44. Triaziridine

7. Mitteilung1)

Stabile pyramidale Konfigurationen an den Stickstoff-Atomen von Dialkyl- und Trialkyl-triaziridinen

von Hans Hilpert, Lienhard Hoesch²) und André S. Dreiding*

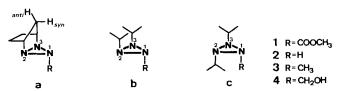
Organisch-chemisches Institut der Universität Zürich, Winterthurerstr. 190, CH-8057 Zürich

(19.1.87)

Stable Pyramidal Configurations at the Nitrogen Atoms of Dialkyl- and Trialkyl-triaziridines

Stereochemical features of the recently synthesized nine samples of di- and trialkyl-triaziridines, namely the 1,3-cyclopentylen- (series a) and the two stereoisomers of the diisopropyl derivatives (series b and c), containing as the third substituent an H-atom (2), a CH3 group (3) or a CH2OH group (4), were elaborated on the basis of the ¹H-, ¹³C-, and ¹⁵N-NMR spectra. The three N-atoms of the saturated N₃-homocycle were found to be stable to pyramidal inversion in all cases. According to their NMR spectra, 2-4 of the series a and b possess twofold symmetry (C_s) , while 2-4 of series c are asymmetric. Thus, series c has the trans-configuration at N(2)/N(3) and, consequently, the cis-configuration at N(1)/N(2), while series **a** and **b** have the cis-configuration at N(2)/N(3) and - since the all-cis-arrangement is excluded - the trans-configuration at N(1)/N(2). The asymmetry of the trans-configurated 2c turned into twofold symmetry (C_2), when a little CF₃COOH was added. The ¹H- and ¹³C-NMR data of series b and c of our alkyl-triaziridines exhibit a shielding effect, according to which there are two types of i-Pr groups, i-Pr(a) and i-Pr(b). They differ in the NMR signals of the H- and the C-atoms of their CH groups: the H-atoms of i-Pr(a) are more deshielded by 0.75-1.11 ppm and its C-atoms are more shielded by 10.0-16.0 ppm as compared to the corresponding atoms of i-Pr(b). i-Pr(a) is cis (on the N₃-homocycle) to a large substituent (such as i-Pr, Me, CH₂OH) and to a lone pair, while i-Pr(b) is cis only to a small (H) or to no substituent and to one or two lone pairs. An analogous effect appears in the NMR signals of the CH₃ and CH₂OH groups at N(1) of 3 and 4 in the series b and c.

1. Einleitung. – Vor kurzem haben wir eine Anzahl von neuen Triaziridin-Derivaten durch Transformation der COOCH₃-Gruppe von 1a-c hergestellt [1], nämlich in den Serien a-c die Dialkyl-Derivate 2 (Demethoxycarbonylierung von 1), die Methyl-Derivate 3 (Methylierung von 2a, c sowie LiAlH₄-Reduktion der Tosylate von 4a, b) und die Methanole 4 (LiAlH₄-Reduktion von 1). Im Folgenden besprechen wir die sich aus den NMR-Spektren ergebenden stereochemischen Aspekte dieser Produkte.



^{6.} Mitteilung: [1].

²) Gegenwärtige Adresse: Institut für Pflanzenbiologie, Zollikerstrasse 107, CH-8008 Zürich.

2. Konfigurationen der Triaziridine 2–4³). – Bei den Triaziridinen 2–4 der Serie a stehen die über zwei Brücken verknüpften zwei CH-Gruppen aus Ringspannungsgründen cis am Triaziridin-Ring. Die sich daraus ergebende C_s -Symmetrie des gesamten tricyclischen Systems kommt in den NMR-Äquivalenzen der enantiotopen Molekülteile zum Ausdruck (s. Tab.1 und [1]). Dass sich N(1) in exo-Lage zum Bicyclo[2.2.1]heptan-System befindet, ist am ¹H-NMR-Verschiebungsunterschied der Brükken-H-Atome an C(2′) (0,63–0,69 für H_{unti} und 1,66–1,75 ppm für H_{syn}) ersichtlich. Ein solcher Unterschied ist schon an Ia festgestellt worden (0,82 für H_{unti} und 1,68 ppm für H_{syn}) [2], wo die exo-Lage von N(1) im Kristall durch eine Röntgenstrukturanalyse gesichert ist [3].

