

www.elsevier.nl/locate/jorganchem

Journal of Organometallic Chemistry 602 (2000) 65-71



Zur Elektronenstruktur metallorganischer Komplexe der f-Elemente IL. Erstmalige Aufklärung der Elektronenstruktur eines metallorganischen σ-Komplexes der f-Elemente: Tris(bis(trimethylsilyl)methyl)erbium(III)[☆]

Hauke Reddmann, Clemens Guttenberger, Hanns-Dieter Amberger *

Institut für Anorganische und Angewandte Chemie der Universität Hamburg, Martin-Luther-King-Platz 6, D-20146 Hamburg, Germany Eingegangen am 29 November 1999; Akzeptiert am 14 Februar 2000

Herrn Prof Dr B. Kanellakopulos zum 65. Geburtstag gewidmet.

Abstract

The linear dichroism spectrum of an oriented single crystal of tris(bis(trimethylsilyl)methyl)erbium has been measured at room and low temperatures. From the spectra obtained, a truncated crystal field splitting pattern is derived, and simulated by fitting the parameters of an empirical Hamiltonian. For 39 assignments, a reduced r.m.s. deviation of 20.4 cm^{-1} is achieved. The parameters derived allow the estimation of the crystal field strength produced by the bis(trimethylsilyl)methyl) ligand, the insertion of this ligand into truncated empirical nephelauxetic and relativistic nephelauxetic series, and the construction of experimentally-based non-relativistic and relativistic molecular orbital schemes in the f range.

Zusammenfassung

Das lineare Dichroismus-Spektrum eines orientierten Einkristalls von Tris(bis(trimethylsilyl)methyl)erbium wurde bei Raumtemperatur und bei tiefen Temperaturen gemessen. Auf der Basis der erhaltenen Spektren wurde das zugrundeliegende Kristallfeld-Aufspaltungsmuster ermittelt und durch Anpassung der offenen Parameter eines empirischen Hamilton-Operators simuliert. Bei 39 Zuordnungen wurde eine reduzierte r.m.s.-Abweichung von 20.4 cm⁻¹ erzielt. Die erhaltenen Parameter gestatten die Abschätzung der Ligandenfeldstärke des Bis(trimethylsilyl)methyl-Liganden, dessen Einreihung in verkürzte empirische nephelauxetische und relativistische nephelauxetische Reihen sowie die Aufstellung experimentorientierter nichtrelativistischer und relativistischer Molekülorbital-Diagramme im f-Bereich. © 2000 Elsevier Science S.A. All rights reserved.

Keywords: Erbium; Bis(trimethylsilyl)methyl ligand; Linear dichroism spectrum; Crystal field analysis; Molecular orbital schemes

1. Einführung

Während der letzten beiden Jahrzehnte gelang uns die experimentelle Erfassung und rechnerische Simulation der Kristallfeld(KF)-Aufspaltungsmuster diverser streng und quasi-homoleptischer π -Komplexe der f-Elemente mit η^3 -, η^5 - und η^8 -koordinierten organischen Liganden [1–4]. Die Elektronenstrukturen homoleptischer metallorganischer σ -Komplexe sind dagegen auch heute noch vollkommen unbekannt [5].

Evans und Wayda berichten, daß die Absorptionsspektren der quasi-tetraedrischen $\text{Li}(\text{THF})_n[\text{Ln}(^t\text{Bu})_4]$ -Komplexe (Ln = Sm, Er (n = 4), Yb (n = 3)) im

[☆] XLVIII. Mitteilung siehe [1].

^{*} Corresponding author. Tel.: +49-40-428383524; fax: +49-40-428382893.

E-mail address: fc3a501@uni-hamburg.de (H.-D. Amberger)

NIR/vis-Bereich weitgehend denen des freien Ln³⁺-Ions entsprechen, und daß sich die bei Raumtemperatur gemessenen µ_{eff}-Werte (innerhalb experimenteller Fehlergrenzen) im Rahmen derer der freien Ln³⁺-Ionen bewegen [6]. Diese Befunde weisen auf eine zu vernachlässigende Ligandenfeldstärke des σ-gebundenen 'Bu-Liganden hin. Sowohl im Rahmen elektrostatischer als auch kovalenter Bindungsmodelle wird mit abnehmenden Bindungsabstand Zentralion-Ligand eine gravierende Zunahme der Kristallfeld(KF)-Parameter erwartet [7-9]. Wendet man dieses Kriterium auf die derzeit bekannten metallorganischen σ -Komplexe der Lanthaniden an [5], dann werden insbesondere für die Tris(bis(trimethylsilyl)methyl)lanthanid(III)-Verbindungen (Ln(btmsm)₃) besonders große KF-Aufspaltungseffekte erwartet. In der Tat haben wir im Falle der Grundmannigfaltigkeit ³H₄ bei Pr(btmsm)₃ sowie des angeregten Multipletts ⁴F_{3/2} bei Nd(btmsm)₃ vergleichsweise große Totalaufspaltungen beobachtet [10], so daß sich die Ln(btmsm)₃-Komplexe prinzipiell für KF-theoretische Analysen eignen sollten.

