

Inhaltsverzeichnis

Aufgabenstellung	1
1 Lanthanoide	3
1.1 Lanthanoide – Einführung	3
1.2 Lanthanoide – Eigene Ergebnisse und Diskussion	7
1.2.1 Aminotropomin als Ligand in der Lanthanoidchemie	7
1.2.1.1 Synthese der chiralen Aminotropominliganden	10
1.2.1.2 Synthese von $[(\text{Li}(\text{THF})_2)_2\{(S,S)\text{-}\{(\text{iPrATI})_2\text{diph}\}]\text{ 1a}$, $[(\text{Li}(\text{THF})_2)_2\{(R,R)\text{-}\{(\text{iPrATI})_2\text{diph}\}]\text{ 1b}$, $[(\text{K}(\text{THF})_2)_2\{(S,S)\text{-}\{(\text{iPrATI})_2\text{diph}\}]\text{ 2a}$ und $[(\text{K}(\text{THF})_2)_2\{(R,R)\text{-}\{(\text{iPrATI})_2\text{diph}\}]\text{ 2b}$	12
1.2.1.3 Synthese von $[(S,S)\text{-}\{(\text{iPrATI})_2\text{diph}\}\text{LnCl}(\text{THF})]$ ($\text{Ln} = \text{Ho 3a}$, Er 4a, Yb 5a, Lu 6, Sc 7), $[(R,R)\text{-}\{(\text{iPrATI})_2\text{diph}\}\text{LnCl}(\text{THF})]$ ($\text{Ln} = \text{Ho 3b}$, Er 4b, Yb 5b) und $[(S,S)\text{-}\{(\text{iPrATI})_2\text{diph}\}\text{YbCl}_2][\text{Li}(\text{THF})_4]\text{ 5c}$.	14
1.2.1.4 Synthese von $[(S,S)\text{-}\{(\text{iPrATI})_2\text{diph}\}\text{Yb}(\eta^5\text{-C}_5\text{H}_5)(\text{THF})]\text{ 8}$	18
1.2.1.5 Synthese von $[(S,S)\text{-}\{(\text{iPrATI})_2\text{diph}\}\text{Lu}(\text{CH}_2\text{SiMe}_3)(\text{THF})]\text{ 9}$	19
1.2.2 Hydroaminierung mit Lanthanoidkomplexen	21
1.2.2.1 Enantioselektive Hydroaminierung mit $[(S,S)\text{-}\{(\text{iPrATI})_2\text{diph}\}\text{Lu}(\text{CH}_2\text{SiMe}_3)(\text{THF})]\text{ 9}$	23
1.2.3 Benzyl Komplexe von Scandium und Lutetium	24
1.2.3.1 Synthese von $[\text{Ln}(\text{CH}_2\text{Ph})_3(\text{THF})_3]$ ($\text{Ln} = \text{Sc 10}$, Lu 11) und $[\text{Sc}(\text{CH}_2\text{Ph})_5\text{K}_2(\text{THF})_3]_n\text{ 12}$	24
1.2.3.2 $[(S,S)\text{-}\{(\text{iPrATI})_2\text{diph}\}\text{Lu}(\text{CH}_2\text{Ph})(\text{THF})]\text{ 13}$	28
1.2.4 Aminotropon als Ligand in der Lanthanoidchemie	31
1.2.4.1 Synthese von $[(\text{iPrAT})\text{Li}]_6\text{ 14}$	31
1.2.4.2 Synthese von $[(\text{iPrAT})_3\text{Li}_2\text{Cl}_2\text{Yb}]_2\text{ 15}$	33
1.2.5 2,5-Bis(<i>N</i>-(2,6-diisopropylphenyl)iminomethyl)pyrrol als Ligand in der Lanthanoidchemie	35
1.2.5.1 Synthese von $[(\text{DIP}_2\text{-pyr})\text{Li}]\text{ 16}$ und $[(\text{DIP}_2\text{-pyr})\text{K}]\text{ 17}$	35
1.2.5.2 Synthese von $[(\text{DIP}_2\text{-pyr})\text{YCl}_3\text{Li}(\text{THF})_3]\text{ 18}$ und $[(\text{DIP}_2\text{-pyr})\text{LnCl}_2(\text{THF})_2]$ ($\text{Ln} = \text{Y 19}$, Lu 20)	36
1.2.5.3 Synthese von $[(\text{DIP}_2\text{-pyr})\text{Y}(\eta^5\text{-C}_5\text{H}_5)_2]\text{ 21}$	39
1.2.6 Die „Borhydrid/Alkyl Route“ zur Synthese neuer Lanthanoidkomplexe	41
