Monatshefte für Chemie 119, 1289-1297 (1988)

Monatshefte für Chemie Chemical Monthly © by Springer-Verlag 1988

Zur Struktur der Produkte der Reaktion von E/Z-1-Benzolsulfonyl-3-(1-pentenyl)-indol mit N-Phenylmaleinimid: Ein erster Beitrag zur Konfigurations- und Konformationsanalyse in der Vinylindol-Cycloadditionsreihe

Ludwig Pfeuffer^a, Ulf Pindur^{a, *}, Hans-Joachim Sattler^a, Werner Massa^b und Gerlinde Frenzen^b

 ^a Institut für Pharmazie, Fachbereich Chemie und Pharmazie, Universität Mainz, D-6500 Mainz 1, Bundesrepublik Deutschland
^b Fachbereich Chemie, Philipps-Universität Marburg, D-3550 Marburg, Bundesrepublik Deutschland

(Eingegangen 9. November 1987. Angenommen 8. Februar 1988)

Structure Investigation of the Products of the Reaction of E/Z-1-Benzenesulfonyl-3-(1-pentenyl)-indole with N-Phenylmaleimide: A First Contribution to the Analysis of Configuration and Conformation in the Vinylindole Cycloaddition Series

The products 2, 3 of the reaction of E/Z-1-benzenesulfonyl-3-(1-pentenyl)indole (1) and N-phenylmaleimide were analysed by ¹H-NMR spectroscopy. Exemplarily, the structure elucidation of the *endo*-cyclo-adduct 2b was achieved by using several NMR techniques (diff. NOE-, INDOR-measurements, decoupling experiments, spectra simulation). The ¹H-NMR-spectroscopically gained prediction of relative configuration and conformation of 2b was supported on Xray analysis. The cyclohexene ring of the new cycloadducts adopts in the liquid phase and in the crystal a slightly twisted boat conformation.

(Keywords: 3-Vinylindoles; Cycloadducts; ¹H-NMR; X-Ray analysis)

Einleitung

Die [4 + 2]-Cycloaddition mit Vinylindolen hat sich inzwischen als synthetisch attraktives Konzept zur regio- und stereokontrollierten Darstellung von pharmakologisch interessanten [b]-anellierten Indol-Derivaten erwiesen [1-7]. In der vorliegenden Arbeit berichten wir dazu an einem Reaktionsbeispiel, nämlich der Cycloaddition von 1 mit N-Phenylmaleinimid, erstmals über eine ausführliche Strukturanalyse der erhaltenen Carbazol-Derivate.

91 Monatshefte für Chemie, Vol. 119/11

Ergebnisse und Diskussion

Das in einer Wittig-Reaktion zugängliche substituierte 3-Vinylindol 1 (E/Z-Mischung 8:10) [8] reagiert mit dem N-Phenylmaleinimid unter AlCl₃-Katalyse zu drei Produkten, nämlich den Cycloaddukten 2a, 2b und dem Michael-Addukt 3 (E/Z 1:1) [9].

Durch dünnschicht- und mitteldruckchromatographische Analysen können alternative Stereoisomere vom Typ 2 sicher ausgeschlossen werden. Bei dieser Reaktion überwiegt das 4,10a-cis-Tetrahydrocarbazol-Derivat 2 a. Aus Büchi-Dreiding-Modellstudien läßt sich ableiten, daß der endo-Übergangszustand aus Z-1 und Dienophil etwas stärker sterisch behindert ist, so daß in diesem Fall eine sterisch günstigere endo-Annäherung des Dienophils an E-1 häufiger wird, die schließlich zur bevorzugten Bildung von 2 a führt. Demgegenüber resultiert 2 b ausschließlich aus der endo-Annäherung des Dienophils an Z-1.



¹H-NMR-spektroskopische Studien

Die relative Konfiguration von 2a und 2b läßt sich bereits sehr sicher durch die 400 MHz-¹H{¹H}-NOE- und INDOR-Spektren sowie durch Entkopplungsexperimente voraussagen. Dazu sind exemplarisch für 2bam Formelbild I die diagnostisch bedeutsamen positiven NOE's x, y, z aufgeführt. Bei der NOE-Messung von 2a wird erwartungsgemäß zwischen dem H-10a und der α -CH₂-Propylkette kein NOE festgestellt. Demgegenüber werden die für 2a gemäß Molekülmodellbetrachtungen zu erwartenden NOE's an der Cyclohexen-Struktur gefunden. Daher sollte die Konfiguration von 2a (*cis*-Anordnung des Imidringes und der N-Phenylsulfonylgruppe zum 4-*n*-Propylrest) ebenfalls geklärt sein.