Bei den Triaziridinen 2–4 der Serie b fallen die ¹H- und ¹³C-NMR-Signale (s. *Tab. 1* und [1]) für die zwei CH-Gruppen der (i-Pr)-Reste zusammen, d. h., die beiden (i-Pr)-Reste sind entweder homo- oder enantiotop. Da die vier CH₃-Gruppen der (i-Pr)-Reste aber Anlass zu zwei ¹H- und zwei ¹³C-NMR-Signalen geben, sind die geminalen CH₃-Gruppen in jedem der beiden (i-Pr)-Reste zueinander diastereotop. Homo- oder Enantiotopie trifft auch für N(2) und N(3) in **2b** und **4b** zu, denn die ¹⁵N-NMR-Signale von zwei N-Atomen fallen zusammen [4] (für **3b** wurden sie nicht gemessen). Auch die geminalen H-Atome des CH₂OH-Restes in **4b** sind entweder homo- oder enantiotop, denn das zugehörige ¹H-NMR-Signal entspricht dem *A*-Teil eines *A*₂*X*-Systems. Da Homotopie aufgrund der Resultate in der Serie **c** (s. unten) auszuschalten ist, sind die Verbindungen **2–4** der Serie **b** somit *C*₃-symmetrisch, was die *cis*-Lage ihrer beiden (i-Pr)-Reste am Triaziridin-Ring belegt. (Für die Lage des dritten Substituenten s. *Kap. 4*.)

Bei den Triaziridinen 2–4 der Serie c hingegen sieht man in den ¹H- und ¹³C-NMR-Spektren (s. *Tab. I* und [1]) zwei Signale für die CH-Gruppen der (i-Pr)-Reste und vier Signale für deren CH₃-Gruppen, d.h., die beiden (i-Pr)-Reste sind weder homo- noch enantiotop. Dies trifft auch für N(2) und N(3) zu, da die ¹⁵N-NMR-Spektren jeweils drei Signale aufweisen [4]. Auch sind die Methylen-H-Atome des CH₂OH-Restes in 4c diastereotop: die zugehörigen ¹H-NMR-Signale entsprechen dem *AB*-Teil eines *ABX*-Systems. Die Verbindungen 2–4 der Serie c sind somit asymmetrisch, womit die *trans*-Lage ihrer beiden (i-Pr)-Reste am Triaziridin-Ring bewiesen ist.

3. Inversionsstabilität der pyramidalen N-Atome. – Die soeben belegte Existenz von jeweils zwei stereoisomeren Triaziridinen, die sich in der relativen Lage ihrer zwei (i-Pr)-Reste am Dreiring unterscheiden (Serien b und c für 2–4), bestätigt die Inversionsstabilität der Alkyl-tragenden pyramidalen N-Atome N(2) und N(3) im gesättigten N₃-Homocyclus, welche bislang [2] [5] nur für die Ester 1b und 1c bekannt war. Dass auch das dritte Alkyl-tragende N-Atom (in 3 und 4), und signifikanterweise auch das H-tragende N-Atom (in 2), nämlich N(1), pyramidal inversionsstabil ist, ergibt sich aus der Asymmetrie der Verbindungen 2c, 3c und 4c, denn bei rascher Inversion von N(1) müssten die (i-Pr)-Reste in der c-Serie dynamisch homotop sein, so wie sie es im Fall des Esters 1c bei RT. sind [2].

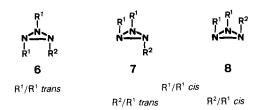
Die Asymmetrie des Dialkyl-triaziridins **2c** wird in Gegenwart von 0,05 Mol-Äquiv. CF₃COOH aufgehoben: Das ¹H- und ¹³C-NMR-Spektrum weisen dann nur noch ein

³⁾ Die hier verwendete Atom-Numerierung entspricht der in [1] angegebenen.

⁴⁾ Für die Bedeutung von syn und anti in diesem Fall, s. [2].

