

IR-Spektrum (NaCl- und KBr-Bereich): 1325 st, 1303–1265 st, 1153 sst, 1015 s, 985 s, 960 s, 917 sst, 890 sst, 735 sst, 718 st, 700 m, 645 m, 580 m, 536 sst, 450 st, 447 m, 425 sst cm^{-1} . Die Schwingungen von 1325 bis 960 cm^{-1} werden versuchsweise den (P=O)-, (S=N)- und (S–N)-Schwingungen zugeordnet, die bei 917 und 890 cm^{-1} den asymmetrischen und symmetrischen (P–F)-Valenzschwingungen.

Das ^{19}F - und das ^{31}P -NMR-Spektrum ergeben, daß die Fluoratome magnetisch nicht äquivalent sind. Man erhält ein charakteristisches ABX-Spektrum, $J_{\text{AB}}/J_{\text{BX}} \approx 1$. Im ^{31}P -NMR-Spektrum erscheinen zwei Dubletts gleicher Intensität, $\delta_{\text{P}} = 9.8$ ppm (gegen 85-proz. H_3PO_4 , extern), $J_{\text{P-F}} = 1010$, $J_{\text{P-F'}} = 1016$ Hz; am genauesten ist der Wert $J_{\text{AB}} + J_{\text{BX}} = 2026.3$ Hz vermessen worden. ^{19}F -NMR: $\delta_{\text{F}} = 8.85$, $\delta_{\text{F'}} = 13.9$ ppm (gegen CF_3COOH , extern), $J_{\text{F-F'}} = 102$ Hz; gemessen in CH_2Cl_2 .

Arbeitsvorschrift:

Zu 0.125 mol $[(\text{CH}_3)_3\text{SiN}]_2\text{S}$ läßt man 0.25 mol $[\text{F}_2(\text{O})\text{P}]_2\text{O}$ unter Rühren so langsam zutropfen, daß die Reaktionstemperatur 40°C nicht überschreitet. Aus dem Reaktionsgemisch werden in einer Sublimationsapparatur die ölpumpenvakuum-flüchtigen Komponenten in eine Kondensationsfalle abgezogen. Durch Sublimation aus dem Rückstand bei $30\text{--}40^\circ\text{C}/0.01$ Torr erhält man 7 g Rohprodukt (74%). Wiederholte Sublimation ergibt reines (I), Ausbeute: 6 g (57%).

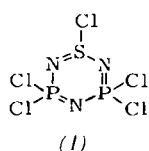
Eingegangen am 8. Februar 1972 [Z 655a]

[1] U. Wannagat u. H. Kuckertz, *Angew. Chem.* 74, 117 (1962); *Angew. Chem. internat. Edit.* 1, 113 (1962); O. J. Scherer u. R. Wies, *Z. Naturforsch.* 25b, 1486 (1970).

1,3,3,5,5-Pentachlor-1 λ^4 ,2,4,6,3 λ^5 ,5 λ^5 -thiatriazadiphosphorin

Von Herbert W. Roesky^[*]

Obwohl „Trichlorocyclotrithiazin“ (1,3,5-Trichlor-1 λ^4 ,3 λ^4 ,5 λ^4 ,2,4,6-trithiatriazin, $\text{S}_3\text{N}_3\text{Cl}_3$)^[1] und „Hexachlorocyclotriphosphazen“ (2,2,4,4,6,6-Hexachlor-1,3,5,2 λ^5 ,4 λ^5 ,6 λ^5 -thiazatriphosphorin, $\text{P}_3\text{N}_3\text{Cl}_6$)^[2] seit dem vorigen Jahrhundert bekannt sind, fehlen bisher Angaben über ein „gemischtes Derivat“ beider Verbindungen. Es hat sich



[*] Prof. Dr. H. W. Roesky
Anorganisch-chemisches Institut der Universität
6 Frankfurt 1, Robert-Mayer-Straße 7–9

jetzt gezeigt, daß $\text{S}(\text{N}=\text{S}=\text{O})_2$, hergestellt aus Thionylchlorid und Ammoniak^[3], mit PCl_5 zum „Cyclotriaphosphazen“ 1,3,3,5,5-Pentachlor-1 λ^4 ,2,4,6,3 λ^5 ,5 λ^5 -thiatriazadiphosphorin (I) reagiert.