Vor einigen Jahren beschrieben wir die Züchtung weitgehend transparenter Einkristalle des chemisch sehr labilen Ln(btmsm)₃ [10] sowie des weitaus unempfindlicheren isoelektronischen und isostrukturellen Tris(bis(trimethylsilyl)amido)lanthanid(III) (Ln-(btmsa)₃) [11]. Neben den aufschlußreichen magnetis-Zirkulardichroismus-Spektren chen gelöster geradzahliger fⁿ-Systeme können somit auch die linearen Dichroismus (LD)-Spektren orientierter Einkristalle geradzahliger und ungeradzahliger fⁿ-Systeme zur Identifikation der KF-Zustände der oben genannten Verbindungen herangezogen werden. Die mitunter recht komplizierte Orientierung der molekularen Hauptdrehachse(n) bezüglich des elektrischen Feldvekder zu absorbierenden elektromagnetischen tors Strahlung gestaltet sich bei Ln(btmsm)₃und Ln(btmsa)₃-Komplexen vergleichsweise einfach, da hier die dreizähligen Hauptdrehachsen der beiden Moleküle in der Elementarzelle nicht nur zueinander, sondern auch zur c-Achse der nadelförmigen Einkristalle parallel sind [12,13].



Abb. 1. Molekülstruktur von La(btmsm)₃ [12].

Vorläufige Untersuchungen optische diverser Ln(btmsm)₃-Komplexe zeigten, daß die meisten Verbindungen - mit Ausnahme von Ln=Sm, Er energetisch tiefliegende angeregte KF-Zustände besitzen. Mangels eines funktionsfähigen He-Badkryostaten mußte bei der Aufnahme der Tieftemperatur-Spektren auf einen Closed-cycle-Kryostaten mit geringer Kühlleistung sowie auf einen Transferkryostaten zurückgegriffen werden. Da die Wahrscheinlichkeit des Auftretens 'heißer' Übergänge offenbar bei den Sm- und Er-Verbindungen am geringsten ist (das KF-Aufspaltungsmuster der ersteren ist aber schwierig zu parametrisieren), befaßt sich die vorliegende erste Arbeit über die Elektronenstrukturen von σ -Komplexen der f-Elemente mit Er(btmsm)₃ (1).

Es ist das Ziel der vorliegenden Arbeit, auf der Grundlage der beobachteten Polarisationsverhältnisse in den LD-Spektren von 1 ein partielles KF-Aufspaltungsmuster abzuleiten und dieses durch Anpassung der offenen Parameter eines 'phänomenologischen' Hamilton-Operators zu simulieren. Die so erhaltenen Parameter sollen zu Aussagen bezüglich spektrochemischer und nephelauxetischer Effekte des btmsm-Liganden sowie zur Aufstellung der experimentbezogenen nichtrelativistischen und relativistischen Molekülorbital(MO)-Schemata von 1 (im f-Bereich) herangezogen werden.

2. Experimentelles

In Anlehnung an die in Lit. [12] angegebene Synthesevorschrift wurde polykristallines 1 synthetisiert und hieraus gemäß der in Lit. [10] beschriebenen Methode weitgehend transparente Einkristalle der durchschnittlichen Größe $8 \times 2 \times 2$ mm gezüchtet. Die in verklebten Ampullen unter He-Atmosphäre versiegelten Einkristalle wurden mit Hilfe eines Absorptionsspektrometers (Modell Cary 5e) unter Verwendung polarisierter Strahlung in σ - und π -Orientierung vermessen. Zur Abkühlung der Proben diente ein 'Displex Closedcycle Refrigeration System', Modell CSW 202 bzw. ein Transferkryostat des Typs Helitran LT-3-110 der Firma Air Products.

3. Symmetriebetrachtungen

Unter Vernachlässigung der H-Atome besitzt **1** molekulare D_3 -Symmetrie [12]. Falls man jedoch nur die unmittelbar koordinierenden C-Atome der btmsm-Liganden berücksichtigt, resultiert ein effektives KF der Symmetrie C_{3v} (vgl. Abb. 1). Bei Vorliegen dieser Symmetrie gibt das f¹¹-System Er³⁺ zu KF-Zuständen von Γ_4 und $\Gamma_{5/6}$ -Symmetrie Anlaß. Übergänge zwischen diesen beiden Zuständen gehorchen für α -, σ - und π -Orientierung den in Tabelle 1 angegebenen Auswahlregeln. Tabelle 1

Auswahlregeln für Übergänge von erzwungenem elektrischen Dipolcharakter orientierter Er(btmsm)₃-Einkristalle

	Γ_4	$\Gamma_{5/6}$
$\Gamma_4 \ \Gamma_{5/6}$	α, σ, π α, σ	α, σ π



Abb. 2. Tieftemperatur-Absorptionsspektrum von $\text{Er}(\text{btmsm})_3$ im Bereich des Überganges ${}^{4}\text{I}_{15/2} \rightarrow {}^{4}\text{F}_{9/2}$: (a) Pillenspektrum; (b) σ -; (c) π -Spektrum eines orientierten Einkristalls.



