Monatshefte für Chemie 113, 529-539 (1982)

Monatshefte für Chemie Chemical Monthly © by Springer-Verlag 1982

Schwingungsspektroskopische Untersuchungen an Sulfamid-Einkristallen

Alois Popitsch

Institut für Anorganische und Analytische Chemie, Universität Graz, A-8010 Graz, Austria

(Eingegangen 15. Dezember 1981. Angenommen 13. Januar 1982)

Polarized Infrared and Raman Investigations on Sulfamide Single Crystals

The infrared (300 K) and Raman (300 and 90 K) spectra of single crystals of sulfamide are recorded. In addition the Raman spectra of the deuterated and N¹⁵-substituted polycrystalline sulfamide are measured. A vibrational assignment based on these data and a normal coordinate analysis is proposed. Lattice bands and factor group splittings are discussed.

(Keywords: Infrared spectra; Raman spectra; Single crystal; Sulfamide)

Einleitung

Die Wasserstoffatome des Sulfamids (SA) können sukzessive durch d¹⁰-Übergangsmetallionen ersetzt werden und ergeben dabei Verbindungen mit ungewöhnlichen Eigenschaften. So wurden beispielsweise in den Kristallstrukturen der Silber-Sulfamide -NAg₂-1, -NAg₃-2 oder -NAg₄-³Gruppierungen gefunden, die als Ursache für interessante physikalisch-chemische Eigenschaften wie Farbe⁴, Leitfähigkeit oder Lumineszenz⁵ angesehen wurden.

Bei den schwingungsspektroskopischen Untersuchungen des Einflusses der Metallionen auf das O₂SN₂-Gerüst⁶ war es von Nachteil, daß die bisherigen IR-spektroskopischen Untersuchungen des Sulfamids divergierende Zuordnungen im Bereich der Deformationsschwingungen aufwiesen^{7,8}. Einkristallspektren sollten daher zusätzliche Informationen liefern und eine gesicherte Bandenzuordnung ermöglichen.

In der vorliegenden Arbeit wird über IR (300 K)- und Raman (300 und 90 K)-Einkristallmessungen am Sulfamid berichtet. Die Raman spektren der deuterierten (SA-D₄) und N¹⁵-substituierten (SA-N¹⁵) polykristallinen Proben ergaben weitere Daten, mit deren Hilfe — und einer Normalkoordinatenanalyse (NCA) — die Zuordnung der inneren Schwingungen getroffen wurde. Gitterschwingungen und Faktorgruppenaufspaltungen werden diskutiert.

Experimenteller Teil

Sulfamid wurde aus SO₂Cl₂ und flüssigem Ammoniak dargestellt⁹. Optisch klare Einkristalle konnten aus Essigsäureethylester erhalten werden; für Infrarotuntersuchungen geeignete Kristallplättchen (optische Dicke ca. $20\,\mu$) kristallisierten aus Ethylmethylketon. Die Darstellung des deuterierten bzw. N¹⁵-substituierten Sulfamides erfolgte in quantitativer Ausbeute analog¹⁰ aus SO₂F₂ und ND₃ bzw. N¹⁵H₃ in der Gasphase. Die Raman-Einkristallmessungen (Abb.1 und Tabelle 1) wurden an natürlich gewachsenen Kristallen (ca. $0.5 \times 0.3 \times 0.2$ mm) durchgeführt. Sie wurden mittels Leitsilber am Wärmeaustauscher eines kühlbaren Goniometerkopfes (Air Products, Cryo-Tip-Refrigerator AC-1-101A) befestigt und die kristallographischen Achsen an einem Stoe-Vierkreisdiffraktometer bestimmt. Die gewünschte Temperatur am Kristall konnte durch Änderung der N2-Durchflußrate eingestellt werden. Um die Kondensation von Feuchtigkeit an den Kristallen zu verhindern, wurde bei Messungen unter 300 K über den Wärmeaustauscher eine Quarzkugel (Durchmesser: 20 mm) aufgesetzt und ein Vakuum von ca. 1,5 Pa angelegt. Als Meßinstrument diente das Spektrometer Spex 1301 (Spaltbreite 2 cm^{-1}) mit angeschlossenem Photonenzählsystem und gekühltem Photomultiplier (RCA C31031). Die polykristallinen Proben (Abb. 3, Tabelle 2) wurden in Quarzkapillaren eingeschmolzen und in einer Tieftemperaturzelle (Fa. Spex) mit gekühltem N₂ auf die gewünschte Temperatur gebracht. Die Anregung erfolgte mit der polarisierten Strahlung eines Ar-Ionenlasers (Spectra Physics 164, 5145 Å, 250 mW). Die Drehung der Polarisationsebene des senkrecht polarisierten Laser-Strahles erfolgte mit einem $\lambda/2$ -Plättchen.