Signal für die zwei CH-Gruppen und nur noch zwei Signale für die vier CH₃-Gruppen auf; auch das ¹⁵N-NMR-Spektrum zeigt dann nur noch ein Signal für N(2) und N(3). In Anbetracht der nur geringen Basizität von 2c [1] und der nur geringen Menge von CF₃COOH führen wir diese Symmetrisierung nicht etwa auf eine hohe Konzentration von 5, sondern auf eine auf der NMR-Zeitskala schnelle und reversible Protonierung an N(1) via 5 zurück, wodurch nur noch die gemeinsamen Signale der beiden (i-Pr)-Reste bei raschem Lageaustausch sichtbar sind. Ein ähnlicher Effekt ist mit 2,2,3,3-Tetramethylaziridin beobachtet worden; wegen der stärkeren Basizität des N-Atoms genügte aber dort schon die Gegenwart von Spuren H₂O [6]. Die protolytische Symmetrisierung von 2c ist reversibel, denn nach sofortiger Zugabe von 0,075 Mol-Äquiv. Et₃N zur CF₃COOHhaltigen Lösung entstand wieder das ursprüngliche ¹H-NMR-Spektrum von 2c. Auch nach 2³/₄tägigem Stehen der angesäuerten Lösung sah man wieder das ursprüngliche ¹H-NMR-Spektrum von 2c; offenbar war dann die kleine Menge von CF₃COOH durch ein basischeres Zersetzungsprodukt von 2c neutralisiert worden.

4. Konfiguration an N(1) der 2,3-cis-Isomeren. – Bei Triaziridinen mit nur zwei Typen von Substituenten, R¹ und R², sind bei Inversionsstabilität aller drei pyramidalen N-Atome drei Diastereoisomere denkbar: eines (6), in dem die beiden gleichen Substituenten R¹ trans, und zwei (7 und 8), in denen die beiden R¹ am Dreiring cis angeordnet sind. Für die 2,3-cis-Isomeren haben wir im Vorangehenden und auch in [1] die Konfiguration 7 angenommen, was wir jetzt begründen wollen.



Wie in Kap. 2 gezeigt, muss die c-Serie die Konfiguration 6 besitzen. Aus der sich daraus ergebenden Inversionsstabilität von N(1) in der c-Serie (s. Kap. 3) schliessen wir auf eine ebensolche bei den konstitutionell gleich substituierten N(1)-Atomen auch in der a- und der b-Serie. Für 2–4 in diesen beiden Serien kommen also zunächst beide Konfigurationen 7 und 8 in Frage. Die folgenden Argumente sprechen gegen die all-cis-Form 8 in den einzelnen Fällen.

1) Die Methanole **4a** und **4b** entstanden durch Hydrid-Reduktion der Ester **1a** und **1b**, für welche eine relativ rasche Inversion an N(1) gezeigt worden war [2]. Aus sterischen Gründen sollte ein Übergangszustand mit *trans*-Lage (relativ zu den zwei (i-Pr)-Resten) der sich in Reduktion befindlichen Gruppe an N(1) bevorzugt sein; die bevorzugte *trans*-Lage des COOCH₃-Restes von **1a** wurde aufgrund einer semiempirischen Rechnung an einer Modellstruktur abgeleitet [7] und ist im Kristall von **1a** durch eine Röntgenstrukturanalyse [3] gesichert. Sobald der Rest an N(1) nicht mehr mit einer C=O-

Tab. 1. Einige strukturrelevante 1H-, 13C- und 15N-NMR-Signale der (1,2-t-2,3-c)-Triaziridine 1a, 1b, 2a, 2b, 3a, 3b, 4a und 4b und der (1,2-c-2,3-t)-Triaziridine 1c, 2c, 3c und 4ca)

