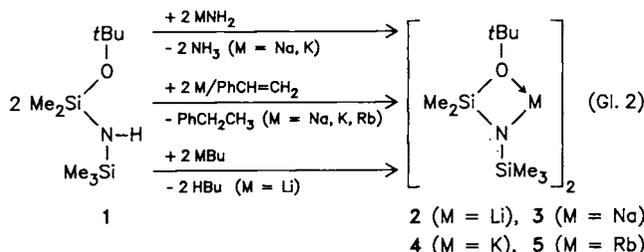


Das Silazan **1** kann über Destillation als reine, farblose Flüssigkeit in etwa 60% Ausbeute isoliert werden. Das ¹H-NMR-Spektrum weist zwei intensitätsgleiche Signale für *tert*-Butyl- und Trimethylsilylgruppe und ein um 1/3 kleineres Signal für die Dimethylsilylgruppe auf.

Die Überführung dieses Silazans in die Alkalimetallderivate **2–5** kann auf drei verschiedenen Wegen erfolgen [Gl. (2)]⁷⁾, wobei die „Styrol-Methode“ am allgemeinsten anwendbar ist.



pen in Lösung auftritt. Da die Umwandlung der Strukturtypen (siehe unten) ineinander offenbar sehr schnell erfolgt, kann bis -80°C kein „Ausfrieren“ einer Form realisiert werden. In Gl. (3) ist das oben angesprochene Gleichgewicht für **3** schematisch dargestellt.

In Tab. 1 sind die Einkristalldaten zusammen mit den wichtigsten experimentellen Parametern der Strukturbestimmung für die Verbindungen **3** und **4** aufgeführt. Zur Berechnung der Strukturamplituden wurden die Atomformfaktoren des SHELX-Systems verwendet¹⁰⁾, oder im Falle von Natrium und Kalium diejenigen der

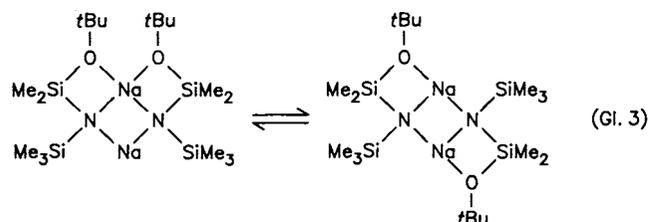
Tab. 1. Kristalldaten und Daten zur Strukturbestimmung für die Verbindungen **3** und **4**

Verbindung	3	4
Kristallsystem	monoklin	monoklin
Raumgruppe	C2/c	P2 ₁ /n
a [Å]	17.86(2)	8.90(1)
b [Å]	14.47(2)	8.434(7)
c [Å]	11.94(1)	21.14(2)
α [°]	90	90
β [°]	101.65(8)	90.59(1)
γ [°]	90	90
V [Å ³]	3021.8	1591.7
Z	4	2
D _x [g/cm ³]	1.06	1.075
Kristallgröße [mm]	0.8 × 0.5 × 0.5	0.8 × 0.1 × 0.1
Diffraktometer	Siemens AED 2	
Mo-K _α , LP-Korr.	ja	
Scan	ω/θ	
Gemessener 2θ	3°–45°	
Bereich	Direkte Methoden	
Strukturlösung	7.92	
Reflexe/Parameter	11.3	7.92
Anisotrope Temp.-Faktoren	Na, Si, O, N und C	K, Si, N, O und C(1)
Isotrope Temp.-Faktoren	H	übrige C und H
Gewichtsschema ^{a)} k ₁	18.6806	–
k ₂	0.000205	–
R-Wert	0.062	0.089

^{a)} k₁(σ_F² + k₂F²)⁻¹.

Die Alkaliderivate des Silazans **1** lassen sich durch Kristallisation aus Toluollösungen oder durch Sublimation erhalten. Die Lithiumverbindung **2** sublimiert in stark verwaschenen, sehr kleinen Nadelchen, die für Einkristallbeugung ungeeignet sind. Wie die Elementaranalysen belegen, wird im Kristall kein Lösungsmittel eingebaut. In den Massenspektren, bei den Molmassenbestimmungen und in den Strukturanalysen (siehe folgendes Kapitel) findet man immer das Doppelte der einfachen Masse, also dimere Moleküle.

