

---

---

NOTES

---

---

*Organoborverbindungen. Über die Synthese  
der höheren Bortrialkyle und ihre Stabilität  
gegen die Oxydation*

Von Seiji KATO, Moriyasu WADA  
und Yojiro TSUZUKI

(Eingegangen am 25. December, 1962)

Im Anschluss an die Untersuchungen über die Synthese der hochmolekularen borhaltigen Verbindungen haben die Verfasser seit einigen Jahren versucht, die bisher noch nicht beschriebenen Bortrialkyle mit längeren Ketten herzustellen.

Höhere Homologe als die Hexyl-Verbindungen sind noch nicht beschrieben, obwohl eine grosse Anzahl von Bor-Verbindungen mit der Zusammensetzung  $BR_3$  schon bekannt ist<sup>1)</sup>.

Für die Synthese von Bortrialkylen sind einige Reaktionen recht bekannt, von denen Folgendes am besten verwendet wird.



In der letzten Zeit ist das Bortrifluorid-Ätherat leicht zugänglich geworden und daher sind das daraus zu bekommende Triäthyl-, Tripropyl- und Tributylbor als Katalysatoren verwendet worden<sup>2)</sup>.

Nun haben die Verfasser nach der obenerwähnten Reaktion die folgenden Bortrialkyle synthetisiert. Die Ergebnisse sind in der Tabelle I zusammengestellt.

Aus den Infrarotspektren von Bortrialkylen, die im NaCl-Bereich mittels Hitachi-EPI-II aufgenommen wurden, zeigten sich die folgenden Wellenzahlen der B-C Bindung. Die Wellenzahlen des Trimethyl-, Triäthyl- und Tributylbors, die ebenfalls im NaCl-Bereich aufgenommen wurden, sind auch in der Tabelle II gezeigt.

---

1) M. F. Lappert, *Chem. Revs.*, **56**, 1028 (1956); N. Ashikari, *J. Soc. Org. Synth. Chem. Japan*, **17**, 320 (1959).

2) J. Furukawa und Mitarb., *J. Chem. Soc. Japan, Ind. Chem. Sec. (Kogyo Kagaku Zasshi)*, **61**, 728 (1958); J. Furukawa und T. Tsututa, *J. Polymer Sci.*, **40**, 237 (1959).

TABELLE I. BORTRIALKYLE UND ELEMENTARANALYSE

R <sub>3</sub> B	Sdp., °C	Schmp. °C	Ausbeute %	Mol. Gew. Gef.	Ber.	Elementaranalyse					
						Gef.			Ber.		
						C	H	B	C	H	B
(C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> ) <sub>3</sub> B	160~162/30.5 mmHg		60								
(C <sub>8</sub> H <sub>17</sub> ) <sub>3</sub> B	189~192/12 mmHg		64	369.8	350.5	82.75	14.89	2.36	82.24	14.64	3.09
(C <sub>12</sub> H <sub>25</sub> ) <sub>3</sub> B		50.0	74	562.3	518.8	85.13	15.11	1.85	83.25	14.55	2.20
(C <sub>19</sub> H <sub>37</sub> ) <sub>3</sub> B		66.4~70.0	50	803.1	771.3	84.21	14.61	1.18	84.08	14.52	1.40

TABELLE II. WELLENZAHL DER B-C BINDUNG

R	B-C, cm <sup>-1</sup>	R	B-C, cm <sup>-1</sup>
Methyl	1150~1180	<i>n</i> -Octyl	1065
Äthyl	1130	Dodecyl	1065
<i>n</i> -Butyl	1080	Stearyl	1065
<i>n</i> -Hexyl	1075		

Die Zuordnung der B-C Bindung im Spektrum wurde schon von einigen Forschern studiert. Lehmann und seine Mitarbeiter<sup>3)</sup> beobachteten mit Hilfe vom Deuterium die Bände 1130 und 1180 cm<sup>-1</sup> als die Wellenzahlen der B-C Bindung des Trimethyl- und Triäthylbors, während Catz<sup>4)</sup> für *p*-Vinylphenylborsäure die Wellenzahl 1086 cm<sup>-1</sup> angab.

Unsere Daten liegen auch im Bereich der Wellenzahl 1060~1080 cm<sup>-1</sup>, und daraus ersieht man von den Bortrialkylen, dass sich die Wellenzahl der Schwingung der B-C Bindung etwa umso mehr nach dem kleineren Bereich verschiebt, je nachdem die Alkylkette verlängert wird.

**Die Stabilität der Bortrialkyle gegen die Oxydation.**—Im allgemeinen werden die Bortrialkyle mit den kleineren Alkylgruppen als C<sub>4</sub>H<sub>9</sub> leicht oxydiert und sind explosiv in der Luft. Aus dieser Eigenschaft geht hervor, dass die Bortrialkyle, besonders das Triäthyl- und Tributylbor als Katalysatoren zur Polymerisation der Vinylmonomeren verwendet werden können, wobei der molekulare Sauerstoff zu dieser Radikalketten-polymerisation eine wichtige Rolle spielt.

Der Mechanismus der Oxydation dieser Bortrialkyle wurde bereits von Johnson<sup>5)</sup> beschrieben. Er zeigte, dass die Bortrialkyle dabei zwei Mole molekularen Sauerstoffs, aber in Gegenwart von Wasser nur ein Mole desselben aufnehmen. Später wurde der Reaktionsmechanismus auch von Parsons<sup>6)</sup> mit der Annahme von Peroxyd-Bildung elektronen-theoretisch erklärt.