Für die IR-Untersuchungen (Abb. 2) stand ein Gitterspektralphotometer (Perkin-Elmer 580 B) mit einem Polarisationselement (AgBr, $4\,000-285\,\mathrm{cm^{-1}}$) zur Verfügung.

Das Spektrum Abb. 2a wurde erhalten, indem ein Tropfen einer gesättigten acetonischen Sulfamidlösung auf einen CsI-Preßling aufgebracht und das Lösungsmittel im warmen Luftstrom vertrieben wurde. Unter dem Polarisationsmikroskop erkennt man überwiegend gerichtete, durch Spaltrisse unterbrochene Kristallite unterschiedlicher Schichtdicke. Eine zufriedenstellende Orientierung im Strahlengang des Spektrometers war nicht möglich. In Abb. 2bist der IR-Dichroismus eines Einkristallplättchens (ca. 1.2×1.0 mm) aufgezeigt. Unter dem Mikroskop wurden durch Auslöschungsbedingungen geeignete Kristalle ausgesucht und auf einer Buerger-Präzisionskamera deren kristallographische Achsen bestimmt. Die Kristalle (mit den Achsen a und c in der Plättchenebene) wurden an eine Metallmaske geklebt und in einem Linsen-Mikro-Illuminator (Perkin-Elmer) justiert.

Ergebnisse und Diskussion

Allgemeines

Sulfamid kristallisiert im orthorhombischen Kristallsystem und besitzt die nichtsymmorphe Raumgruppe Fdd2 mit acht Molekülen in

Symmetrie	Kristall-	Innere Gitter- Schwingungen
C ₂	C _{2v}	
A	$egin{array}{c} \mathbf{a_1} \\ \mathbf{a_2} \\ \mathbf{b_1} \end{array}$	11 + R 11 + R + T 10 + 2R + T 0 = 0
	Symmetrie C ₂ A B	$ \begin{array}{c cccc} $

der Elementarzelle. Die Lagesymmetrie des Moleküls im Kristall ist C_2 , die des freien Moleküls angenähert C_{2v}^{11} . Somit ergibt sich folgende Korrelation der Schwingungen:

Aus der Faktorgruppenanalyse (2 Moleküle in der Bravais-Zelle; $k \simeq 0$) ersieht man, daß nach dem Modell der starren Moleküle 42 innere und 9 äußere Schwingungen unterschieden werden können. Von diesen sind, mit Ausnahme der im IR verbotenen irreduziblen Darstellung (Rasse) a₂, alle Schwingungen sowohl im *Raman* als auch in IR erlaubt. Zusätzlich sind Obertöne und Kombinationsschwingungen (innere \pm äußere Schwingungen) zu erwarten.

Bei den *Raman*-spektroskopischen Untersuchungen konnten durch geeignete Orientierung des Kristalls — die sechs Komponenten des Polarisierbarkeitstensors einzeln gemessen werden, wobei für die Beschreibung der geometrischen Anordnung des eingestrahlten und gestreuten Lichtes die übliche Notation¹² verwendet wurde.