Die ¹H-NMR-Spektren der Verbindungen **2, 3, 4** und **5** sind sich untereinander sehr ähnlich und bestehen wie bei **1** nur aus drei Signalen. Hält man sich die im Kristall gefundenen Strukturen vor Augen (siehe weiter unten), so sollte man, unabhängig vom jeweiligen Strukturtyp, wegen der chemischen Ungleichheit zwei Signale für die Methylgruppen am Silicium finden. Selbst bei -80°C treten im Spektrum von **3** und **4** (-73°C) jedoch weiterhin nur drei und nicht vier Linien auf. Da Dissoziationen der dimeren Moleküle in monomere aufgrund der Molmassenbestimmungen weitgehend auszuschließen sind und wir auch bei geringen und hohen Konzentrationen der Metallsilazane keine Änderungen in den Spektren beobachtet haben, scheint die Entartung der Methylsilylsignale auf einem intramolekularen Prozeß zu beruhen. Wie bei anderen Alkoxy-silazanen und Aminosilazanen von Elementen der dritten Hauptgruppe, bei denen wir diese intramolekularen Basenaustauschreaktionen im Detail studiert haben^{4,8)}, scheinen auch bei **2, 3, 4** und **5** fluktuierende Systeme vorzuliegen. Weitergehende Untersuchungen an **3** und **4** legen nahe⁹⁾, daß offenbar ein Gleichgewicht zwischen den für das Natriumderivat und für das Kaliumderivat gefundenen Strukturty-



Tab. 2. Einige Bindungslängen [Å] und Winkel [°] in **3**^{a)}

O ----Si(1)	1.678 (4)	O ----Na(1)	2.286 (4)
N ----Si(1)	1.683 (5)	N ----Na(1)	2.467 (5)
N ----Si(2)	1.662 (5)	N ----Na(2)	2.399 (5)
C(1)---O	1.429 (7)		
Mittelwerte: Si ---C 1.888 (7), C ---C 1.44 (1)			
Intramolekulare nichtbindende Abstände:			
Na(1)..Si(1)	3.008 (2)	Na(2)..Na(1)	3.047 (4)
Na(2)..Si(2)	3.215 (2)	C(23)..Na(2)	2.963 (7)
N ----Si(1) -O	103.7 (2)	Na(1) --O ----Si(1)	97.5 (2)
N ----Na(1) -O	67.4 (1)	C(1) ---O ----Si(1)	136.0 (4)
O ----Na(1) -O'	155.2 (2)	C(1) ---O ----Na(1)	126.4 (4)
N ----Na(1) -N'	100.5 (2)	Si(1) ---N ----Si(2)	128.3 (3)
O ----Na(1) -N'	131.2 (2)	Na(1) ---N ----Si(1)	90.9 (2)
N ----Na(2) -N'	104.5 (2)	Na(1) ---N ----Si(2)	119.5 (2)
C(23)---Na(2) -N	64.7 (2)	Na(2) ---N ----Si(1)	124.9 (3)
C(23)---Na(2) -N'	111.8 (2)	Na(2) ---N ----Si(2)	103.2 (2)
C(23)---Na(2) -C(23)'	174.6 (3)	Na(2) ---N ----Na(1)	77.5 (1)
Mittelwerte: C --Si --O 109.0 (3), C --Si --N 113.4 (3)			
C --Si --C 106.1 (3), C --C ---O 110.1 (6)			
C --C ---C 108 (1)			

^{a)} Bei den Standardabweichungen in Klammern wurden die Ungenauigkeiten der Ortskoordinaten berücksichtigt. Bei den Mittelwerten ist die Abweichung von den Extremwerten angegeben.

Tab. 3. Einige Bindungslängen [Å] und Winkel [°] in 4^{a)}

O -----K	2.71 (1)	N -----Si(1)	1.65 (1)
N -----K	2.87 (1)	N -----Si(2)	1.68 (1)
N'-----K	2.76 (1)	C(1) ----O	1.42 (2)
O -----Si(1)	1.69 (1)		
Mittelwerte: C ---Si 1.87 (2), C ---C 1.51 (3)			
Intra- und intermolekulare nichtbindende Abstände:			
Si(1)K	3.419 (6)	C(21)'...K	3.38 (1)
Si(2)K	3.768 (5)	C(22)'...K	3.42 (1)
KK	3.867 (7)	Si(1).....Si(2)	3.041 (7)
N ----Si(1) -O 106.0 (6) Si(1) -N ----K 94.6 (5)			
N ----K ----O 57.1 (3) Si(1) -N ----K' 112.7 (6)			
N ----K' ----O' 119.4 (5) Si(2) -N ----K 109.2 (7)			
N ----K' ----N' 93.2 (4) Si(2) -N ----K' 109.0 (7)			
Si(1) -O ----K 99.4 (5) Si(1) -N ----Si(2) 132.7 (8)			
C(1) -O ----K 128.4 (9) K ----N ----K' 86.8 (5)			
C(1) -O ----Si(1) 132 (1)			
Mittelwerte: C --Si --O 108.6 (8), C --Si --N 113.6 (8)			
C --Si --C 105 (1), C --C ---O 110 (2)			
C --C ---C 109 (2)			