Abb. 3. Tieftemperatur-Absorptionsspektrum von $\text{Er}(\text{btmsm})_3$ im Bereich des Überganges ⁴I_{15/2} \rightarrow ⁴S_{3/2}: (a) Pillenspektrum; (b) σ -; (c) π -Spektrum eines orientierten Einkristalls.

4. Ergebnisse

4.1. Ableitung des KF-Aufspaltungsmusters

Bei Vorliegen eines KF-Grundzustandes von Γ_4 -Symmetrie werden gemäß Tabelle 1 im σ -Spektrum 'kalte' Übergänge zu angeregten Γ_4 - und $\Gamma_{5/6}$ -Endzuständen erwartet, während im π -Spektrum nur Übergänge zu Γ₄-Endzuständen erlaubt sind. Dagegen sollten bei Existenz eines Γ_{5/6}-Grundzustands im σ- Spektrum lediglich Übergänge zu Γ₄- und im π-Spektrum nur Übergänge zu Γ_{5/6}-Endzuständen auftreten. Da bei **1** letztere Situation vorliegt (vgl. Abb. 2–4), muß der KF-Grundzustand von Γ_{5/6}-Symmetrie sein.

Ein Vergleich der magnetischen Zirkulardichroismus-Spektren gelöster Ln(btmsm)₃- und Ln(btmsa)₃-Komplexe zeigt, daß offenbar ähnliche Elektronenstrukturen vorliegen [10]. Dieser Befund wird durch vergleichbare Polarisationsverhältnisse in den LD-Spektren von 1 und Er(btmsa)₃ (2) bestätigt. Unter konsequenter Anwendung der Auswahlregeln auf die eindeutigen Polarisationen der 'kalten' Übergänge in den LD-Spektren (vgl. Abb. 2–4) konnten 32 Endzustände identifiziert werden. Bei den restlichen Zuständen wurde angenommen, daß dieselbe Sequenz der KF-Zustände vorliegt wie bei 2.

Wie üblich wurde versucht, die Energien der angeregten KF-Folgezustände der Grundmannigfaltigkeit (⁴I_{15/2}) den heißen Übergängen zu angeregten Multipletts niedriger Gesamtdrehimpulsquantenzahl J zu entnehmen, wobei sich bei Er^{III}-Verbindungen die Multipletts ⁴F_{3/2} und ⁴S_{3/2} anbieten. Neben dem auf der Grundlage des 'kalten' LD-Spektrums bereits zugeordneten Übergang zum Endzustand 17 $\Gamma_{5/6}$ (⁴F_{3/2}) liegen im Raumtemperatur-Spektrum drei zusätzliche 'heiße' Banden h₁(σ), h₂(σ) und h₃(π) vor (vgl. Abb. 5), die von angeregten Zuständen 117, 187 und 218 cm⁻¹ über dem KF-Grundzustand ausgehen. Die beobachteten Polarisationsverhältnisse gestatten die Identifizierung dieser angeregten Ausgangszustände mit 1 Γ_4 , 2 Γ_4 und 2 $\Gamma_{5/6}$.

Im Tieftemperatur-LD-Spektrum sind die Übergänge zu den Endzuständen $12\Gamma_{5/6}$ (⁴S_{3/2}) und $21\Gamma_4$ (⁴S_{3/2})



Abb. 4. Tieftemperatur-Absorptionsspektrum von $\text{Er}(\text{btmsm})_3$ im Bereich des Überganges ⁴I_{15/2} \rightarrow ⁴F_{7/2}: (a) Pillenspektrum; (b) σ -; (c) π -Spektrum eines orientierten Einkristalls.



Abb. 5. Raumtemperatur-Absorptionsspektrum von Er(btmsm)₃ im Bereich des Überganges ${}^{4}I_{15/2} \rightarrow 17\Gamma_{5/6}({}^{4}F_{3/2})$: (a) Pillenspektrum; (b) σ -; (c) π -Spektrum eines orientierten Einkristalls. Mit h₁, h₂ und h₃ werden 'heiße' Übergänge bezeichnet, die vom ersten, zweiten und dritten angeregten KF-Niveau ausgehen und auf $17\Gamma_{5/6}$ enden.