					`		
Verbin-	H-NMRb)	13C-NMR ^b)¢)	¹ H-NMR ^d)	$^{13}\text{C-NMR}^{\text{c}})^{\text{d}})$	H-NMR 13C-NMI	¹³ C-NMR ¹⁵ N-NMR ^e)	λ (ξ)
dung	CH-N(2) CH-N(3)	(2) CH-N(3) CH-N(2) CH-N(3) CH ₃ der (i-Pr)-Gruppen	CH3 der (i-Pr)-Gruppe	ue ue	$CH_2O-N(1)$ oder $CH_3-N(1)$	N(1)	N(2) N(3)
1a MAN COOC	3,96 (2Н)	61,5 (2C)	I	ı	1	- 260,9	– 241,5 (2N)
1b	2,90 (2H)	50,9 (2C)	1,33 (6H) 1,24 (6H)	21,3 (2C) 20,1 (2C)	- ((- 235,2	- 215,3 (2N)
1c ⁽⁾	2,00 ^g) 1,99 ^g)	61,3 ^h) 60,5 ^h)	1,26 (3H) 1,23 (3H) 1,15 (3H) 1,14 (3H)	21,5 19,3 19,2 19,1	I I	- 224,8	- 224,8 - 213,4 - 227,2
ez Z	3,73 (2H)	60,4 (2C)		ı	i	- 285,4	– 260,8 (2N)
₹ 	2,72 (2H)	50,1 (2C)	1,22 (12H)	21,4 (2C) 20,5 (2C)	- (- 260,3	– 236,2 (2N)
~ , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	1,61') 1,89')	66,1 ^k) 60,5 ^k)	1,28 (3H) 1,15 (6H) 1,11 (3H)	20,6 19,5 19,2 19,1	j i	- 249,1	$-249,1 -239,0^{1}) -241,2^{1}$

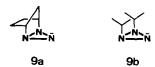
Bei den 13 C-Signalen beruht die Angabe (2C) entweder auf einer erhöhten Intensität gegenüber den anderen Signalen oder auf der Abwesenheit eines anderen, für ein Bei den 15N-Signalen beruht die Angabe (2N) auf der Intensität dieses Signals im Vergleich zum andern. Dort, wo drei 15N-Signale angegeben sind, stehen sie im Intensitätsverhältnis von etwa 1:1:1, mit Ausnahme von 3c und 4c, wo sie 2:1, 5:1 bzw. 1:2:2 sind. Für die Zuordnungen und andere Aspekte dieser ¹⁵N-Signale s. [4]. Im 1 H-NMR ist dieses Signal ein sept., J=6 Hz, im 13 C-NMR ein d. Für 3b wurde die Multiplizität im 13 C-NMR nicht bestimmt. Im ¹H-NMR ist dieses Signal ein d, J = 6 Hz, im ¹³C-NMR ein q. solches C-Atom plausiblen Signales.

Die Werte für Ic wurden bei tiefen Temp. gemessen (¹H-NMR: – 40°, ¹³C-NMR: – 20°, ¹⁵N-NMR: – 22°), so dass sie der Struktur bei langsamer Inversion an N(1)

entsprechen (vgl. [2]). 8 - $^{\circ}$) Die Zuordnungen der mit gleichem Buchstaben gekennzeichneten Signale sind austauschbar.

Gruppe an N(1) gebunden ist, dürfte dort praktisch keine Inversion mehr stattfinden (s. Kap. 2). Die Verbindungen **4a** und **4b** besitzen also Konfiguration **7**.

2) Da die CH₃-Derivate **3a** und **3b** aus den Methanolen **4a** bzw. **4b**, d.h. ohne Involvierung des stereogenen N(1)-Atoms hergestellt worden sind, ist auch für sie die Konfiguration **7** festgelegt. Ausserdem entstand **3a** auch bei der Methylierung des Triaziridid-Anions **9a**, das wohl mit der Seite *trans* zum Cyclopentylen-Substituenten, d.h. unter Ausbildung der Konfiguration **7** mit CH₃l reagiert haben dürfte.