^{a)} Bei den Standardabweichungen in Klammern wurden die Ungenauigkeiten der Ortskoordinaten berücksichtigt. Bei den Mittelwerten ist die Abweichung von den Extremwerten angegeben.

Tab. 4. Die Ortskoordinaten und der Parameter des Debye-Waller-Faktors für die Atome der asymmetrischen Einheit von 3 und 4. Die B-Werte des Temperaturfaktors der Form $\exp(-B \cdot \sin^2 \Theta / \lambda^2)$ wurden nach Hamilton²³⁾ aus den u_{ij} -Werten der Atome¹²⁾ berechnet

Verbindung 3				
Atom	x	y	z	B[Å ²]
Si(1)	0.41420(9)	0.2640(1)	0.4308(1)	4.24(9)
Si(2)	0.57361(8)	0.34022(9)	0.5010(1)	3.75(8)
Na(1)	0.5000(0)	0.2060(2)	0.2500(0)	4.3(2)
Na(2)	0.5000(0)	0.4165(2)	0.2500(0)	4.4(2)
O	0.4036(2)	0.1720(2)	0.3434(3)	4.2(2)
N	0.4942(3)	0.3150(3)	0.4069(3)	3.9(2)
C(1)	0.3553(4)	0.0923(4)	0.3258(6)	5.2(3)
C(11)	0.2757(6)	0.1138(8)	0.349(1)	14.4(9)
C(12)	0.372(1)	0.0322(8)	0.419(1)	20.(1)
C(13)	0.359(1)	0.055(1)	0.218(1)	20.(1)
C(21)	0.5594(4)	0.4183(4)	0.6215(5)	4.9(3)
C(22)	0.6265(5)	0.2373(5)	0.5690(8)	7.8(5)
C(23)	0.6412(4)	0.4069(6)	0.4292(6)	6.5(4)
C(3)	0.3274(4)	0.3376(5)	0.3899(8)	7.5(5)
C(4)	0.4188(6)	0.2255(7)	0.5839(6)	8.3(5)

Verbindung 4				
Atom	x	y	z	B[Å ²]
K	0.6283(4)	0.1756(5)	0.5233(2)	4.3(2)
Si(1)	0.3185(5)	0.0981(7)	0.6124(2)	4.4(3)
Si(2)	0.2177(5)	0.2263(6)	0.4846(3)	4.4(3)
O	0.484(1)	0.179(1)	0.635(5)	5.0(6)
N	0.314(1)	0.110(1)	0.5348(6)	3.8(7)
C(1)	0.536(2)	0.237(2)	0.694(1)	6.(1)
C(11)	0.503(3)	0.125(3)	0.748(1)	8.3(6)
C(12)	0.481(3)	0.401(3)	0.706(1)	9.7(7)
C(13)	0.704(2)	0.250(3)	0.687(1)	8.7(6)
C(21)	0.293(2)	0.433(2)	0.482(1)	7.4(5)
C(22)	0.225(2)	0.150(3)	0.4029(9)	7.4(5)
C(23)	0.009(2)	0.249(2)	0.500(1)	6.6(5)
C(3)	0.163(2)	0.193(3)	0.655(1)	7.1(5)
C(4)	0.321(2)	-0.114(2)	0.6382(9)	6.3(5)

