

Borabenzene Derivatives of Main Group Elements

Von der Fakultät für Mathematik, Informatik und Naturwissenschaften
– Fachbereich 1 –
der Rheinisch-Westfälischen Technischen Hochschule Aachen
zur Erlangung des akademischen Grades eines Doktors
der Naturwissenschaften genehmigte Dissertation

vorgelegt von

Doctor of Engineering
Xiaolai Zheng
aus Zhejiang (VR China)

Berichter: Universitätsprofessor Dr. G. E. Herberich
Universitätsprofessor Dr. G. Heger

Tag der mündlichen Prüfung: 21. Mai 2001

D 82 (Diss. RWTH Aachen)

Berichte aus der Chemie

Xiaolai Zheng

Borabenzene Derivatives of Main Group Elements

D 82 (Diss. RWTH Aachen)

Shaker Verlag
Aachen 2001

Die Deutsche Bibliothek - CIP-Einheitsaufnahme

Zheng, Xiaolai:

Borabenzen Derivatives of Main Group Elements/

Xiaolai Zheng. Aachen : Shaker, 2001

(Berichte aus der Chemie)

Zugl.: Aachen, Techn. Hochsch., Diss., 2001

ISBN 3-8265-9027-9

Copyright Shaker Verlag 2001

All rights reserved. No part of this publication may be reproduced, stored in a retrieval system, or transmitted, in any form or by any means, electronic, mechanical, photocopying, recording or otherwise, without the prior permission of the publishers.

Printed in Germany.

ISBN 3-8265-9027-9

ISSN 0945-070X

Shaker Verlag GmbH • P.O. BOX 1290 • D-52013 Aachen

Phone: 0049/2407/9596-0 • Telefax: 0049/2407/9596-9

Internet: www.shaker.de • eMail: info@shaker.de

Die vorliegende Arbeit entstand in der Zeit von Mai 1998 bis Februar 2001 am Institut für Anorganische Chemie der RWTH Aachen im Arbeitskreis von Herrn Prof. Dr. Gerhard E. Herberich.

Mein Dank gilt:

Meinem geschätzten Lehrer, Herrn Prof. Dr. Gerhard E. Herberich, für die interessante Themenstellung, die ständige Diskussionsbereitschaft und die Gewährung hervorragender Arbeitsbedingungen,

Herrn Prof. Dr. Gernot Heger für die freundliche Übernahme des Korreferates,

Herrn Priv.-Doz. Dr. Ulli Englert für die vielen wertvollen Diskussionen, die hilfreiche Unterstützung und die geduldige Korrektur dieser Arbeit,

Herrn Prof. Dr. Rolf Gleiter und Frau Dr. Isabella Hyla-Kryspin (Universität Heidelberg) für die hilfreichen Diskussionen im Zusammenhang mit den DFT-Rechnungen,

Herrn Toni Gossen und Frau Rachida Boumahrat für die Messung der NMR-Spektren,

Herrn Dr. Hartmut Maisch und Frau Brigitte Scherer für die Messung der MS-Spektren,

allen weiteren Institutsangehörigen, die durch ein gutes Arbeitsklima zum Gelingen dieser Arbeit beigetragen haben.

Auszüge aus dieser Arbeit wurden veröffentlicht:

- (1) G. E. Herberich, X. Zheng, J. Rosenplänter, U. Englert, *Organometallics* **1999**, *18*, 4747–4752.
- (2) X. Zheng, G. E. Herberich, *Organometallics* **2000**, *19*, 3751–3753.
- (3) X. Zheng, U. Englert, G. E. Herberich, J. Rosenplänter, *Inorg. Chem.* **2000**, *39*, 5579–5585.
- (4) X. Zheng, G. E. Herberich, *Organometallics* **2001**, *20*, im Druck.
- (5) X. Zheng, G. E. Herberich, *Eur. J. Inorg. Chem.* **2001**, eingereicht.

