

(8) und Abspaltung von HCl mit Basen) als ungeeignet, da stets Chlor in den Rest R eintrat; doch konnten die Oxime (1a-1d) in Form ihrer Alkalisalze durch Alkalihypobromit bei 0–10 °C mit vorzüglichen Ausbeuten direkt zu den Nitriloxiden (2a–2d) dehydriert werden. Tabelle 1 zeigt Schmelzpunkte und Ausbeuten der Verbindungen (2) und (5)–(8).

Tabelle 1. Schmelzpunkte und Ausbeuten der Verbindungen (2) und (5)–(8).

		Verbindung			
		(a)	(b)	(c)	(d)
Fp [°C]	(2)	114	120	169–170 [*]	160–170 [*]
Ausb. [%]		97 [5]	98 [5]	65	79
Fp [°C]	(5)	160	247	300 [*]	199 [*]
Ausb. [%]		91	94	79	85
Fp [°C]	(6)	94	175	312	98
Ausb. [%]		98	88	95	86
Fp [°C]	(7)	243	306	—	—
Ausb. [%]		[4]	[4]	—	—
Fp [°C]	(8)	72	124–126 [*]	—	—
Ausb. [%]		88	91	—	—

[*] Schmilzt unter Zersetzung.

Aliphatische Nitriloxyle sind noch weit kurzlebiger als aromatische; das tert. Butylnitriloxyl [6] scheint eines der beständigsten zu sein; es dimerisiert in 2–3 Tagen vollständig zum Furoxan [2]. Um wirkliche stabile aliphatische Nitriloxyle zu erhalten, wird man wohl noch sperrigere Gruppen in Nachbarschaft zum $C \equiv N \rightarrow O$ -Rest einbauen müssen. Mit der Darstellung solcher Verbindungen sind wir beschäftigt.

Eingegangen am 5. Juni 1964 [Z 759]

[1] Nitriloxyle, 2. Mitteilung. — 1. Mitteilung: Ch. Grundmann, Angew. Chem. 75, 450 (1963); Angew. Chem. internat. Edit. 2, 260 (1963). — Die Arbeit wurde unterstützt durch Public Health Service Research Grant CA 07272–01 des National Cancer Institute, Bethesda, Maryland (USA).

[2] Zur Dimerisierungsgeschwindigkeit von aromatischen Nitriloxiden vgl. A. Quilico: The Chemistry of Heterocyclic Compounds. Interscience, New York 1962, Bd. 17, S. 21, Tab. II.

[3] Über vergebliche Versuche zur Darstellung von Terephthal-dinitriloxyl s. R. H. Wiley u. B. J. Wakefield, J. org. Chemistry 25, 546 (1960). Oxal-dinitriloxyl ist bisher nur in Lösung erhalten worden [1].

[4] Nicht bestimmt.

[5] IR-Spektrum s. S. Califano, R. Moccia, R. Scarpati u. G. Speroni, J. chem. Physics 26, 1777 (1957).

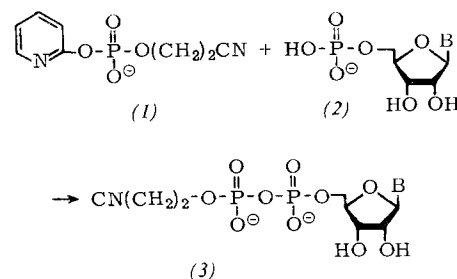
[6] S. Califano, R. Scarpati u. G. Speroni, Atti Accad. naz. Lincei, Rend., Cl. Sci. fisiche, mat. natur. [8] 23, 263 (1958); Chem. Zbl. 1960, 1113.

Eine einfache Methode zur Darstellung von Nucleosid-diphosphaten [1]

Von Dr. K. H. Scheit und Dr. W. Kampe

Chemische Abteilung der Medizinischen Forschungsanstalt der Max-Planck-Gesellschaft, Göttingen

Die bisher bekannten Synthesen von Nucleosid-diphosphaten gehen aus von aktivierten Nucleosid-monophosphaten (z. B. Nucleosid-5'-phosphorsäure-imidazoliden [2], Nucleosid-5'-phosphorsäure-morpholidaten [3]). Die von uns gefundene Methode vermeidet diese meistens mit Komplikationen verbundene Aktivierung der Nucleosid-5'-phosphate. Das leicht zugängliche 2-Cyanäthyl- α -hydroxypyridylphosphat (1) [4] reagiert bei Raumtemperatur in Pyridin mit Mono-triäthylammoniumsalzen von Nucleosid-5'-phosphaten (2) zu den unsymmetrischen Diester-pyrophosphaten (3).