Si einen Tricyclus, der wie folgt beschrieben werden kann: an einen planaren Na₂N₂-Ring sind an benachbarten Kanten zwei weitere Vierecke, bestehend aus O-Si-N-Na-Einheiten, einmal ober- und einmal unterhalb der zentralen Ebene gebunden. Die Stickstoffatome besitzen als weitere Liganden Trimethylsilylreste, während an die Sauerstoffatome noch *tert*-Butylgruppen gebunden sind. Die Natriumatome nehmen in der Kristallstruktur spezielle Lagen ein. Ihre Positionen auf einer zweizähligen Achse bedingen für das Molekül die Punktsymmetrie C₂. Durch diese Anordnung sind die beiden Metallatome einander nicht äquivalent, sondern besitzen eine unterschiedliche Umgebung. So erreicht Na(1) eine verzerrt tetraedrische Koordination durch zwei Sauerstoff- und zwei Stickstoffatome des *tert*-Butoxy-trimethylsilyl-dimethylsilans, wie aus den Winkel-

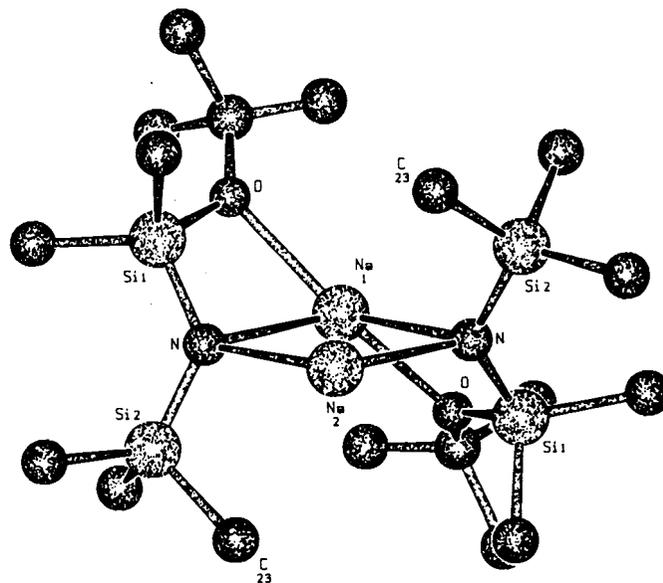


Abb. 1. Zeichnerische Wiedergabe der Molekülstruktur von 3 nach Röntgenstrukturanalyse

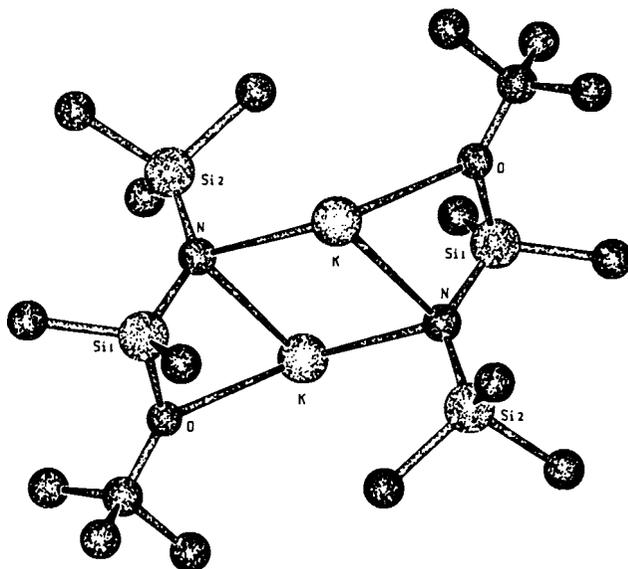


Abb. 2. Die Molekülstruktur von 4

Int. Tables¹¹⁾. F_o/F_c -Vergleiche sowie anisotrope Temperaturfaktoren sind hinterlegt¹²⁾, während die Atomkoordinaten sowie isotrope Temperaturfaktoren in Tab. 4 enthalten sind. Wichtige Bindungslängen und -winkel sind in den Tab. 2 und 3 zusammengestellt.

In den Abb. 1 und 2 sind die Molekülstrukturen der Alkalimetallamide 3 und 4 dargestellt. Die Kristallstrukturen von 3 und 4 enthalten isolierte, polycyclische Einheiten, die aus dem Doppelten der einfachen Summenformel bestehen. In dem Natriumderivat 3 bilden die Atome Na, N, O und

werten von Tab. 2 zu ersehen ist. Der auffallend große Wert für den O–Na(1)–O'-Winkel ist aus sterischen Gründen notwendig, um dem Raumbedarf der beiden voluminösen *tert*-Butylgruppen gerecht zu werden. Na(2) dagegen erfährt durch die beiden Stickstoffatome des Liganden nur eine zweifache Koordination. Geometrische Gründe sind für das Abweichen des N–Na(2)–N'-Winkels von der Linearität verantwortlich.