Vier der sechs Einkristallspektren (bei 90 K) sind in Abb. 1 dargestellt. In einzelnen Symmetrierassen erkennt man zusätzlich schwache Banden, die auf Grund des Streutensors nicht auftreten dürften (z. B.: 365 cm⁻¹ in b₁ und b₂). Da dieses "Durchbrechen" der starken, totalsymmetrischen Schwingungen bei wiederholten Messungen in gleicher Stärke auftrat, kann es als Folge der nicht zentrosymmetrischen Raumgruppe des SA diskutiert werden¹³.

In Abb. 2 ist der IR-Dichroismus, gemessen an Kristalliten (a) und an einem SA-Einkristall (b), abgebildet. Da nur Kristalle mit den Achsen a und c in der Plättchenebene erhalten wurden, können auf diese Weise experimentell nur die Schwingungen der Rasse a_1 von jenen in b_1 und b_2 gemeinsam unterschieden werden. Die Wellenzahlen der *Raman*- und der IR-Einkristall-Spektren (bei 300 K), sowie deren Zuordnung, sind in Tabelle 1 zusammengefaßt.



Abb. 1. Einkristall-Ramanspektren von SO₂(NH₂)₂ bei 90 K

Abb. 3 zeigt Übersichts-Raman-Spektren, gemessen an polykristallinem SA und SA-D₄ bei 200 K, während in Tabelle 2 die Frequenzen der Pulverdaten und deren Zuordnung (gemeinsam mit den IR-Daten für das SA-D₄ bei 100 K) zusammengefaßt wurden.

Die Zuordnung zu den Schwingungsformen des Moleküls erfolgte an Hand der bekannten Lage [z. B.: $v(NH_2)$], durch Vergleich mit den Spektren der deuterierten und N¹⁵-substituierten Verbindungen, den inelastischen Neutronenstreuspektren (i. n. s.)¹⁴ sowie den Halbwertsbreiten der Banden ($\Delta v_{1/2}$). Schließlich wurde diese Zuordnung durch eine NCA überprüft.

Innere Schwingungen

Aus Tabelle 1 geht hervor, daß die Zuordnung der Frequenzen über 600 cm⁻¹ weitgehend mit jener in früheren Arbeiten übereinstimmt^{7,8}. Die Frequenzunterschiede der gleichen Molekülschwingung in verschiedenen Symmetrierassen (Korrelationsfeldaufspaltung) weisen auf





Abb. 3. Pulver-Raman
spektren von $\mathrm{SO}_2(\mathrm{NH}_2)_2$ (a) und $\mathrm{SO}_2(\mathrm{ND}_2)_2$ (b) be
i 200 K

