. Glen, H. Giles, A.P. Hill, R.A.D. Hull, R. Iyer, W.R. King, C.O. Kneen, J.C. Lindon, M.S. Nobbs, P. Randell, G.P. Shah, S. Smith, S.J. Vine, M.V. Whiting und J.M. Williams, J. Med. Chem. 33, 2231 (1990).
- 12 H. Mertens, R. Troschütz und H.J. Roth, Liebigs Ann. Chem. 1986, 380.
- 13 G.L. Lappin und F.B. Slezak, J. Am. Chem. Soc. 72, 2806 (1950).
- 14 E. Pretsch, J. Seibl, T. Clerc und W. Simon, Tabellen zur Strukturaufklärung organischer Verbindungen mit spektroskopischen Methoden (Hrsg. W. Fresenius, J.F.K. Huber, E. Pungor, W. Simon und T.S. West), 3. Aufl., Springer Verlag, Berlin 1986.
- 15 3H-Form = 1H-Imidazo[5,4-b]pyridin.
- 16 P. Barraclough, D. Firmin, R. Iyer, W.R. King, J.C. Lindon, M.S. Nobbs, S. Smith, C.J. Wharton und J.M. Williams, J. Chem. Soc., Perkin Trans. 2 1988, 1839.
- 17 R. Troschütz und A. Lückel, Arch. Pharm. (Weinheim) 324, 73 (1991). [KPh 582]