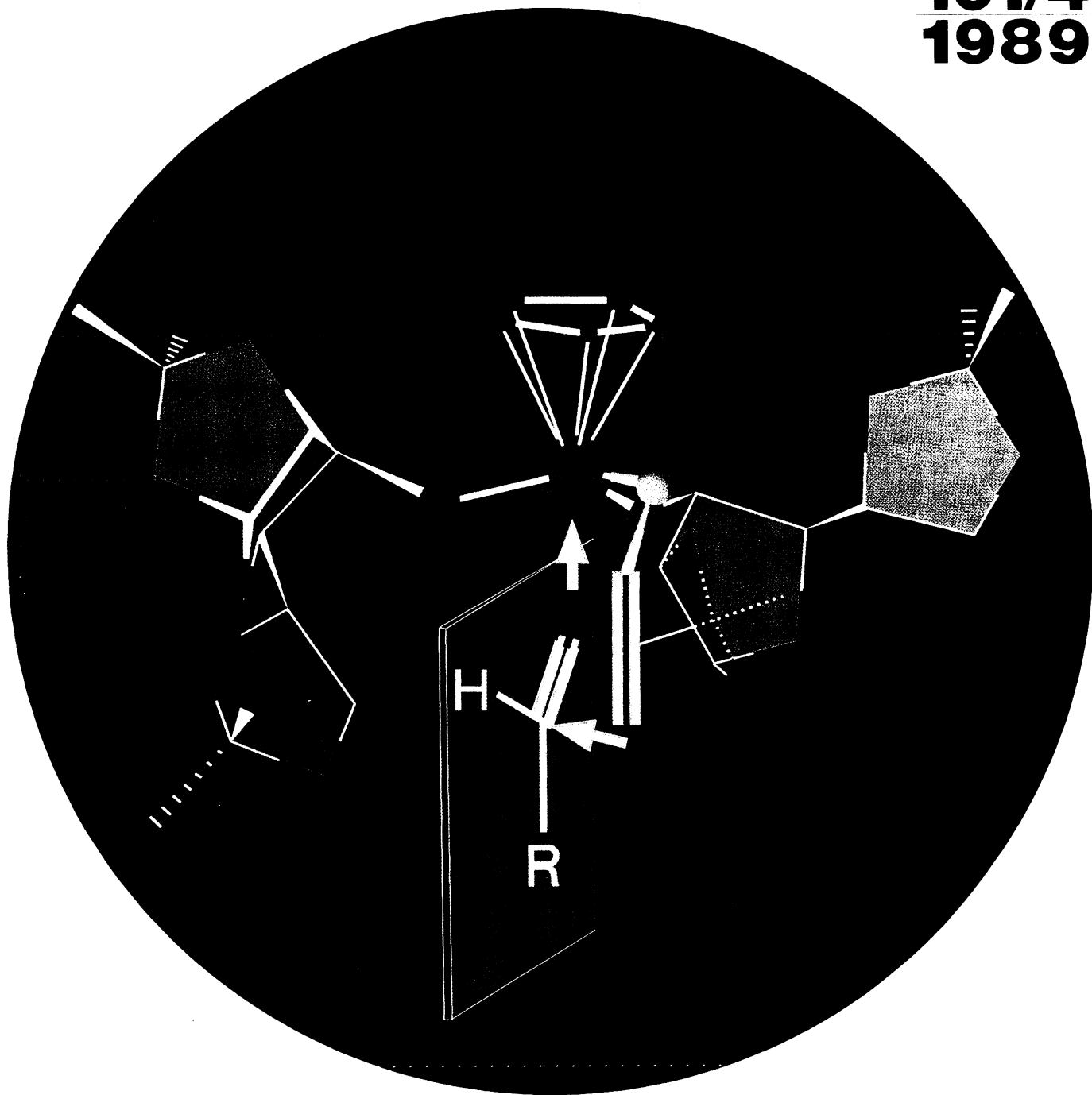


101-4

# ANGEWANDTE CHEMIE

Herausgegeben  
von der Gesellschaft  
Deutscher Chemiker

**101/4**  
**1989**

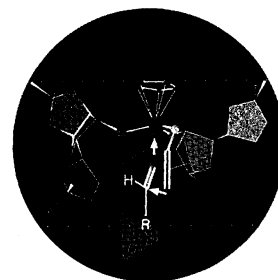


# ANGEWANDTE CHEMIE

Herausgegeben  
von der Gesellschaft  
Deutscher Chemiker

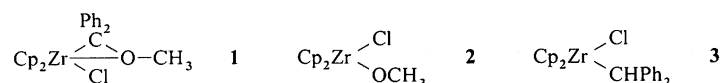
101 (1989) 4

Das Titelbild zeigt den hypothetischen Übergangszustand einer neuen, hochstereoselektiven Addition von Allyl- oder Ester-Enolat-Gruppen an die *re*-Seite von Aldehyden. Diese Reaktionen werden durch Cyclopentadienyl-titan(IV)-Komplexe mit zwei gleichen, einfach gebundenen Kohlenhydrat-Liganden und einer übertragbaren Gruppe ermöglicht. Als erstaunlich effizienter chiraler Hilfsstoff hat sich die billige 1,2:5,6-Di-*O*-isopropyliden- $\alpha$ -D-glucofuranose erwiesen. Die Zucker-Reste sind in der Konformation gezeichnet, die für den entsprechenden CpTiCl-Komplex durch Röntgenstrukturanalyse und NMR-Messungen ermittelt wurde. Für den Übergangszustand wurde jedoch die „Klavierstuhl“-Anordnung der Titan-Liganden in Richtung trigonale Bipyramide umgeformt. Obwohl mit diesem Modell die hohe enantiofaciale Differenzierung dieser Reagentien weder erklärt noch visualisiert werden soll, scheinen die unterschiedlichen Konformationen der enantiotopen Glucose-Liganden sowie die durch den Cyclopentadienyl-Ring bedingte Stabilität der Komplexe die hohe Induktion zu verursachen. Wie nach diesem Prinzip Homoallylalkohole,  $\beta$ -Hydroxysäuren und *threo*- $\beta$ -Hydroxy- $\alpha$ -amino-säuren synthetisiert werden können, berichten R. Duthaler et al. in vier Zuschriften auf Seite 488 ff.



## Aufsätze

Eine Erweiterung des Struktur- und Reaktivitätsspektrums von Carbenkomplexen erreicht man mit Carbenmetall-Fragmenten, die zugleich Teil eines gewinkelten Titan-, Zircon- oder Hafnocens sind. Dieser Beitrag stellt Synthesen und Eigenschaften einer Reihe von Metalloxycarben-Komplexen, Metallaoxiranen und Carbenkomplex-Analoga mit Titan-, Zircon- und Hafnocen-Teilstruktur vor. Die Alkyldengruppe der Oxirane kann thermisch zu Ethylenen verknüpft werden (z. B.  $\text{Ph}_2\text{C} = \text{CPh}_2$  aus **1**) oder in die M-H-Bindung von Metallhydriden inseriert werden (so erhält man aus **1** und  $[\text{Cp}_2\text{Zr}(\text{H})\text{Cl}]$  die Komplexe **2** und **3**).



G. Erker\*

Angew. Chem. 101 (1989) 411 ... 426

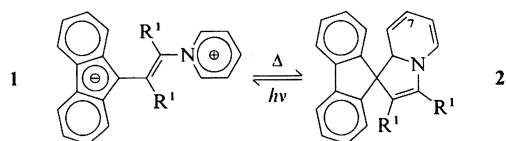
Metalloccen-Carbenkomplexe und verwandte Verbindungen des Titans, Zirconiums und Hafniums

Der lichtinduzierte Farbwechsel chemischer Verbindungen, die Photochromie, ist ein Gebiet hoher Aktualität. Bei organischen Verbindungen beruht das photochrome Verhalten vorzugsweise auf *cis-trans*-Isomerisierungen und pericyclischen Reaktionen sowie Tautomerisierungs- und Dissoziationsprozessen. Vielversprechende neue Systeme mit hoher Variationsbreite sind (substituierte) Spiro[fluorendihydroindolizine] wie **2** und ihre Di- und Triaza-Analoga, die durch Cyclisierung aus **1** (und Analoga) entstehen.

H. Dürr\*

Angew. Chem. 101 (1989) 427 ... 445

Perspektiven auf dem Gebiet der Photochromie: 1,5-Elektrocyclisierung von heteroanalogen Pentadienyl-Anionen als Basis eines neuartigen Systems



**Obwohl oft verblüffend ähnlich in der Substratbindung**, sind Alkoxidcluster der frühen und Carbonylcluster der späten Übergangsmetalle in manchen Punkten signifikant verschieden. Alkoxidliganden stabilisieren hohe, Carbonylliganden dagegen niedrige Oxidationsstufen; die Carbonylcluster sind im allgemeinen elektronisch abgesättigt, die Alkoxidcluster aber nicht, so daß bei ihnen keine photochemische oder thermische Aktivierung vor einer Substrataufnahme nötig ist; sterische Faktoren lassen sich bei Alkoxidclustern durch die Liganden selbst, bei Carbonylclustern nur durch Hilfsliganden variieren. Belege für diese Unterschiede liefert der Vergleich der Reaktivitäten von Alkinen und Ethylen gegenüber Mo- und W-Alkoxidclustern und Carbonylclustern.

