

Kationenaustausch und eindimensionales innerkristallines Quellungsvermögen von Polyvanadaten mit Schichtstruktur

Von Dr. ALARICH WEISS, Dr. E. MICHEL
und Prof. Dr. ARMIN WEISS

Eduard-Zintl-Institut für anorganische und physikalische Chemie
der T. H. Darmstadt

In den Polyvanadaten $[Me_{1+x} V_2 O_8]_n$ mit zweidimensional unendlichen Vanadat-Schichten ($V_2 O_8$) lassen sich die Kationen Me^+ wie bei Kunstharzaustauschern und Zeolithen gegen andere Kationen austauschen. Dieser Austausch ist mit kleinen anorganischen Kationen wenig übersichtlich, mit sehr großen organischen Kationen, z. B. langketigen n-Alkylammonium-Ionen verläuft er dagegen glatt. Infolge der starken Erhöhung des Schichtabstandes wird bei Einkristallen das Gitter allerdings stark gestört. Die Schichtstruktur bleibt aber erhalten.

Nach dem Eintausch von Alkylammonium-Ionen, z. B. $n-C_{12}H_{25}NH_3^+$ oder $[(CH_3)_3N(n-C_{16}H_{33})]^+$ sind diese Vanadate zur eindimensionalen innerkristallinen Quellung mit den verschiedensten Flüssigkeiten befähigt (Schichtabstand der $n-C_{12}H_{25}NH_3^+$ -Verbindung: getrocknet 25,4 Å; unter Wasser 26,7 Å; n-Decan 33,6 Å; Toluol 34,1 Å; Nitrobenzol 34,0 Å; Butylacetat 33,0 Å; n-Propanol 29,6 Å; n-Decanol 37,0 Å)

Für weitere Quellungsstudien bietet dieses Schichtvanadat besondere Vorteile, da sich bei der Darstellung die Zahl der Kationen pro ($V_2 O_8$)-Baueinheit ohne strukturelle Veränderungen innerhalb weiter Grenzen variieren lässt, indem ein Teil der Vanadinatome von der Oxydationsstufe +5 in die Oxydationsstufe +4 reduziert wird. Zum Ladungsausgleich müssen dann zusätzlich x Kationen zwischen die Vanadatschichten $(\overset{+5}{V}_{3-x}\overset{+4}{V}_xO_8)^{(1+x)-}$ eingebaut werden.

Diese Reduktion tritt in unkontrollierbarem Ausmaß bereits bei der Darstellung ein, wenn ohne Zusatz von Oxydationsmittel gearbeitet wird. Mit der Reduktion färben sich die nahezu farblosen bzw. gelblichen Kristalle tiefschwarz bis schwarzbraun. Die Ladung der Schichten lässt sich aber auch erniedrigen, wenn an Stelle von Vanadin in der Oxydationsstufe +5 Molybdän in der Oxydationsstufe +6 eingebaut wird. In diesem Falle wird die Zahl der Kationen zwischen den Vanadat-Schichten pro ($V_2-yMo_yO_8$)-Einheit um y erniedrigt. Wie weit der diadoche Ersatz von Me^+V^{6+} durch Mo^{6+} möglich ist, muß experimentell noch festgelegt werden.

Der Schichtabstand mit n-Alkylammonium-Ionen und auch die Quellungseigenschaften hängen deutlich von der Schichtladung ab, wie ein Vergleich der drei verschiedenen Proben (Tab. 1) zeigt.

Kation	Quellungs-zustand	Schichtabstand in Å		
		Präparat I $x=y=0$	Präparat II $x=0,2$ $y=0$	Präparat III $x=0$ $y=0,2$
$n-C_{12}H_{25}NH_3^+$	0,1 Torr 20 °C unter Toluol	25,6 34,1	26,9 32,8	24,0 35,0
	unter n-Decanol	39,3	39,2	39,4
$n-C_{16}H_{33}NH_3^+$	0,1 Torr 20 °C unter Toluol	32,7 36,8	34,9 38,2	30,1 40,0
	unter n-Decanol	46,4	46,4	46,2

Tabelle 1

Von den Präparaten wurde die Nr. I in einer $LiNO_3$ -Schmelze, die Probe II ohne Flüssigkeit an der Luft und die Probe III in einer $LiNO_3$ -Schmelze unter Zusatz von Li_2MoO_4 erschmolzen.

Ein eingegangen am 18. September 1961 [Z 144]

Katalytische Wirkung von Jod bei der 3H -Markierung nach Wilzbach

Von Dr. H. J. ACHÉ, Dr. A. THIEMANN
und Prof. Dr. W. HERR

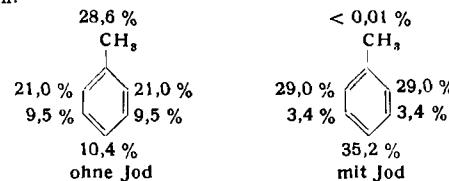
Institut für Kernchemie der Universität Köln *) und Kernforschungsanlage Jülich

Elementares Jod, in der Rückstoßchemie bisher nur durch seine Inhibitorwirkung¹⁾ bekannt, erhöht die Ausbeute an 3H -markierter Substanz beim Wilzbach-Verfahren beträchtlich. Allerdings muß Jod in einer Menge zugegen sein, daß neben Jod-Dampf auch noch Jod in der kondensierten Phase vorliegt. Die 3H -Markierung von Toluol verläuft wie folgt: In einem evakuierten und ausgeheizten 1000 ml Glaskolben werden 10 bis 12 mg Jod hineinsublimiert, Toluol dampf (20 mm Hg) eingebracht und bei Raumtemperatur und Tageslicht läßt man 3H_2 -Gas 1 bis 2 Tage darauf einwirken.

