

Struktureinheiten vom AlB_2 -Typ und vom NiAs -Typ alternieren. Somit treten in der Rb_4P_6 -Struktur isolierte Phosphor-Sechsringe auf. Diese Ringe sind exakt planar und innerhalb der Fehlertoleranz regulär (vgl. Abb. 1). Jedes P-Atom ist bezüglich Phosphor zweibindig und zusätzlich von sechs Rb-Atomen trigonal-prismatisch umgeben. Die P—P-Abstände betragen im Sechsring 2.149 (4×) und 2.150 Å (2×) mit einer Standardabweichung von ± 0.008 Å, während die Abstände zwischen den Ringen größer als 3.7 Å sind. Im Gegensatz zur AlB_2 -Struktur liegen die Rb-Atome nicht streng in einer Ebene; Rb(1) ist aus der Ebene deutlich herausgerückt. Man kann hexagonal-bipyramidale Rb_2P_6 -Einheiten erkennen, die aus je einem P_6 -Ring und zwei Rb(1) gebildet werden und über die Rb-Atome miteinander verknüpft sind. Rb(1) ist mit zehn P-Atomen (3.46–3.55 Å), Rb(2) mit acht P-Atomen (3.56–3.62 Å) verbunden.

Es ließ sich zeigen, daß auch die isotype Kalium-Verbindung K_4P_6 existiert [$a=9.361(1)$, $b=14.268(2)$, $c=8.644(1)$ Å]^[5].

Eine formale Einheit P_6^+ sollte vier zweibindige und zwei dreibindige, aber nicht sechs zweibindige P-Atome enthalten. Rb_4P_6 und K_4P_6 sind daher die ersten Alkalimetall-Polyphosphide, bei denen dieses bisher gut funktionierende einfache Bindungskonzept^[6] scheinbar versagt. Da die Bindungsregel nur bei Halbleitern erfüllt zu sein braucht, könnten diese Verbindungen metallische Leitfähigkeit besitzen. Andernfalls müßten für den P_6 -Ring Mehrfachbindungsanteile angenommen werden. Mit einem Bindungsgrad $n=1.16$ stimmt zumindest rechnerisch der kurze P—P-Abstand von 2.15 Å überein.

Eingegangen am 27. Dezember 1973 [Z 7]

[1] Zur Chemie und Strukturchemie der Phosphide und Polyphosphide, 10. Mitteilung. Diese Arbeit wurde von der Deutschen Forschungsgemeinschaft und dem Fonds der Chemischen Industrie unterstützt. – 9. Mitteilung: vgl. [6].

[2] W. Wichelhaus u. H. G. von Schnerring, unveröffentlicht.

[3] A. Simon, J. Appl. Crystallogr. 3, 11 (1970).

[4] P. Main, M. M. Woolfson u. G. Germain, Programmsystem GSR2, LSAM1, LSAM2; York (1969).

[5] W. Höhne u. H. G. von Schnerring, unveröffentlicht.

[6] H. G. von Schnerring, Nachr. Chem. Tech. 21, 440 (1973).

Ein Pyridinium-Ylid des 1,3-Indandions^[**]

Von Hans Junek, Albin Hermetter und
Herwig Fischer-Colbrie^[1]

Die exocyclische Doppelbindung in (1,3-Dioxo-2-indanylidien)malonsäuredinitril (1) läßt sich durch Erhitzen mit H_2O_2 (35%) in Aceton leicht in das Epoxid (2) überführen. Diese Reaktion entspricht dem Verhalten elektronenärmer Olefine beim nucleophilen Angriff von Hydrogenperoxid-Anionen^[1]. 1,3-Dioxo-spiro[indan-2,2'-oxiran]-3',3'-dicarbonitril (2) wird in 50-proz. Ausbeute erhalten [farblose Nadeln, $\text{Fp}=205$ °C (aus Chlorbenzol)]^[2].