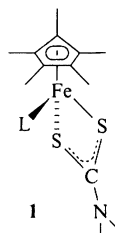
M. H. Chisholm\*, D. L. Clark,  
M. J. Hampden-Smith, D. M. Hoffman

*Angew. Chem.* 101 (1989) **446** ... 458

Organometallchemie mit Molybdän- und Wolframalkoxidclustern; Vergleich mit Carbonylclustern der späten Übergangsmetalle

## Zuschriften

**$\text{SC(S)NMe}_2$  hat gute Elektronenreservoir-Eigenschaften.** Dies belegt die leichte gegenseitige Umwandelbarkeit der 17e- und 18e-Komplexe  $1^\oplus$  bzw. **1** (L = CO, MeCN,  $\text{Me}_2\text{CO}$ ,  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ) sowie die Reaktion von  $1^\oplus$ , L = CO, mit  $\text{NaSC(S)NMe}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  unter Wasserreduktion zum symmetrischen Komplex **1**, L =  $\text{SC(S)NMe}_2$ .

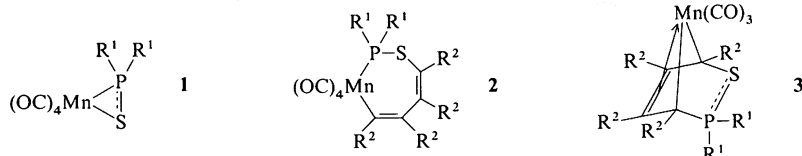


M.-H. Desbois, D. Astruc\*

*Angew. Chem.* 101 (1989) **459** ... 460

Pentamethylcyclopentadienyl(dithiocarbamato)eisenkomplexe mit 17 bis 19 Elektronen; die Bildung eines  $\text{Cp}^*\text{Fe}^{\text{IV}}$ -Komplexes

**Ein Thiophosphametallacyclopropan und ein Thiophosphametallacycloheptadien** sind die neuen für das Verständnis des Mechanismus der Cyclocotrimerisierung von Thioxophosphor(v)-Kationen und Alkinen wichtigen Verbindungen. Sie wurden durch Verwendung eines sperrigen Substituenten R am Phosphoratom zugänglich. Die Verbindungen **2** entstehen aus dem Metallacyclopropan **1** und Methyl- oder Ethylacetylendicarboxylat in Hexan. Beim Erhitzen in THF gehen sie unter CO-Abspaltung in die bekannten Metallabicycloheptadiene **3** über.  $\text{R}^1 = \text{Cyclohexyl}$ ;  $\text{R}^2 = \text{CO}_2\text{Me}$ ,  $\text{CO}_2\text{Et}$ .

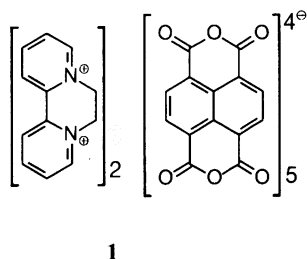


E. Lindner\*, V. Käss, W. Hiller, R. Fawzi

*Angew. Chem.* 101 (1989) **460** ... 462

Neue Zwischenstufen der Cyclocotrimerisierung von Thioxophosphor(v)-Kationen mit Alkinen

**Auf der Suche nach neuen organischen Leitern** wurde mit Radikalanionensalzen von Naphthalintetracarbonsäuredianhydrid und -dimiden eine neue, breit variierebare Substanzklasse gefunden. Die Röntgenstrukturanalyse des Komplexes **1** (Einkristall-Leitfähigkeit  $\sigma_{20^\circ\text{C}} = 10 \text{ S cm}^{-1}$ ) ergab die für eindimensionale Leiter charakteristische Stapelung der anionischen Einheiten.

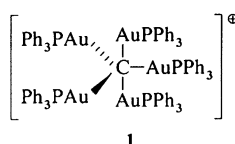


G. Heywang\*, L. Born, H.-G. Fitzky,  
T. Hassel, J. Hocker, H.-K. Müller,  
B. Pittel, S. Roth

*Angew. Chem.* 101 (1989) **462** ... 464

Radikalanionensalze von Naphthalintetracarbonsäure-Derivaten – eine neue Klasse elektrisch leitfähiger Verbindungen

**Eine Au-C-Bindungsordnung von 0.8 kennzeichnet das Pentaauriomethyl-Kation **1****, so daß das zentrale Kohlenstoffatom *nicht* als hypervalent bezeichnet werden kann. **1** entsteht durch Umsetzung von  $\text{CH}_2[\text{B(OMe)}_2]_2$  mit  $[\text{Ph}_3\text{PAuCl}]$  in Gegenwart von CsF als  $\text{BF}_4^-$ -Salz in 84% Ausbeute. Die trigonalbipyramidale Koordination des Kohlenstoffzentrums ist leicht verzerrt, wofür der Energiegewinn durch Symmetrierniedrigung genauso Ursache sein kann wie Ligand-Ligand-Abstoßungen oder Packungseffekte.

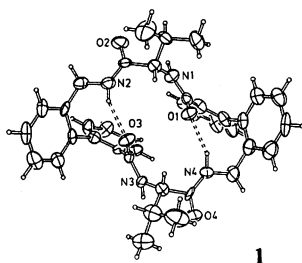


F. Scherbaum, A. Grohmann, G. Müller,  
H. Schmidbaur\*

*Angew. Chem.* 101 (1989) **464** ... 466

Synthese, Struktur und Diskussion der Bindungsverhältnisse des Kations  $[\{(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{PAu}\}_5\text{C}]^\oplus$

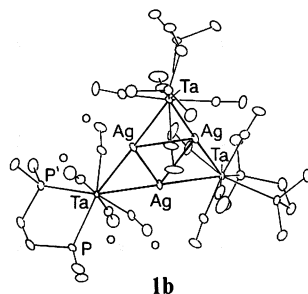
**Gleiche Konformation im Kristall und in Chloroform** (NMR-Daten) hat das biphenylhaltige Cyclopeptid **1**, dessen Biphenyleinheiten *S,S*-konfiguriert sind. Es kann chromatographisch von den bei der Synthese ebenfalls entstehenden Atropisomeren (*R,S*) und (*R,R*) getrennt werden. Die Konformation von **1** wird durch zwei Wasserstoffbrücken zwischen den kurzen Peptidketten stabilisiert.



V. Brandmeier, M. Feigel\*, M. Bremer  
*Angew. Chem.* 101 (1989) **466** ... 468

2'-Aminomethylbiphenyl-2-carbonsäure als Bestandteil eines Cyclopeptids; Struktur im Kristall und Konformation in Lösung

**Nahezu gleichseitige ineinander einbeschriebene Dreiecke** aus den Atomen der beiden Metallsorten kennzeichnen die Strukturen von **1**, deren Zentralteil damit der (111)-Ebene einer dichtgepackten Metallstruktur stark ähnelt. **1a** und **1b** sind die ersten strukturell charakterisierten Nb<sup>0</sup>- bzw. Ta<sup>0</sup>-Cluster ohne Brückenliganden (dmpe = Me<sub>2</sub>PCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>PMe<sub>2</sub>) [AgM(CO)<sub>4</sub>(dmpe)]<sub>3</sub> **1a** M=Nb, **1b** M=Ta

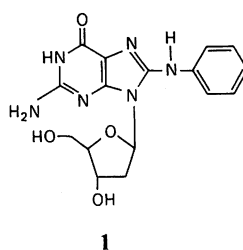


F. Calderazzo\*, G. Pampaloni, U. Englert, J. Strähle

*Angew. Chem.* 101 (1989) **469** ... 470

Stabilisierung von Niob(0) und Tantal(0) in Heterometallclustern, die Silberatome enthalten

**Die in-vitro-Synthese des Anilin-Desoxyguanosin-Adduktes 1** gelang sowohl mit reinem Desoxyguanosin als auch mit DNA. Verwendet wurde dazu *N*-Acetoxyanilin, ein potentieller Metabolit und möglicherweise das entscheidende Carcinogen von Anilin. Es wurde aus Phenylhydroxylamin und AcCN synthetisiert und reagierte mit Desoxyguanosin in 6% Ausbeute zu **1**.

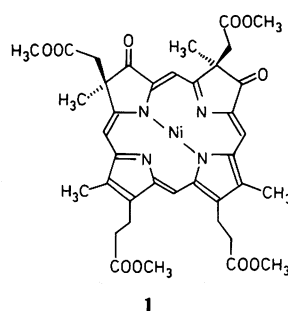


M. Famulok, G. Boche\*

*Angew. Chem.* 101 (1989) **470** ... 471

*N*-(Desoxyguanosin-8-yl)anilin aus der in-vitro-Umsetzung von *N*-Acetoxyanilin mit Desoxyguanosin und DNA

**Der in beliebigen Mengen aus Schlachthofabfällen verfügbare Hämatoporphyrindimethylester** läßt sich in einer überraschend einfachen Reaktionssequenz in komplexe Porphyrinstrukturen wie **1** vom Isobakteriochlorin-Typ umwandeln. Derartige Verbindungen spielen als Coenzyme eine zentrale Rolle bei der Sulfit- und Nitritreduktion in Mikroorganismen und Pflanzen.