In geringen Mengen entstehen als Nebenprodukte auch $\text{P}_3\text{N}_3\text{Cl}_6$ und $\text{O}=\text{PCl}_2\text{N}=\text{PCl}_3$. (I) läßt sich aus dem Reaktionsgemisch durch Destillation bei vermindertem Druck isolieren.

Die Phosphoratome in (I) sind magnetisch äquivalent; das ^{31}P -NMR-Spektrum zeigt ein Singulett bei -24.5 ppm (in 40-proz. CH_2Cl_2 , externer Standard 85-proz. H_3PO_4). Vergleichsweise wurden für $\text{P}_3\text{N}_3\text{Cl}_6$ chemische Verschiebungen um -20 ppm gefunden^[4].

Die Struktur von (I) kann anhand des Massenspektrums plausibel gemacht werden. Neben dem Molekül-Ion bei $m/e = 311$ beobachtet man folgende teilweise charakteristische Fragmente: 276 (M–Cl), 241 (M–Cl₂), 216 ($\text{PCl}_2\text{NPCl}_2$), 206 (M–Cl₃), 181 (Cl_2PNPCl), 160 ($\text{P}_2\text{N}_2\text{Cl}_2$), 146 (ClPNPCl), 111 (ClP_2N), 101 (PCl_2), 91 (PN_2S), 90 (P_2N_2), 80 (NPCl), 77 (PNS), 76 (P_2N), 66 (PCl), 46 (NS), 45 (PN). Das Isotopenverhältnis wird hier nicht angegeben; die Massenlinien höchster relativer Intensität entsprechen (M–Cl), (NS) und (PCl_2).

(I) ist bei Raumtemperatur eine farblose, hydrolyseempfindliche Flüssigkeit, $K_p = 68\text{--}70^\circ\text{C}/0.01$ Torr (Zers.). Die Zusammensetzung konnte durch vollständige Elementaranalyse bestätigt werden.

Das IR-Spektrum (kapillar, zwischen KBr-Platten) zeigt im Bereich der $\text{N}=\text{P}$ - und $\text{S}=\text{N}$ -Ringschwingungen breite Absorptionsbanden. Starke Banden treten auch im Bereich der $\text{S}-\text{Cl}$ - und $\text{P}-\text{Cl}$ -Valenzschwingungen auf. Eine Zuordnung ist aufgrund von Kopplungen und wegen der geringen Massenunterschiede bisher nicht möglich: 1330 m, 1255 s, 1205 sst, 1110 sst, 1065 s, 1015 st, 980 sst, 855 st, 785 s, 730 st, 660 st, 600 sst, 525 sst, 460 st, 432 st cm^{-1} .

Arbeitsvorschrift:

19 g $\text{S}(\text{NSO})_2$ und 46.7 g PCl_5 werden in 100 ml Tetrachlorkohlenstoff 2–3 Std. auf $35\text{--}38^\circ\text{C}$ erwärmt. Anschließend rührt man noch 12 Std. bei Raumtemperatur, filtriert, zieht das Lösungsmittel und die flüchtigen Produkte im Ölpumpenvakuum ab und destilliert den Rückstand bei einer Badtemperatur von $45\text{--}47^\circ\text{C}$. Ausbeute: 4.1 g (I). Für die Destillation sind etwa vier Tage erforderlich; wird eine höhere Trenntemperatur gewählt, so nimmt das Reaktionsprodukt bald eine zähflüssige Konsistenz an.

Eingegangen am 20. März, in veränderter Form am 10. April 1972
[Z 655b]

[1] W. Muthmann u. E. Seitter, *Ber. Deut. Chem. Ges.* B 30, 627 (1897).

[2] H. Rose, *Ann. Chem. Pharm.* 11, 129 (1834); J. v. Liebig u. F. Wöhler, *ibid.* 11, 139 (1834).

[3] M. Goehring u. J. Heinke, *Z. Anorg. Allg. Chem.* 273, 297 (1963).

[4] M. M. Crutchfield, C. H. Dungan, J. H. Letcher, V. Mark u. J. R. van Wazer, *Top. Phosphorus Chem.* 5, 392 (1967).