Ausserdem hat Abraham<sup>7)</sup> durch die ausführliche Untersuchung gezeigt, dass die Auf-

nahme des Sauerstoffs von Bortrialkylen ausserordentlich gross ist, wenn man sie mit organischen Lösungsmitteln verdünnt.

In der letzten Zeit hat Mirviss<sup>8)</sup> an einem kinetischen Versuch gezeigt, dass die erste Bindung zwischen Bor- und Kohlenstoffatomen durch Oxydation leicht gespalten wird, aber die zweite sowie die letzte Bindung etwa beständig ist. Er hat aber sowohl die Geschwindigkeit der Reaktion als auch den Einfluss der Alkylkettenlänge nicht studiert.

Die Verfasser haben nun die Oxydation der Bortrialkyle nach der Methode von Abraham untersucht und beobachtet, dass die Reaktion mit einer monomolekularen Geschwindigkeit verläuft, und dass das Volumen des von diesen Bortrialkylen aufgenommenen Sauerstoffs umso kleiner wird, je länger die Alkylkette wird. Die Versuchsdaten von dem Oxydationsverlauf werden in der Abbildung 1 und 2, und in der Tabelle III gezeigt.

TABELLE III. VERSUCHSDATEN ÜBER DEN OXYDATIONSVERLAUF

R (im R <sub>3</sub> B)	Aufgenommener Sauerstoff in Hexan* mol.	Hergestelltes Peroxyd** mol.	k*** 10 <sup>-3</sup> Sek <sup>-1</sup>
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	1.32	0.65	8.54
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	1.28	0.42	9.26
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	0.78	0.26	9.78
C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	0.76	0.06	9.00

\* Im Falle der Abwesenheit von Lösungsmitteln ergab es keine günstigeren Resultate.

\*\* Diese Werte wurden als Peroxyd R<sub>2</sub>BOOR jodometrisch bestimmt.

\*\*\* Bestimmt aus folgender Gleichung  $k = 2.5/t_n \{ \log V - \log (V - V_n) \}$

Hier;  $k$ : Geschwindigkeitskonstante

$V_n$ : Das Volumen des aufgenommenen Sauerstoffs am  $t_n$

$V$ : Das Maximalvolumen des aufgenommenen Sauerstoffs

Aus diesen Resultaten kann man sagen, dass die Reaktionsfähigkeit der Bortrialkyle gegenüber Sauerstoff je nach der Länge der Alkylkette abnimmt. So versteht man auch dass,

3) W. J. Lehmann und Mitarb., *J. Chem. Phys.*, **28**, 770 (1958).

4) Jöe Catz, *Compt. rend.*, **247**, 2019 (1958).

5) J. R. Johnson und Mitarb., *J. Am. Chem. Soc.*, **60**, 106 (1938).

6) T. D. Parsons und Mitarb., *ebenda*, **79**, 5091 (1957).

7) M. H. Abraham und Mitarb., *J. Chem. Soc.*, **1959**, 429.

8) S. B. Mirviss, *J. Am. Chem. Soc.*, **83**, 3051 (1961).

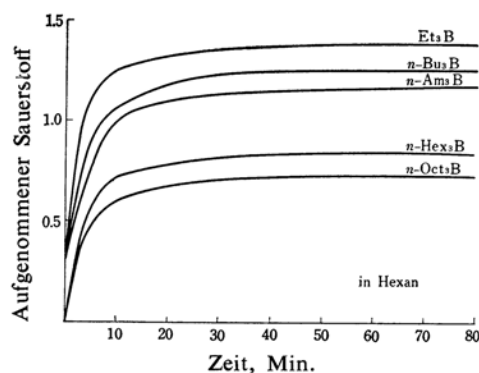


Abb. 1. Oxydationsverlauf.

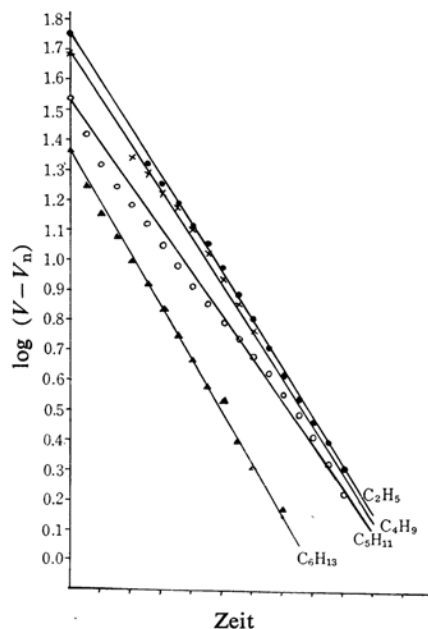


Abb. 2. Verhältnis zwischen der Zeit und Verlauf.

die niedrigen Bortrialkyle tatsächlich als Katalysatoren besser wirken.

Diese Eigenschaften der Bortrialkyle als Polymerisationskatalysator beruhen angeblich auf der Elektronlücke im Boratom, also auf seiner Lewis-Acidität. Daher bilden sie leicht unter Absorption von molekularem Sauerstoff immer Peroxyde, die auch bekanntlich einen Radikal-Charakter zeigen:



Die Fähigkeit der Peroxydbildung ist umso merklicher, je niedriger die Kettenlänge der Alkylgruppe ist, also hängt die Wirkung der Bortrialkyle als Polymerisationskatalysator namentlich mit der räumlichen Grösse der Alkylgruppe zusammen.

*Die wissenschaftliche Hochschule zu Tokyo  
(Tokyo Rika Daigaku)  
Shinjuku-ku, Tokyo*