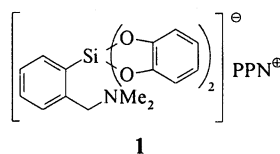
F.-P. Montforts\*, F. Romanowski, J. W. Bats

*Angew. Chem.* 101 (1989) **471** ... 473

Eine einfache Synthese von Dioxoisobakteriochlorinen aus Hämatoporphyrin

**Trotz negativer Partialladung am Si-Zentrum** ist in **1** zusätzlich noch die Aminogruppe an dieses Zentrum gebunden. Dies belegt unter anderem der kurze Si-N-Abstand von ca. 2.15 Å. <sup>1</sup>H-NMR-spektroskopisch wurde nachgewiesen, daß die Freie Aktivierungsenthalpie zur Spaltung der Si-N-Bindung in einem Analogon von **1** größer ist als in entsprechenden Addukten neutraler Trialkoxysilane. Diese Befunde stützen die Annahme von hexakoordinierten Spezies als Intermediaten oder Übergangszuständen bei nucleophilen Substitutionen an pentakoordinierten Siliciumverbindungen.

PPN<sup>⊕</sup> = [Ph<sub>3</sub>P=N=PPh<sub>3</sub>]<sup>⊕</sup>

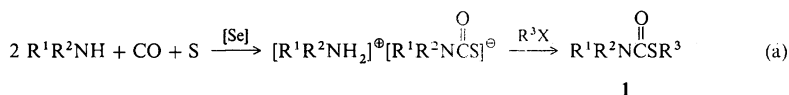


F. Carré, G. Cerveau, C. Chuit, R. J. P. Corriu\*, C. Réyé

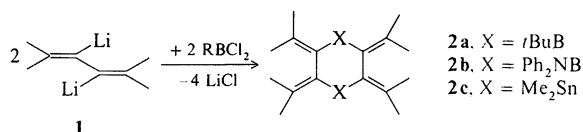
*Angew. Chem.* 101 (1989) **474** ... 476

Eine Verbindung mit hexakoordiniertem Silicium – ein Modell für den nucleophilen Angriff auf anionische, pentakoordinierte Siliciumspezies?

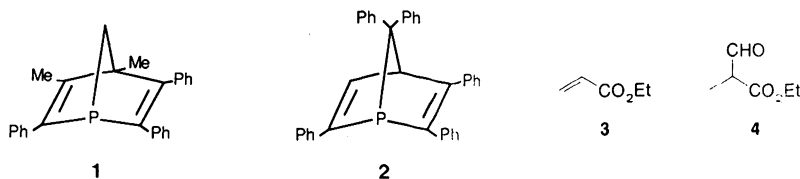
**1 atm CO, 30 °C und 10 Mol-% Selen**, das sind die Bedingungen, unter denen gemäß Gleichung (a) die *S*-Alkylthiocarbamate **1** in 41–100% Ausbeute erhalten werden. Als Zwischenstufen sind Selenocarbamate, Carbonylselenid und Carbonylsulfid anzunehmen. R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> = Et, *n*Pr, *n*Bu, Ph, H; R<sup>3</sup> = Me, Et, PhCH<sub>2</sub>, 4-ClC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CH<sub>2</sub>.



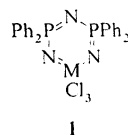
**Luft- und hydrolysebeständig sind die Tetrapropylidendiboracyclohexane 2a,b**, die aus **1** und dem entsprechenden Dihalogenboran bei –50 °C in Et<sub>2</sub>O erhalten werden. **2a** liegt nach der Röntgenstrukturanalyse im Gegensatz z. B. zu **2c** in einer Sesselkonformation vor. Boracyclopropane konnten als Primärprodukte nicht nachgewiesen werden.



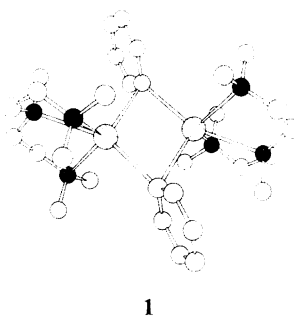
**Hohe Aktivität und Selektivität zeichnen die Hydroformylierungskatalysatoren aus**, die aus [Rh(CO)<sub>2</sub>Cl]<sub>2</sub> und den Phosphanorbondadienen **1** und **2** in situ erhalten werden. Sie wurden bei 25–80 °C erfolgreich zur Hydroformylierung von 1-Hexen, Styrol und Acrylsäureethylester **3** eingesetzt und sollten daher für die Synthese von Aldehyden aus einer Vielzahl vor allem funktionalisierter Olefine geeignet sein. **3** wurde beispielsweise mit einem Umsatz von 70% nach 12 h zu 100% in **4** umgewandelt.



**Polymere mit Metallatomen in der Hauptkette** bilden sich beim Erhitzen von **1** in Xylol. Viskosimetrisch wurden die mittleren Molmassen der Polymere zu 24 000 (M = Mo) und 37 000 (M = W) bestimmt. Aus HPLC-Analysen ergaben sich durch Vergleich mit Polystyrol-Eichstandard-Chromatogrammen für M = Mo zwei Hauptbestandteile (*M<sub>r</sub>* = 11 800 und 34 500) und für M = W drei (*M<sub>r</sub>* = 11 800, 34 500, 68 000).



**Eine höhere Koordinationszahl an Na<sup>⊕</sup> als an Li<sup>⊕</sup>** – aufgrund des größeren Na-Ionenradius – ist die Ursache dafür, daß NaPh mit Pentamethyldiethylentriamin nicht als Monomer, sondern als Dimer **1** kristallisiert. **1** ist die erste Phenylnatriumverbindung, deren Struktur aufgeklärt werden konnte. Das mittlere N-Atom des Liganden ist deutlich schwächer gebunden als die terminalen, da sein freies Elektronenpaar nicht optimal zum Na<sup>⊕</sup>-Ion ausgerichtet werden kann (⊙ = Na<sup>⊕</sup>, ● = N).



N. Sonoda\*, T. Mizuno, S. Murakami, K. Kondo, A. Ogawa, I. Ryu, N. Kambe

*Angew. Chem.* 101 (1989) **476** ... 477

Die Selen-katalysierte Synthese von *S*-Alkylthiocarbamaten aus Aminen, Kohlenmonoxid, Schwefel und Alkylhalogeniden

A. Maercker\*, W. Brieden, T. Schmidt, H. D. Lutz

*Angew. Chem.* 101 (1989) **477** ... 479

Tetraalkylen-1,4-diboracyclohexane aus 3,4-Dilithio-2,5-dimethyl-2,4-hexadien; das erste „Hetero[6]radialen“ mit Sesselkonformation

D. Neibecker\*, R. Réau

*Angew. Chem.* 101 (1989) **479** ... 480

Phosphanorbondadiene als Liganden in der übergangsmetallkatalysierten Synthese

H. W. Roesky\*, M. Lücke

*Angew. Chem.* 101 (1989) **480** ... 481

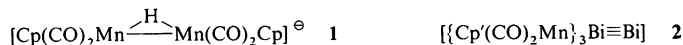
Synthese und Analyse von Polyphosphazenen mit MCl<sub>3</sub>-Einheiten in der Polymerkette

U. Schumann, U. Behrens, E. Weiss\*

*Angew. Chem.* 101 (1989) **481** ... 482

Synthese und Struktur von Bis[μ-phenyl-(pentamethyldiethylentriamin)natrium], einem Phenylnatrium-Solvat

Das erste anionische Reagens zur Einführung der 16-Elektronen-Spezies  $\text{Cp}(\text{CO})_2\text{Mn}$  ist die Titelverbindung **1**. Sie wurde aus  $[\text{Cp}(\text{CO})_2\text{Mn}(\text{thf})]$  mit  $\text{NaBH}_4$  gewonnen. Das Cp'-Analogon von **1** ( $\text{Cp}' = \eta^5\text{-MeC}_5\text{H}_4$ ) reagiert mit  $\text{BiCl}_3$  zum Komplex **2**. Dieser ist der erste Komplex mit side-on-koordiniertem  $\text{Bi}_2$ , in dem ein 3d-Metall als Baustein fungiert.

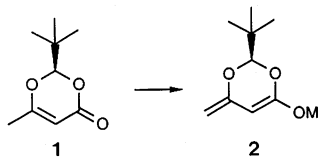


K. Plöb, G. Huttner\*, L. Zsolnai

*Angew. Chem.* 101 (1989) **482** ... 483

$[\{\text{Cp}(\text{CO})_2\text{Mn}\}_2(\mu\text{-H})]^\ominus$ , ein neues, vielseitiges Reagens

Ein vielversprechendes Syntheseäquivalent des Acetessigester-Dianions ist das Dienolat **2**,  $\text{M} = \text{Li}, \text{Na}, \text{K}, \text{SiR}_3$ , das leicht aus **1** erzeugt werden kann. **2** reagiert mit Aldehyden und Ketonen je nach Bedingungen an C-5 oder an der exocyclischen Methylengruppe und mit  $\alpha,\beta$ -ungesättigten Carbonylverbindungen auch unter Michael-Addition. Erstaunlicherweise erfolgen einige dieser Reaktionen mit Diastereoselektivitäten von  $>20:1$ .



D. Seebach\*, U. Mißlitz, P. Uhlmann

*Angew. Chem.* 101 (1989) **484** ... 485

Das Dienolat von (*R*)-2-*tert*-Butyl-6-methyl-1,3-dioxin-4(2*H*)-on – ein chirales Acetessigester-*d*<sup>4</sup>-Reagens

Die Synthese enantiomerenreiner Triquinan-Sesquiterpene ist wegen der bemerkenswerten biologischen Aktivität einiger dieser Naturstoffe von Interesse. Als chirale Bausteine eignen sich die Verbindungen **1–3**, die im g-Maßstab aus natürlich vorkommendem Catalpol hergestellt wurden. Die absolute Konfiguration von (+)-**3**, einer Vorstufe von (–)-Coriolin, wurde durch Röntgenstrukturanalyse bewiesen.