Abb. 6. Raumtemperatur-Absorptionsspektrum von Er(btmsm)₃ im Bereich des Überganges ${}^{4}I_{15/2} \rightarrow 21\Gamma_4$ (${}^{4}S_{3/2}$): (a) Pillenspektrum; (b) σ -; (c) π -Spektrum eines orientierten Einkristalls. Mit h'_i bzw. h''_i werden 'heiße' Übergänge bezeichnet, die vom i-ten angeregten KF-Niveau ausgehen und auf $12\Gamma_{5/6}$ bzw. $21\Gamma_4$ enden.

bereits zugeordnet worden (vgl. Abb. 3). Im Raumtemperaturspektrum treten einige zusätzliche, teilweise breite Signale $h'_{1}(\sigma), h'_{3}(\pi), h''_{1}(\pi,\sigma), h''_{2}(\pi,\sigma), h'_{6}/h'_{7}/h''_{3}(\pi,\sigma),$ $h_{5}''(\pi,\sigma)$ und $h_{7}''(\pi,\sigma)$ auf (vgl. Abb. 6), die wir auf 'heiße' Übergänge zurückführen. Die beobachteten Polarisationen von h'_1 , h''_1 und h''_2 bestätigen die oben getroffene Zuordnung der beiden ersten angeregten Zustände. Im Gegensatz zum Tieftemperatur-Spektrum (s. Abb. 3) ist der Übergang zu $21\Gamma_4$ bei Raumtemperatur auch π -polarisiert (h'₃). Wir gehen deshalb davon aus, daß die mit $21\Gamma_4/h'_3$ bezeichnete Bande simultan den Übergängen $1\Gamma_{5/6} \rightarrow 21\Gamma_4$ und $2\Gamma_{5/6} \rightarrow 12\Gamma_{5/6}$ entspricht. Das breite Signal $h'_6/h'_7/h''_3$ mit dem Maximum bei ca. 18010 cm⁻¹ ist 430–480 cm $^{-1}$ von $12\Gamma_{5/6}$ und 200–250 cm $^{-1}$ von $21\Gamma_4$ separiert. Das deutliche Auftreten der Bande h["]₃ im π -Spektrum (225 cm⁻¹ von 21 Γ_4 und 455 cm⁻¹ von $12\Gamma_{5/6}$ separiert) ist nicht mit dem naheliegenden Übergang $2\Gamma_{5/6} \rightarrow 21\Gamma_4$ vereinbar; es muß vielmehr mit dem Übergang $3\Gamma_{5/6} \rightarrow 12\Gamma_{5/6}$ korreliert werden. In der Gegend von 17800 cm⁻¹ ist im σ -Spektrum eine breite diffuse Bande und im π -Spektrum ein schwaches Signal $h_5''(\pi,\sigma)$ und eine stärkere Bande $h_6''(\pi,\sigma)$ zu beobachten.

Die Signale h_5'' und h_6'' sind 430 cm⁻¹ bzw. 465 cm⁻¹ von $21\Gamma_4$ separiert und sollten aufgrund ihrer Polarisationen jeweils $\Gamma_4 \rightarrow \Gamma_4$ -Übergängen entsprechen. Aus den oben genannten Gründen wurde die in Tabelle 2 angegebene Zuordnung der angeregten KF-Folgezustände des Grundmultipletts ${}^4I_{15/2}$ vorgenommen.

4.2. Simulation des KF-Aufspaltungsmusters

Die offenen Parameter eines empirischen Hamilton-Operators $H = H_{FI} + H_{KF}(C_{3v})$ wurden dem experimentell ermittelten KF-Aufspaltungsmuster von 1 angepaßt (vgl. Tabelle 2). H_{FI} berücksichtigt dabei die Wechselwirkungen innerhalb des freien Ions und H_{KF}(C_{3v}) den Einfluß eines KF von C_{3v} -Symmetrie. H_{FI} ist in Lit. [14] näher spezifiziert, und H_{KF}(C_{3v}) hat das folgende Aussehen [15]:

$$H_{KF}(C_{3v})$$

$$= B_0^2 C_0^{(2)} + B_0^4 C_0^{(4)} + B_3^4 (C_{-3}^{(4)} - C_3^{(4)}) + B_0^6 C_0^{(6)} + B_3^6 (C_{-3}^{(6)} - C_3^{(6)}) + B_6^6 (C_{-6}^{(6)} + C_6^{(6)})$$

Die B_q^k stehen dabei für die anzupassenden KF-Parameter und die $C_q^{(k)}$ für die Tensoroperatoren [15]. Um die Zahl der offenen Parameter zu reduzieren, wurden die H_{FI} -Parameter α , β , γ , T^i , M^k , und P^k auf die entsprechenden Werte von LaCl₃:Er³⁺ [16] festgelegt; die restlichen Parameter wurden variiert. Bei 39 Anpassungen wurde ein reduzierter r.m.s.-Wert von 20.4 cm⁻¹ erzielt. Die verwendeten Parameter sind in Tabelle 3 angegeben.