Unterschiedliche Koordinationszahlen an Natriumatomen in einer molekularen Einheit sind in der Literatur nur wenig bekannt¹³. Untersucht man die Umgebung des niederkoordinierten Metallatoms in **3** näher, so stellt man fest, daß Na(2) zu den benachbarten Kohlenstoffatomen C(23) und C(23') kurze Abstände (2.963 Å) aufweist. Im Vergleich mit Literaturwerten^{13,14} muß man jedoch von schwachen Wechselwirkungen ausgehen, die wohl mehr aus den sterischen Gegebenheiten des Molekülaufbaus als aus elektronischen Gründen erwachsen. Abb. 3 zeigt anhand des Kollisionsmodells von **3**, daß das Metallatom Na(2) trotz der benachbarten Atome C(23) und C(23') nur wenig abgeschirmt ist, was Auswirkungen auf die Reaktivität des Moleküls haben sollte⁹. Vergleicht man die Na–N-Abstände miteinander, so kann man nicht zwischen einer formalen Zwei-Elektronen-Zwei-Zentren- und einer Zwei-Elektronen-Donorbindung unterscheiden. Die gefundenen Werte spiegeln lediglich die unterschiedlichen Koordinationszahlen der Metallatome wider. So ist der Abstand für das zweifach koordinierte Na(2) mit 2.399 Å etwas kürzer als für das vierfach koordinierte Na(1) mit 2.467 Å. Ein Vergleich mit bereits bekannten Verbindungen^{15,16} zeigt, daß Na–N- und Na–O-Bindungsabstände im Bereich der Literaturwerte liegen. Der kurze Metall–Metall-Abstand von 3.047 Å ist beim Zugrundelegen von ionischen Verhältnissen nicht ungewöhnlich. So findet man z. B. im NaOCH₃ einen Na–Na-Abstand von 3.07 Å¹⁷.

Beim Übergang vom Natrium- **3** zum Kaliumderivat **4** tritt ein signifikanter Sprung in den strukturellen Gegebenheiten auf. Es zeigt sich, daß die Verbindung **4** im Kristall als zentrosymmetrisches Dimer vorliegt. Die Entstehung des

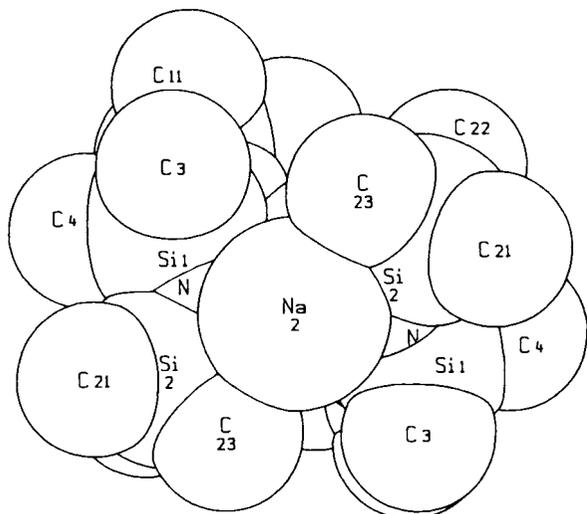


Abb. 3. Zeichnerische Darstellung von **3** mit van-der-Waals-Radien. Das Natriumatom Na(2) ist relativ wenig abgeschirmt

Tricyclus läßt sich durch die Vereinigung zweier Vierringstrukturelemente, bestehend aus N–Si–O–K, erklären, wobei die Stickstoffatome der beiden Untereinheiten wechselseitig als basische Elektronendonatoren gegenüber den Kaliumatomen wirken. Die drei derart an den Kanten verknüpften Vierringe stehen mit 131.0° nur annähernd senkrecht aufeinander und bilden eine treppenartige Struktur. In dieser Anordnung erreicht jedes Kaliumatom eine recht ungewöhnliche Dreifachkoordination mit Winkeln zwischen 57° und 119°. Infolge der geometrischen Zwänge ist sie weit entfernt von der idealen Symmetrie einer trigonal-planaren Figur. Aufgrund der beiden unterschiedlich langen Bindungsabstände K–N von 2.87 Å und K–N' von 2.76 Å kann man das Gerüst von **4** auch als einen Achtring mit zwei zusätzlichen Brücken beschreiben. Die Bindungsabstände K–N und K–O liegen in der Größenordnung von ähnlich aufgebauten, in der Literatur bereits bekannten Systemen^{3,18,19}. Untersucht man die Umgebung des niederkoordinierten Metallatoms näher, so findet man intra- als auch intermolekular Kohlenstoff-Kontakte (s. Tab. 3), die jedoch mit Werten zwischen 3.38–3.42 Å als äußerst schwache Wechselwirkungen²⁰ einzustufen sind.