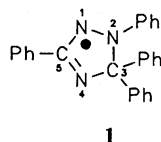
**1**,  $\text{R}^1 = \text{SiMe}_2\text{tBu}$ ,  $\text{R}^2 = \text{H}$   
**2**,  $\text{R}^1 = \text{H}$ ,  $\text{R}^2 = \text{Tetrahydropyranyl}$

K. Weinges\*, H. Iatridou, H.-G. Stammler, J. Weiss

*Angew. Chem.* 101 (1989) **485** ... 486

Chirale Bausteine zur Synthese von Triquinan-Sesquiterpenen: Derivate des 2-Methylbicyclo[3.3.0]octan-3-ols aus Catalpol

Schwarze, haltbare Kristalle bildet das Tetraphenylradikal **1**, das als Paradebeispiel der neuen Gruppe von Radikalen anzusehen ist. Sie enthalten ein zentrales  $5\pi$ -Elektronensystem und wurden durch Dehydrierung der Leukoverbindungen hergestellt. Ihre Konstitution ist durch Röntgenstrukturanalyse von **1** gesichert.

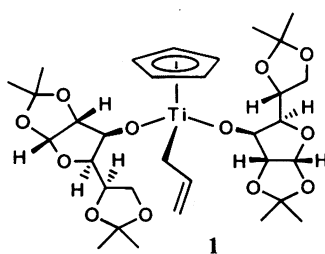


F. A. Neugebauer\*, H. Fischer, C. Krieger

*Angew. Chem.* 101 (1989) **486** ... 488

2,3-Dihydro-1*H*-1,2,4-triazol-1-yle, eine neue Gruppe stabiler Radikale

Das neuartige Allyltitanat **1** mit zwei gleichen (chiralen) Kohlenhydrat-Liganden kann gesättigte, ungesättigte und aromatische Aldehyde mit hoher Enantioselektivität zu Homoallylalkoholen allylieren. Das Reagens läßt sich leicht aus  $\text{CpTiCl}_3$ , käuflicher 1,2:5,6-Di-*O*-isopropyliden-*D*-glucose und Allylmagnesiumchlorid herstellen.  $\text{CpTiCl}_3$  und chiraler Hilfsstoff können zurückgewonnen werden.

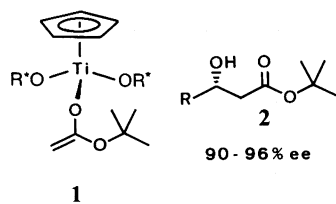


M. Riediker\*, R. O. Duthaler

*Angew. Chem.* 101 (1989) **488** ... 490

Enantioselektive Allylierung von Carbonylverbindungen mit Titan-Kohlenhydrat-Komplexen

Die enantioselektive Umwandlung vieler Aldehyde in *tert*-Butylester von 3-Hydroxycarbonsäuren **2** gelingt mit dem Titanreagens **1** ( $\text{R}^*$  siehe vorstehenden Beitrag). Acetatenolate konnten früher nicht direkt verwendet werden. Erstaunlicherweise ist diese Aldol-Reaktion kaum temperaturabhängig, so daß auch bei Raumtemperatur eine hohe Induktion resultiert. Die Reagentien ( $\text{CpTiCl}_3$  und  $\text{R}^*\text{OH}$ ) lassen sich zurückgewinnen.

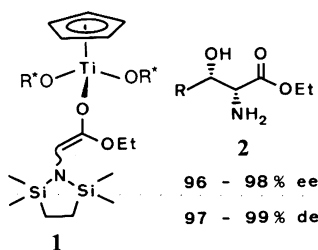


R. O. Duthaler\*, P. Herold, W. Lottenbach, K. Oertle, M. Riediker

*Angew. Chem.* 101 (1989) **490** ... 491

Enantioselektive Aldol-Reaktion von *tert*-Butylacetat mit Hilfe von Titan-Kohlenhydrat-Komplexen

**Die Addition des Glycinenolats an Aldehyde zu den Titelverbindungen 2** verläuft mit hoher Enantioselektivität und Diastereoselektivität, wenn das Titanat **1** als chirales Templat und Reagens fungiert ( $R^*$  siehe die beiden vorstehenden Beiträge). Aminosäureester mit freier oder geschützter Aminogruppe sind problemlos zugänglich.

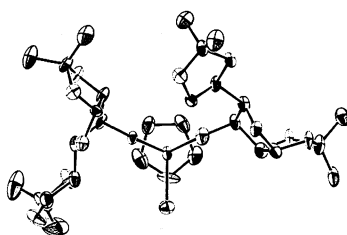


G. Bold\*, R. O. Duthaler, M. Riediker

*Angew. Chem.* 101 (1989) **491** ... 493

Enantioselektive Synthese von *D-threo*- $\beta$ -Hydroxy- $\alpha$ -aminosäuren mit Titan-Kohlenhydrat-Komplexen

**Einen Zugang zum Verständnis der enantioselectiven Reaktion in den drei vorstehenden Beiträgen** könnten die Röntgenstrukturanalyse und die  $^1\text{H}$ - und  $^{13}\text{C}$ -NMR-Spektren der Titelverbindung **1** ermöglichen. Der Komplex **1** liegt im Festkörper wie in Lösung monomer vor; seine Konformation stimmt in beiden Umgebungen weitgehend überein. Auffallend sind die unterschiedliche Anordnung der Kohlenhydrat-Liganden bezüglich des Cp-Ringes und die Tatsache, daß keine Inversion am Metallzentrum beobachtet wird. Dies ermöglicht die Bildung einer chiralen Kavität in der Koordinationssphäre des Titans, welche bei enantioselectiven Reaktionen solcher Komplexe eine entscheidende Rolle spielen könnte (Ti = violett, Cl = grün, O = rot, C = schwarz).



M. Riediker, A. Hafner\*, U. Piantini, G. Rihs, A. Togni\*

*Angew. Chem.* 101 (1989) **493** ... 495

Struktur von Chloro(cyclopentadienyl)-bis(1,2:5,6-di-*O*-isopropyliden- $\alpha$ -D-glucopyranos-3-*O*-yl)titanat, einem neuartigen Titan-Kohlenhydrat-Komplex

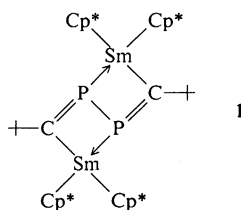
**Warum wird  $^{137}\text{Cs}$  in Maronenröhrlingen stark, in Steinpilzen kaum gespeichert?** Diese Frage, die sich nach dem Unfall im Kernkraftwerk Tschernobyl stellte, kann jetzt beantwortet werden. Es war bereits bekannt, daß Maronenröhrlinge in der braunen Huthaut die ungewöhnlichen Farbstoffe Badion A und Norbadion A enthalten, die bei den ebenfalls braunhäutigen Steinpilzen fehlen. Die Hutfarbstoffe liegen im Pilz als Kaliumkomplexe vor. Nun wurde gezeigt, daß die Farbstoffe auch Caesium zu binden vermögen. Norbadion A bildet mit  $\text{CsCl}$  einen 1:1-Komplex, der durch einen stark sauren Kationenaustauscher zerlegt wird.

D. C. Aumann, G. Clooth, B. Steffan, W. Steglich\*

*Angew. Chem.* 101 (1989) **495** ... 496

Komplexierung von Caesium-137 durch die Hutfarbstoffe des Maronenröhrlings (*Xerocomus badius*)

**Die außergewöhnliche Reaktivität des Decamethylsamarocen-THF-Addukts  $\text{Cp}_2^*\text{Sm}(\text{thf})_2$**  zeigt sich auch bei der Umsetzung mit  $t\text{BuC}\equiv\text{P}$ . Unter reduktiver Dimerisierung des Phosphaalkins entsteht in 40% Ausbeute der zweikernige Komplex **1**, der als neuartigen Liganden das Dianion eines 2,3-Diphosphabutadiens enthält.

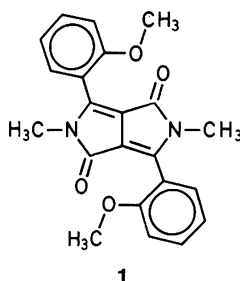


A. Recknagel, D. Stalke, H. W. Roesky, F. T. Edelmann\*

*Angew. Chem.* 101 (1989) **496** ... 497

Reduktive Dimerisierung eines Phosphaalkins unter Komplexierung an Samarium

**Als Basis für neue löschbare optische Fluoreszenzspeicher** läßt sich möglicherweise das Bis-2-methoxyphenyldiketopyrrolopyrrol **1** verwenden. Der Farbstoff kristallisiert in zwei sehr unterschiedlich fluoreszierenden Modifikationen, deren Gitterpackungen Rückschlüsse auf Fluoreszenz-Desaktivierungsprozesse im Kristall zulassen.



