

reichen Kohlenstoff-Azoverbindungen führten zur Annahme, daß die langwellige Verschiebung des Absorptionsmaximums im wesentlichen durch eine zusätzliche $d-\pi^*$ -Wechselwirkung zwischen unbesetzten Phosphor-3d-Orbitalen und dem $N=N-\pi^*$ -Zustand bedingt wird^[1].

Zur Aufklärung derartiger d -Orbitaleffekte, mit denen unter dem Schlagwort „ $p_{\pi}d_{\pi}$ “-Anteile viele Eigenschaftsunterschiede zwischen Verbindungen von Elementen der Hauptquantenzahlen $n = 2$ und $n \geq 3$ erklärt werden, verwendeten wir als einfache Modelle R_3Si - und R_3C -substituierte Verbindungen. Mehr als zweihundert Derivate linearer und cyclischer, alternierender und nichtalternierender, isokonjugierter und heteroatomarer π -Elektronensysteme (Polyene, Polyine, Aromaten, Arylather, Ketone, Ketimine) wurden synthetisiert und ihre relativen Energiedifferenzen gemessen^[2]: Grundzustandsänderungen mithilfe der vertikalen Ionisierungspotentiale sowie der Charge-Transfer-Übergänge in geeigneten Donator-Acceptor-Komplexen, Unterschiede in antibindenden Orbitalen mithilfe der Halbstufen-Reduktionspotentiale sowie der ESR-Kopplungskonstanten von Radikal anionen. Die Gesamtdifferenzen sind den Elektronenspektren zu entnehmen.

Die Meßdaten lassen sich mit einer unterschiedlichen induktiven Polarisation $+ I_{SiR} > + I_{CR}$, sowie einer zusätzlichen Elektronenrückgabe $Si_{(d)} \leftarrow C_{\pi}$ interpretieren, wodurch zugleich die Unterschiede bezüglich anderer charakteristischer Moleküleigenschaften wie der Valenz- und Deformations-Schwingungsfrequenzen, der 1H -NMR-Signale oder der Dipolmomente verständlich werden. Berechnungen nach dem HMO- sowie dem PPP-Verfahren erlauben Korrelationen sowie numerische Reproduktionen der experimentellen Werte. Ob jedoch die in den hierzu verwendeten Si-Parametern simulierte Acceptorfunktion von R_3Si -Gruppen ausschließlich auf Silicium-3d-Orbitale zurückzuführen ist, und welche Bedeutung den zunächst vernachlässigten σ -Zuständen zukommt, sollen weitere Untersuchungen zu diesem zentralen Problem der anorganischen Nichtmetallchemie klären.

[GDCh-Ortsverband Braunschweig, am 29. Januar 1968]

[VB 138]

[1] H. Bock, G. Rudolph, E. Baltin u. J. Kröner, Angew. Chem. 77, 469 (1965); Angew. Chem. internat. Edit. 4, 457 (1965)

[2] Vgl. die vorläufigen Mitteilungen H. Bock et al., Angew. Chem. 79, 932, 933, 934, 1106 (1967); Angew. Chem. internat. Edit. 6, 941, 941, 942, 1085 (1967); Chem. Commun. 1967, 1299.

Ternäre Verbindungen als Halbleiter

Von H.-U. Schuster^[*]

Neben binären Verbindungs-Halbleitern mit den Kristallstrukturen der Zinkblende und des Wurtzits ist bereits eine Vielzahl ternärer Verbindungen mit tetraedrischer Struktur (z.B. Chalkopyrit-Typ) als Vertreter dieser Stoffklasse bekannt.

Halbleitereigenschaften sind jedoch bei Verbindungen nicht auf tetraedrische Strukturen beschränkt. Die Halbleiter Mg_2Si , Mg_2Ge und Mg_2Sn kristallisieren im Antifluorit-Gitter. Bei diesen Verbindungen sind nur noch die Mg-Atome tetraedrisch umgeben, Si, Ge und Sn haben die Koordinationszahl 8. Als aufgefüllter Antifluorit-Typ kann schließlich das Gitter des Halbleiters Li_3Bi ^[1] angesehen werden, dessen kubisch-flächenzentriertes Wismut-Gitter sowohl in den Tetraederlücken als auch in den – beim Mg_2Si noch freien – Oktaederlücken mit Li-Atomen besetzt ist. Ternäre Verbindungen mit einer modifizierten Li_3Bi -Struktur sind