Betrachtungen am *Büchi-Dreiding-*Molekülmodell legen für 2a und 2b nahe, daß die konformative Beweglichkeit infolge der doppelten Anellierung am Cyclohexenring stark eingeschränkt ist. Es wird demnach davon ausgegangen, daß in diesem Molekülbereich auch in Lösung eine weitgehend fixierte Konformation vorliegt. Die für beide Cycloaddukte gefundenen spektralen Parameter sollten also durch genau dieses Konformer verursacht werden und nicht Mittelwerte eines temperaturabhängigen Austausches sein. Die exemplarisch bei + 20° und - 60 °C vermessenen ¹H-NMR-Spektren von 2a und 2b zeigen deckungsgleiche Spin-Muster. Es wurde daher versucht, aus den Kopplungskonstanten der Protonen an der Cyclohexen-Struktur mit Hilfe der *Karplus*-Gleichung [10, 11] die Vorzugskonformation von 2 in Lösung zu bestimmen.

Bei 2a finden sich für die konfigurationsrelevanten Strukturelemente jeweils deutliche ¹H-Shiftdifferenzen, so daß die in Tabelle 1 getroffenen Zuordnungen zweifelsfrei möglich sind. Bei 2b liegt jedoch besonders für die beiden relevanten Protonen H-3a und H-4 eine so geringe Shiftdifferenz vor, so daß die Kopplungskonstanten nur mittels einer Simulation (7-Spinsystem) [12] bestimmbar sind. Auf der Basis der in Tabelle 1 aufgeführten Werte wird eine gute Übereinstimmung zwischen dem theoretischen Spektrum und den experimentellen Ergebnissen gefunden. Die Kopplungskonstanten im Einklang mit dem Molekülmodell sprechen hinreichend dafür, daß der Cyclohexenring in 2 eine schwach verdrillte Bootkonformation einnimmt.

Das bei der Reaktion anfallende Additionsprodukt 3 liegt als E/Z-Stereoisomerenmischung im Verhältnis 1:1 vor. Eine Trennung durch Umkristallisation oder Chromatographie (DC, FC, MPLC) konnte bisher nicht realisiert werden. L. Pfeuffer et al.:

Verbindung		Durch Entkopplung und Spektrensimulation ermittelte Werte [12]*	Berechnete Werte nach <i>Karplus</i> für eine schwach verdrillte Bootkon- formation der Cyclohexen-Struktur		
			Lit. [10a]	Lit. [10b]	Lit. [11]
2 a	${}^{3}J_{10a-10b}$ ${}^{3}J_{10b-3a}$ ${}^{3}J_{3a-4}$ ${}^{3}J_{4-5}$ ${}^{4}J_{5-10a}$	7.0 8.6 6.3 4.3 3.3	5.69 10.32 7.42 2.33	3.40 7.61 5.00 - 0.10	4.92 10.84 7.15 - 0.04
2 b	${}^{3}J_{10a-10b}$ ${}^{3}J_{10b-3a}$ ${}^{3}J_{3a-4}$ ${}^{3}J_{4-5}$ ${}^{4}J_{5-10a}$	7.2 8.81 1.20 7.56 3.3	5.69 10.32 2.12 9.66	3.40 7.61 - 0.24 7.02	4.92 10.84 - 0.24 10.00

Tabelle 1. ¹H, ¹H-Kopplungskonstanten an der Cyclohexenstruktur von 2 in Hz

* Die Spektrensimulation wurde am überlagerten Multiplett 3a,4-H von 2b vorgenommen



Abb. 1. ORTEP-Zeichnung [16] eines Moleküls von **2b** im Kristall. Die Schwingungsellipsoide geben 50% Aufenthaltswahrscheinlichkeit wieder. H-Atome mit willkürlichen Radien. Die Numerierung entspricht nicht der IUPAC-Zählweise

Zur Struktur der Produkte



Abb. 2. Stereo-Zeichnung einer Elementarzelle von 2b



Abb. 3. Konformation des Cyclohexenrings C

Röntgenstrukturanalyse von 2b

Wegen der bereits angesprochenen substitutionsbedingten Rigidität im Cyclohexen-Bereich von 2 wird vereinfachend davon ausgegangen, daß die Konformation im Kristall und in Lösung für den vorliegenden Spezialfall hinreichend ähnlich ist. Daher wurde exemplarisch für beide Derivate an 2b eine Röntgenstrukturanalyse durchgeführt. Die Ergebnisse der in Lösung erfolgten NMR-Untersuchungen und die im Kristall gefundene Cyclohexenkonformation sind ohne Widerspruch zu vereinbaren.

