

ren des Ethers aus Acetonitril umkristallisiert oder im Hochvakuum sublimiert.

Eingegangen am 19. März 1976 [Z 443]

$$\Delta G^* = 4.57 T_c \left(9.97 + \log \frac{T_c}{\Delta v} \right)$$

CAS-Registry-Nummern:

(1a): 36601-47-5 / (1b): 18032-39-8 / (1c): 58933-92-9 /
 (1d): 36971-28-5 / (1e): 17828-44-3 / (1f): 58933-93-0 /
 (1g): 58933-94-1 / (2a): 15288-53-6 / (2b): 58933-95-2 /
 (2c): 58933-96-3 / (2d): 17881-95-7 / (2e): 13132-25-7 /
 (2f): 58933-97-4 / (2g): 58933-98-5 / (3a): 58933-99-6 /
 (5b): 58934-00-2 / (5c): 58934-01-3 / (5d): 58934-02-4 /
 (5e): 58934-03-5 / (6a): 17379-48-5 / (6b): 17379-47-4 /
 (6c): 58934-04-6 / (6d): 58934-05-7 / (6e): 58934-06-8.

- [1] J. Pfletschinger, Dissertation, Universität Stuttgart 1975.
 [2] R. West, R. Lowe, H. F. Stewart u. H. Wright, J. Am. Chem. Soc. 93, 282 (1971); R. West u. A. Wright, ibid. 96, 3214 (1974); A. Wright u. R. West, ibid. 96, 3227 (1974).
 [3] G. A. Gornowicz u. R. West, J. Am. Chem. Soc. 90, 4478 (1968); R. West u. G. A. Gornowicz, J. Organomet. Chem. 28, 25 (1971).
 [4] I. F. Lutsenko, Yu. I. Baukov, G. S. Burlachenko u. B. N. Khasapov, J. Organomet. Chem. 5, 20 (1966).

Inversion am Phosphor in Sila-, Germa- und Stannaphospholanan^{**}

Von C. Couret, J. Escudié, J. Satgé und G. Redoules[†]

Wir haben kürzlich über die Synthese der ersten Sila-, Germa- und Stannaphospholane (1) berichtet^[1]. Die 2,2-Dimethyl-1-phenyl-Derivate (2) dieser Verbindungen eignen sich besonders gut für dynamische NMR-Untersuchungen, da die diastereotopen Methylgruppen zu zwei sehr ausgeprägten Dubletts im NMR-Spektrum führen (Tabelle 1).

(1): M = Si, Ge, Sn
 R = Me, Et, Ph

R' = n-Bu, Ph

(2a): M = Si, R = Me, R' = Ph
 (2b): M = Ge, R = Me, R' = Ph
 (2c): M = Sn, R = Me, R' = Ph

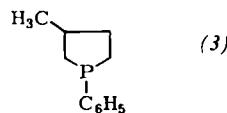


Tabelle 1. Physikalische Eigenschaften der Verbindungen (2) und (3).

Verb.	δ Me ¹ [ppm]	J(P—Me ¹) [Hz]	δ Me ¹ [ppm]	J(P—Me ²) [Hz]	Koaleszenz- temp. [°C]	ΔG^* [kcal/mol]	Elektro- negativität [3]
(2a)	-0.14 (d) [a]	1.7	0.34 (d) [a]	7.5	140	21.3	Si: 1.90
(2b)	0.05 (d) [a]	1.75	0.50 (d) [a]	5.25	200	24.3	Ge: 2.01
(2c)	0.02 (d) [b]	1.5	0.42 (d) [b]	2.25	155	21.95	Sn: 1.96
(3)						36 [2]	C: 2.55

[a] In [D₆]-Aceton gegen Tetramethylsilan als inneren Standard.

[b] Ohne Lösungsmittel gegen Tetramethylsilan als inneren Standard.