[*] Priv.-Doz. Dr. H.-U. Schuster
Institut für anorganische Chemie der Universität
23 Kiel, Olshausenstraße

das von Laves dargestellte Li_2MgSn , das nach Mooser und Pearson^[1] Halbleitereigenschaften hat, und eine Reihe von Verbindungen, die im Rahmen unserer Untersuchungen hergestellt wurden:

$LiCu_2Si$ hellviolet		
$LiCu_2Ge$ hellviolet	Li_2CuGe mittelbraun	Li_2ZnGe grau
	Li_2CuSn dunkelviolet	Li_2CdGe grau
$LiAg_2Sn$ hellblau	Li_2AgSn tiefviolet	Li_2HgGe grau
	Li_2AuSn orange	

Die hydrolyseempfindlichen Verbindungen, die u.a. durch Umsetzung der Elemente in Tantaltiegeln unter Argon erhalten wurden, zeigen metallischen Glanz und sind, soweit sie Elemente der Kupfergruppe enthalten, farbig. Ihre Struktur baut sich aus einer kubisch-flächenzentrierten Elementarzelle von X-Atomen (X = Si, Ge oder Sn) auf, deren Oktaederlücken stets mit Li, deren Tetraederlücken bei der Zusammensetzung LiM_2X statistisch mit 1b- oder 2b-Atomen (M) und Li besetzt sind.

Bei Messung des elektrischen Widerstandes in Abhängigkeit von der Temperatur an polykristallinen Proben verhalten sich die schwach diamagnetischen Verbindungen der 1b-Elemente metallisch, die Verbindungen der 2b-Elemente wie Halbleiter. Aus den Absorptionsspektren der Germanide der Zinkgruppe (Maxima zwischen 1080 und 1300 nm) wurden die Anregungsenergien errechnet: $\Delta E = 1,10$ (Li_2ZnGe), 0,99 (Li_2CdGe), 0,93 (Li_2HgGe) eV.

[GDCh-Ortsverband Kiel, am 26. Oktober 1967] [VB 111]

[1] E. Mooser u. W. B. Pearson, J. chem. Physics 26, 893 (1957); zum Zusammenhang zwischen Struktur und Bindungsverhältnissen vgl. J. Electronics 1956, 629.

Eigenschaften der allosterischen Formen der Hefe-Glycerinaldehyd-3-phosphat-Dehydrogenase

Von K. Kirschner^[*]

Bei $pH = 8,5$ und $40^{\circ}C$ wird Nicotinamid-Adenin-Dinucleotid (NAD) an Glycerinaldehyd-3-phosphat-Dehydrogenase (GAPDH) aus Bäckerhefe nach einem kooperativen Mechanismus gebunden; die Sättigungskurve des tetrameren Enzyms verläuft sigmoid. Temperatursprung-Relaxationsmessungen haben gezeigt, daß dieses Verhalten durch Monod's Allosterie-Mechanismus beschrieben werden kann^[1]. Die Isomerisierung der einen allosterischen Form des Enzyms in die andere läuft dabei so langsam ($t_{1/2} = 0,1-5$ sec) ab, daß mit einer Strömungsapparatur („stopped-flow“) verschiedene Eigenschaften der weniger affinen T-Form untersucht werden können. Nach raschem Mischen von Apo-GAPDH mit NAD beobachtet man anhand des Absorptionsspektrums des Enzym-Coenzym-Komplexes einen Reaktionsablauf in zwei zeitlich weit voneinander getrennten Schritten. Die erste, sehr rasche Phase läßt sich als Bindung des Coenzyms an die im Vorgleichgewicht bevorzugte T-Konformation erklären ($4 NAD + T_0 \rightarrow T_4$). In der zweiten, langsamen Phase wandelt sich die instabile Spezies T_4 in die stabile Form R_4 um.

[*] Dr. K. Kirschner
Max-Planck-Institut für Physikalische Chemie
34 Göttingen, Bunsenstraße 10

[1] K. Kirschner, M. Eigen, R. Bittman u. B. Voigt, Proc. nat. Acad. Sci. USA 56, 1661 (1966).