Ein farbloser Kristall, ca. $0.9 \times 0.7 \times 0.4 \text{ mm}^3$, wurde auf einem Vierkreis-Diffraktometer (CAD4, Enraf-Nonius) vermessen (MoK α -Strahlung, Graphitmonochromator). Die gefundenen Auslöschungen für $h0l: h + l \neq 2n$ und für

1293

L. Pfeuffer et al.:

Atom	<i>x</i>	у	Z	В
S	0.6669(0)	0.4051(1)	0.2406(0)	2.51 (4)
N1	0.7027 (1)	0.3948 (2)	0.3688(1)	2.20(11)
N2	0.8511(1)	0.6629(2)	0.5826(1)	2.30(11)
01	0.7065 (l)	0.3170 (2)	0.1989(1)	3.42 (11)
O2	0.6685(1)	0.5366 (1)	0.2183(1)	3.11 (10)
O3	0.8147 (1)	0.8106 (1)	0.6796 (l)	3.31 (11)
04	0.8519(1)	0.5119 (2)	0.4624 (1)	4.44 (12)
C1	0.5709(1)	0.3583 (2)	0.2027(2)	2.68 (15)
C2	0.5151 (1)	0.4489 (3)	0.1907 (2)	3.88 (18)
C3	0.4393 (2)	0.4129 (4)	0.1599 (2)	5.28 (22)
C4	0.4199 (2)	0.2890 (4)	0.1391 (3)	5.56 (23)
C5	0.4751 (2)	0.1983 (3)	0.1511(2)	4.86 (21)
C6	0.5515(1)	0.2325(3)	0.1842(2)	3.60 (21)
C7	0.7108(1)	0.2777(2)	0.4250 (2)	2.27 (16)
C8	0.7280(1)	0.1598 (2)	0.3952 (2)	2.98 (16)
C9	0.7343 (1)	0.0611(2)	0.4642 (2)	3.34 (17)
C10	0.7246(1)	0.0779(2)	0.5596(2)	3.07 (16)
C11	0.7087(1)	0.1965(2)	0.5896(2)	2.78 (15)
C12	0.7024(1)	0.2971 (2)	0.5218(2)	2.20 (14)
C13	0.6894(1)	0.4313(2)	0.5340(2)	2.15(14)
C14	0.6890(1)	0.4985(2)	0.6162(2)	2.51 (15)
C15	0.6754(1)	0.6385(2)	0.6056(2)	2.53 (15)
C16	0.7192(1)	0.6985(2)	0.5382(2)	2.29 (14)
C17	0.7326(1)	0.6135(2)	0.4531(2)	2.22(14)
C18	0.6818(1)	0.4947 (2)	0.4318(2)	2.16(14)
C19	0.8169(1)	0.5847(2)	0.4955(2)	2.54(15)
C20	0.7984(1)	0.7343(2)	0.6085(2)	2.39(15)
C21	0.9321(1)	0.6662(2)	0.6384(2)	2.43 (14)
C23	1.0406(2)	0.6245(3)	0.7898 (3)	5.87 (23)
C24	1.0877(2)	0.6615(3)	0.7375(3)	4.48 (20)
C25	1.0584(2)	0.7009(3)	0.6385(3)	4.63 (21)
C26	0.9795(1)	0.7052(3)	0.5873(2)	4.07 (18)
C27	0.5899(1)	0.6686(2)	0.5653(2)	3.17(16)
C28	0.5711 (1)	0.8043 (3)	0.5831(2)	4.01 (19)
C29	0.4857 (2)	0.8266(3)	0.5461 (3)	5.65 (26)

Tabelle 2. Atomkoordinaten und äquivalente isotrope Temperaturfaktoren für **2b**. (Ohne H-Atome) $B_{\ddot{a}q} = 8 \pi^2/3 \sum_i \sum_j B_{ij} a_i^* a_j^* \mathbf{a}_i \mathbf{a}_j$