- 3) Bei der Bildung der Dialkyl-triaziridine 2a und 2b durch Abspaltung der COOCH₃-Gruppe aus 1a und 1b mit t-BuO⁻ treten die Triaziridid-Anionen 9a bzw. 9b als Zwischenprodukte auf; diese dürften dann von t-BuOH oder DMSO auf der Seite trans zu den anderen Substituenten protoniert werden, d.h., unter Ausbildung von 2a bzw. 2b, welche die Konfiguration 7 besitzen. Die trans-Lage des H-Atoms an N(1) ist auch schon aus der Grösse der ¹⁵N-NMR-¹J(N,H)-Kopplungskonstante abgeleitet worden [4]: die Hyperkonjugation der (N-H)-Bindung mit zwei syn-periplanar gelegenen freien Elektronenpaaren in 2a und 2b führt zu grösseren Werten (in beiden Fällen 58,1 Hz) als diejenige mit nur einem solchen Elektronenpaar in 2c (51,7 Hz) [4].
- 5. Ein konfigurationsabhängiger NMR-spektroskopischer Schirmungsunterschied. -Die sechs bis(i-Pr)-substituierten Triaziridine b und c (2: R = H, 3: $R = CH_3$, 4: $R = CH_2OH$) zeigen stark ausgeprägte Unterschiede der ¹H- und ¹³C-NMR- δ -Werte für die Atome in den CH-Gruppen der (i-Pr)-Reste. Demnach gibt es zwei Typen von Methin-H-Atomen (s. Tab. 1 und 2), nämlich H(a) mit H-NMR-Signalen im Bereich 2,84-2,69 und H(b) mit solchen bei 1,94-1,61 ppm, sowie auch zwei Typen von Methin-C-Atomen, nämlich C(b) mit ¹³C-NMR-Signalen im Bereich 66,1–60,5 und C(a) mit solchen bei 50,9-49,5 ppm (s. Tab. 1 und 2). Offensichtlich (s. Tab. 2) sind in 2b, 3b und 4b die C(a)- mit den H(a)-Atomen, in 2c die C(b)- mit den H(b)-Atomen verbunden; nach Entkopplungsexperimenten sind auch in 3c und 4c die C(b)- an die H(b)-Atome und somit die C(a)- an die H(a)-Atome gebunden. Es gibt also zwei Typen von (i-Pr)-Resten, i-Pr(a) mit einem H(a)- und einem C(a)-Atom, und i-Pr(b) mit einem H(b)- und einem C(b)-Atom in ihren CH-Gruppen (s. Tab. 2). Definieren wir diesen Schirmungsunterschied an Triaziridinen als $S(H) = \delta(H(a)) - \delta(H(b))$ und $S(C) = \delta(C(a)) - \delta(C(b))$, dann liegen die (in unseren Fällen durch intra- oder intermolekularen Vergleich abgeleiteten) jeweils zwei Werte (s. Tab.2) im Bereich von S(H) = +0.75 bis +1.11 ppm und S(C) = -10.0 bis -16.0 ppm. Inspektion der Formeln auf Tab. 2 zeigt, dass die (i-Pr(a))-Reste cis zu einem 'grösseren' Substituenten (i-Pr, CH₃, CH₂OH) aber auch cis zu einem einsamen Elektronenpaar (s. 2b, 3b, 4b, 3c und 4c) liegen, während die (i-Pr(b))-Reste cis zu keinem solchen Substituenten, dafür aber cis zu zwei Elektronenpaaren bzw. zu einem H-Atom und einem Elektronenpaar (s. 2c, 3c, 4c) situiert sind. Auf der Annahme desselben Effektes in Abhängigkeit der Konfiguration⁵) am Triaziridin-Ring beruht die

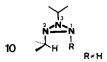
⁵⁾ Ein solcher konfigurationsspezifischer ¹H-NMR-Schirmungsunterschied wurde schon in [2] für die Ester 1a und 1c vermutet.

Ver- bindung	Anzahl Atome vom Typ				Grösse [ppm] des NMR-Schirmungs- effektes für		Anzahl der (i-Pr)-Reste vom Typ		Topie ^d) der (i-Pr)-
	H(a)-	C(a)-	H(b)-	C(b)- ^a)	H-Atome S(H) ^b)	C-Atome S(C) ^b)	(a)	(b) ^c)	Reste
2b NNN H	2	2	0	0	+ 1,11 + 0,83	- 16,0°) - 10,4°)	2	0	enant.
2c N N N	0	0	1 + 1	1 + 1	1 0,65	10,4)	0	2	diast.
3b NNN CH3	2	2	0	0	+ 0,84 + 0,82	- 11,1°) - 11,4 ^f)	2	0	enant.
3c CH ₃	1	1	l	1 ^g)	1 0,02	11,4)	1	1	diast.
4b CH ₂ OH	2	2	0	0	+ 0,90 + 0,75	- 11,1°) - 10,0°)	2	0	enant.
4c 1 CH2OH	1	1	i	1 ^g)	. 5,,,5	~~,~ ,	1	1	diast.