533

³⁵ Monatshefte für Chemie, Vol. 113/5

A. Popitsch:

Raman ^a				Infrarot ^b Zuordnung		
A ₁ b(cc)a		A ₂ b(ab)a	B ₁ b(ac)a	B ₂ b(bc)a		
3330(10)		3335(10) 3260(15)	3341(10) 3331(10)	3345(20)	3372 sh ⊥ 3330 vs ⊥	$v_{17}(b_2) v_8(a_2)$
3220(20)	aa~bb~cc	3218(10)	3245(10)		3210 s] 3220 vs 1558 vs	$v_{12}(b_1)$ $v_1(a_1)$
1550(10)	<i>aa=50=cc</i>	1350(-5)	1354(10)	1379(20) 1353(10)	1369 vs 1	$v_{14}^{2}(b_{1})$ $v_{13}^{2}(b_{1})$
1151(60)	aa>bb>cc cc>aa≃bb	1149(50) 1125(5)	1150(10)	1165(5) 1152(15) 1131(15) 036(10)	$1185 \text{ s} \parallel 1145 \text{ vs} \parallel 1145 \text{ vs} \parallel 1132 \text{ vs} \parallel 1$	$v_{18}^{(b_2)}$ $v_{3}^{(a_1)}$ $v_{9}^{(a_2)}$
913(5) 903(15) 727(15)	aa>bb≃cc aa≃bb>cc bb>cc>aa	906(10) 728(5)	911(10) 725(5)	909(10)	904 s 720 m	$v_{19}(b_2)$ $v_4(a_1)$ $v_5(a_2)$ $v_{15}(b_1)$
542(5) 534(15)	bb>aa>cc bb>aa≃cc	546(15) 528(40)	579 (30)	567(15) 529(10)	568 m 1	$v_{16}^{(b_1)}$ $v_{10}^{(a_2)}$ $v_{6}^{(a_1)}$
485(5)	cc≃bb≃aa		421(10)	506(5) 433(15)	505 m ⊥ 482 w 420 m	$v_{20}^{(b_2)}$ $v_{21}^{(b_2)}$ $v_{21}^{(b_2)}$
362(100) 320(5)	aa≃bb≈cc bb>aa>cc	361(15) 330(20) 141(10)	361(15)	361(10) 334(5) 142(5)	362 w	$v_{11}^{21}(a_1)$ $v_{11}(a_2)$
89(10) 74(5) 51(5)	aa>bb>cc aa>bb>cc aa>bb>cc aa>bb>cc	89(10) 73(25)	122(15) 89(5) 75(5) 51(15)	118(15) 89(10) 75(10) 51(10)		

Tabelle 1. Raman- und Infrarotspektren von $SO_2(NH_2)_2$ -Einkristallen bei 300 °K (Wellenzahlen in cm⁻¹)

^a Die relativen Intensitäten der Raman-Linien sind auf die Intensität der Bande bei 362 cm⁻¹ (= 100) im Spektrum b(cc)a bezogen.

^b Der IR-Dichroismus wurde dem Spektrum a in Fig.2 entnommen.

nicht vernachlässigbare zwischenmolekulare Wechselwirkungen der beiden Moleküle in der *Bravais*-Zelle hin. Die Aufspaltungen treten besonders deutlich bei den asymmetrischen Gerüstschwingungen auf. Beispielsweise beträgt der Frequenzunterschied bei den Schwingungen v_{14} (b₁, b₂) oder v_{19} (b₁, b₂) ca. 25 cm⁻¹ (*Raman*-Spektren), während sich für dieselben Schwingungen die Faktorgruppenaufspaltung in den IR-Spektren nur in verbreiterten Banden ($\Delta v_{1/2} = \text{ca. } 70 \text{ cm}^{-1}$) äußert (Abb. 2).

Die angegebene Zuordnung der Frequenzen unter 600 cm⁻¹ bedarf einiger ergänzender Bemerkungen, da für diesen Bereich in den bisherigen Arbeiten^{7, 8, 14} zum Teil unterschiedliche Zuordnungen getroffen wurden. Den Deformationsschwingungen ρ (SO₂), δ (SO₂), ρ (SN₂), δ (SN₂) und t (O₂SN₂) des O₂SN₂-Gerüstes wurden folgende Banden der Einkristallspektren (Tabelle 1) zugeordnet: 579 (b₁), 534 (a₁), 433 (b₂), 362 (a₁) und 330 cm⁻¹ (a₂). Die entsprechenden Frequenzwerte in der deuterierten Verbindung (Tabelle 2) sind: 566, 520, 422, 329 und 269 cm⁻¹. Bemerkenswert ist vor allem die große Fre-