4.3. Ableitung der experimentorientierten MO-Schemata von Er(btmsm)₃ im f-Bereich

Die Einsetzung der KF-Parameter von 1 in die Energiematrix des spinfreien f¹-Systems (das einem KF der Symmetrie C_{3v} ausgesetzt ist) und ihre Diagonalisierung führt zu dem experimentorientierten nichtrelativistischen Molekülorbital(MO)-Schema der f-Orbitale [18,19]. Verwendet man dagegen die Energiematrix des spinbehafteten f¹-Systems und setzt zusätzlich ζ_{4f} ein, dann entsprechen die Eigenwerte dem experimentbezogenen relativistischen MO-Schema im f-Bereich [20] (vgl. Abb. 7).

5. Diskussion

Der Parameter $N_v/\sqrt{4\pi} = \sum_{k,q} \sqrt{\frac{(\mathbf{B}_q^k)^2}{2k+1}}$ wird als ein Maß für die Ligandenfeldstärke betrachtet [21]. Die Einsetzung der hier gefundenen KF-Parameter führt zu $N_v/\sqrt{4\pi} = 820$ cm⁻¹. In Tabelle 4 wird dieser Wert mit denen anderer trigonal-pyramidaler und trigonal-ebener Er^{III}-Komplexe sowie mit dem von LaCl₃:Er³⁺ ver-

Multiplett	KF-Zust	and	ber. Energie	exp. Energie	Polarisation ^a	Multiplett	KF-Zust	and	ber. Energie	exp. Energie	Polarisation
⁴ I _{15/2} ^b	$1\Gamma_{5/6}^{c}$	$\pm 15/2^{d}$	0	0		${}^{4}F_{9/2}$	$18\Gamma_4$	$\pm 1/2$	15168	15168	σ
${}^{4}I_{15/2}$	$1\Gamma_4$	$\pm 13/2$	111	117 °	f	${}^{4}F_{9/2}$	$10\Gamma_{5/6}$	$\pm 3/2$	15213	15188	π
${}^{4}I_{15/2}$	$2\Gamma_4$	$\pm 11/2$	168	187 °	f	${}^{4}F_{9/2}^{3/2}$	19	$\pm 5/2$	15272	15259	σ
${}^{4}I_{15/2}$	$2\Gamma_{5/6}$	$\pm 9/2$	226	218 °	f	${}^{4}F_{9/2}$	$20\Gamma_4$	$\pm 7/2$	15349	15370	σ
${}^{4}I_{15/2}$	$3\Gamma_4$	$\pm 7/2$	271			${}^{4}F_{9/2}^{3/2}$	$11\Gamma_{5/6}$	$\pm 9/2$	15489	15473	π
${}^{4}I_{15/2}$	$4\Gamma_{4}$	$\pm 5/2$	440	430 ^e	f	${}^{4}S_{3/2}$	$21\Gamma_4$	$\pm 1/2$	18224	18232	σ
${}^{4}I_{15/2}$	$3\Gamma_{5/6}$	+3/2	453	455 °	f	${}^{4}S_{3/2}^{3/2}$	$12\Gamma_{5/6}$	+3/2	18412	18457	π
${}^{4}I_{15/2}$	$5\Gamma_4$	$\frac{-1}{\pm 1/2}$	470	461 ^e	f	$^{2}\text{H2}_{11/2}$	$22\Gamma_4$	$\pm 11/2$	19046	19011	
${}^{4}I_{13/2}$	$6\Gamma_4$	$\pm 13/2$	6527	6512	σ	$^{2}\text{H2}_{11/2}$	$13\Gamma_{5/6}$	$\frac{-}{\pm}3/2$	19069	19033	
${}^{4}I_{13/2}$	$7\Gamma_{4}$	$\pm 11/2$	6622	6619	σ	$^{2}\text{H2}_{11/2}$	$23\Gamma_4$	$\pm 1/2$	19074	19055	
${}^{4}I_{13/2}$	$4\Gamma_{5/6}$	$\pm 9/2$	6683	6688	π	$^{2}\text{H2}_{11/2}$	$24\Gamma_4$	$\pm 5/2$	19092		
${}^{4}I_{13/2}$	8Γ4	$\pm 7/2$	6734	6733	σ	$^{2}\text{H2}_{11/2}$	$14\Gamma_{5/6}$	$\pm 9/2$	19160	19198	π
${}^{4}I_{13/2}$	9Γ₄	$\pm 5/2$	6832	6831	σ	$^{2}\text{H2}_{11/2}$	$25\Gamma_4$	$\pm 7/2$	19169	19183	σ
${}^{4}I_{13/2}$	$5\Gamma_{5/6}$	$\frac{-}{\pm}3/2$	6858	6862	π	${}^{4}F_{7/2}$	$26\Gamma_4$	$\pm 1/2$	20339	20342	σ
${}^{4}I_{13/2}$	$10\Gamma_4$	$\pm 1/2$	6875	6883	σ	${}^{4}\mathrm{F}_{7/2}$	$15\Gamma_{5/6}$	$\pm 3/2$	20373	20387	π
${}^{4}I_{11/2}$	11Γ ₄	$\pm 11/2$	10171	10196		${}^{4}\mathrm{F}_{7/2}$	$27\Gamma_4$	$\pm 5/2$	20485	20467	σ
${}^{4}I_{11/2}$	$6\Gamma_{5/6}$	$\pm 9/2$	10243			${}^{4}\mathrm{F}_{7/2}$	$28\Gamma_4$	$\pm 7/2$	20658	20654	σ
${}^{4}I_{11/2}$	$12\Gamma_4$	$\pm 7/2$	10295			${}^{4}\mathrm{F}_{5/2}$	29Γ₄	$\pm 1/2$	22022		
${}^{4}I_{11/2}$	$13\Gamma_4$	$\pm 5/2$	10355			${}^{4}\mathrm{F}_{5/2}$	$16\Gamma_{5/6}$	$\pm 3/2$	22027	22041	π
${}^{4}I_{11/2}$	$7\Gamma_{5/6}$	$\pm 3/2$	10383			${}^{4}\mathrm{F}_{5/2}$	30F4	$\pm 5/2$	22134	22121	σ
${}^{4}I_{11/2}$	$14\Gamma_4$	$\pm 1/2$	10400			${}^{4}\mathrm{F}_{3/2}^{3/2}$	$31\Gamma_4$	$\pm 1/2$	22329		
${}^{4}I_{9/2}$	8Γ _{5/6}	$\pm 9/2$	12378			${}^{4}\mathrm{F}_{3/2}^{-7/2}$	$17\Gamma_{5/6}$	$\pm 3/2$	22618	22614	π
${}^{4}I_{9/2}$	$15\Gamma_4$	$\pm 5/2$	12386			${}^{2}H_{9/2}$	$32\Gamma_4$	$\pm 5/2$	24401	24396	σ
${}^{4}I_{9/2}$	$16\Gamma_4$	$\pm 7/2$	12520			${}^{2}\mathrm{H}_{9/2}$	$18\Gamma_{5/6}$	$\pm 3/2$	24405	24429	π
${}^{4}I_{9/2}$	9Γ _{5/6}	$\pm 3/2$	12552			${}^{2}\mathrm{H}_{9/2}$	$33\Gamma_4$	$\pm 1/2$	24470	24492	σ
${}^{4}I_{9/2}$	$17\Gamma_4$	$\pm 1/2$	12577			${}^{2}\mathrm{H}_{9/2}$	$34\Gamma_4$	$\pm 7/2$	24560	24537	σ
- / -		,				${}^{2}\mathrm{H}_{9/2}$	$19\Gamma_{5/6}$	$\pm 9/2$	24565	24555	π