Wie in **3** erreichen auch im Kaliumderivat **4** die Stickstoffatome eine vierfache Koordination, während die Sauerstoffatome trigonal planar konfiguriert vorliegen. Ebenso sind in beiden Verbindungen aufgrund der bekannten Polaritäten die Si–O- und Si–N-Bindungen stark verkürzt. Hinzu kommt bei **4** eine noch stärkere Aufweitung des Si–N–Si-Winkels. Dieser Effekt kann neben sterischen Gründen (Abstoßung der an den Stickstoff gebundenen Methylsilylgruppen) auch mit dem ionischeren Charakter der Metall–Stickstoffbindung und dem damit vermehrten *s*-Anteil der Bindung zwischen Silicium und Stickstoff (Übergang von sp³ zur sp-Hybridisierung am N-Atom) erklärt werden.

Vergleicht man die Ergebnisse der Strukturanalysen der Verbindungen **3** und **4** miteinander, so beobachtet man in Abhängigkeit vom zentralen Alkalimetall unterschiedliche Anordnungen im Festkörper. In der Natriumverbindung **3** findet man zwei- und vierfach koordinierte Metallatome, wohingegen in der Verbindung **4** für die Kaliumatome eine λ³-Koordination vorliegt. Die unterschiedlichen Strukturen könnten eine Folge der unterschiedlichen Ionenradien und Elektronegativitäten des Natriums und Kaliums²¹ sein. In diesem Zusammenhang fällt auf, daß auch in basenstabilisierten Lithiumderivaten, die der Verbindung **3** sehr ähnlich sind^{1,9}, solche „Separationen von Metallatomen“ vorkommen können. Auch Kristalleffekte sind als Ursachen für die verschiedenen Strukturen von **3** und **4** nicht auszuschließen.

Experimenteller Teil

Alle Reaktionen wurden unter Stickstoff als Schutzgas in Stockschen Vakuumapparaturen durchgeführt.

¹H-NMR-Spektren: (WP80-FT, 80 MHz), δ-Werte in ppm. – Massenspektren: Gerät der Fa. Finnigan MAT 90. – C-, H-, N-Analysen führte die Firma Beller, Göttingen, durch. Alle anderen quantitativen Elementbestimmungen erfolgten auf naßchemischem Wege. – Die Berechnungen zur Strukturbestimmung erfolgten auf

einer Micro-VAX mit dem SHELX-Programmsystem¹⁰. Die graphischen Darstellungen wurden mit dem Programmsystem SCHAKAL realisiert²².

1-tert-Butoxy-1,1,3,3,3-pentamethylsilazan (1): 11.0 g (0.114 mol) Natrium-*tert*-butoxid, aufgeschlämmt in 100 ml Diethylether, werden zu einer Lösung von 13 ml (0.108 mol) Dimethyldichlorsilan in 20 ml Diethylether getropft. Nach 2 h Kochen unter Rückfluß wird vom Natriumchlorid abfiltriert. In einer Vorlage werden ca. 20 ml Ammoniak einkondensiert, und die etherische Lösung wird langsam zugetropft. Nach Verdampfen des überschüssigen Ammoniaks wird vom unlöslichen Ammoniumchlorid abfiltriert und das Lösungsmittel zum größten Teil über eine Vigreux-Kolonnen abdestilliert. Zur verbleibenden Lösung gibt man 100 ml Ether und 15 ml (0.108 mol) Triethylamin. In diese Lösung tropft man 14 ml (0.11 mol) Chlortrimethylsilan. Nach 90 min Kochen unter Rückfluß wird vom Niederschlag abgetrennt, der Ether über eine Vigreux-Kolonnen abdestilliert und das Produkt bei 12 Torr fraktionierend destilliert. Man erhält bei 60–65°C 12.4 g (56%) des Aminosilans **1**. — ¹H-NMR (Benzol): $\delta = 0.14$ [s; 9H, Si(CH₃)₃], 0.18 [s; 6H, Si(CH₃)₂], 1.25 [s; 9H, OC(CH₃)₃]. — IR [cm⁻¹]: $\nu(\text{N-H}) = 3377$; weitere Banden: 2970 (st), 2900 (m), 1694 (w), 1456 (w), 1385 (w), 1361 (m), 1254 (st), 1199 (st), 1178 (st), 1051 (st), 1023 (m), 932 (st), 876 (m), 842 (st), 811 (m), 790 (m), 754 (w), 686 (w).