			····		
Sulfamid Raman	N ¹⁵ -Sulfamid Raman	D ₄ -Su Raman	lfamid IR ⁺	Zuordnun	g
3325(20)	3323(20)	2504 (30)	2510 vs	ν ₁₇ (b ₂), ν ₈ (a ₂),	vas(NH ₂ ,ND ₂)
3198(25)	3218(30)	2381(40)	2390 vs	$y = \{a_1\}, y = \{b_1\}, \dots$	N (NHa, NDa)
3100(10)	3100(10)	2318(10)	2320 sh	¹ ^{(a} ₁), ¹ ₂ ⁽³),	s 2No. 2N
1555(10)	1555(10)	1170(10)	1167 vs	v_2 (a ₁), v_{17} (b ₁),	8 (NH2, ND2)
1375(10)	1377(15)			2 . 177 13. 17	
1356(20)	1358(15)	1362(10)	1352 vs	$v_{14}(b_1)$	$v_{nc}(SO_2)$
		1333(10)	1333 sh	14 -	a.5
1183(10)	1186(10)	910(10)	912 m	$v_{18}(b_2)$	$\rho(NH_2,ND_2)$ i.ph
1152(70)	1156(70)	1141(70)	1142 s	$v_3^{\circ}(a_1)$	$v_s(SO_2)$
1177(20)	1127(10)	1127(20)	IIIO sh	(-)	(MUL ND)
035(20)	022(10)	850(SII) 870(E)	055 SH	v_9 (a_2)	p(Nn2,ND2)o.o.ph.
915(60)	522(10)	0/0(3)	0/3 5	v19(02)	as(SN2)
910(10)	898(35)	835(100)	835 vs	v. (a)	$v_{1}(SN_{2})$
		816(90)	818 m	4 (-1)	S 2/
733(60)	718(15)	636(30)	622 vs	v_{c} (a ₁), v_{1c} (b ₁),	ω(NH ₂ ,ND ₂)
575(20)	575(15)	566(30)	572 m	$v_{16}^{3}(b_{1})$	ρ(SO ₂)
557(50)	552(15)	441(20)	446 m	$v_{10}(a_2)$	τ (S-NH ₂ , S-ND ₂) i .ph
541(40)	538(25)			v ₂₀ (b ₂)	$\tau(S-NH_2, S-ND_2)$ o.o.ph.
530(70)	526(60)	520(90)	534 s	$v_6^{-}(a_1)$	δ(SU ₂)
496(10)	485 (10)	517(80)	518 S		
400(10)	465(10)	4/9(20)	402 III 116 m	(h.)	21 No
424(20)	426(15)	422(20)	430 m	21(02)	P(3N2)
363(100)	358(100)	329(100)	332 vs	$v_{\pi}(\mathbf{a}_1)$	δ (SN ₂)
334 (70)	332(30)	269(20)		$v_{11}(a_2)$	$t(0_2SN_2)$
150(20)	149(10)	148(10)		11	
130(10)	129(10)	129(5)			
120(10)	119(5)	114(50)			
94(50)	92(40)	89(50)			
77(40)	77(30)	76(40)			
56(30)	53(15)	54(20)			

Tabelle 2. Beobachtete Raman- und Infrarotfrequenzen (cm⁻¹) an polykristallinem SO₂(NH₂)₂, SO₂(N¹⁵H₂)₂ und SO₂(ND₂)₂ bei 200 °K

* SO2(ND2)2 als Nujolverreibung zwischen CsJ-Plättchen bei 100 K.

quenzerniedrigung der nur im Raman erlaubten Torsionsschwingung des O_2SN_2 -Gerüstes (H/D = 1,23). Die früher getroffene Zuordnung der mittelstarken IR-Bande bei 505 cm⁻¹ als ρ (SN₂)⁷ scheint wenig wahrscheinlich, da in den Ramanspektren eine entsprechende Bande nicht beobachtet wird bzw. eine nur sehr geringe Intensität aufweist (Tab. 1). Dagegen wird von der Frequenz bei 442 cm⁻¹ (b₂) auch die entsprechende Kristallfeldaufspaltungskomponente in b₁ (425 cm⁻¹) beobachtet (Abb. 1). Ebenso stützen die Ergebnisse der NCA die hier getroffene Zuordnung.