0k0: $k \neq 2n$ führten zur monoklinen Raumgruppe P2₁/n. Die Gitterkonstanten wurden aufgrund der Beugungswinkel von 25 starken Reflexen mit hohem ϑ zu a = 18.688(8), b = 10.624(4), c = 13.563(6)Å, $\beta = 110.21(4)^{\circ}$ verfeinert; Z = 4, $d_c = 1.31$ gcm⁻³. Die Intensitäten von insgesamt 5422 Reflexen (ϑ : 1––21°, Oktanten $\pm h, + k, \pm 1$) wurden mit ω -scans über (1.2 + $tg\vartheta$)^o – und jeweils zusätzlich 25% vor und nach einem Reflex zur Untergrundbestimmung – vermessen. Die variable Meßzeit betrug max. 20 s/Reflex. Nach Mittelung symmetrieäquivalenter Reflexe blieben 2705 unabhängige, von denen 2242 mit $F_0 > 3\delta$ verwandt wurden. Die Rechnungen erfolgten auf einer Sperry-1100/62-Anlage des HRZ

N1C7	1.439(3)	C7—N1—C18	108.2(4)
NIC18	1.497 (3)	S-N1-C7	123.4(3)
N1—S	1.638 (2)	S-N1-C18	117.9 (3)
C7—C8	1.387 (4)	N1	110.3 (4)
C7C12	1.390 (4)	C8-C7-C12	121.5(4)
C8C9	1.383 (4)	C7C8C9	117.5 (4)
C9C10	1.378 (4)	C8C10	121.9 (4)
C10-C11	1.387 (4)	C9-C10-C11	120.3 (5)
C11C12	1.389 (4)	C10C11C12	118.8(5)
C12-C13	1.466(3)	C11C12C7	120.0 (4)
C13C18	1.503 (3)	C7—C12—C13	109.2 (4)
C13C14	1.326(4)	C12-C13-C18	107.4 (4)
C14—C15	1.507 (3)	C13C18N1	104.4 (4)
C15-C16	1.559 (4)	C18-C13-C14	120.5(5)
C16-C17	1.552 (4)	C13-C14-C15	120.5(5)
C16—C20	1.507 (3)	C14C15C16	110.8 (4)
C17C18	1.545(3)	C15-C16-C17	116.7 (4)
C17—C19	1.510(3)	C16-C17-C18	111.6(4)
C1904	1.197 (3)	C17—C18—C13	109.7 (4)
C19—N2	1.405(3)	C17-C16-C20	104.0 (4)
N2-C20	1.381 (3)	C16-C17-C19	104.5(4)
N2-C21	1.440(3)	C17	108.2(4)
C20—O3	1.216(3)	C19-N2-C20	112.4(5)
S01	1.425(2)	N2-C20-C16	109.4(5)
SO2	1.432(2)	O1—S—O2	120.4(3)
SC1	1.758 (3)	N1—S—C1	107.1 (3)
C27C28	1.524 (4)	C15—C27—C28	114.3 (4)
C28—C29	1.516 (4)	C27C28C29	111.7 (5)

Tabelle 3. Wichtige Bindungslängen (Å) und -winkel (°) in **2b**

Marburg im System STRUX [13], wobei die Lösung mit direkten Methoden (SHELXS-86 [14]) gelang. Die Verfeinerung erfolgte mit voller Matrix (SHELX76 [15]; für die schwereren Atome wurden anisotrope, für die H-Atome isotrope Temperaturfaktoren verwendet. Obwohl alle H-Atome aufgrund einer Differenzfouriersynthese lokalisiert werden konnten, wurden sie, um die Zahl der Parameter zu verringern, auf ihren Bindungspartnern "reitend" mit einberechnet [d(C-H) = 0.95 Å]. Mit Verwendung von Gewichten $w = 1/\delta^2(F_0)$ resultierten schließlich Zuverlässigkeitsfaktoren $R_w = \sum_{v} \sqrt{w} \Delta \sum_{v} \sqrt{w} |F_0| = 0.029$ bzw. $R_g = (\sum_{v} \omega \Delta^2 \sum_{v} w F_0^2)^{1/2} = 0.032$ ($\Delta = ||F_0| - |F_c||$). Die größte Parameterverschiebung im letzten Zyklus betrug das 0.001fache der Standardabweichung. Die Restmaxima bzw. -minima einer abschließend gerechneten Differenzfouriersynthese waren 0.1 bzw. $-0.3e/\text{Å}^3$. Die resultierenden Atomparameter sind in Tabelle 2 zusammengestellt*. Die wichtigsten Bindungslängen und Winkel finden sich in Tabelle 3.

^{*} Weitere Einzelheiten zur Kristallstrukturuntersuchung können beim Fachinformationszentrum Energie Physik Mathematik GmbH, D-7514 Eggenstein-Leopoldshafen 2, unter Angabe der Hinterlegungsnummer CSD-52648, der Autoren und des Zeitschriftenzitats angefordert werden.

