

Lösungsvermögen und Reaktionen von Alkalimetallchlorid/ AlCl_3 -Schmelzen gegenüber Metalloxiden und -oxidhalogeniden

H. Kühnl, Hannover

Chemisches Kolloquium und GDCh-Ortsverband Hannover, am 26. Mai 1966

In NaAlCl_4 -Schmelzen können bei 200°C bis zu 7 Atom-% oxidisch gebundenen Sauerstoffs gelöst werden. Ein Ersatz von Chlorid- durch Oxid-Ionen wird dabei durch Zugabe von Arsen(III)-oxid erreicht, das mit den Schmelzen reagiert, wobei das Arsenchlorid quantitativ abdestilliert:



In allen Alkalimetallchlorid/ AlCl_3 -Schmelzen wirkt AlCl_3 als starker Acceptor für Oxid-Ionen, so daß aus Carbonaten CO_2 , aus Nitraten NO_2 und O_2 freigesetzt werden.

Die Oxide des Fe(II) , Co(II) und Ni(II) lösen sich bei 400 bis 500°C , und beim Abkühlen kristallisieren die wasserfreien Chloride. CoCl_2 und NiCl_2 wurden durch Filtration aus der Schmelze isoliert und durch Analyse und Debye-Scherrer-Diagramm identifiziert. Sb_2O_3 setzt sich mit der Schmelze zu SbCl_3 , V_2O_5 zu VOCl_3 um. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ reagiert je nach Temperatur und Zusammensetzung der Schmelze verschieden. Mit einer $\text{LiCl}/\text{AlCl}_3$ -Schmelze entsteht bei 120°C eine Lösung, aus der CrO_2Cl_2 abdestilliert. In NaAlCl_4 wird bei 160 bis 180°C unter Cl_2 -Entwicklung hauptsächlich das in den Schmelzen unlösliche CrCl_3 gebildet; ab 350°C entsteht daneben Chrom(III)-oxid. Dieses erhält man beim Eintragen des Dichromats in eine $\text{NH}_4\text{Cl}/\text{AlCl}_3$ -Schmelze als Hauptprodukt. Der Cr_2O_3 -Anteil wird sowohl in den alkalimetall- als auch in den ammoniumhalogenid-haltigen Schmelzen um so größer, je grobkörnigeres Kaliumdichromat man zusetzt; Einleiten von CrO_2Cl_2 führt dagegen immer zur Bildung des Chrom(III)-chlorids. Durch Umsetzung von MoO_3 oder Na_2MoO_4 mit Schmelzen, die mehr als 1 Mol AlCl_3 pro Mol Alkalimetallchlorid enthalten, entstehen ab 140°C flüchtige, sehr feuchtigkeitsempfindliche Aluminium-molybdän(VI)-oxid-chloride, die sich durch Vakuumsublimation im Temperaturgradientenrohr in vier Zonen scheiden ließen. Die Reaktion mit NaAlCl_4 führt dagegen bei 400°C zu einem MoO_2Cl_2 -Sublimat. Durch Eintragen von Na_2WO_4 oder WO_3 in LiAlCl_4 mit einem AlCl_3 -Überschuß wurde bei 120°C WOCl_4 isoliert; in NaAlCl_4 bildete sich bei 400°C reines WO_2Cl_2 .

[VB 5]

Spektroskopische Untersuchungen an Übergangsmetallfluoriden

D. Oelkrug, Tübingen

GDCh-Ortsverband Südwürttemberg, am 15. Juli 1966

In ionischen Komplexen des Cr(II) , Mn(III) und Cu(II) mit der Koordinationszahl 6 sind die Liganden in einem stark tetragonal verzerrten Oktaeder angeordnet (Jahn-Teller-Effekt). Dadurch können anstelle des einen Ligandenfeldübergangs für Oktaedersymmetrie ($E_g \rightarrow T_{2g}$) drei Übergänge auftreten ($B_{1g} \rightarrow A_{1g}$, $B_{1g} \rightarrow B_{2g}$, $B_{1g} \rightarrow E_g$), für ein in z-Richtung gedehntes Oktaeder, die sich in den Reflexionsspektren der meisten Verbindungen auch in drei Absorptionsmaxima zu erkennen geben. Die Zuordnung wird vor allem durch die Mn(III) -fluoride gesichert, in denen aufgrund der größeren Dq-Werte zwei Banden nach höheren Energien verschoben sind, während die Lage der dritten Bande nur unwesentlich beeinflusst wird.