Tab. 2. NMR-Schirmungseffekt bei den (i-Pr)-Resten in den Diisopropyl-triaziridinen

- a) H(a) = H-Atome mit ¹H-NMR-Signal im Bereich: δ = 2,84-2,69 ppm; H(b) = H-Atome mit ¹H-NMR Signal im Bereich: δ = 1,94-1,61 ppm; C(b) = C-Atome mit ¹³C-NMR-Signal im Bereich δ = 66,1-60,5 ppm; C(a) = C-Atome mit ¹³C-NMR-Signal im Bereich δ = 50,9-49,5 ppm. Die Zahlen hier bedeuten: 1 = Signal für ein Atom, 2 = isochrone Signale für zwei Atome, 1 + 1 = anisochrone Signale für zwei Atome im selben Bereich.
- b) $S(H) = \delta(H(a)) \delta(H(b)); S(C) = \delta(C(a)) \delta(C(b)).$
- Typ (a) = (i-Pr)-Rest, dessen CH-Gruppe aus einem H(a)- und einem C(a)-Atom besteht; Typ (b) = (i-Pr)-Rest, dessen CH-Gruppe aus einem H(b)- und einem C(b)-Atom besteht.
- d) Die Abkürzungen enant, und diast, bedeuten, dass die beiden (i-Pr)-Reste enantiotop bzw. diastereotop sind.
- e) Intermolekular bestimmt.
- f) Intramolekular bestimmt.
- g) Einstrahlung bei H(b) eliminiert die ^{1}J -Kopplung bei C(b).

in *Tab. 1* angegebenen Zuordnungen der beiden (i-Pr)-Gruppen betreffend ihrer Lage an N(2) (cis zu R, s. 10) bzw. N(3) (trans zu R) für 3c und 4c; dabei ist zu beachten, wie quantitativ konsistent sich die dieser Zuordnung entsprechenden NMR-Werte in die übrigen NMR-Werte (s. *Tab. 1* und 2) einordnen.



Ein NMR-Schirmungsunterschied zwischen Typ(a)- und Typ(b)-Resten ist auch bei den CH_3 - und CH_2OH -Substituenten (R in 10) der Triaziridine 3c bzw. 4c im Vergleich zu 3b bzw. 4b erkennbar. Die NMR-chemischen Verschiebungen der H- und C-Atome lassen sich auch für diese Reste R eindeutig mit der An- bzw. Abwesenheit eines grösseren cis-gelegenen Substituenten am Ring korrelieren; allerdings ist dieser Unterschied weniger ausgeprägt als bei den (i-Pr)-Resten: Für CH_3 bzw. CH_2OH finden wir S(H) = +0.26

bzw. +0.51/+0.35 ppm (die H(C)'s sind diastereotop) und S(C) = -10.1 bzw. -8.3 ppm (vgl. Tab. 1).

Zur Beantwortung der Frage, worauf unser doch recht deutlicher und für Konfigurationszuordnungen nützlicher Schirmungseffekt zurückzuführen ist, sind weitere Arbeiten nötig⁶). Dabei wird man die folgenden Tatsachen berücksichtigen müssen: 1) Bei räumlich einander nahegelegenen Alkyl-Gruppen ist ein 14 H-NMR-Proximitätseffekt [8] und ein 13 C-NMR- $\gamma_{s,m}$ -Effekt [9] bekannt, welche beide auf eine *van-der-Waals*-Wechselwirkung⁷) zurückgeführt werden [8]–[10]. Die Effekte sind in diesen Fällen sowie in Alkylsubstituierten Cyclopropanen [11] [12], in Oxiranen [13] und in Aziridinen [14]⁸) aber viel kleiner als bei unseren Triaziridinen. 2) Die NMR- δ -Werte für die CH-Gruppen von 1,2-Diisopropylhydrazin (11) (H: 2,95; C: 50,3 ppm, s. *Exper. Teil*) stimmen gut mit den

entsprechenden Werten für unsere (i-Pr(a))-Reste (s. *Tab. 2*) überein. Die (i-Pr)-Reste von 11 liegen aber wahrscheinlich nicht nahe beieinander, denn die 'inner-inner'-Konformation ist für 1,2-Dimethylhydrazin auf spektroskopischer Basis ausgeschlossen worden [17]. 3) Nach einer Röntgenstrukturanalyse [16] zeigt die (C-H)-Bindung von sowohl i-Pr(a) als auch von i-Pr(b) im Kristall von 4c über den Triaziridin-Ring. Es ist also möglich, dass unser Effekt eine noch unbekannte, stark Triaziridin-spezifische Komponente aufweist, wo vielleicht die (N-N)-Bindungen im N₃-Homocyclus oder dessen einsame Elektronenpaare eine Rolle spielen.