Tabelle 2 Vergleich des berechneten und des experimentell erfaßten KF-Aufspaltungs-musters von $Er(btmsm)_3$. Alle Werte in cm⁻¹

^a Polarisation des Überganges vom KF-Grundzustand zum jeweiligen Endzustand in Absorption.

^b Dominierendes, zugrundeliegendes Multiplett.

^c Hier wird die Bethesche Γ -Symbolik für die Doppelgruppe C'_{3v} verwendet. Die einzelnen irreduziblen Darstellungen Γ_i sind (bei festgehaltenem i) nach steigender Energie geordnet.

 d Die KF-Zustände werden hier durch ihre dominierenden Quantenzahlen $\pm M_{J}$ grob charakterisiert.

^e Dem Raumtemperatur-Absorptionsspektrum entnommen.

^f Siehe Text.

glichen. Offenbar ist mit dem (btmsm)⁻-Liganden eine merklich niedrigere KF-Stärke verbunden als mit den (btmsa)⁻-, $[OC_6H_3^tBu-2,6]^-$ und $[C_5H_4^tBu]^-$ -Liganden. Bei den letzteren wird jedoch die Ligandenfeldstärke durch 5 C-Atome hervorgerufen. Bezogen auf ein einziges C-Atom ist sie bei 1 mit 273 cm⁻¹ erheblich größer als bei $Er(C_5H_4^tBu)_3$ (72 cm⁻¹).

Über die numerischen Werte der nephelauxetischen $(F^2(Komplex)/F^2(FI))$ und relativistischen nephelauxetischen $(\zeta_{4f}(Komplex)/\zeta_{4f}(FI))$ Parameter können keine quantitativen Aussagen getroffen werden, da F² und ζ_{4f} des freien Er³⁺-Ions nicht bekannt sind. Die Einreihung des (btmsm)⁻-Liganden in verkürzte empirische nephelauxetische und relativistische nephelauxetische Reihen ergibt sich aus Tabelle 4.