Meiner Familie

Contents

1	General Background	1
2	Neutral Carbon-Bound Borabenzene Adducts	4
2.1	Introduction	4
2.2	Formation of Carbon-Bound Borabenzene Adducts	5
2.2.1	Synthesis of 1-Chloro-3,5-dimethyl-2-trimethylsilyl-1,2-dihydroborinine	5
2.2.2	Addition with Carbene and Phosphonium Ylides	6
2.2.3	NMR Spectroscopic Properties	8
2.3	Structures of Carbon-Bound Borabenzene Adducts	10
2.3.1	Structure of the Carbene Adduct	10
2.3.2	Structures of Ylide Adducts	11
2.4	Theoretical Calculations on Borabenzene Adducts	14
3	Boratabenzene Complexes of Alkali Metals	16
3.1	Introduction	16
3.2	Synthesis of Alkali Metal Boratabenzene Complexes	18
3.2.1	Synthesis of Potassium 1-Methylboratabenzene	18
3.2.2	Synthesis of Aminoboratabenzene Salts	19
3.2.3	Formation of Lewis Base Adducts	21
3.3	Structures of Alkali Metal Boratabenzene Complexes	22
3.3.1	Contact Ion-Pair	22
3.3.2	Regular Zigzag Structure	23
3.3.3	Pseudo-Polymorphs with Unusual Chain Motifs	24
3.3.4	Polymeric Sandwich Structure	29
4	Bis(boratabenzene) Magnesium Complexes	31
4.1	Introduction	31
4.2	Synthesis of Bis(boratabenzene) Magnesium Complexes	32
4.2.1	2-Trimethylstannyl Substituted Dihydroborinines	32

4.2.2	Donor-Free Bis(boratabenzene) Magnesium Complexes	34
4.2.3	Formation of Lewis Base Adducts	35
4.3	Structures of Bis(boratabenzene) Magnesium Complexes	36
4.3.1	Structure of Mg(3,5-Me ₂ C ₅ H ₃ BNMe ₂) ₂	36
4.3.2	Structure of Mg(3,5-Me ₂ C ₅ H ₃ BNMe ₂) ₂ (THF) ₂	38
5	Bis(boratabenzene) Complexes of Group 14 Metals	41
5.1	Introduction	41
5.2	Synthesis of Bis(boratabenzene) Complexes of Group 14 Metals	42
5.2.1	Metathesis Reaction	42
5.2.2	Formation of Lewis Base Adducts	44
5.2.3	Spectroscopic Data	44
5.3	Structures of Bis(boratabenzene) Complexes of Group 14 Metals	45
5.3.1	Bis(1-methylboratabenzene)lead and its Tetrameric Aggregate	45
5.3.2	Structures of E[3,5-Me ₂ C ₅ H ₃ BN(SiMe ₃) ₂] ₂ (E = Ge, Sn, Pb)	47
5.3.3	Structure of Pb(C ₅ H ₅ BMe) ₂ (bipy)	51
6	Conclusion	53
7	Experimental Section	57
7.1	General Procedures	57
7.1.1	Synthetic Techniques	57
7.1.2	Analyses	57
7.1.3	Variable-Temperature NMR Spectroscopy	57
7.1.4	Computational Details	58
7.1.5	Starting Materials	58
7.2	Synthetic Procedures and Experimental Data	60
7.2.1	3,5-Dimethyl-1-dimethylamino-2-(trimethylsilyl)-1,2-dihydroborinine (14)	60
7.2.2	1-Chloro-3,5-dimethyl-2-(trimethylsilyl)-1,2-dihydroborinine (15)	60
7.2.3	3,5-Dimethylborabenzene 1,3,4,5-Tetramethylimidazol-2-ylidene (17)	61
7.2.4	3,5-Dimethylborabenzene Triphenylphosphonium Methylide (18) and 3,5-Dimethylborabenzene Triphenylphosphonium (Trimethylsilyl)methylide (19)	62
7.2.5	3,5-Dimethylborabenzene Trimethylphosphine (20)	64