C₉H₂₅NOSi₂ (219.5) Ber. C 49.25 H 11.48 N 6.38

Gef. C 50.30 H 11.63 N 6.38

Molmasse 209 (kryoskopisch in Benzol)

Li-Derivat (2): 0.5 g (2.3 mmol) des Liganden **1** werden in 10 ml Diethylether vorgelegt. Dazu tropft man 2 ml einer 1.6 M Lösung von *n*-BuLi (3.2 mmol) in Hexan. Anschließend wird 2 h unter Rückfluß gekocht. Nach Abkondensieren des Lösungsmittels wird der Rückstand bei 50°C/10⁻⁴ Torr sublimiert. Man erhält 0.451 g (87%) farbloses, kristallines **2**; Schmp. 107°C. — ¹H-NMR (Benzol): $\delta = 0.27$ [s; 9H, Si(CH₃)₃], 0.31 [s; 6H, Si(CH₃)₂], 1.18 [s; 9H, OC(CH₃)₃].

C₁₈H₄₈Li₂N₂O₂Si₄ (420.8) Ber. C 47.96 H 10.73 N 6.21 Li 3.08

Gef. C 48.66 H 10.88 N 6.22 Li 2.58

Molmasse 470 (kryoskopisch in Benzol)

Na-Derivat 3: 0.2 g (5.1 mmol) Natriumamid werden in 20 ml Toluol vorgelegt. Dazu gibt man 0.8 g (3.7 mmol) **1**. Die Suspension läßt man über Nacht bei Raumtemp. rühren. Danach wird vom überschüssigen Natriumamid abfiltriert, der Niederschlag mit 10 ml Toluol gewaschen und das Lösungsmittel im Vakuum entfernt. Nach Umkristallisation aus Toluol erhält man 0.778 g (86%) **3**; Schmp. 210°C. — Sublimation bei 85°C/10⁻⁴ Torr. — ¹H-NMR (Benzol): $\delta = 0.21$ [s; 9H, Si(CH₃)₃], 0.30 [s; 6H, Si(CH₃)₂], 1.18 [s; 9H, OC(CH₃)₃]. — MS (30 eV): Peak höchster Masse: $m/z = 482$ (C₁₈H₄₈N₂Na₂O₂Si₄⁺, M⁺). Kristalldaten von **3** siehe Tab. 1.

C₁₈H₄₈N₂Na₂O₂Si₄ (482.9)

Ber. C 44.19 H 9.73 N 5.88 Na 9.52

Gef. C 44.77 H 10.02 N 5.80 Na 10.31

K-Derivat 4: Darstellung wie bei **3** beschrieben: ausgehend von 0.130 g (2.36 mmol) Kaliumamid, 20 ml Toluol, 0.40 g (1.82 mmol) **1**; Ausb. 0.403 g (86%) **4**; Schmp. 164°C. — Sublimation bei 120°C/10⁻⁴ Torr. — ¹H-NMR (Benzol): $\delta = 0.21$ [s; 9H, Si(CH₃)₃], 0.25 [s; 6H, Si(CH₃)₂], 1.20 [s; 9H, OC(CH₃)₃]. — Kristalldaten von **4** sind in Tab. 1 enthalten.

C₁₈H₄₈K₂N₂O₂Si₄ (515.1) Ber. C 41.97 H 9.39 N 5.44 K 15.18

Gef. C 41.73 H 9.66 N 5.32 K 14.82

Molmasse 536 (kryoskopisch in Benzol)

Rb-Derivat 5: 0.15 g (1.76 mmol) Rubidium werden in 10 ml Hexan aufgenommen und 0.45 g (2.05 mmol) **1** zugetropft. Der Mischung werden anschließend 0.22 ml (1.91 mmol) frisch destilliertes Styrol zugesetzt, und es wird anschließend 1 h auf 50°C erhitzt. Danach ist kein elementares Rubidium mehr vorhanden, und beim Abkühlen der Lösung fällt das Produkt als farbloser Feststoff aus. Nachdem das Lösungsmittel vollständig im Vakuum entfernt wurde, läßt sich das Rohprodukt durch Umkristallisation aus Toluol reinigen. Man erhält 0.454 g (85%) **5**; Schmp. 210°C. — Sublimation bei 130°C/10⁻⁴ Torr. — ¹H-NMR (Benzol): $\delta = 0.22$ [s; 9H, Si(CH₃)₃], 0.26 [s; 6H, Si(CH₃)₂], 1.22 [s; 9H, OC(CH₃)₃].