Entsprechend der zentrosymmetrischen Raumgruppe liegen im Kristall beide Enantiomere von 2b vor (Abb. 2), von denen eines in Abb. 1 gezeigt wird. Das Indolgerüst (Ringe A und B) ist annähernd planar: Die maximale Abweichung von einer "besten Ebene" beträgt 0.06 Å nach "oben" (C18) und nach "unten" (C13). Die N1-S-Bindung zur Benzolsulfonyl-Gruppe ist jedoch um 26.2° gegen diese Ebene "nach oben" abgewinkelt, d. h. das N1-Atom ist deutlich pyramidalisiert. Die endocyclische N1---C7-Bindung ist mit 1.44 Å nur wenig gegenüber einer Enfachbindung (1.48 Å) verkürzt, der Abstand N1--C18 sogar etwas länger. Entsprechend ist die Doppelbindung der Vinvlfunktion C13---C14 von normaler Länge, jedoch gegen die Ebene des Ringes B um 9.1° "nach unten" abgewinkelt. Da die Bindung C18-C17 am sp³-C-Atom C18 in die gleiche Richtung abgewinkelt ist, ist der Cyclohexen-Ring Cinsgesamt gegen die Ebene der Ringe A und B "nach unten" abgeklappt. Er weist, wie in Abb.3 zu sehen ist, leicht verdrillte Bootkonformation auf (Torsionswinkel C13—C14—C16—C17 $- 8.9^{\circ}$), wobei die Ebenen C13, C18, C17 bzw. C14, C15, C16 vom "Boden" C13, C14, C15, C17 um 42.1° bzw. 29.6° "nach oben" abgewinkelt sind.

Der Propylrest an C15 steht axial und auf derselben Seite wie die ebenfalls quasiaxiale Benzolsulfonylgruppe. Der Imid-Ring nimmt mit seinem Phenylrest dagegen "*trans*-Stellung" dazu ein. Wegen sterischer Hinderung zwischen den Phenyl-H-Atomen und den Carbonylgruppen ist der Phenylring an N2 um 64.5° gegen die Ebene des Imidrings verdrillt. Dieser Ring selbst besitzt Briefumschlag-Konformation: C17, C19, O4, N2, C20, O3 liegen gut in einer Ebene (max. Abweichung 0.035 Å), von der C16 um 0.218 Å abweicht.

Experimenteller Teil

Zur Röntgenstrukturanalyse s. allgemeiner Teil; ¹H-NMR-Spektren: Bruker WM 400, δ -Skala. Darstellung und allgemeine analytische Daten von 2 und 3 s. Lit. [9]. Die Kristallzüchtung erfolgte aus Ethylacetat in einer evakuierten Apparatur, die ca. 3 Wochen bei Raumtemperatur stehengelassen wurde.

1,2,3,3aβ,4β,10,10aβ,10bβ-Octahydro-2-phenyl-10-(phenylsulfonyl)-4αpropylpyrrolo[3,4-a]carbazol-1,3-dion (**2 a**)

¹H-NMR (CDCl₃): 0.99 (t, ${}^{3}J = 7.3$, CH₃), 1.48–1.59 (m, CH₂), 1.84–1.93 (m, 1H, CH₂), 2.01–2.10 (m, 1H, CH₂), 2.28–2.34 [m, H_β-(4)], 3.30 [dd, ${}^{3}J$ (3a, 4) = 6.3, ${}^{3}J$ (10b, 3a) = 8.6, H–C (3a)], 4.15 [dd, ${}^{3}J$ (10a, 10b) = 7.0, ${}^{3}J$ (10b, 3a) = 8.6, H–C (10b)], 4.64–4.67 [m, H–C (10a)], 5.97 [,t', (dd), ${}^{3}J$ (4, 5) = 4.3, ${}^{4}J$ = 3.3, H–C (5)], 6.93–7.00 (m, 4 arom. H), 7.21–7.32 (m, 4 arom. H), 7.45 (,t', 2 arom. H), 7.55 (,t', 1 arom. H), 7.63 [,d', ${}^{3}J$ = 8.2, H–C (6)], 7.91 (,d', ${}^{3}J$ = 7.2, 2 H₀ von *Ph*SO₂). 1,2,3,3aβ,4α,10,10aβ,10bβ-Octahydro-2-phenyl-10(phenylsulfonyl)-4βpropylpyrrolo[3,4-a]carbazol-1,3-dion (2b)