1.2.6.1 Synthese von $[(\text{DIP}_2\text{-pyr})\text{Ln}(\text{BH}_4)_2(\text{THF})_2]$ ($\text{Ln} = \text{La 22}$, Nd 23) und $[(\text{DIP}(\text{DIP}-\text{BH}_3)\text{-pyr})\text{Lu}(\text{BH}_4)(\text{THF})_2]\text{ 24}$	42
2 Zink	47
2.1 Zink – Einführung	47
2.2 Zink – Eigene Ergebnisse und Diskussion	49
2.2.1 Aminotropon als Ligand in der Zinkchemie	49
2.2.1.1 Synthese von $[(\text{iPrAT})\text{ZnR}]_2$ ($\text{R} = \text{Me 27}$, Et 28) und $[(\text{iPrAT})_2\text{Zn}]\text{ 29}$	50
2.2.2 Chirales Aminotropomin als Ligand in der Zinkchemie	53
2.2.2.1 Synthese von $[(S,S)\text{-}\{(\text{iPrATI})_2\text{diph}\}(\text{ZnR})_2]$ ($\text{R} = \text{Me 30}$, Et 31, Ph 32)	53
2.2.2.2 Synthese von $[(S,S)\text{-}\{((R)\text{-PhCHCH}_3\text{ATI})_2\text{diph}\}(\text{ZnMe})_2]\text{ 33}$ und $[(R,R)\text{-}\{((R)\text{-PhCHCH}_3\text{ATI})_2\text{diph}\}(\text{ZnMe})_2]\text{ 34}$	55

2.2.3 Hydroaminierungen mit Zinkkomplexen	58
2.2.3.1 Hydroaminierung mit $[(i\text{PrAT})\text{ZnR}]_2$	59
2.2.3.1 Enantioselektive Hydroaminierung mit $[(S,S)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}(\text{ZnR})_2]$	60
2.2.4 Enantiomerenreine auf Salen basierende Zinkkomplexe	62
2.2.4.1 Synthese von $\{((R,R)\text{-Salphen})\text{Zn}\}_2$ 35 und $\{((R,R)\text{-}t\text{BuSalphen})\text{Zn}(\text{Et}_2\text{O})\}$ 36	62
3 Experimenteller Teil	67
3.1 Allgemeines	67
3.2 Darstellung der neuen Verbindungen	69
3.2.1 Darstellung der Liganden	69
3.2.1.1 $(S,S)\text{-H}_2\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}$ und $(R,R)\text{-H}_2\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}$	69
3.2.1.2 $(S,S)\text{-H}_2\{(t\text{BuATI})_2\text{diph}\}$	69
3.2.1.3 $(S,S)\text{-H}_2\{((R)\text{-PhCHCH}_3\text{ATI})_2\text{diph}\}$ und $(R,R)\text{-H}_2\{((R)\text{-PhCHCH}_3\text{ATI})_2\text{diph}\}$	70
3.2.2 Darstellung der Lithium- und Kaliumverbindungen	71
3.2.2.1 $[\text{Li}(\text{THF})_2\{(S,S)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}\}$ 1a und $[\text{Li}(\text{THF})_2\{(R,R)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}\}$ 1b	71
3.2.2.2 $[\text{K}(\text{THF})_2\{(S,S)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}\}$ 2a und $[\text{K}(\text{THF})_2\{(R,R)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}\}$ 2b	71
3.2.2.3 $[(i\text{PrAT})\text{Li}]$ 14	72
3.2.2.4 $[(\text{DIP}_2\text{-pyr})\text{Li}]$ 16	72
3.2.2.5 $[(\text{DIP}_2\text{-pyr})\text{K}]$ 17	73
3.2.3 Darstellung der Lanthanoidkomplexe	74