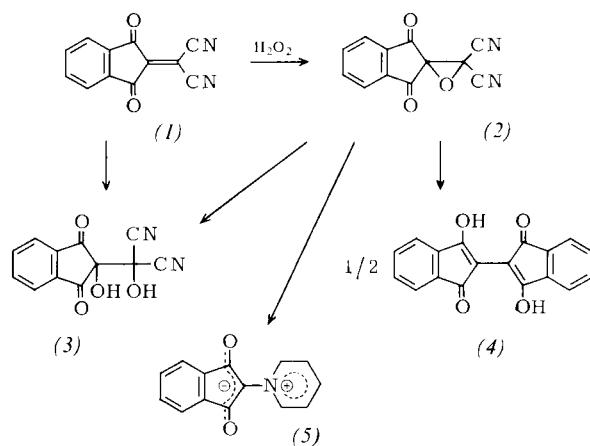
(2) ist gegenüber protonischen Lösungsmitteln relativ stabil; es geht erst bei längerem Erhitzen in Eisessig in die Dihydroxyverbindung (3) über (40 % Ausb.). Zu (2-Hydroxy-1,3-dioxo-2-indanyl)-hydroxymalonsäuredinitril (3) gelangt man auch durch Umsetzung von (1) mit H_2O_2 in Eisessig [farblose Nadeln, $\text{Fp}=280$ °C (Zers.)]^[2].

[*] Prof. Dr. H. Junek, cand. phil. A. Hermetter und Dr. H. Fischer-Colbrie
Institut für Organische Chemie der Universität
A-8010 Graz, Heinrichstraße 28 (Österreich)

Diese Arbeit wurde vom Fonds zur Förderung der wissenschaftlichen Forschung unterstützt.

[**] Synthesen mit Nitrilen, 37. Mitteilung. – 36. Mitteilung: H. Junek, A. Hermetter u. H. Fischer-Colbrie, Tetrahedron Lett. 1973, 2993.

Nucleophile Reaktionen gelingen am Oxiran (2) sehr leicht, wobei formal eine Abspaltung von Mesoxalsäuredinitril angenommen werden kann. So treten bei der Umsetzung von (2) mit Anilin zwei Indanylreste unter Bildung des 3,3'-Dihydroxy-2,2'-bi-1-indenons (4)^[3] zusammen. Die Reaktion von (2) mit Pyridin in THF führt bereits in wenigen Minuten zu einem gelblichen Niederschlag (5).



Das als Ylid zu formulierende 3-Oxo-2-(1-pyridinio)-1-indenolat (5) ist eine relativ stabile Verbindung und kann aus H_2O oder Acetonitril (gelbe Nadeln) umkristallisiert werden [$\text{Fp}=255$ °C, 60 % Ausb., IR (KBr): 1580, 1610 cm^{-1} ; MS: m/e (rel. Int. %) = 167 (17), 223 (100); UV ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$): $\lambda=390$ ($\epsilon=17700$), 310 (5350), 235 (30000), 220 nm (18500)].

Eingegangen am 18. März 1974 [Z 15]

[1] A. Rieche u. P. Dietrich, Chem. Ber. 96, 1044 (1963); W. J. Linn, O. W. Webster u. R. E. Benson, J. Amer. Chem. Soc. 85, 1032 (1963).

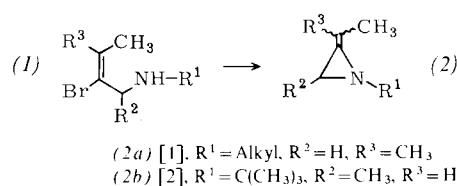
[2] Massen- und IR-Spektren sind im Einklang mit der angegebenen Struktur. Eine Nitrilbande ist aber weder in (2) noch in (3) feststellbar; siehe dazu H. Sterk u. H. Junek, Monatsh. Chem. 99, 810 (1968).

[3] (4) ist identisch mit einem nach H. Wittmann, A. Müller u. E. Ziegler, Monatsh. Chem. 101, 1389 (1970) hergestellten Vergleichspräparat.