Kristalldaten: $a = 9.020(4)$, $b = 8.69(1)$, $c = 21.18(2)$ Å, $\beta = 91.62(6)^\circ$, $V = 1659.9$ Å³. — Raumgruppe: $P2_1/n$ (isotyp zu **4**).

C₁₈H₄₈N₂O₂Rb₂Si₄ (607.9) Ber. C 35.57 H 7.96 N 4.61 Rb 28.12

Gef. C 35.98 H 7.82 N 4.71 Rb 29.50

CAS-Registry-Nummern

1: 118538-36-6 / **2**: 118538-37-7 / **3**: 118538-41-3 / **3** (Na-Salz): 118538-38-8 / **4**: 118538-42-4 / **4** (K-Salz): 118538-39-9 / **5**: 118538-43-5 / **5** (Rb-Salz): 118538-40-2 / Me₂SiCl₂: 75-78-5 / ClSiMe₃: 75-77-4 / Rb: 7440-17-7

- M. Veith, *Angew. Chem.* **99** (1987) 1; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **26** (1987) 1.
- D. J. Brauer, H. Bürger, G. R. Liewald, *J. Organomet. Chem.* **308** (1986) 119.
- M. Veith, R. Rösler, *Z. Naturforsch., Teil B*, **41** (1986) 1071.
- M. Veith, J. Pöhlmann, *Z. Naturforsch., Teil B*, **43** (1988) 505.
- J. Pöhlmann, *Dissertation*, Univ. des Saarlandes, Saarbrücken 1986.
- M. Veith, F. Goffing, V. Huch, *Chem. Ber.* **121** (1988) 943.
- M. F. Lappert, P. D. Power, A. R. Sanger, R. C. Srivastava, *Metal and Metalloid Amides*, Ellis Horwood, Chichester 1980.
- M. Veith, A. Belo, *Z. Naturforsch., Teil B*, **42** (1987) 525.
- M. Veith, J. Böhnlein, V. Huch, *Chem. Ber.*, im Druck.
- G. M. Sheldrick, *Program for Crystal Structure Determination*, Version von 1976 und 1986.
- International Tables for X-ray Crystallography*, Bd. IV, Kynoch Press, Birmingham 1974.
- Weitere Einzelheiten zu den Kristallstrukturbestimmungen können beim Fachinformationszentrum Energie, Physik, Mathematik GmbH, D-7514 Eggenstein-Leopoldshafen 2, unter Angabe der Hinterlegungsnummer CSD-53458, der Autoren und des Zeitschriftenzitats angefordert werden.
- D. J. Bauer, H. Bürger, W. Geschwandtner, G. R. Liewald, *J. Organomet. Chem.* **248** (1983) 1.
- E. Weiss, G. Saueremann, *J. Organomet. Chem.* **21** (1970) 1.
- R. Grüning, J. L. Atwood, *J. Organomet. Chem.* **137** (1977) 101.
- W. Clegg, R. E. Mulvey, R. Snaith, G. E. Toogood, K. Wade, *J. Chem. Soc., Chem. Commun.* **1986**, 1740.
- E. Weiss, H. Alsdorf, *Z. Anorg. Allg. Chem.* **372** (1970) 206.
- P. G. Willard, G. B. Carpenter, *J. Am. Chem. Soc.* **108** (1986) 462.
- A. M. Domingos, G. M. Sheldrick, *Acta Crystallogr., Sect. B* **30** (1974) 517.
- E. Weiss, G. Saueremann, *Chem. Ber.* **103** (1970) 265.
- A. F. Holleman, E. Wiberg, *Lehrbuch der Anorganischen Chemie*, 91.–100. Auflage, Walter de Gruyter-Verlag, Berlin-New York 1985.
- Egbert Keller, *SCHAKAL 86*, Freiburg 1986.
- W. C. Hamilton, *Acta Crystallogr.* **12** (1959) 609.

[287/88]