B = Uracil, Cytosin, Adenin

Milde alkalische Hydrolyse von (3) bei 0 °C führt zu Nucleosid-diphosphaten. Die Reaktionen wurden papierchromatographisch verfolgt. Die Ausbeuten betragen im allgemeinen 60 % bezogen auf eingesetztes Nucleosid-5'-phosphat.

Eingegangen am 24. Juni 1964 [Z 764]

[1] III. Mitteilung über reaktive Ester heterocyclischer Alkohole. — II. Mitteilung: W. Kampe, Tetrahedron Letters 1963, 2133.

[2] F. Cramer, H. Schaller u. H. A. Staab, Chem. Ber. 94, 1612 (1961).

[3] J. G. Moffat u. H. G. Khorana, J. Amer. chem. Soc. 83, 649 (1961).

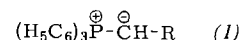
[4] W. Kampe, Chem. Ber., im Druck.

Zwischenstufen der Wittig-Reaktion mit nicht stabilisierten Phosphoryliden

Von Dr. M. Schlosser und cand. chem. K. F. Christmann

Organisch-Chemisches Institut der Universität Heidelberg

Nicht mesomerie-stabilisierte Phosphorylide (1) [R = H, Alkyl, OR] lagern sich, wenn aus lithiumorganischen Verbindungen hergestellt, momentan an Carbonylverbindungen an; jedoch reagiert das Addukt in der Kälte normalerweise nicht zum Olefin weiter. Die Umsetzung von (1), R = H, mit Benzaldehyd in Äther liefert bei 0 °C überhaupt kein Styrol und bei mehrtägigem Erhitzen auf 70 °C nur eine 30-proz. Ausbeute.



Es ließ sich nun zeigen, daß ein Zusatz von mindestens 1,1 Äquivalenten Kalium-t-butanolat (als 1:1-Komplex mit t-Butanol) die Wittig-Reaktion stark beschleunigt. Nach 0,5 bis 15 Stunden bei Raumtemperatur (22 °C) erhält man die Olefine in hohen Ausbeuten (Tabelle). Die Reaktionsgeschwindigkeit ist stark von der Durchmischung abhängig. Im Falle des ω -Methylstyrols wurden bei 0 °C nach 20 Minuten gaschromatographisch Ausbeuten zwischen 67 und 99 % ermittelt. Bei Abwesenheit von K-t-Butanolat oder in Gegenwart unterstöchiometrischer Mengen, z. B. von 0,1 Äquivalent, werden unter den gleichen Bedingungen nur 0–5 % Olefin gebildet. Das solvensfreie, sublimierte Kalium-t-butanolat ist weniger wirksam als der 1:1-Komplex mit t-Butanol.

Wir vermuten, daß das Addukt aus Phosphorylid (1) und Carbonyl-Komponente nicht als „freies“ Betain (3), sondern

Phosphoniumsalz	Carbonyl-Komponente	Olefin	Ausbeute [%]
$[(H_5C_6)_3P-CH_3]Br$	Cyclohexanon	Methylen-cyclohexan	91 [b, c]
$[(H_5C_6)_3P-CH_3]Br$	Benzaldehyd	Styrol	68 [a]
$[(H_5C_6)_3P-CH_2CH_3]Br$	Benzaldehyd	ω -Methylstyrol	75 [a], 100 [b]
$[(H_5C_6)_3P-CH(CH_3)_2]Br$	Benzaldehyd	ω, ω -Dimethylstyrol	63 [a]
$[(H_5C_6)_3P-(CH_2)_3CH_3]Br$	Butyraldehyd	4-Octen	85 [b, c]
$[(H_5C_6)_3P-(CH_3)_4CH_3]Br$	Benzaldehyd	1-Phenyl-1-hexen	61 [a]
$[(H_3C)_4P]I$	Benzophenon	1,1-Diphenyläthylen	60 [a]

[a] Präparativ; [b] gaschromatographisch; [c] durch Destillation nicht vom begleitenden Benzol (aus dem ylid-erzeugenden Phenyllithium) zu trennen.