In den Deformationsbereich des O_2SN_2 -Gerüstes fallen auch die $(S-NH_2)$ -Torsionsbewegungen. Die Frequenzen bei 546 cm⁻¹ (564 cm⁻¹, 90 K) in a_2 und 506 cm⁻¹ (530 cm⁻¹, 90 K) in b_2 werden den $\tau (S-NH_2)_{i. ph.}$ bzw. $\tau (S-NH_2)_{o. o. ph.}$ zugeordnet. Gestützt wird diese Zuordnung auch durch die i. n. s.-Spektren, die in diesem Frequenzbereich intensive Banden aufweisen: Sulfamid (540 cm⁻¹)¹⁴, Harnstoff (570 cm⁻¹)¹⁵ und Thioharnstoff (510 cm⁻¹)¹⁵. Die, im Vergleich zu den übrigen Schwingungen, stärkere Temperaturabhängigkeit dieser Banden im SA

A. Popitsch:

Symmetrie		Einkristall	
<u> </u>	300 K	150 K	90 K
Librationsschwing	gungen :		
a ₁	89 (30)	96 (40)	98 (50)
a ₂	89 (50)	96(40)	98 (50)
-	141 (40)	150 (50)	158 (60)
b ₁		× /	98 (5)
	122(10)	126 (10)	135 (8)
		147 (10)	156(7)
	171 (5)	181 (5)	190 (10)
\mathbf{b}_2	89 (15)	96 (20)	98 (30)
	118 (20)	121 (3)	127 (35)
	124(25)	132(10)	136(20)
	142 (10)	150 (5)	159 (20)
Franslationsschwi	ngungen :		
12	73(100)	78 (100)	80 (87)
D ₁	51 (50)	56 (50)	61 (50)
\tilde{D}_2	76 (25)	78(25)	80 (25)
-	51 (10)	58 (10)	60 (5) [′]

Tabelle 3. Temperaturgang und versuchsweise Zuordnung der Raman-aktiven Gitterschwingungen des Sulfamideinkristalls. Die relativen Intensitäten (in Klammern) sind auf die Bande bei 73 cm⁻¹ [= 100; im Spektrum b(ab)a] bezogen

ist möglicherweise eine Folge der schichtartigen Anordnungen der Moleküle im Kristallgitter [angenommene Wasserstoffbrücken in der Ebene sind stärker (S—N··O = 3,02 Å) als zwischen den Schichten (S—N··N = 3,18 Å)]¹¹.

Gitterschwingungen

In Tab.3 wurden der Temperaturgang und die versuchsweise Zuordnung (fettgedruckte Wellenzahlen) der Gitterschwingungen im SA für den Spektralbereich 250—40 cm⁻¹ zusammengestellt. Da weder sprunghafte Änderungen der Frequenzwerte im Temperaturgang noch extreme Intensitätsänderungen der Banden zu beobachten sind, kann eine Phasenumwandlung in diesem Temperaturbereich ausgeschlossen werden.

Die Zuordnung der Gitterschwingungen basiert (in Ermangelung von Einkristalldaten für das SA-D₄) überwiegend auf der Lage der Banden, deren Temperaturabhängigkeit und der Faktorgruppenanalyse. Man erwartet für die Translationsschwingungen ein masseabhän-

536

giges Frequenzverschiebungsverhältnis (H/D) von 1,021 bei Substitution der H-Atome durch Deuterium. Zudem sollten diese Schwingungen, wegen der größeren effektiven Masse, bei niedrigeren Wellenzahlen als die Librationsschwingungen auftreten. Die H/D-Verschiebung der Librationen ist hingegen von den Trägheitsmomenten abhängig, für die folgende Werte (in a.m.u. Å²) berechnet wurden: $I_x = 105,43$, $I_x^{\rm D} = 115,29$; $I_y = 102,69$, $I_y^{\rm D} = 117,21$; $I_z = 94,94$, $I_z^{\rm D} = 104,94$. Durchschnittlich ist daher ein Frequenzverschiebungsverhältnis von ca. 1,055 zu erwarten. Wegen der Volumenkontraktion bei Temperaturabnahme außerdem die Librationen eine stärkere sollten Temperaturabhängigkeit als die Translationsschwingungen zeigen. Die Anzahl der Banden in den Rassen a1 und a2 entspricht der gruppentheoretischen Vorhersage.