Im nichtrelativistischen MO-Schema kommt es beim Übergang von 1 zu 2 zu einer Überkreuzung der Orbitale $f_{x(x^2-3y^2)}$ und $f_{y(3x^2-y^2)}$ (vgl. Abb. 7a). Dies wird dadurch hervorgerufen, daß der KF-Parameter B⁶₆ bei 1 negativ und bei 2 sowie Er(OAr)₃ positiv ist (s. Tabelle 4). Interessanterweise haben wir auch bei Nd(btmsm)₃ einen positiven KF-Parameter B⁶₆ gefunden [25].

Entsprechende berechnete MO-Schemata für Ln(btmsm)₃-Komplexe liegen derzeit noch nicht vor. Ergebnisse von quantenchemischen Modellrechnungen im Rahmen der 'complete active space' (CAS-SCF)-Nä-

Tabelle 3

Vergleich der Parametersätze von $Er(btmsm)_3$ und $Er(btmsa)_3$. Alle Werte in cm⁻¹

Parameter	Er(btmsm) ₃	Er(btmsa) ₃ ^a			
F ²	94520	94772			
F ⁴	67001	67699			
F ⁶	50852	51052			
ζ _{4f}	2357	2348			
α	(15.9) ^b	(15.9) ^b			
β	(-632)	(-632)			
γ	(2017)	(2017)			
T^2	(300)	(300)			
T ³	(48)	(48)			
T^4	(18)	(18)			
T ⁶	(-342)	(-342)			
T ⁷	(214)	(214)			
T ⁸	(449)	(449)			
M^0	(4.5)	(4.5)			
M^2	(2.5)	(2.5)			
M^4	(1.7)	(1.7)			
P^2	(667)	(667)			
P^4	(500)	(500)			
P^6	(333.5)	(333.5)			
B_0^2	-1628	-1983			
B_0^4	+84	+489			
B_0^6	-182	-141			
B ⁴ ₃	-658	-1021			
B_{3}^{6}	-192	-109			
B_{6}^{6}	-495	+195			

^a Ref. [17] entnommen.

 $^{\rm b}$ Eingeklammerte Werte wurden von LaCl₃:Er³⁺ [16] übernommen.



Abb. 7. Vergleich der experimentorientierten MO-Schemata von Er(btmsm)₃ und Er(btmsa)₃: (a) nichtrelativistisch; (b) relativistisch.

herung wurden zwar für die Modellverbindungen $An(CH_3)_3$ und $An(NH_2)_3$ (An = U, Np, Pu) mitgeteilt [26,27], jedoch stand hier mehr die Verifikation der pyramidalen Molekülstruktur der An(btmsm)₃-Komplexe sowie deren Elektronenkonfigurationen im Vordergrund. Eine INDO-Studie über Ln(btmsa)₃ (Ln = Eu,Yb) führte zu unrealistischen Totalaufspaltungen der f-Orbitale; außerdem entspricht deren beobachtete Sequenz nicht der berechneten [28].

6. Schlußfolgerungen

Aufgrund der ähnlichen magnetischen Zirkulardichroismus-Spektren von Pr(btmsm)₃ und Pr(btmsa)₃ [10] sowie der hier gefundenen ähnlichen MO-Schemata von Er(btmsm)₃ und Er(btmsa)₃ sollten die bereits ermittelten Sequenzen der (nicht zugeordneten) KF-Zustände gepulverter oder gelöster Ln(btmsm)₃-Komplexe [29] auf der Grundlage der bekannten KF-Parameter der entsprechenden Ln(btmsa)₃-Komplexe interpretier- und simulierbar sein.

Anerkennung

H.-D.A. dankt der Deutschen Forschungsgemeinschaft und dem Fonds der Chemischen Industrie für großzügige Sachbeihilfen. Tabelle 4

KF-Parameter und KF-Stärken sowie F²- und ζ_{4f} -Werte ausgewählter trigonal-pyramidaler und trigonal-ebener Molekülkomplexe des Er^{III} sowie von LaCl₃:Er³⁺ (in cm⁻¹)

Verbindung	B_{0}^{2}	B_0^4	${ m B}_{0}^{6}$	B ⁴ ₃	B ⁶ ₃	B ⁶ ₆	$N_{\it v}/\sqrt{4\pi}$	F^2	ζ_{4f}	Lit.
Er(btmsm) ₃	-1628	84	-182	-658	-192	-495	820	94 520	2357	
Er(btmsa) ₃	-1983	489	-141	-1021	-109	195	1027	94 772	2348	[17]
$Er(OAr)_{3}^{a,b}$	-2095	735	-49	45	- 581	118	996	95 053	2347	[22]
$Er(C_5H_4^tBu)_3^b$	-1998	416	525			-1482	1085	90 763	2354	[23]
Cp ₃ Er·THF ^b	-925	501	633	398	767	-1489	837	93 737	2318	[24]
Cp ₃ Er·CNC ₆ H ₁₁ ^b	- 796	555	722	-89	607	-1545	792	94 033	2331	[24]
LaCl ₃ :Er ³⁺	216	-271	-411			272	205	98 203	2379	[16]

^a Ar=C₆H₃ ^tBu₂-2,6.