H. Langhals\*, T. Potrawa, H. Nöth, G. Linti

*Angew. Chem.* 101 (1989) **497** ... 499

Der Einfluß von Packungseffekten auf die Feststofffluoreszenz von Diketopyrrolopyrrolen

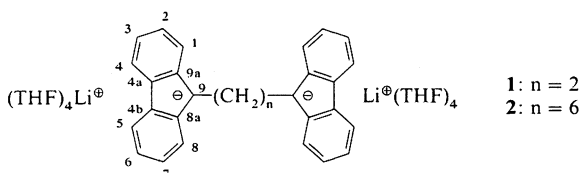
**Übereinstimmung und Widerspruch zwischen Experiment und Theorie** wurden festgestellt, als spektroskopische Eigenschaften von  $cyclo-P_5^{\ominus}$  (und  $NaP_5$ ) aus SCF-Rechnungen mit anspruchsvollen Basissätzen abgeleitet wurden. Die Theorie konnte wohl eine experimentelle Raman-Bande mit passender Intensität reproduzieren, nicht dagegen eine intensive IR-Bande bei  $\nu = 815\text{ cm}^{-1}$ . Aus den Rechnungen wird vielmehr wahrscheinlich, daß diese Bande auf lineares  $P_3^{\ominus}$  zurückzuführen ist.

T. P. Hamilton, H. F. Schaefer III\*

*Angew. Chem.* 101 (1989) **500** ... 501

Natriumpentaphosphacyclopentadienid  $NaP_5$  und das Pentaphosphacyclopentadienid-Ion  $P_5^{\ominus}$ : Theoretische Studien zu Molekülstruktur, IR- und Raman-Spektren

**Die Abschirmung der Lithium-Ionen in 1 und 2** durch THF-Moleküle verhindert eine Wechselwirkung mit dem Carbanion. Daher können die Strukturen dieser Verbindungen im Kristall als Modelle für solvensseparierte Ionenpaare dienen.

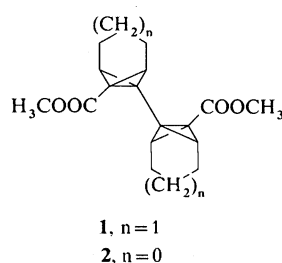


B. Becker, V. Enkelmann, K. Müllen\*

*Angew. Chem.* 101 (1989) **501** ... 503

Die Strukturen von 1,n-Bis(9-lithio-9-fluorenyl)ethan  $\cdot 8\text{ THF}$  und -hexan  $\cdot 8\text{ THF}$  als Modelle solvensseparierter Ionenpaare

**Äußerst kurze zentrale C-C-Einfachbindungen** von 1.445 (3) und 1.440 (2) Å weisen nach einer Kristallstrukturanalyse die beiden 1,1'-gekuppelten überbrückten Bicyclo[1.1.0]butanderivate **1** und **2** auf. Die C-C-Stauchungen sind beträchtlichen Aufweitungen von Bindungswinkeln zuzuschreiben, an denen diese Bindungen beteiligt sind. Überlegungen hinsichtlich der vermutlich noch weiter verkürzten zentralen C-C-Bindung im Extremfall des hypothetischen Bitetrahedryls werden angestellt.

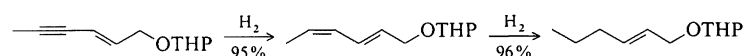


O. Ermer\*, P. Bell, J. Schäfer, G. Szeimies

*Angew. Chem.* 101 (1989) **503** ... 506

Verkürzte C-C-Bindungen in gekuppelten Bicyclo[1.1.0]butanen

**Als äußerst vorteilhafter Katalysator für selektive Hydrierungen** erwies sich der bekannte Montmorillonit-fixierte Bipyridinpalladium(II)-acetat-Komplex. Die Leistungsfähigkeit wird durch die unten skizzierten Reaktionen demonstriert.

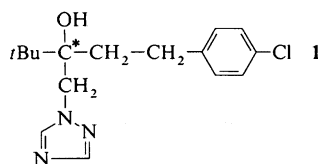


B. M. Choudary\*, G. V. M. Sharma, P. Bharathi

*Angew. Chem.* 101 (1989) **506** ... 507

Ein hochselektiver Montmorillonit-Katalysator zur Hydrierung von Alkinen, Alkeninen und Alkadienen

**Für die enantioselective Synthese chiraler tertiärer Alkohole** gibt es nur wenige gute Verfahren. Nach der Oxathian-Methode konnten beide Enantiomere des hochwirksamen Fungizids **1** hergestellt werden, die nun in Gramm-Mengen für biologische Untersuchungen zur Verfügung stehen.

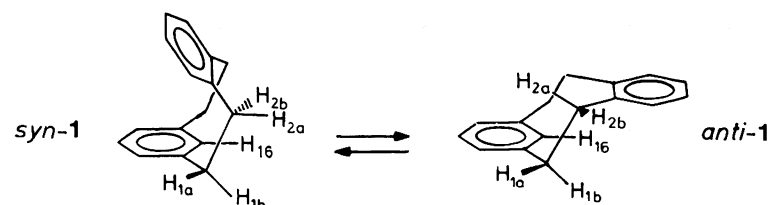


J. Kaulen\*

*Angew. Chem.* 101 (1989) **507** ... 508

Die Enantiomere des Azolfungizids HWG-1608 – asymmetrische Synthese eines 2-Hydroxyethyl-Azolfungizids

**Als fünftes [2.2]Cyclophan** – nach *o,o*-, *m,m*-, *p,p*- und *m,p*-Cyclophan – wurde jetzt die Titelverbindung, das *o,m*-Isomer **1**, isoliert. In der Serie dieser gespannten Arene fehlt nun nur noch die *o,p*-Verbindung. Die Barriere für die Umwandlung von *syn*-**1** in *anti*-**1** (siehe unten) dürfte zwischen 20 und 24 kcal mol<sup>-1</sup> liegen.



G. Bodwell, L. Ernst, M. W. Haenel, H. Hopf\*

*Angew. Chem.* 101 (1989) **509** ... 510

*Syn*- und *anti*-[2.2]Orthometacyclophan



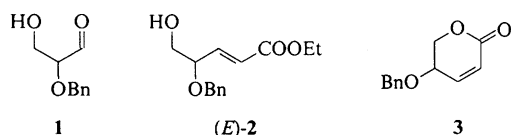
**Die kinetische Racematspaltung von Aminosäureamiden** und die stereospezifische Synthese von Peptiden mit D-Alanin-N-alkylamid-Einheiten ermöglicht eine neue Aminopeptidase, die aus Zellextrakten von *Achromobacter* sp. SCRC C1-38 rein isoliert wurde. Das Enzym „D-Alanin-Aminopeptidase“ besteht bei einer Molekülmasse von etwa 122 000 aus zwei gleichen Untereinheiten.

Y. Asano\*, A. Nakazawa, Y. Kato, K. Kondo

*Angew. Chem.* 101 (1989) **511** ... 512

Isolierung einer D-stereospezifischen Aminopeptidase und ihre Anwendung als Katalysator in der Organischen Synthese

**Ein sehr vorteilhaftes chirales Glycerinaldehyd-Derivat, dem breite Anwendungsmöglichkeiten offenstehen**, ist die Titelverbindung **1**. Beide Enantiomere sind durch eine neue, einfache Synthese aus den entsprechenden Weinsäureestern zu erhalten. Monomeres **1** geht rasch in ein Gemisch von Oligomeren über, die eine bei Raumtemperatur konfigurationsstabile Lagerform sind. Auch die Folgeprodukte **2** und **3**, die mit hoher Enantiomerenreinheit entstehen, empfehlen sich als neuartig differenzierte Derivate bekannter Synthesebausteine.

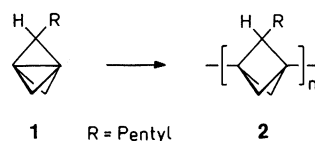


V. Jäger\*, V. Wehner

*Angew. Chem.* 101 (1989) **512** ... 513

2-O-Benzylglycerinaldehyd: Ein in beiden enantiomeren Formen erhältlicher, rasch oligomerisierender und deshalb konfigurationsstabiler Baustein für die Organische Synthese

**Ein lösliches Polymer mit steifer Hauptkette** ist das pentylsubstituierte Poly[1.1.1]propellan **2**. Es wurde aus dem Propellan **1** erhalten, das in einer dreistufigen Synthese im 5 g-Maßstab zugänglich ist. **2** bildet sich durch anionisch initiierte, ringöffnende Polymerisation von **1**.



K. Opitz, A.-D. Schlüter\*

*Angew. Chem.* 101 (1989) **513** ... 514

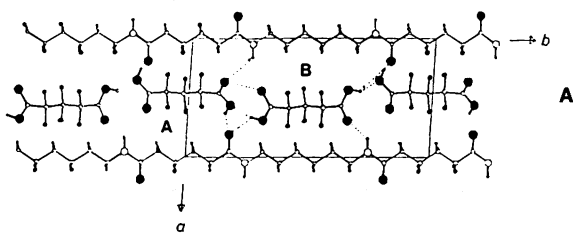
2-Pentyltricyclo[1.1.1.0<sup>1,3</sup>]pentan und sein Homopolymer, ein lösliches Poly[1.1.1]propellan

**Ein Netzwerk von Wasserstoffbrücken** bestimmt die Struktur des Komplexes **A** aus Nylon-66 und Perfluorglutarsäure HO<sub>2</sub>C(CF<sub>2</sub>)<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>H. Dadurch wird verständlich, warum kürzere oder längere Dicarbonsäuren keine Komplexe mit Nylon-66 bilden. Die Nylon-Teilstruktur unterscheidet sich von der Struktur reinen Nylons nicht in den C-C-Bindungslängen, wohl aber in den C-C-C-Winkeln, was eine größere *b*-Achse zur Folge hat. Komplexe vom Typ **A** sind ungewöhnlich, weil in ihnen eine molekulare Mischbarkeit von üblicherweise nicht mischbaren Kohlenwasserstoffen und Fluorkohlenwasserstoffen erreicht ist.