3.2.3.1 $[(S,S)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}\text{LnCl}(\text{THF})]$ ($\text{Ln} = \text{Ho}$ 3a , Er 4a , Lu 6 , Sc 7) und $[(R,R)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}\text{LnCl}(\text{THF})]$ ($\text{Ln} = \text{Ho}$ 3b , Er 4b , Yb 5b)	74
3.2.3.2 $[(S,S)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}\text{YbCl}(\text{THF})]$ 5a	75
3.2.3.3 $[(S,S)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}\text{YbCl}_2]\text{[Li}(\text{THF})_4]$ 5c	75
3.2.3.4 $[(S,S)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}\text{Yb}(\eta^5\text{-C}_5\text{H}_5)(\text{THF})]$ 8	76
3.2.3.5 $[(S,S)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}\text{Lu}(\text{CH}_2\text{SiMe}_3)(\text{THF})]$ 9	76
3.2.3.6 $[\text{Lu}(\text{CH}_2\text{Ph})_3(\text{THF})_3]$ 11	77
3.2.3.7 $[\text{Sc}(\text{CH}_2\text{Ph})_5\text{K}_2(\text{THF})_3]_n$ 12	78
3.2.3.8 $[(S,S)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}\text{Lu}(\text{CH}_2\text{Ph})(\text{THF})]$ 13	78
3.2.3.9 $[(i\text{PrAT})_3\text{Li}_2\text{Cl}_2\text{Yb}]_2$ 15	79
3.2.3.10 $[(\text{DIP}_2\text{-pyr})\text{YCl}_3\text{Li}(\text{THF})_3]$ 18	79
3.2.3.11 $[(\text{DIP}_2\text{-pyr})\text{LnCl}_2(\text{THF})_2]$ ($\text{Ln} = \text{Y}$ 19 , Lu 20)	80
3.2.3.12 $[(\text{DIP}_2\text{-pyr})\text{Y}(\eta^5\text{-C}_5\text{H}_5)_2]$ 21	81
3.2.3.13 $[(\text{DIP}_2\text{-pyr})\text{Ln}(\text{BH}_4)_2(\text{THF})_2]$ ($\text{Ln} = \text{La}$ 22 , Nd 23)	81
3.2.3.14 $[\{(\text{DIP})(\text{DIP-BH}_3)\text{-pyr}\}\text{Lu}(\text{BH}_4)(\text{THF})_2]$ 24	82
3.2.4 Darstellung der Zinkkomplexe	84
3.2.4.1 $[(i\text{PrAT})\text{ZnR}]_2$ ($\text{R} = \text{Me}$ 27 , Et 28)	84
3.2.4.2 $[(i\text{PrAT})_2\text{Zn}]$ 29	85
3.2.4.3 $[(S,S)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}(\text{ZnR})_2]$ ($\text{R} = \text{Me}$ 30 , Et 31)	86
3.2.4.4 $[(S,S)\text{-}\{(i\text{PrATI})_2\text{diph}\}(\text{ZnPh})_2]$ 32	87
3.2.4.5 $[(S,S)\text{-}\{((R)\text{-PhCHCH}_3\text{ATI})_2\text{diph}\}(\text{ZnMe})_2]$ 33 und $[(S,S)\text{-}\{((R)\text{-PhCHCH}_3\text{ATI})_2\text{diph}\}(\text{ZnMe})_2]$ 34	88

3.2.4.6 [(Salphen)Zn] ₂ 35	88
3.2.4.7 [(<i>t</i> Bu-Salphen)Zn(Et ₂ O)] 36	89
3.3 Kristallstrukturuntersuchungen	91
3.3.1 Datensammlung und Verfeinerung	91
3.3.2 Daten zu den Kristallstrukturanalysen	93
3.3.2.1 Kristallstruktur von (<i>S,S</i>)-H ₂ {(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}	93
3.3.2.2 Kristallstruktur von (<i>S,S</i>)-H ₂ {(<i>t</i> BuATI) ₂ diph}	93
3.3.2.3 Kristallstruktur von [Li(THF)] ₂ [(<i>S,S</i>)-{(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}] 1a	94
3.3.2.4 Kristallstruktur von [(<i>S,S</i>)-{(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}HoCl(THF)] 3a	94
