Zeitschrift:	Bulletin de la Société Fribourgeoise des Sciences Naturelles = Bulletin der Naturforschenden Gesellschaft Freiburg
Herausgeber:	Société Fribourgeoise des Sciences Naturelles
Band:	46 (1956)
Artikel:	Morphologie und Optik des Kupfervitriols
Autor:	Strässle, P. Deicola
DOI:	https://doi.org/10.5169/seals-308342

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. <u>Mehr erfahren</u>

Conditions d'utilisation

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. <u>En savoir plus</u>

Terms of use

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. <u>Find out more</u>

Download PDF: 23.08.2025

ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, https://www.e-periodica.ch

Morphologie und Optik des Kupfervitriols

von P. Deicola Strässle O. F. M. Cap.

INHALTS ÜBERSICHT

Problemstellung	32
Morphologischer Teil	
 Züchtung des Untersuchungsmaterials Die Formen und Kombinationen des Kupfervitriols Beeinflussung der Kombinationen und Persistenzen durch Lö- 	33 36
sungszusätze	$\frac{42}{46}$
 a) Ausmessung und Zeichnung der Kristalle b) Zentraldistanz der Flächen c) Größe der Hauptflächen des Kupfervitriols 	46 49 51
 5. Der Habitus des Kupfervitriols und seine durch die Lösungs- genossen bedingten Veränderungen	53 53 57
c) Kristalle aus Lösungen mit KNO_3 -Beigabe Optischer Teil	61
 Für den senkrechten Lichteinfall geeignete Prismen Das Instrument und das Messungsverfahren Die Variation der Lichtgeschwindigkeit bei vorgegebener Rich- 	66 68
tung	71 79 81
Zusammenfassung	84
Literaturverzeichnis	85

Problemstellung

Durch Messung der Lichtausbreitung in übereinstimmend orientierten Kupfervitriolprismen hat J. MÄDER beträchtliche Geschwindigkeitsschwankungen für gegebene Richtungen festgestellt. Zur Erklärung verwies er auf geometrische Eigentümlichkeiten der verwendeten Kristalle. Von anderer Seite wurde aber als Grund des merkwürdigen Verhaltens eine kleine Wassergehaltsänderung der Substanz in den Bereich der Möglichkeit gezogen. Die Frage wurde indes nicht weiter abgeklärt. Darum schien es interessant zu sein, mittels der Lichtablenkung durch mehrere Prismen übereinstimmender Orientierung vergleichbare Geschwindigkeitswerte für möglichst viele Richtungen zu bekommen. Am einfachsten würde sich die Rechnung für senkrechte Inzidenz gestalten. Und hierzu scheint der Kupfervitriol mit seiner mannigfach keilartigen Begrenzung nicht ungeeignet zu sein. Tatsächlich liefert die Winkeltabelle in Groths Chemischer Kristallographie (1, 420) manche Flächenpaare, welche für zweckdienliche Prismen die richtige gegenseitige Neigung hätten. a μ' , cq', c \varkappa' , qt', $\mu\lambda'$, $\varkappa \tau'$, στ, ξω' (Bezeichnung wie in Tab. 2; Gegenflächen mit Akzent versehen) sind einige Beispiele. Leider fehlen bei den gewöhnlichen Kristallisationen viele der angeführten Formen oder es stehen die Flächen in so verschobener Lage zueinander, daß das Licht bei senkrechter Inzidenz auf die eine Fläche nicht durch die andere austreten kann. Deshalb stellt sich die Aufgabe, durch Verwendung verschiedener Lösungszusätze Kristalle zu züchten, welche die geplante optische Untersuchung ermöglichen. Je nach Erfolg dieser Kristallisationen böte sich gleichzeitig Gelegenheit zu einer einläßlichen kristallographischen Durchmusterung des Kupfervitriols. Das Material wäre natürlich so reichhaltig zu ziehen, daß für möglichst viele passende Orientierungen der brechenden Flächenpaare je etwa sechs bestbeschaffene Individuen herausgesucht werden könnten. Ihre optische Durcharbeitung dürfte nicht nur eine Klärung der Geschwindigkeitsschwankungen für eine gegebene Richtung bringen, sondern wohl auch zuverlässige Mittelwerte der Lichtgeschwindigkeiten liefern, aus denen sich, trotz beschränkter Zahl, einwandfreie Werte der Hauptbrechungsindizes ermitteln ließen.