2-Lithiertes *N*-tert.-Butyl-3-methylenaziridin und Folgeprodukte^[**]

Von Helmut Quast und Carlos A. Weise Vélez^[*]

Für die Untersuchung der Stereochemie der thermischen Reorganisation von Methylenaziridinen^[1] benötigt man geeignete substituierte Derivate. Obschon die Darstellung von *N*-Alkyl-2-alkylenaziridinen (2) (mit oder ohne Substituenten



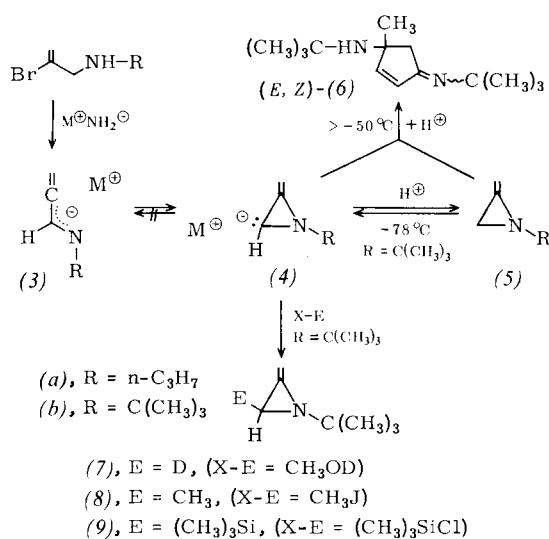
[*] Doz. Dr. H. Quast und Dipl.-Chem. C. A. Weise Vélez
Institut für Organische Chemie der Universität
87 Würzburg, Am Hubland

[**] Diese Arbeit wurde von der Deutschen Forschungsgemeinschaft und dem Fonds der Chemischen Industrie unterstützt. Die Ergebnisse sind der Diplomarbeit von C. A. Weise Vélez, Universität Würzburg 1974, entnommen. – Wir danken Herrn V. Formáček, Bruker-Physik AG, Karlsruhe, für die ¹³C-NMR-Spektren. C. A. W. V. dankt dem Deutschen Akademischen Austauschdienst für ein Stipendium.

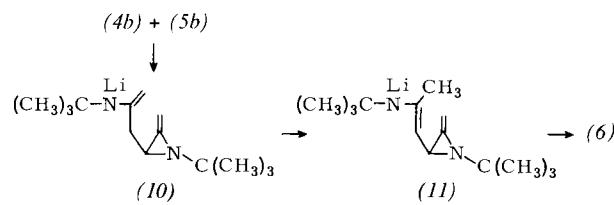
an C-3) mit NaNH_2 in flüssigem NH_3 verallgemeinerungsfähig ist, versuchten wir, C-unsubstituierte Methylenaziridine (5) zu modifizieren.

Versuche zur Alkylierung von *N*-Alkyl-2-methylenaziridinen (5) an der exocyclischen Methylenegruppe in Gegenwart nicht-nucleophiler Basen waren fehlgeschlagen^[1b], vermutlich wegen der Instabilität der zu erwartenden Azirinium-Zwischenstufen^[3]. Dagegen gelang uns eine Substitution von (5b) am Ringatom C-3 zu den Verbindungen (7)–(9).

Bottini und *Olsen*^[4] hatten durch Experimente in ^3H -markiertem NH_3 gezeigt, daß sich (5a) aus *N*-Propyl-2-bromallylamin über die Anionen (3a) und (4a)^[5] bildet. Während mit NaNH_2 in flüssigem NH_3 kein $^1\text{H}/^3\text{H}$ -Austausch stattfindet^[4], d. h. auf diese Weise kein (4a) entsteht, konnten wir aus (5b) in Gegenwart von Tetramethyläthylendiamin (TMEDA) bei -78°C mit 1.5–2 mol Butyllithium in Äther das bis ca. -50°C stabile, farblose, 2-lithiierte *N*-tert.-Butyl-3-methylenaziridin (4b), $\text{M} = \text{Li}$, erzeugen.