^b Vorläufige Parametersätze.

Literatur

- H. Reddmann, H.-D. Amberger, B. Kanellakopulos, S. Maiwald, R. Taube, J. Organomet. Chem. 584 (1999) 310.
- [2] S. Jank, H. Reddmann, H.-D. Amberger, J. Alloys Comp. 250 (1997) 387.
- [3] H.-D. Amberger, S. Jank, H. Reddmann, F.T. Edelmann, Mol. Phys. 88 (1996) 1439.
- [4] S. Jank, Dissertation, Hamburg, 1998.
- [5] S.A. Cotton, Coord. Chem. Rev. 160 (1997) 93.
- [6] A.L. Wayda, W.J. Evans, J. Am. Chem. Soc. 100 (1978) 7119.
- [7] M.T. Hutchings, Solid State Phys. 16 (1964) 227.
- [8] D. Garcia, M. Faucher, in: K.A. Gschneidner Jr., L. Eyring (Hrsg.), Handbook of the Physics and Chemistry of Rare Earths, Band 21, Kapitel 144, Elsevier Science, BV, 1995, S. 263, und dort angegebene Literaturzitate.
- [9] C. Görller-Walrand, K. Binnemans, in: K.A. Gschneidner Jr., L. Eyring (Hrsg.), Handbook of the Physics and Chemistry of Rare Earths, Band 22, Kapitel 155, Elsevier Science BV, 1995, S. 121, und dort angegebene Literaturzitate.
- [10] C. Guttenberger, H.-D. Amberger, J. Organomet. Chem. 545– 546 (1997) 601.
- [11] C. Hagen, H.-D. Amberger, Z. Naturforsch. Teil B 48 (1993) 1365.
- [12] B. Hitchcock, F.M. Lappert, R.G. Smith, R.A. Bartlett, P.P. Power, J. Chem. Soc. Chem. Commun. (1988) 1007.
- [13] R. Anwander, Top. Curr. Chem. 179 (1996) 33, und dort angegebene Literaturzitate.
- [14] W.T. Carnall, J.V. Beitz, H. Crosswhite, K. Rajnak, J.B. Mann,

in: S.P. Sinha (Hrsg.), Systematics and Properties of the Lanthanides, NATO ASI Series 109, Reidel, Dordrecht, 1983, S. 389.

- [15] B.G. Wybourne, Spectroscopic Properties of Rare Earths, Wiley, New York, 1965, S. 164.
- [16] W.T. Carnall, H. Crosswhite, H.M. Crosswhite, Energy Level Structure and Transition Probabilities in the Spectra of the Trivalent Lanthanides in LaF₃, ANL Report, 1977, unveröffentlicht.
- [17] S. Jank, H.-D. Amberger, N.M. Edelstein, Spectrochim. Acta Part A 54 (1998) 1645.
- [18] N.M. Edelstein, in: T.J. Marks, R.D. Fischer (Hrsg.), Organometallics of the f Elements, D. Reidel, Dordrecht, 1979, S. 58.
- [19] S. Jank, H.-D. Amberger, Acta Phys. Polon. 90 (1996) 21.
- [20] H.-D. Amberger, H. Reddmann, B. Unrecht, F.T. Edelmann, N.M. Edelstein, J. Organomet. Chem. 566 (1998) 125.
- [21] F. Auzel, O.L. Malta, J. Phys (Paris) 44 (1983) 201.
- [22] C. Guttenberger, H. Reddmann, H.-D. Amberger, in Vorbereitung.
- [23] S. Jank, H.-D. Amberger, in Vorbereitung.
- [24] H. Reddmann, H. Schulze, H.-D. Amberger, in Vorbereitung.
- [25] H. Reddmann, C. Guttenberger, H.-D. Amberger, in Vorbereitung.
- [26] J.V. Ortiz, P.J. Hays, R.L. Martin, J. Am. Chem. Soc. 114 (1993) 2736.
- [27] P.J. Hays, R.L. Martin, J. Alloys Comp. 213-214 (1994) 196.
- [28] J. Ren, G. Xu, Scientia Sinica (Series B) 30 (1987) 337.
- [29] C. Guttenberger, B. Unrecht, H.-D. Amberger, unveröffentlichte Ergebnisse.