Diese Arbeit wurde vom Schweizerischen Nationalfonds zur Förderung der wissenschaftlichen Forschung unterstützt. Wir danken auch der Firma Sandoz AG, Basel, für grosszügige Forschungsbeiträge und den Herren Prof. W. v. Philipsborn und Dr. R. Hollenstein für wertvolle Diskussionsbeiträge.

Experimenteller Teil

- 1. Allgemeines. S.[1].
- 2. Symmetrisierung von 2-c,3-t-Diisopropyl-1-r(H),2,3-triaziridin (**2c**) unter dem Einfluss von CF_3COOH .

 ¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃, 24°): 2,61 (br. s, mit D₂O austauschbar, NH); 1,89, 1,61 (2 sept., J = je 6, 2 (CH₃)₂CH); 1,28, 1,15, 1,11 (3 d, J = je 6, 3 H, 6 H, 3 H, 2 (CH₃)₂CH).

 ¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃, 24°, +0,05 Mol-Äquiv. CF₃COOH): 2,78 (br. s, NH); 1,74 (sept., J = 6, 2 (CH₃)₂CH); 1,21, 1,12 (je d, J = je 6, 2 (CH₃)₂CH).

 ¹³C-NMR (20 MHz, CDCl₃, 33°): 66,1,60,5 (2d, 2 (CH₃)₂CH); 20,6, 19,5, 19,2, 19,1 (4d, 2 (CH₃)₂CH).

 ¹³C-NMR (20 MHz, CDCl₃, 33°, +0,05 Mol-Äquiv. CF₃COOH): 63,3 (d, 2 (CH₃)₂CH); 20,0, 19,15 (je d, 2 (CH₃)₂CH).

 ¹⁵N-NMR (40 MHz, CDCl₃, 24°, +Cr(acac)₃): -239,0, -241,2, -249,1 (Intensität ca. 1:1:1; N(2), N(3) bzw. N(1)),

Oer Effekt wird von Herrn Dr. R. Hollenstein an unserem Institut n\u00e4her untersucht.

⁷⁾ Demnach verursacht die sterische Bedrängung eines H-Atoms eine Verschiebung der Elektronenwolke gegen das damit verbundene C-Atom [9] [10].

⁸⁾ Wir haben einige S(H)- und S(C)-Werte aus den in der Literatur berichteten NMR-Spektren durch intermolekularen Vergleich, im Falle der Dreiring-Verbindungen [11- 14] zwischen cis- und trans-Isomeren, ableiten können. Die kleinen S-Werte in diesen Fällen im Vergleich zu denen in Triaziridinen könnten den längeren (C-C)-Bindungen [15] verglichen mit den (N-N)- und (N-C)-Bindungen [16] zugeschrieben werden; die relevanten Bindungswinkel sind sich nahezu gleich (für ein Cyclopropan, s. [15]; für ein Triaziridin, s. [16]).