Versetzt man die Lösung von (4b), $\text{M} = \text{Li}$, bei -78°C mit einem elektrophilen Reagens ($\text{X}-\text{E}$), so lassen sich nach 12 h bei -78 bis 0°C durch wäßrige Aufarbeitung und präparative Gaschromatographie die ringsubstituierten Methylenaziridine (7)–(9), deren Strukturen durch IR- und ^1H -NMR-Spektren (alle in CCl_4) gesichert sind, als farblose Flüssigkeiten isolieren. (7) [ca. 30% (5b)], IR: 3100 ($=\text{CH}_2$), 2220 ($-\text{CHD}-$), 1770cm^{-1} ($\text{C}=\text{C}$); ^1H -NMR (ohne Lösungsmittel, 90 MHz): $\delta = 1.02$ (s, 9H), 1.80 (mc, 1.3H), 4.37 (mc, 1H), 4.44 (mc, 1H). (8), IR: 3090 ($=\text{CH}_2$), 1825 m, 1754 st, 1717cm^{-1} m ($\text{C}=\text{C}$); ^1H -NMR (90 MHz): $\delta = 0.98$ (s, 9H), 1.21 (dd, $^3\text{J} = 5.3\text{Hz}$, $^5\text{J} = 0.4\text{Hz}$), 4.30 (mc, 1H), 4.41 (mc, 1H). (9), IR: 3095 ($=\text{CH}_2$), 1782, 1740cm^{-1} ($\text{C}=\text{C}$); ^1H -NMR (60 MHz^[6]): $\delta = 0.00$ (s, 9H), 1.00 (s, 9H), 1.20 (mc, 1H), 4.33 (mc, 2H). Die beschriebene Metallierung von (5b) verläuft mit *n*-Butyllithium/TMEDA erwartungsgemäß langsamer als mit sek.-Butyllithium/TMEDA. Nach 8 h bei -70 bis -60°C und Zugabe von CH_3OD enthielt das Produkt nur 69% (7) neben 31% (5b)^[7]. Entsprechend entstanden mit Methyljodid nur 60–70% (8) neben 30–40% unverändertem (5b). Dagegen bildet sek.-Butyllithium/TMEDA in 7.5 h bereits bei -78°C vollständig das Anion (4b), wie der quantitative Umsatz mit Methyljodid bzw. Trimethylchlorsilan zu (8) bzw. (9) beweist. Da die Methylenaziridine (5) leicht in α -Chloraceton übergeführt werden können^[8], eröffnen sich interessante Möglichkeiten zur Verwendung von (4) und Anionen anderer substituier-



ter Methylenaziridine als synthetische Äquivalente von Enolaten α -heterosubstituierter Ketone.

Die Lösung von (4b), $\text{M} = \text{Li}$, verfärbt sich oberhalb -50°C rotviolett, und nach 5.5 h bei -78 bis -15°C und Zugabe von 1.5–2 mol H_2O erhält man sublimierbare, blaßgelbe, luft- und feuchtigkeitsempfindliche Kristalle vom $\text{Fp} = 73$ – 74°C (aus Petroläther, Ausbeute 36%), die Elementaranalyse und Massenspektrum als Dimeres von (5b) ausweisen. Laut ^1H -NMR-Spektrum liegen in C_6D_6 zwei Isomere im Verhältnis A:B = 3:4:1 vor. Die spektroskopischen Daten sichern die Struktur (E,Z)-(6):