Morphologischer Teil

1. Züchtung des Untersuchungsmaterials

Unter der Kapelle des Mineralogischen Institutes wurden anderthalb Jahre hindurch fast ununterbrochen Kupfervitriolkristalle gezüchtet. Es geschah in leichtem Luftzug bei Zimmertemperatur. Diese betrug im Mittel gegen 20°C, schwankte aber im Laufe der Monate mehrmals auf und ab und erreichte als extremste Grenzen des öftern 28º bzw. 12ºC. Die Kristallisationsschalen von 7,5 cm Durchmesser und 4 cm Tiefe wurden etwa zu $^{2}/_{3}$ gefüllt. Die Lösung enthielt auf 100 g Wasser immer 26 g CuSO₄.5 H₂O. Ziemlich genau eine Woche nach dem Aufstellen bildeten sich, ohne vorherige Impfung, die ersten, von bloßem Auge gut wahrnehmbaren Kriställchen. Nachdem sie sich innerhalb weniger Stunden¹ zur gewünschten Größe von 4-7 mm Längsausdehnung entwickelt hatten, wurden sie mit einer hölzernen Pinzette aus der Lösung gezogen, sofort zwischen Filtrierpapier sorgfältig getrocknet und in besonderen Schächtelchen gut verwahrt. Aus gewöhnlicher Mutterlauge gewonnen², bilden sie den Bestand der weiterhin oft erwähnten Erstausscheidungen aus reiner Lösung.

Trotz aller Vorsicht, mit der die Kriställchen aus der Lösung genommen wurden, setzte sich wegen der erfolgten Störung schon nach einer Viertelstunde eine zusammenhängende Kruste feinster Ausscheidungen am Gefäßboden ab. Diese hinderte die weitere Ausbildung brauchbarer Individuen und wurde darum durch Nachgießen einer hinreichenden, aber nicht abgemessenen Menge reinen Wassers aufgelöst. Die ziemlich verdünnte Lösung wurde filtriert und zu neuer Kristallisation angesetzt. Die nach und nach ausgeschiedenen Kristalle wurden von den erstgewonnenen gesondert aufbewahrt und bilden die Gruppe der Zweitkristallisationen aus reiner Lösung. Bei späteren Züchtungs-

¹ Zuweilen verlief das Wachstum — vielleicht infolge größerer Luftfeuchtigkeit — beträchtlich langsamer ; die in Betracht fallenden atmosphärischen Faktoren wurden jedoch nicht gemessen.

² Verwachsungen, die sich hier und auch sonst einstellten, können nicht als Zwillingsbildungen gelten. An 12 der schönsten Zweierverwachsungen wurden sorgfältige Winkelmessungen durchgeführt. Dreimal zeigten sich gewisse Annäherungen an die von BOERIS gefundenen Gesetzmäßigkeiten (1, 419); sie sind jedoch als bloße Zufälligkeit zu werten.

versuchen wurden zur Verhütung der störenden Bodenkruste nach jeder Kristallentnahme die wegen ungünstiger Ausbildung in der Lösung zurückgelassenen Individuen durch Wasserzugabe sofort wieder aufgelöst.

Neben diesen Kristallisationen her wurde versucht, den bekannten und erfahrungsgemäß recht stabilen Habitus der Vitriolkristalle durch geeignete Lösungsgenossen zu verändern. Substanzen, die mit der Mutterlauge Reaktionen eingehen, wurden außer acht gelassen, und solche, die mit dem Kupfersulfat Doppelsalze bilden oder dessen Kristallwassergehalt beeinflussen, nur mit großer Umsicht gebraucht.

Zunächst wurden vier Versuchsreihen mit Natriumchlorid angestellt, wobei zu 26 g $\text{CuSO}_4.5 \text{ H}_2\text{O}$ in 100 g Wasser je 0.5 g, 1 g, 1.5 g und 2 g NaCl hinzugefügt und die erhaltenen Mischungen durch Verdunstung bei Zimmertemperatur zur Kristallausscheidung gebracht wurden. Nachträglich wurden die Versuche erweitert und Vitriolkristalle aus Lösungen mit 4 g und 8 g NaCl gezogen. Wegen der Dampfdruckerniedrigung ließ die spontane Kristallbildung in den einzelnen Schalen umso länger auf sich warten, je größer die NaCl-Konzentration war. Zur vollständigen Ausmessung und zur zeichnerischen Verwertung (vgl. S. 57 ff.) gelangten jedoch nur Kristalle aus den Lösungen mit 0.5 g, 1 g und 2 g NaCl. An den Cu-Vitriolkristallen, die Mutterlaugen mit anderen NaCl-Konzentrationen entstammen, wurde zwar die Formenkombination ermittelt, die Habitusänderung aber nur insoweit verfolgt, als sie sich durch qualitative Prüfung der Flächengröße erkennen ließ.

Als zweiter Lösungsgenosse wurde Natriumnitrat gewählt, und zwar in gleichen Konzentrationen wie anfänglich mit dem Na-Chlorid. Da die mikroskopische Ausmessung und zeichnerische Darstellung einiger Individuen keine von der NaCl-Beeinflussung merklich abweichende Gestaltsveränderung aufzeigte, wurde wegen des großen Zeitaufwandes auf die weitere Durcharbeitung dieser Kristallisationsreihen verzichtet. Auch von der Benutzung anderer Na-Salze wurde abgesehen, weil die Erwartung, sie könnten den Flächenkomplex der Cu-Vitriolkristalle in neuer Art beeinflussen, durch die gemachte Erfahrung an Wahrscheinlichkeit stark verloren hatte.