¹H-NMR (CDCl₃): 0.94 (t, ³J = 7.1, CH₃), 1.23–1.58 (m, CH₂CH₂), 3.15 [m, ³J (3a, 4) = 1.20, 1 H, H-C (3a), 3.17 (m, ³J (4,5) = 7.56, 1 H, H-C (4α-H)], 4.29 [dd, ³J (10a, 10b) = 7.2, ³J (10b, 3a) = 8.81, H-C (10b)], 4.93 [dd, ³J = 7.2, ⁴J (10a, 5) = 3.3, H-C (10a)], 6.25 [dd, ⁴J (10a, 5) = 3.3, ³J (4,5) = 7.56, H-C (5)], 6.97 [,t' (ddd), 1 arom. H], 7.05 [,d' (dd), 2 H₀ von *Ph*], 7.18–7.35 (m, 5 arom. H), 7.44–7.49 (m, 2 arom. H), 7.54–7.58 (m, 2 arom. H), 7.93 [,d' (dd), 2 H₀ von *Ph*SO₂].

*N-Phenyl-2-[(E/Z)-1'-propyl-2'-(1-phenylsulfonyl)-1H-indol-3-yl)ethenyl]*succinimid (3)

¹H-NMR (Benzol- d_6): 0.85 (t, ³J = 7.1, 3 H, CH₃), 0.95 (t, ³J = 7.3, 3 H, CH₃), 1.08—1.41 (m, 4 H, CH₂), 1.50—1.69 [m, 2 H, CH₂, H—C (2)], 1.86—1.97 (m, 1 H, CH₂), 2.07—2.18 [m, 2 H, CH₂ (4]], 2.20—2.28 [m, 1 H, H—C (2)], 2.29— 2.43 [m, 2 H, CH₂ (4)], 2.53—2.58 (m, 1 H, CH₂), 2.79—2.87 (m, 1 H, CH₂), 5.04 [,d', 1 H, H—C (2')], 5.17 [,d', 1 H, H—C (2')], 6.70—6.78 (m, 6 arom. H), 6.90— 7.13 (m, 14 arom. H), 7.23 (,d', 2 arom. H), 7.32 (,d', 2 arom. H), 8.00—8.18 (m, 6 arom. H).

Literatur

- [1] Pfeuffer L, Pindur U (1987) Chimia 41: 126
- [2] Joule JA (1984) Adv Heterocyclic Chem 35: 83 und dort zit. Literatur
- [3] Gribble GW, Saulnier HG (1985) Heterocycles 23: 1277 und dort zit. Literatur
- [4] a) Chakraborty DP (1977) Fortschr Org Naturst 34: 300; b) Chakraborty DP (1980) Planta Med 39: 97; c) Brossi A (1985) The alkaloids. Bd. 25, Academic Press, New York
- [5] Sakano K, Nakamura S (1980) J Antibiotics 33: 961
- [6] Pindur U, Pfeuffer L (1986) Chem Ztg 110: 95 und dort zit. Literatur
- [7] Pfeuffer L, Pindur U (1987) Tetrahedron Letters 28: 3079
- [8] Allgemeine Darstellungsverfahren zu Vinylindolen: a) Akgün E, Pindur U (1985) J Heterocyclic Chem 22: 585; b) Akgün E, Pindur U (1985) Chimia 39: 266; c) Pindur U, Pfeuffer L (1987) Monatsh Chem 118: 1031; d) Kano S, Sugino E, Shibuya S, Hibino S (1981) J Org Chem 46: 3856
- [9] Pfeuffer L, Pindur U (1987) Helv Chim Acta 70: 1419
- [10a] Günther H (1983) NMR-Spektroskopie. G. Thieme, Stuttgart
- [10b] Karplus M (1959) J Chem Phys 30: 11
- [11] Lambert JD, Porter QN (1981) Aust J Chem 34: 1483
- [12] Spektren-Simulation: Programm PANIC, Bruker-Spectrospin, 1985
- [13] Schmidt RE, Birkhahn M, Massa W (1980) STRUX, Programmsystem zur Verarbeitung von Röntgendaten, Marburg
- [14] Sheldrick GM (1986) SHELXS-86, program for crystal structure solution. Göttingen
- [15] Sheldrick GM (1976) SHELX 76, program for crystal structure determination. Cambridge
- [16] Johnson CK (1965) ORTEP, a fortran thermal ellipsoid plot program for crystal structure illustrations. Report ORNL-3794, Oak Ridge, Tennessee