M. Harel, M. Lahav, L. Leiserowitz, J. van Mil, E. Wasserman\*

*Angew. Chem.* 101 (1989) **515** ... 516

Zur Struktur des wasserstoffbrückengebundenen Komplexes aus Nylon-66 und Perfluorglutarsäure



\* Korrespondenzautor

## Neue Bücher

### Preparative Acetylenic Chemistry

L. Brandsma

### Parat Lexikon Chemische Technik

E. Henglein

### Intermolecular Complexes

P. Hobza, R. Zahradnik

R. W. Saalfrank

*Angew. Chem.* 101 (1989) **517**

H.-G. Lintz

*Angew. Chem.* 101 (1989) **517**

A. Karpfen

*Angew. Chem.* 101 (1989) **518**

Englische Fassungen aller Aufsätze und Zuschriften dieses Heftes erscheinen in der April-Ausgabe der *Angewandten Chemie International Edition in English*. Entsprechende Seitenzahlen können einer Konkordanz im Mai-Heft der *Angewandten Chemie* entnommen werden.

## Advanced Materials

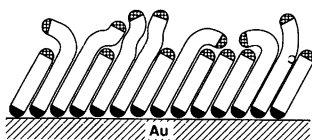
**Editorial Essay: The crucial role that polymers play in the electronics industry** is just one example of how modern life has been influenced by these multi purpose materials. Development of novel polymers with new and exciting properties and their effective application requires an interdisciplinary effort. This has guided the structuring of the research effort in West Germany. One result of this has been the founding of an Institute for Materials Science in Bayreuth.

C. D. Eisenbach\*, D. Haarer\*

*Angew. Chem.*  
*Adv. Mater.* 101 (1989) **520** ... 521

Polymers as Advanced Materials

**Review: The modification of the structure and properties of surfaces** by adsorbing a functionalized organic monolayer onto them is demonstrated for the case of long chain thiols  $\text{HS}(\text{CH}_2)_n\text{X}$  on a gold substrate. This is represented schematically in the figure. Variation of the X group and a study of the relationship between microscopic structure and macroscopic properties leads to a better understanding of interfacial phenomena such as wettability.

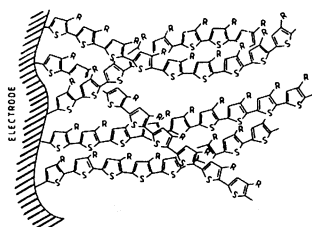


C. D. Bain\*, G. M. Whitesides\*

*Angew. Chem.*  
*Adv. Mater.* 101 (1989) **522** ... 528

Modeling Organic Surfaces with Self-Assembled Monolayers

**Review: Three dimensional networks of functionalized conjugated polymers** in the form of molecular wires (see figure) can interact with external physical and chemical phenomena to form the basis of molecular devices such as sensors, transducers, memories and logic operators. The further development of these materials will represent the next step towards intelligent materials.



F. Garnier\*

*Angew. Chem.*  
*Adv. Mater.* 101 (1989) **529** ... 533

Functionalized Conducting Polymers — Towards Intelligent Materials

**Research News: Biomaterials replace body tissues which no longer fulfill their function.** In the first article of a quarterly review series Günther Heimke traces the development of biomaterials research and highlights important areas such as ceramics, polymers and the interfaces between these materials and the organic host environment.



G. Heimke\*

*Angew. Chem.*  
*Adv. Mater.* 101 (1989) **534** ... 536

Biomaterials Highlights

**Conference Reports: Ari Aviram's account of the molecular electronics meeting in Kona, Hawaii** is just one of this month's articles which also include **Ceramics in Bologna** (S.-J. Kang) and **Atomic Steps on Surfaces** (M. Henzler).

*Angew. Chem.*  
*Adv. Mater.* 101 (1989) **536** ... 539

### Book Reviews:

G. Effenberg, H. Lukas, G. Petzow: **Ternary Alloys – A Comprehensive Compendium of Evaluated Constitutional Data and Phase Diagrams: Vol. 1 & 2, Ternary Silver Alloys** reviewed by R. W. Cahn—S. Kagoshima, H. Nagasawa, T. Sambongi: **One Dimensional Conductors** reviewed by D. Schweitzer—M. Dresselhaus, G. Dresselhaus, K. Sugihara, I. Spain, H. Goldberg: **Graphite Fibers and Filaments** reviewed by F. von Sturm—I. Ivanov: **Thin Liquid Films** reviewed by H. Möhwald—T. Tadros: **Solid/Liquid Dispersions** reviewed by H. Hoffmann—M. Zeldin, K. Wynne, H. R. Allcock: **Inorganic and Organometallic Polymers** reviewed by Jaques Simon

*Angew. Chem.*  
*Adv. Mater.* 101 (1989) **540** ... 546

**Der Einfluß von Packungseffekten auf die  
Feststofffluoreszenz von Diketopyrrolopyrrolen\*\***

Von *Heinz Langhals\**, *Thomas Potrawa*, *Heinrich Nöth*  
und *Gerald Linti*

Über den Einfluß der Kristallstruktur einer Verbindung  
auf die Fluoreszenzquantenausbeute ist nur wenig be-

---

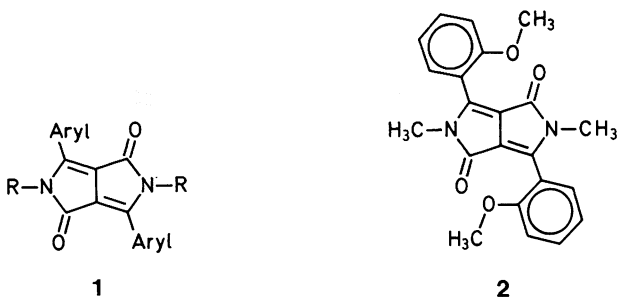
[\*] Prof. Dr. H. Langhals, Dipl.-Chem. T. Potrawa  
Institut für Organische Chemie der Universität  
Karlstraße 23, D-8000 München 2

Prof. Dr. H. Nöth [\*], Dipl.-Chem. G. Linti [\*]  
Institut für Anorganische Chemie der Universität  
Karlstraße 23, D-8000 München 2

[\*] Röntgenstrukturanalysen

[\*\*] Diese Arbeit wurde von der Deutschen Forschungsgemeinschaft und dem  
Fonds der Chemischen Industrie gefördert.

kannt<sup>[1]</sup>. Diese Zusammenhänge sollen am Beispiel der Diketopyrrolopyrrole **1** näher untersucht werden. Diketopyrrolopyrrole sind als Pigmentfarbstoffe<sup>[2]</sup> von Bedeutung. Kürzlich wurde gefunden<sup>[3]</sup>, daß sie bei geeigneter Substitution als lichtechte Fluoreszenzfarbstoffe auch in homogener Lösung eingesetzt werden können<sup>[4]</sup> und sich durch große Stokes-Verschiebungen und hohe Fluoreszenzquantenausbeuten auszeichnen, so daß sie für Farbstoff-Laser oder Fluoreszenz-Solarkollektoren<sup>[5]</sup> von Interesse sind.



Es wurde nun beobachtet, daß einige der Farbstoffe, z. B. **1**, R = CH<sub>3</sub>, Aryl = 3,5-*t*Bu<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>, **1**, R = C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, Aryl = 2-CH<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub> oder **1**, R = H, Aryl = 2-CH<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, eine intensive Feststofffluoreszenz aufweisen, während andere, z. B. **1**, R = H, Aryl = C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, als Feststoff nur schwach fluoreszieren. In Lösung verschwinden diese Unterschiede. Der Farbstoff **2** ist ein wichtiges Bindeglied zwischen diesen Typen, da er zwei Modifikationen bildet, von denen die thermodynamisch stabile gelbe Form **2a** eine intensive Feststofffluoreszenz zeigt, während die orangefarbene Form **2b** nur sehr schwach fluoresziert. Zur Untersuchung des Einflusses von Packungseffekten auf die Feststofffluoreszenz wurde die Kristallstruktur beider Modifikationen durch Röntgenbeugungsanalyse bestimmt (Abb. 1)<sup>[6, 7]</sup>.

Beide Modifikationen kristallisieren monoklin. Ihre kristallographisch bestimmten Dichten unterscheiden sich sehr wenig. In beiden Kristallgittern sind die Chromophore ähnlich gestapelt, aber unterschiedlich gegeneinander versetzt. Dimerenpaare werden weder bei **2a** noch bei **2b** gefunden. Als Ursache für die geringe Fluoreszenzquantenausbeute von **2b** sind Charge-Transfer (CT)-Wechselwirkungen nicht wahrscheinlich, da jeweils elektronenreiche Molekülteile verhältnismäßig weit von elektronenarmen der benachbarten Moleküle entfernt sind (siehe Abb. 2; der kürzeste intermolekulare Abstand zwischen C=O und O-CH<sub>3</sub> beträgt für **2a** 4.38 Å und für **2b** 3.95 Å). Auch intramolekulare CT-Wechselwirkungen sind auszuschließen, da bei beiden Modifikationen die elektronenreichen Methoxygruppen weit von den Carbonylgruppen entfernt sind (4.16 Å bei **2a** und 4.36 Å bei **2b**) und sich die Abstände nur unwesentlich unterscheiden. Außerdem wird in Lösung keine nennenswerte Abhängigkeit der Fluoreszenzquantenausbeute von der Lösungsmittelpolarität beobachtet; die Fluoreszenzquantenausbeuten in Chloroform und Acetonitril unterscheiden sich nur wenig.