Die erhöhte Anzahl von Banden in b_1 und b_2 erklärt sich mit dem Auftreten von verbotenen Banden aus a_1 und a_2 und erschwert somit deren Interpretation. Die Zuordnung wurde letztlich auf Grund obiger Überlegungen getroffen.

Normalkoordinatenberechnung

Zur Überwindung einiger Zuordnungsprobleme, die teilweise auf extrem geringe Bandenintensitäten in den Ramanspektren zurückzuführen waren (Schwingungen mit NH-Beteiligung), und um eine gesichertere Beschreibung der Schwingungsformen der Frequenzen unter $700 \,\mathrm{cm}^{-1}$ zu erhalten, wurde — unter Verwendung des allgemeinen Valenzkraftfeldes (GVFF) — eine NCA nach der Wilsonschen GF-Matrixmethode durchgeführt. Beim Erstellen der G-Matrix wurden die inneren und die Symmetrie-Koordinaten in analoger Weise wie bei Uno et al.⁸ definiert. Eine einheitliche Dimensionierung wurde durch Normierung der Winkelkoordinaten mit dem geometrischen Mittel der beteiligten Bindungslängen erhalten. Zur Eliminierung der Winkel-Redundanz des O2SN2-Gerüstes in der irreduziblen Darstellung a1 wurden für die Symmetriekoordinaten S_6 , S_7 und S_{22} (Redundante) folgende Koeffizienten nach Suthers¹⁶ berechnet: a = 0.4821, b = 0.4185, c = 0.47974, e = 3.97979, f = --1.00508 und g = 5.74311. Die Strukturparameter wurden - mit denselben Näherungen für die NH_2 -Gruppen wie bei Uno^8 — der Röntgenstrukturanalyse¹¹ entnommen. Die Torsionsschwingungen sind in der Rechnung nicht berücksichtigt. Die Kraftkonstantenmatrix wurde (unter Einbeziehung der Isotopendaten) nach dem Kopplungsstufenverfahren von Chacon und Matzke¹⁷ berechnet. Die bestmögliche Wiedergabe der beobachteten Frequenzwerte (Tab. 2) wurde, mit einer durchschnittlichen Abweichung von 1% [herausgenommen v_{11} (a₂) mit 3%], nach 15 Iterationen erhalten. Eine Auswahl der berechneten inneren Kraftkonstanten (in mdyn/Å) ist in Tab. 4 wiedergegeben. Da die Rechnung mit variierter Zuordnung im Deformationsbereich des O_2SN_2 -Gerüstes nur Änderungen der Kraftkonstanten in der Größenordnung von 1—2% zur Folge hatte, wurde die in den Tab. 1 und 2 getroffene Zuordnung auf Grund der besseren Wiedergabe der Frequenzen (SA, SA-D₄ und SA-N¹⁵) und auf Grund der Potentialenergieverteilung [PEV: V(k) = $F_{dia} L_{ik}^2 100 / \sum_{ij} F_{ij} L_{ik} L_{jk}$], als die am besten abgesicherte, gewählt. Die Kraftkonstanten des GVFF können sinnvoll mit den Bindungsverhältnissen

Tabelle 4. Valenzkraftkonstanten von Sulfamid (in mdyn/Å)