Gegenüber dem normalen Wilzbach-Verfahren, ohne Jod-Zusatz, ist die 3H -Aktivität der Muttersubstanz bis zum Faktor 100 erhöht. So beträgt die Ausbeute an 3H -Toluol, bei Verwendung von 50 mc 3H_2 , Versuchsdauer 42 h mit J_2 1008,0 μ c, ohne J_2 10,6 μ c. Die Jod-katalysierte 3H -Markierung gelingt bei aromatischen, alicyclischen und aliphatischen Verbindungen (wie Toluol, Cyclohexan und n-Hexan), obwohl der G_1 -Wert (G_1 = Anzahl inkorporierter 3H -Atome pro 100 eV absorbierte Energie) recht unterschiedlich ist ($G_{Toluol} = 1,38 \cdot 10^{-2}$; $G_{Cyclohexan} = 2,40 \cdot 10^{-3}$; $G_{n-Hexan} = 2,45 \cdot 10^{-4}$).

Ein wesentlicher Vorteil unserer Arbeitsweise besteht außerdem darin, daß mitentstandene 3H -aktive Nebenprodukte vergleichsweise um den Faktor 100 weniger vorhanden sind. Hierin unterscheidet sich das katalytische Verfahren auch von denen, die mit Zufuhr von äußerer Anregungsenergie, wie Tesla-Entladungen und UV-Bestrahlungen arbeiten.

Während ferner bei der normalen Gas-Exposition die H-Atome der Seitenkette des Toluols zu etwa 25 bis 30 % durch Tritium substituiert werden²⁾, bleibt in Gegenwart von Jod die Tritierung auf die Wasserstoff-Atome des aromatischen Rings beschränkt. Die Verteilung auf die einzelnen Ringpositionen wurde von uns ähnlich der bei Nitrierungen und anderen elektrophilen Substitutionen gefunden.



Die Ergebnisse zeigen sowohl, daß man die 3H -Selbst-Markierung durch Auswahl geeigneter Energieüberträger verstärken und innerhalb gewisser Grenzen auch zu lenken vermag, als auch die Notwendigkeit, bei chemischen und biologischen Indikator-Anwendungen zu prüfen, ob und in welchem Maße 3H -bevorzugte Positionen im Molekül vorliegen.

Ein eingegangen am 19. September 1961 [Z 146]

*) Z. Zt. Max-Planck-Institut für Chemie (Otto-Hahn-Institut) in Mainz. —¹⁾ M. A. El-Sayed, P. J. Estrup u. R. Wolfgang, J. Physic. Chem. 62, 1356 [1958]. —²⁾ H. J. Ache, W. Herr u. A. Thiemann, Symposium on the Detection and Use of Tritium in the Physical and Biological Sciences, Wien 1961, TTS/10, s. a. Z. analyt. Chem. 181, 551 [1961].

Zinn-organische Photoperoxyde

Neue Typen metallorganischer Peroxyde

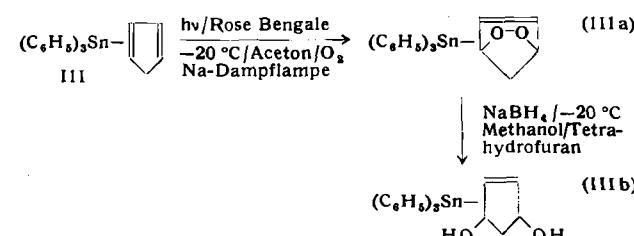
Von Prof. Dr. G. O. SCHENCK, Dr. E. KOERNER
von GUSTORF und Dipl.-Chem. H. KÖLLER¹⁾

Max-Planck-Institut für Kohlenforschung, Abteilung Strahlenchemie, Mülheim/Ruhr

Die bisher unbekannten metallorganischen Endoperoxyde I und Hydroperoxyde II mit intakten Metall(M)-Kohlenstoff-Bindungen wurden durch photosensibilisierte O_2 -Übertragung²⁾ auf ungesättigte zinnorganische Verbindungen erhalten.



Triphenyl-zinn-cyclopentadienyl³⁾ (III; Fp. 130–131 °C) liefert unter den Bedingungen der photosensibilisierten O_2 -Übertragung bei –20 °C das Endoperoxyd IIIa (weiße Plättchen, Ausbeute bis 50 %). IIIa zerfällt sich bei 0 °C, konnte jedoch bei –20 °C mit $NaBH_4$, H_2 /Raney-Nickel oder Thioharnstoff zum stabilen eis-Diol IIIb reduziert werden.



Photoxydation von Triphenyl[3-methyl-but-en-(2)-yl-(1)]-zinn (IV, Fp 70 °C) ergab meist ein öliges, zersetzungsfähiges Gemisch der iso-