3.3.2.5 Kristallstruktur von [(<i>S,S</i>)-{(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}ErCl(THF)] 4a	95
3.3.2.6 Kristallstruktur von [(<i>S,S</i>)-{(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}YbCl(THF)] 5a	95
3.3.2.7 Kristallstruktur von [(<i>R,R</i>)-{(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}YbCl(THF)] 5b	96
3.3.2.8 Kristallstruktur von [(<i>S,S</i>)-{(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}YbCl ₂][Li(THF) ₄] 5c	96
3.3.2.9 Kristallstruktur von [(<i>S,S</i>)-{(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}LuCl(THF)] 6	97
3.3.2.10 Kristallstruktur von [(<i>S,S</i>)-{(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}ScCl(THF)] 7	97
3.3.2.11 Kristallstruktur von [(<i>S,S</i>)-{(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}Yb(η^5 -(C ₅ H ₅)(THF))] 8	98
3.3.2.12 Kristallstruktur von [Lu(CH ₂ Ph) ₃ (THF) ₃] 11	98
3.3.2.13 Kristallstruktur von [Sc(CH ₂ Ph) ₅ K ₂ (THF) ₃] _n 12	99
3.3.2.14 Kristallstruktur von [(<i>S,S</i>)-{(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}LuCH ₂ Ph](THF)] 13	99
3.3.2.15 Kristallstruktur von [(<i>i</i> PrAT)Li] ₆ 14	100
3.3.2.16 Kristallstruktur von [(<i>i</i> PrAT) ₃ Li ₂ Cl ₂ Yb] ₂ 15	100
3.3.2.17 Kristallstruktur von [(DIP ₂ -pyr)YCl ₃ Li(THF) ₃] 18	101
3.3.2.18 Kristallstruktur von [(DIP ₂ -pyr)YCl ₂ (THF) ₂] 19	101
3.3.2.19 Kristallstruktur von [(DIP ₂ -pyr)Y(η^5 -C ₅ H ₅) ₂] 21	102
3.3.2.20 Kristallstruktur von [(DIP ₂ -pyr)La(BH ₄) ₂ (THF) ₂] 22	102
3.3.2.21 Kristallstruktur von [(DIP ₂ -pyr)Nd(BH ₄) ₂ (THF) ₂] 23	103
3.3.2.22 Kristallstruktur von [(DIP(DIP-BH ₃ -pyr)Lu(BH ₄)(THF) ₂] 24	103
3.3.2.23 Kristallstruktur von [(<i>i</i> PrAT)ZnMe] ₂ 27	104
3.3.2.24 Kristallstruktur von [(<i>i</i> PrAT)ZnEt] ₂ 28	104
3.3.2.25 Kristallstruktur von [(<i>S,S</i>)-{(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}](ZnMe) ₂] 30	105
3.3.2.26 Kristallstruktur von [(<i>S,S</i>)-{(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}](ZnEt) ₂] 31	105
3.3.2.27 Kristallstruktur von [(<i>S,S</i>)-{(<i>i</i> PrATI) ₂ diph}](ZnPh) ₂] 32	106
3.3.2.28 Kristallstruktur von [(<i>S,S</i>)-{((<i>R</i>)-PhCHCH ₃ ATI) ₂ diph}](ZnMe) ₂] 33	106
3.3.2.29 Kristallstruktur von [(<i>R,R</i>)-{((<i>R</i>)-PhCHCH ₃ ATI) ₂ diph}](ZnMe) ₂] 34	107
3.3.2.30 Kristallstruktur von [{(<i>R,R</i>)-Salphen}Zn] ₂ 35	107
3.3.2.31 Kristallstruktur von [{(<i>R,R</i>)- <i>t</i> BuSalphen}Zn(Et ₂ O)] 36	108
4. Zusammenfassung/Summary	109
4.1 Zusammenfassung	109
4.2 Summary	114
5. Verwendete Abkürzungen	117
Publikationen – Vorträge – Posterpräsentationen – Lebenslauf	119