- vgl. [4]. ¹⁵N-NMR (40 MHz, INEPT, CDCl₃, 25°, +0,05 Mol-Äquiv. CF₃COOH): -240,2, -249,3 (N(2) zusammen mit N(3) bzw. N(1)). Nach Zugabe von 0,075 Mol-Äquiv. Et₃N zu der obigen ¹H-NMR-Lsg. wurde wieder das gleiche ¹H-NMR-Spektrum gemessen, wie oben für **2c** beschrieben. Nach 2½ tägigem Stehenlassen der CF₃COOH-haltigen ¹H-NMR-Lsg. bei RT. wechselte das 'symmetrische' ¹H-NMR-Spektrum wieder in das ursprüngliche 'unsymmetrische' von **2c** über.
- 3. $^{1}H/^{13}C$ -Entkopplung. 3.1. Bei 2-c,3-t-Diisopropyl-1-r-methyltriaziridin (3c). Für ^{13}C und ^{1}H -NMR von 3c s. [1]. ^{13}C -NMR (50 MHz, 'off resonance', CDCl₃, 22°): Einstrahlen bei 1,91 ((CH₃)₂CH-N(3)) ergibt 60,9 (s, (CH₃)₂CH-N(3)); 49,5 (d, (CH₃)₂CH-N(2)); 39,1 (q, CH₃N); 21,3, 19,8, 19,3, 19,2 (4q, 2 (CH₃)₂CH).
- 3.2. Bei 2-c,3-t-Diisopropyltriaziridin-1-r-methanol (4c). Für 13 C- und 1 H-NMR von 4c s. [1]. 13 C-NMR (50 MHz, 'off resonance', CDCl₃, -30°): Einstrahlen bei 1,94 ((CH₃)₂CH-N(3)) ergibt 75,4 (t, CH₂O); 60,9 (s, (CH₃)₂CH-N(3)); 50,9 (d, (CH₃)₂CH-N(2)); 21,2, 19,3, 19,2 (3q, Intensität ca. 1:1:2, 2 (CH₃)₂CH).
- 4. NMR-Spektren von 1,2-Diisopropylhydrazin (11). Eine Lsg. von 153 mg (1 mmol) 1,2-Diisopropylhydrazinium-chlorid [18] und 65 mg (1,6 mmol) NaOH in 1,5 ml H₂O wurde mit 0,6 ml CDCl₃ extrahiert, die CDCl₃-Phase über wenig Na₂CO₃ filtriert und die 11 enthaltende Lsg. NMR-spektroskopisch untersucht. 1 H-NMR (90 MHz, 33°): 2,95 (sept., J = 7, 2 (CH₃)₂CH); 2,87 (br. s, 2 NH); 1,03 (d, J = 7, 2 (CH₃)₂CH). 13 C-NMR (20 MHz, 33°): 50,3 (d, 2 (CH₃)₂CH); 21,4 (d, 2 (CH₃)₂CH).

LITERATURVERZEICHNIS

- [1] H. Hilpert, L. Hoesch, A.S. Dreiding, Helv. Chim. Acta 1986, 69, 2087.
- [2] L. Hoesch, C. Leuenberger, H. Hilpert, A. S. Dreiding, Helv. Chim. Acta 1982, 65, 2682.
- [3] R. Prewo, J. H. Bieri, Acta Crystallogr., Sect. A 1981, 37, (Suppl.) 09.2-24.
- [4] H. Hilpert, R. Hollenstein, Helv. Chim. Acta 1986, 69, 136.
- [5] H. Hilpert, L. Hoesch, A. S. Dreiding, Helv. Chim. Acta 1985, 68, 1691.
- [6] T.J. Bardos, C. Szantay, C. K. Navada, J. Am. Chem. Soc. 1965, 87, 5796.
- [7] J. Kaneti, L. Hoesch, A. S. Dreiding, Helv. Chim. Acta 1986, 69, 1461.
- [8] B. V. Cheney, J. Am. Chem. Soc. 1968, 90, 5386.
- [9] H.O. Kalinowski, St. Beyer, S. Braun, '13C-NMR-Spektroskopie', Thieme Verlag, Stuttgart-New York, 1984, S. 93.
- [10] R. Ditchfield, 'Nuclear Magnetic Resonance', The Chemical Society, London, 1976, vol. 5, S. 41.
- [11] P. J. Kropp, N. J. Pienta, J. A. Sawyer, R. P. Polniaszek, Tetrahedron 1981, 37, 3229.
- [12] J.P. Monti, R. Faure, E.J. Vincent, Org. Magn. Reson. 1975, 7, 637.
- [13] S.G. Davies, G.H. Whitham, J. Chem. Soc., Perkin Trans. 2 1975, 861.
- [14] A. Hassner, G.J. Matthews, F.W. Fowler, J. Am. Chem. Soc. 1969, 91, 5046.
- [15] P.A. Luhan, A.T. McPhail, P.M. Gross, J. Chem. Soc., Perkin Trans. 2 1972, 2372.
- [16] H. Hilpert, R. Prewo, J. H. Bieri, L. Hoesch, A. S. Dreiding, in Vorbereitung.
- [17] M. Nakata, H. Takeo, C. Matsumura, K. Yamanouchi, K. Kuchitsu, T. Fukuyama, Chem. Phys. Lett. 1981, 83, 246 und dort erwähnte frühere Publikationen.
- [18] R. Renaud, L.C. Leitch, Can. J. Chem. 1954, 32, 545.