7.2.6	Potassium 1-Methylboratabenzene [K(22)]	65
7.2.7	18-Crown-6 Adduct of Potassium 1-Methylboratabenzene (42)	65
7.2.8	Sodium 3,5-Dimethyl-1-(dimethylamino)boratabenzene [Na(13)]	66
7.2.9	Potassium 3,5-Dimethyl-1-(dimethylamino)boratabenzene [K(13)]	66
7.2.10	Potassium 1-Bis(trimethylsilylamo)-3,5-dimethylboratabenzene [K(39)]	67
7.2.11	3,5-Dimethyl-1-(morpholino)dihydroborinines (37a,b)	68
7.2.12	Lithium 3,5-Dimethyl-1-(morpholino)boratabenzene [Li(40)]	69
7.2.13	Sodium 3,5-Dimethyl-1-(morpholino)boratabenzene [Na(40)]	70
7.2.14	(S)-3,5-Dimethyl-1-(2-methoxymethylpyrrolidin-1-yl)dihydroborinines (38a,b)	70
7.2.15	Lithium (S)-3,5-Dimethyl-1-(2-methoxymethylpyrrolidin-1-yl)borataben-zene [Li(41)]	71
7.2.16	3,5-Dimethyl-1-(dimethylamino)-2-(trimethylstannyl)-1,2-dihydroborinine (49)	72
7.2.17	Bis(1-methylboratabenzene)magnesium (46)	73
7.2.18	Bis[3,5-dimethyl-1-(dimethylamino)boratabenzene]magnesium (47)	74
7.2.19	THF Solvate Mg(3,5-Me ₂ C ₅ H ₃ BNMe ₂) ₂ (THF) ₂ (48)	75
7.2.20	Bis(1-methylboratabenzene)lead (50c)	75
7.2.21	Bis[3,5-dimethyl-1-(dimethylamino)boratabenzene]lead (51)	76
7.2.22	Bis[1-bis(trimethylsilyl)amino-3,5-dimethylboratabenzene]germanium (53a)	77
7.2.23	Bis[1-bis(trimethylsilyl)amino-3,5-dimethylboratabenzene]tin (53b)	77
7.2.24	Bis[1-bis(trimethylsilyl)amino-3,5-dimethylboratabenzene]lead (53c)	78
7.2.25	TMEDA Adduct of Bis(1-methylboratabenzene)lead (54)	79
7.2.26	2,2'-Bipyridine Adduct of Bis(1-methylboratabenzene)lead (55)	80
7.3	Single Crystal X-Ray Structural Analysis	81
7.3.1	General Procedures	81
7.3.2	X-Ray Structural Data	82
References		90

Abbreviation

bipy	2,2'-bipyridine	Me	methyl
br	broad (NMR)	mp	melting point
Bu ⁿ	normal butyl	<i>M</i> _w	molecular weight
Bu ^t	tert-butyl	MS	mass spectroscopy
Cp	cyclopentadienyl	<i>m/z</i>	mass-to-charge ratio (MS)
Cp*	1,2,3,4,5-pentamethyl- cyclopentadienyl	μ	absorption coefficient (X-ray)
δ	chemical shift (NMR)	NMR	nuclear magnetic resonance
D	Debye	v	resonance frequency (NMR)
d	doublet (NMR)	Nu	nucleophile
d_{calcd}	calculated density (X-ray)	Ph	phenyl
DFT	density functional theory	Pr ⁱ	isopropyl
DMSO	dimethylsulfoxide	py	pyridine
Et	ethyl	R	discrepancy indices (X-ray)
GOF	goodness of fit (X-ray)	R ²	correlation coefficient
<i>h</i>	Planck's constant	R/S	absolute configuration of a chiral molecule
HOMO	highest occupied molecular orbital	<i>r</i> _i	ionic radius
Hz	Hertz	rt	room temperature
<i>I</i> _{rel}	relative intensity (MS)	σ	shielding (NMR)
K	Kelvin	s	singlet (NMR)
<i>k</i>	first-order rate constant (NMR)	<i>T</i>	temperature
κ	transmission coefficient in the Eyring equation (NMR)	t	triplet (NMR)
<i>K</i> _B	Boltzmann's constant	THF	tetrahydrofuran
<i>J</i>	scalar nuclear spin-spin cou- pling constant (NMR)	THP	tetrahydropyran
λ	wave length	<i>T</i> _c	coalescence temperature
LDA	lithium diisopropylamide	TMEDA	<i>N,N,N',N'</i> -tetramethyl- ethylenediamine
LUMO	lowest unoccupied molecular orbital	V	volume of unit cell (X-ray)
m	multiplet (NMR)	ω	interplanar angle
		Z	formula units per unit cell (X-ray)
		6 ₁	six-fold screw axis