Ein wesentlicher Unterschied bei beiden Modifikationen ist dagegen der Abstand der Chromophorebenen im Kristallgitter. Bei der schwach fluoreszierenden Form **2b** liegen die Chromophore im wesentlichen übereinander (Abb. 2 unten) und sind 3.81 Å voneinander entfernt. Die dadurch ermöglichte starke Wechselwirkung der Chromophore spiegelt sich in der gegenüber der Lösung bathochrom verschobenen, orangefarbenen Absorption wider (vgl. auch J-Aggre-

gate<sup>[8]</sup>). Bei der gelben Modifikation **2a** sind dagegen die Chromophore stark gegeneinander verschoben. Eine Chromophor-Chromophor-Wechselwirkung könnte erst wieder mit der übernächsten Schicht im Kristallgitter erfolgen, und diese ist bereits 6.18 Å entfernt; die Wechselwirkungen sind daher vernachlässigbar schwach.

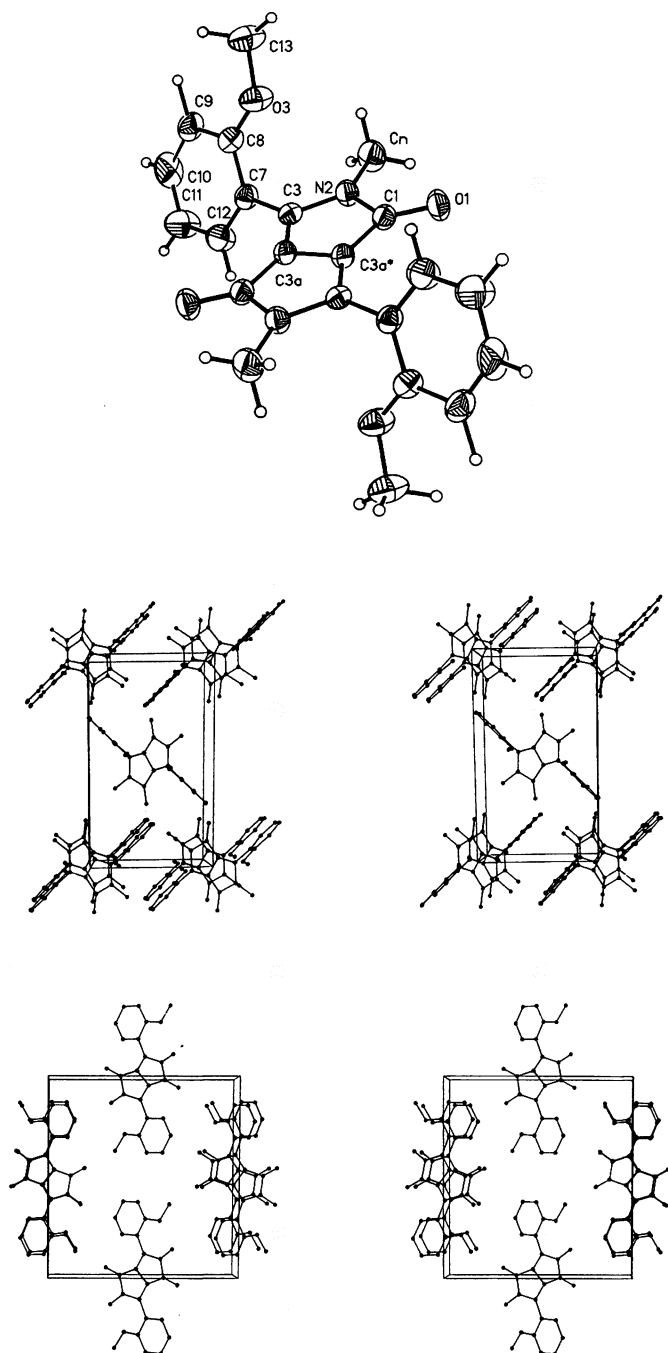


Abb. 1. Struktur von **2** (oben) und Kristallgitter (Stereobilder) der beiden Modifikationen **2a** (Mitte) und **2b** (unten).

Wir sind der Meinung, daß der geringe Abstand der Chromophore in **2b** nicht nur zu einer langwelligen Absorption führt, sondern auch zu einer festen Ankopplung des Elektronensystems an Gitterschwingungen, denn eine periodische Änderung des Chromophorabstands bedingt eine periodische Änderung des UV/VIS-Absorptions- bzw. Fluor-

reszenzspektrums. Über die Kopplung kann die elektronische Anregungsenergie in Gitterschwingungen abfließen (vgl. auch [9]), und „Internal Conversion“ (IC) wird damit gefördert. Diese Fluoreszenzdesaktivierung hat dagegen beim Farbstoff **2a** durch den größeren Abstand der Chromophore keine Bedeutung. Die Wechselwirkungen

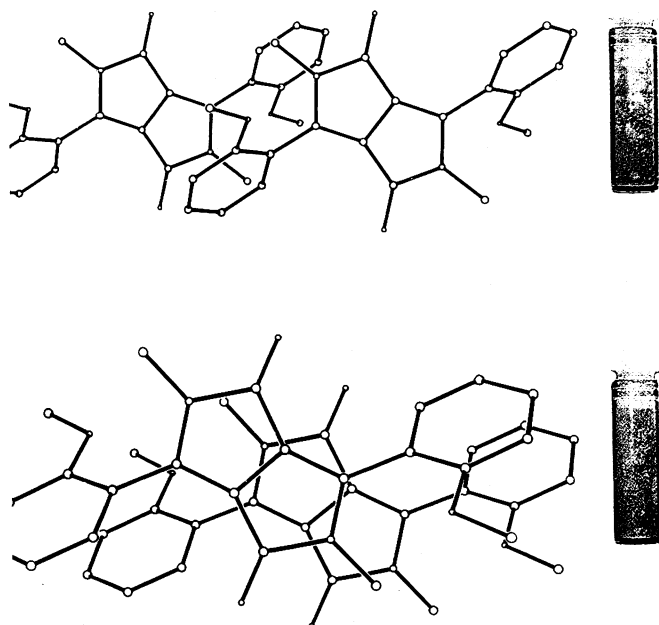


Abb. 2. Anordnung der Chromophore von **2a** (oben) und **2b** (unten) im Kristallgitter (Blickrichtung senkrecht auf die Chromophorebenen). Neben den Strukturmodellen sind Substanzproben (als Pulver am Glas haftend) gezeigt.

sind bereits schwach und werden durch Gitterschwingungen kaum beeinflusst – die Chromophore sind im Kristallgitter ähnlich wie in verdünnter Lösung isoliert. Dies erklärt die starke Feststofffluoreszenz des Farbstoffs.

Wegen der besonderen Eigenschaften des Farbstoffs **2** könnten auf seiner Basis neue optische Speicher entwickelt werden, bei denen die Information durch die Umwandlung von **2b** in **2a** eingeschrieben wird<sup>[7]</sup>. Das Auslesen der Information erfolgt über die Fluoreszenz und bietet damit den Vorteil einer einfachen, wenig störanfälligen Optik. Durch die große Tendenz des Farbstoffs, aus homogener Lösung in der Modifikation **2b** zu kristallisieren, kann ein optischer Speicher auch wieder gelöscht werden. Hierfür vermischt man z. B. **2b** im Verhältnis 1:5 mit Reinstanthracen. Durch Aufheizen mit einem Laserstrahl auf knapp 200 °C wird die Umwandlung in das stark fluoreszierende **2a** induziert. Zur Löschung dieser Information heizt man bis über den Schmelzpunkt von Anthracen, das den Farbstoff dann löst. Beim raschen Abkühlen kristallisiert Anthracen wieder im Gemisch mit **2b**.

Zur Darstellung von **2** wird 2-Methoxybenzonnitril mit Bernsteinsäurediisopropylester unter üblichen Reaktionsbedingungen<sup>[3, 10]</sup> zum entsprechenden Diketopyrrolopyrrol kondensiert und dann mit Methyltosylat alkyliert<sup>[3, 11]</sup>. Bei der Umkristallisation wird die thermodynamisch instabilere Modifikation **2b** erhalten, die sich bei 195 °C irreversibel in die stabilere gelbe Modifikation **2a** umwandelt. Die Umwandlungsenthalpie beträgt  $-1.5 \text{ kcal mol}^{-1}$ . Kristalle der gelben Modifikation **2a** können, im Gemisch mit **2b**, auch durch Animpfen einer übersättigten Farbstofflösung erhalten werden.