Wir haben für die Verbindungen (2) die Koaleszenztemperaturen der Methyl-Signale bestimmt und daraus mit Hilfe der Eyring-Gleichung

[*] Dr. C. Couret, Dr. J. Escudié, Prof. J. Satgé [+] und Dr. G. Redoules
 Université Paul Sabatier
 Laboratoire de Chimie des Organominéraux
 118, Route de Narbonne
 F-31077 Toulouse-Cedex (Frankreich)

[+] Korrespondenzautor.

[**] Die Autoren danken Professor K. Mislow für die kritische Durchsicht des Manuskriptes und Professor J. Parella, Universität Montpellier, für seinen Anteil an der NMR-Untersuchung des Germaphospholans (2b).

(T_c = Koaleszenztemperatur, Δv = maximaler Unterschied zwischen den chemischen Verschiebungen der Methyl-Signale) die freie Aktivierungsenergie ΔG^* der Inversion berechnet. Die Ergebnisse stehen in Tabelle 1. Für die Inversion des metall-freien Phospholans (3) haben Mislow et al.^[2] eine freie Aktivierungsenergie von 36 kcal/mol ermittelt.

Wie man aus Tabelle 1 erkennt, besteht für die Phospholane (2) und (3) ein nahezu linearer Zusammenhang zwischen der freien Aktivierungsenergie der Inversion am Phosphoratom und der Elektronegativität^[3] des dem Phosphor benachbarten Metall- oder Kohlenstoffatoms. Dieses Resultat stimmt mit den Beobachtungen überein, die Mislow et al.^[4] an entsprechenden offenkettigen Phosphanen gemacht haben.

Eingegangen am 17. Februar 1976 [Z 448]

CAS-Registry-Nummern:

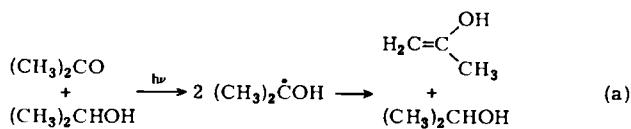
(2a): 54770-04-6 / (2b): 54770-07-9 / (2c): 54770-39-7.

- [1] C. Couret, J. Escudié, J. Satgé u. G. Redoules, C. R. Acad. Sci., Ser. C, 279, 225 (1974).
 [2] W. Egan, R. Tang, G. Zon u. K. Mislow, J. Am. Chem. Soc. 92, 1442 (1970).
 [3] A. L. Allred u. E. G. Rochow, J. Inorg. Nucl. Chem. 5, 269 (1958); A. L. Allred, ibid. 17, 215 (1961).
 [4] R. D. Baechler u. K. Mislow, J. Am. Chem. Soc. 93, 773 (1971).

Enole bei der Norrish-Typ-II-Spaltung von Carbonylverbindungen in Lösung

Von Andreas Henne und Hanns Fischer[†]

Wir fanden kürzlich, daß das Enol des Acetons bei der UV-Bestrahlung von Aceton/2-Propanol-Mischungen bei -70°C durch Disproportionierung von 1-Hydroxy-1-methyl-ethyl-Radikalen in Stationärkonzentrationen von 0.01 bis



0.1 mol/l auftritt und nach der Bestrahlung während mindestens 5000 s nicht wesentlich zerfällt [Gl. (a)]^[1].

Im folgenden wird gezeigt, daß die Enole (2a)–(2d) in noch höheren Konzentrationen während Norrish-Typ-II-Photoreaktionen [Gl. (b)]^[2] der Carbonylverbindungen (1a) bis (1d) in geeigneten Lösungsmitteln bei T ≤ -40°C entstehen. Als Produkte dieser Reaktion in Lösung wurden bisher nur die Keto-Tautomere nachgewiesen^[3].

[*] Dr. A. Henne und Prof. Dr. H. Fischer
 Physikalisch-Chemisches Institut der Universität
 Rämistrasse 76, CH-8001 Zürich (Schweiz)