$f_{\rm SO}$	9,32	$f_{\rm SN}$	4,83	$f_{\rm NH}$	5,97
foso	0,58	$f_{\rm NSN}$	$0,\!46$	$f_{\mathbf{HNH}}$	0,62
fso/so	0,04	$f_{\rm SN/SN}$	0,29	$f_{\rm HNS}$	0,36
INSO	0,52	$f_{\rm SN/SO}$	0,17	$f_{\rm NSO/NSO}$	0,26
$f_{\rm SO/NSO}$	0,07	$f_{\mathrm{SN/HNS}}$	0,20	$f_{\rm OSO/NSO}$	-0,14

im SA in Beziehung gebracht werden. Beispielsweise zeigt die PEV für v₃ und v14, daß die Kopplung der SO2-Valenzschwingungen mit den Schwingungen vernachlässigbar restlichen ist und daher die Valenzkraftkonstante $f_{SO} = 9.35 \text{ mdyn/Å}$ mit den Werten (in mdyn/Å) für das SO₂ (10,01)¹⁸, SO₃ (10,69)¹⁹ oder SO₂Cl₂ (10,65)¹⁶ verglichen werden kann. Die bei Uno⁸ diskutierte Kopplung der SN-Valenzschwingungen (die SN-Bindung hat die Möglichkeit zur Ausbildung einer d_{π} - p_{π} -Bindung²⁰) mit den NH bzw. ND-Deformationen (ρ , ω , τ) wird auch hier ganz deutlich durch die PEV aufgezeigt. Die SN-Valenzkraftkonstante im SA kann somit nicht ohne weiteres mit anderen SN-Kraftkonstanten korreliert werden; sie entspricht aber den Erwartungen.

Insgesamt kann gesagt werden, daß die Einkristallspektren, kombiniert mit einer Normalkoordinatenanalyse, eine weitgehend sichere Zuordnung und Beschreibung aller Schwingungen im Sulfamid erlauben.

Dank

Der Autor dankt Herrn Prof. Dr. *E. Nachbaur* für die großzügige Förderung dieser Arbeit und Herrn Dr. *C. Kratky* für die Justierung der Kristalle sowie für wertvolle Diskussionsbeiträge.

Literatur

- ¹ Greschonig H., Nachbaur E., Krischner H., Acta Cryst. **B33**, 3595 (1977).
- ² Kratky C., Nachbaur E., Popitsch A., Acta Cryst. **B** 37, 654 (1981).
- ³ Kratky C., Popitsch A., Acta Cryst. B36, 1044 (1980).

538

- ⁴ Kratky C., Nachbaur E., Popitsch A., Monatsh. Chem. **112**, 529 (1981).
- ⁵ Gruber H., Hess H., Popitsch A., Fritzer H. P., J. Electrochem. Soc. 129, 365 (1982).
- ⁶ Popitsch A., J. Mol. Struct., im Druck.
- ⁷ Herrick I. W., Wagner E. L., Spectrochim. Acta 21, 1569 (1965).
- ⁸ Uno T., Machida K., Hanai K., Spectrochim. Acta 22, 2065 (1966).
- ⁹ Ephraim F., Gurewitsch M., Ber. 48, 138 (1910).
- ¹⁰ Traube W., Reubke E., Ber. 56, 1656 (1923).
- ¹¹ Trueblood K. N., Mayer S. W., Acta Cryst. 9, 628 (1956).
- ¹² Damen T. C., Porto Š. P. S., Tell B., Phys. Rev. **142**, 570 (1966).
- ¹³ Loudon L., Adv. Phys. 13, 423 (1964).
- ¹⁴ Howard J., Waddington T. C., Nachbaur E., J. C. S. Dalton Transactions 8, 921 (1978).
- ¹⁵ Rush J. J., J. Chem. Phys. 47, 4278 (1967).
- ¹⁶ Suthers R. A., Hernshall T., Z. anorg. allg. Chem. 388, 257 (1972).
- ¹⁷ Chacon O., Matzke P., J. Mol. Struct. 9, 243 (1971).
- ¹⁸ Barbe A., Delahaigue A., Jouve P., Spectrochim. Acta 27 A, 1439 (1971).
- ¹⁹ Ruoff A., Spectrochim. Acta **23 A**, 2421 (1967).
- ²⁰ Cruickshank D. W. J., J. Chem. Soc. 1961, 5486.