Bei bekannten Abständen Metall-Ligand (z.B. in den Cu(II) -fluoriden) ist eine Berechnung der Termniveaus mit Hilfe des elektrostatischen Modells^[1] möglich, deren Ergebnisse wegen der Vereinfachungen allerdings nur näherungsweise mit

der Messung übereinstimmen dürften. Am ehesten ist ein Vergleich mit Fluoriden möglich, da diese den ausgeprägtesten Ionencharakter haben. Zunächst wurde aus der $B_{1g} \rightarrow B_{2g}$ -Bande unter Voraussetzung wasserstoffähnlicher 3d-Orbitalfunktionen die effektive Kernladungszahl für Cu(II) , $Z_{\text{eff}} = 6,35$, ermittelt und damit die Lage der beiden anderen Maxima bestimmt. Abgesehen vom K_2CuF_4 , das bis jetzt als einziges Beispiel für ein gestauchtes Oktaeder angeführt wurde^[2], werden auf diese Weise vernünftige Termenergien erhalten. Die spektroskopischen Befunde beim K_2CuF_4 könnten, ebenso wie bei den anderen Cu(II) -fluoriden, besser mit einem gedehnten Oktaeder erklärt werden.

Experimentelle und berechnete Bandenlagen (cm^{-1}) sowie experimentelle Ligandenfeldparameter (cm^{-1}).

Fluorid	$B_{1g} \rightarrow A_{1g}$	$B_{1g} \rightarrow B_{2g}$	$B_{1g} \rightarrow E_g$	Dq	Ds	Dt
CrF_2		10950	14300	1095		
KCrF_3	9050	11100	14000	1110	1710	440
Na_2CrF_4	9600 [a]	11850	15200	1185	1850	440
K_3MnF_6	9000	17400 [a]	19600	1740	1600	520
Na_2MnF_5	12500	18000	21000	1800	2210	730
CuF_2	7500 [a] 7580 [b]	8800	11350 12040 [b]	880	1435	350
KCuF_3	7200 [a] 7425 [b]	8900	11550 12060 [b]	890	1410	310
RbCuF_3		9000	11900	900		
Na_2CuF_4	8200? [a] 9700 [b]	9550	12200 13700 [b]	955	1550	400
	$A_{1g} \rightarrow B_{1g}$	$A_{1g} \rightarrow E_g$	$A_{1g} \rightarrow B_{2g}$	Dq	Ds	Dt
K_2CuF_4	7800 [a] 3390 [b]	9200 8050 [b]	11900 9460 [b]	410	—1500	—360

[a] Schultern.

[b] Berechnete Bandenlagen.

[VB 8]

[1] J. H. van Vleck, J. chem. Physics 3, 807 (1935); W. G. Penney u. R. Schlapp, Physic. Rev. 41, 194 (1932); 42, 666 (1932).

[2] Röntgenstruktur-Untersuchung am Einkristall. — K. Knox, J. chem. Physics 30, 991 (1959).

Der Kerreffekt bei hohen Drücken und sein Zusammenhang mit Molekül- und Flüssigkeitsstruktur

E. Kuss, Hannover

Chemisches Kolloquium und GDCh-Ortsverband Hannover, am 26. Mai 1966

Die elektrische Doppelbrechung beruht nach der Langevin-Bornischen Theorie^[1] auf der Tatsache, daß in einem Molekül im Hochspannungsfeld eines Kondensators ein Dipolmoment induziert wird, das wegen der Anisotropie der Polarisierbarkeit nicht in Feldrichtung liegt. Auch Moleküle ohne permanentes elektrisches Dipolmoment werden deshalb in einem elektrischen Feld ausgerichtet, und zwar so, daß die Achse der größten Polarisierbarkeit in Feldrichtung steht.

Dieser Orientierungseffekt ist allerdings sehr klein und wirkt sich makroskopisch so aus, als würde ca. jedes zehntausendste Molekül in die Feldrichtung gestellt, während alle übrigen Moleküle die bisherige nicht orientierte Lage beibehielten. Durch die teilweise Ausrichtung der Moleküle im Feld tritt dann für Licht, das in Feldrichtung oder senkrecht dazu polarisiert ist, makroskopisch ein Unterschied in den Brechungsindizes in der neunten Dezimale auf.

Im Gaszustand oder in verdünnter Lösung gemessen, kann die elektrische Doppelbrechung aufgrund der Langevin-Bornischen Theorie zu Rückschlüssen auf die Molekülstruktur verwendet werden, wie am Beispiel des 1,2-Dichloräthyl-