IR (Nujol): 3280 (NH), 3065, 3045 ($=\text{CH}-$), 1658 m, 1651 m, 1628 st, 1590cm^{-1} s, ($\text{C}=\text{N}$, $\text{C}=\text{C}$); ^1H -NMR (C_6D_6 , 90 MHz) A: $\delta = 0.991$ (s, NH–tBu), 1.08 (s, CH_3), 1.28 (s, $=\text{N}-\text{tBu}$), 2.36, 2.66 (AB, $^2\text{J} = 17.4\text{Hz}$, $-\text{CH}_2-$), 6.10, 6.31 ppm (AB, $^3\text{J} = 5.4\text{Hz}$, $-\text{HC}=\text{CH}-$). B^[9]: $\delta = 0.986$ (s, NH–tBu), 1.32 (s, $=\text{N}-\text{tBu}$), 2.56, 2.81 (AB, $^2\text{J} = 17.0\text{Hz}$, $-\text{CH}_2-$), 6.14, 6.49 (AB, $^3\text{J} = 5.8\text{Hz}$, $-\text{HC}=\text{CH}-$). In CD_3OD verschwindet das AB-Quartett der CH_2 -Gruppe durch H/D-Austausch. ^{13}C -NMR von A (C_6D_6 , 22.63 MHz): $\delta_{\text{C}} = 30.3$ (q)^[10], 31.8 (q), 32.5 (q), 46.4 (t), 51.6 (s), 55.6 (s), 65.4 (s), 135.6 (d), 154.1 (d), 170.7 ppm (s).

Die Entstehung des Dimeren läßt sich durch $(4b)+(5b) \rightarrow (10) \rightarrow (11) \rightarrow (6)$ deuten. Für den Schritt (11) \rightarrow (6) findet man Parallelen in der Isomerisierung der Vinylmethylene cyclopropane^[11] und deren O-Analoga^[12].

Eingegangen am 21. Februar 1974 [Z 11]

[1] a) *H. Quast* u. *W. Risler*, Angew. Chem. 85, 411 (1973); Angew. Chem. internat. Edit. 12, 414 (1973); b) *W. Risler*, Diplomarbeit, Universität Würzburg 1973, und spätere Versuche.

[2] E- und Z-Form wurden durch präparative Gaschromatographie getrennt.

[3] *F. W. Fowler*, Advan. Heterocycl. Chem. 13, 44 (1971).

[4] *A. T. Bottini* u. *R. E. Olsen*, J. Amer. Chem. Soc. 84, 195 (1962).

[5] Dieser bisher kaum beachtete, nur conrotatorisch erlaubte Ringschluß dürfte das erste Beispiel einer elektrocyclischen Reaktion eines Azaallyl-Anions sein.

[6] Mit Benzol als Locksignal und sekundärem Standard.

[7] Massenspektrometrisch bestimmt.

[8] *A. T. Bottini* u. *J. D. Roberts*, J. Amer. Chem. Soc. 79, 1462 (1957).

[9] Das Signal der CH_3 -Gruppe von B und die NH-Signale sind offenbar durch andere Signale verdeckt.

[10] In Klammern ist die Multipizität der entsprechenden Signale im Off-Resonanz-entkoppelten Spektrum angegeben.

[11] *W. E. Billups*, *K. H. Leavell*, *E. S. Lewis* u. *S. Vanderpool*, J. Amer. Chem. Soc. 95, 8096 (1973), und dort zit. Lit.

[12] *M. E. Hendrick*, J. Amer. Chem. Soc. 93, 6337 (1971); *A. C. Day*, *C. G. Scales*, *O. J. R. Hodder* u. *C. K. Prout*, Chem. Commun. 1970, 1228; *J. Grimaldi* u. *M. Bertrand*, Bull. Soc. Chim. Fr. 1971, 957; *W. von E. Doering* u. *L. Birladeanu*, Tetrahedron 29, 499 (1973).

1,4-Dithiocin-6-yl-acetat

Von *Henny J. Eggelte* und *Friedrich Bickelhaupt*^[*]

Wegen der potentiellen Analogie zum 10π -Elektronensystem des Dianions Cyclooctatetraenid^[1] interessieren die Hetero-

[*] Drs. H. J. Eggelte und Prof. Dr. F. Bickelhaupt
 Scheikundig Laboratorium der Vrije Universiteit
 de Laatzenstraat 174, Amsterdam-Z (Niederlande)