## Experimentelles

3,6-Bis(2-methoxyphenyl)-2,5-dihydropyrrolo[3,4-c]pyrrol-1,4-dion: 12.51 g (93.95 mmol) 2-Methoxybenzonnitril, 10.75 g KOtBu und 9.57 g (46.8 mmol) Bernsteinsäurediisopropylester werden wie beschrieben [3, 10] umgesetzt und aufgearbeitet. Ausbeute: 400 mg (2.4%) dunkelrot schillernde Kristalle. Fp = 336–337 °C (Zers., aus Toluol). –  $R_f$  (Kieselgel, Toluol/Aceton = 4:1) = 0.20. IR (KBr):  $\tilde{\nu} = 3398 \text{ cm}^{-1}$  (m), 3305 (m), 1641 (s), 1591 (s), 1563 (s), 1490 (m), 1256 (s), 1185 (m), 1119 (s), 832 (m), 750 (s), 651 (m), 575 (m). UV (DMF):  $\lambda_{\text{max}}$  (lg  $\epsilon$ ) = 525 nm (4.496), 489 (4.397), 460 (sh). Fluoreszenz (DMF):  $\lambda_{\text{max}} = 533 \text{ nm}$ , 575. MS (70 eV)  $m/z = 348$  (100%), 333 (3), 317 (4), 255 (6), 225 (4), 174 (10,  $M^{2+}$ ), 135 (9), 92 (33), 91 (39).

3,6-Bis(2-methoxyphenyl)-2,5-dimethyl-2,5-dihydropyrrolo[3,4-c]pyrrol-1,4-dion (**2a**, **2b**): 400 mg (1.14 mmol) der Vorstufe und 2.08 g (11.2 mmol) *p*-Toluolsulfonsäuremethylester werden mit 1.2 g  $\text{K}_2\text{CO}_3$  in 5 mL DMF wie beschrieben<sup>[2, 11]</sup> umgesetzt und aufgearbeitet. Ausbeute: 360 mg (84%) orangefarbene Kristalle (**2b**). Umwandlungspunkt 195 °C, Fp = 281–282 °C (aus Ethanol/Chloroform 3:1). –  $R_f$  (*tert*-Butylmethylether) = 0.44. IR (KBr):  $\tilde{\nu} = 2940 \text{ cm}^{-1}$  (w), 2835 (w), 1680 (s), 1616 (m), 1595 (m), 1488 (m), 1465 (m), 1437 (m), 1424 (w), 1252 (s), 1223 (w), 1033 (m), 1020 (m), 756 (m), 744 (m), 636 (w). UV ( $\text{CHCl}_3$ ):  $\lambda_{\text{max}}$  (lg  $\epsilon$ ) = 454 nm (4.206). Fluoreszenz ( $\text{CHCl}_3$ ):  $\lambda_{\text{max}} = 514 \text{ nm}$ . Fluoreszenzquantenausb.:  $\Phi$  ( $\text{CHCl}_3$ ) = 0.68,  $\Phi$  ( $\text{CH}_3\text{CN}$ ) = 0.59.  $^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta = 3.00$  (s, 6H), 3.83 (s, 6H), 6.84–7.12 (m, 4H), 7.28–7.60 (m, 4H).  $^{13}\text{C-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ ):  $\delta = 28.35$  (q), 55.52 (q), 109.43 (s), 111.34 (d), 117.49 (s), 121.07 (d), 131.94 (d), 132.48 (d), 146.60 (s), 157.05 (s), 162.14 (s). MS (70 eV)  $m/z = 376$  (100%),  $M^{2+}$ , 361 (4), 345 (6), 318 (5), 283 (10), 214 (9), 200 (8), 186 (9), 148 (52), 135 (21), 133 (34), 105 (18), 91 (12), 77 (7).

**2a**: UV (Feststoff): Absorptionskante bei 518 nm (Wendepunkt). Fluoreszenz (Feststoff):  $\lambda_{\text{max}} = 525 \text{ nm}$ .

**2b**: UV (Feststoff): Absorptionskante bei 532 nm (Wendepunkt). Fluoreszenz (Feststoff):  $\lambda_{\text{max}} = 555 \text{ nm}$  (schwach).

Eingegangen am 27. Oktober,  
ergänzte Fassung am 27. Dezember 1988 [Z 3028]

## CAS-Registry-Nummern:

119273-55-1/2-Methoxybenzonnitril: 6609-56-9/Bernsteinsäurediisopropylester: 924-88-9/3,6-Bis(2-methoxyphenyl)-2,5-dihydropyrrolo[3,4-c]pyrrol-1,4-dion: 119273-54-0.

- [1] F. H. Quina: „Photophysical Concepts in Condensed Media“ in W. Adam (Hrsg.): *Chemistry and Biology of the Generation of Excited States*, Academic Press, London 1982, S. 1–36.
- [2] a) D. G. Farnum, G. Metha, G. G. I. Moore, F. P. Siegal, *Tetrahedron Lett.* 1974, 2549; b) Ciba-Geigy AG (Erfinder: A. Iqbal, L. Cassar), Eur. Pat. 61426A1 (29. September 1982); *Chem. Abstr.* 98 (1984) P73838n.
- [3] T. Potrawa, H. Langhals, *Chem. Ber.* 120 (1987) 1075.
- [4] Ciba-Geigy AG (Erfinder: M. Jost, A. Iqbal, A. C. Rochat) Eur. Pat. 0133156A2 (13. Februar 1985); *Chem. Abstr.* 102 (1985) P186667a.
- [5] H. Langhals, *Nachr. Chem. Tech. Lab.* 28 (1980) 716.
- [6] Röntgenstrukturanalyse von **2a**:  $\text{C}_{22}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_4$ ,  $M_r = 376.4$ ,  $a = 8.285$  (3),  $b = 8.272$  (4),  $c = 14.585$  (9) Å,  $\beta = 102.31$  (3)°,  $V = 976.5$  Å<sup>3</sup>,  $Z = 2$ ,  $\rho_{\text{ver.}} = 1.281 \text{ g cm}^{-3}$ ,  $\mu = 0.79 \text{ cm}^{-1}$ , Raumgruppe  $P2_1/c$ . – Datensammlung: Einkristall:  $0.13 \times 0.22 \times 0.25 \text{ mm}^3$ ,  $\omega$ -2 $\theta$ -Abtastung, gemessener 2 $\theta$ -Bereich: 2–48° in  $hk \pm l$ , Signalbreite < 0.9°, zwei Standardreflexe gemessen nach je 48 Intensitätsmessungen, 1514 gemessene Reflexe, davon 1315 symmetrieunabhängig und 899 beobachtet ( $I \geq 2\sigma(I)$ ). Keine Absorptionskorrektur. – Strukturlösung: Direkte Methoden, anisotrope Beschreibung der Nichtwasserstoff-Atome, isotrope der H-Atome. 157 Parameter,  $R = 0.079$ ;  $R_w = 0.082$ ,  $w^{-1} = \sigma^2 F + 0.0244 F^2$ ,  $\Delta/\sigma > 0.004$ ,  $\rho \leq 0.24 \text{ e Å}^{-3}$ . – Röntgenstrukturanalyse von **2b**:  $\text{C}_{22}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_4$ ,  $M_r = 376.4$ ,  $a = 4.276$  (2),  $b = 14.203$  (10),  $c = 14.905$  (10),  $\beta = 92.83$  (5)°,  $V = 904.1$  Å<sup>3</sup>,  $Z = 2$ ,  $\rho_{\text{ver.}} = 1.382 \text{ g cm}^{-3}$ ,  $\mu = 0.94 \text{ cm}^{-1}$ , Raumgruppe  $P2_1/n$ . – Datensammlung: Einkristall:  $0.3 \times 0.5 \times 0.35 \text{ mm}^3$ , 2 $\theta$ -Abtastung, gemessener 2 $\theta$ -Bereich: 2–48° in  $hk \pm l$ , Signalbreite:  $1.9^\circ + 0.35 \text{ tg } \beta$ , zwei Standards und je 48 Messungen; 1695 gemessene Reflexe, 1295 symmetrieunabhängige Reflexe, davon 1211 als beobachtet eingestuft ( $I \geq 2.5\sigma(I)$ ). – Strukturlösung wie oben beschrieben: 157 Parameter,  $R = 0.087$ ,  $R_w = 0.098$ ,  $w^{-1} = \sigma F + 0.00105 F^2$ ,  $\Delta/\sigma < 0.003$ ,  $\rho \leq 0.34 \text{ e Å}^{-3}$ . – Weitere Einzelheiten zur Kristallstrukturuntersuchung können beim Fachinformationszentrum Energie, Physik, Mathematik in D-7514 Eggenstein-Leopoldshafen 2 unter Angabe der Hinterlegungsnummer CSD-53702, der Autoren und des Zeitschriftenzitats angefordert werden.
- [7] H. Langhals, T. Potrawa, D.O.S. P3901988.8 (29. Juli 1988).
- [8] T. Förster, *Naturwissenschaften* 33 (1946) 166.
- [9] H. Langhals, S. Demmig, H. Huber, *Spectrochim. Acta* 44 A (1988) 311.
- [10] Ciba-Geigy AG (Erfinder: A. C. Rochat, A. Iqbal, L. Cassav), Eur. Pat. 94911A2 (23. November 1983); *Chem. Abstr.* 100 (1984) P87260q.
- [11] Ciba-Geigy AG (Erfinder: A. Iqbal, J. Pfenninger, A. C. Rochat, F. Bäbler), Eur. Pat. 181290 (7. November 1984); *Chem. Abstr.* 105 (1986) P210422b.