Durch eine ungewollte Verwechslung wurde die Aufmerksamkeit auf das *Kaliumnitrat* gelenkt, das als *Lösungsgenosse* einen größeren Erfolg versprach. Als es der üblichen Vitriollösung zufälligerweise in einer Konzentration von 4 g beigefügt war, bildete sich zuerst das durch Habitus und Farbe stark von den Kupfervitriolkristallen abweichende Doppelsalz $K_2Cu(SO_4)_2.6 H_2O$ (1,529). Nachdem eine größere Menge des Doppelsalzes ausgefallen war, erschienen mit ihm Kristalle, die zwar genau die Farbe des $CuSO_4.5 H_2O$ hatten, aber dem

Fig. 1. Verzerrter, nach der Basis tafeliger Kupfervitriolkristall aus einer Lösung mit 3 g KNO₃ (Nr. 31 von Tab. 10). Aufriß auf 110 projiziert. Entwickelte Formen (abgeteilt nach den drei Zonen [1 $\overline{10}$], [100] und [101], immer rechts beginnend) : 110, 0 $\overline{10}$, 1 $\overline{10}$, 1 $\overline{20}$ —021, 011, 001, 02 $\overline{1}$ — $\overline{121}$, $\overline{111}$. Hiervon sind nur 110 und 001 mit zwei Flächen entwickelt.



Habitus nach davon ganz verschieden waren (Fig. 1). Die Überzeugung, es könnte sich gleichwohl um Vitriolkristalle handeln, veranlaßte genauere Winkelmessungen an mehreren Individuen und führte zu Werten, die mit Groths Daten für $CuSO_4.5 H_2O$ völlig übereinstimmen.

Zur weiteren Abklärung der überraschenden Beobachtung wurde versucht, KNO_3 der Vitriollösung in so geringer Menge beizumischen, daß sie zur Ausfällung des Doppelsalzes nicht mehr ausreichte. Es wurden zwei Schalen mit der üblichen Lösung (26 g CuSO₄.5 H₂O in 100 g Wasser) angesetzt und der einen 0.5 g, der anderen 1.5 g KNO₃ beigefügt. Die Kristallisation zeigte einen vollen Erfolg. Aus der ersten Schale mit 0.5 g KNO₃ ließen sich zunächst einige Kristalle des gewöhnlichen, nach der c-Achse gestreckten Typus gewinnen. An den weiteren Ausscheidungen konnten dann Habitusänderungen festgestellt werden, die in lückenloser Reihe zu jener ungewohnten Gestalt überleiten, die bei der oben erwähnten zufälligen Beobachtung so große Überraschung erregt hatte. Die Kristalle aus der Schale mit 1.5 g KNO₃ zeigten schon vom ersten Ausfallen an diesen neuen Typus.

Bis zum Auftreten des Doppelsalzes — bald nach Gewinnung von ca. 14 g Kupfervitriol — machte er nur ganz geringe Änderungen durch.

Die jeweilige Konzentration des Lösungsgenossen in der Mutterlauge genau anzugeben, ist nicht leicht. Die Kristalle bilden sich ja nicht einzeln nacheinander, sondern oft in großer Zahl miteinander. Auch ändert sich die Konzentration für ein und denselben Kristall von Anfang bis Ende seines Wachstums. So läßt sich das vorhandene Konzentrationsverhältnis bloß für eine beschränkte Menge gebildeter Kristalle angenähert abschätzen, indem die herausgezogenen Individuen abgewogen und die in der Lösung zurückgelassenen ins Gewicht eingerechnet werden. Praktisch hat aber die genaue Konzentrationsangabe für die Cu-Vitriolkristalle aus Lösungen mit NaCl als Beigabe keine allzu große Bedeutung. Denn nach Tab. 8a entsprechen den Kristallisationen aus Laugen, deren NaCl-Konzentration von der einen zur andern gerade auf das Doppelte anwächst, nur geringe Änderungen im Habitusbild. Um so eher darf im Einzelversuch vom Konzentrationswechsel abgesehen werden, da von den ursprünglich in der Lösung enthaltenen 26 g CuSO₄.5 H₂O durch die Kristallgewinnung nie mehr als 6-9 g in Wegfall kamen.

2. Die Formen und Kombinationen des Kupfervitriols

Wegen der außerordentlichen Schiefwinkeligkeit des Cu-Vitriols sind verschiedene Aufstellungen versucht worden. Den folgenden Darlegungen liegt das Barker-Grothsche Achsenkreuz zugrunde (1,419).

$$\begin{array}{l} a \,:\, b \,:\, c \,=\, 0{,}5721 \,:\, 1 \,:\, 0{,}5554 \\ \alpha \,=\, 82^{o}05' \ \beta \,=\, 107^{o}08' \ \gamma \,=\, 102^{o}41' \end{array}$$

Im ganzen wurden 288 Kristalle auf ihre Formenmannigfaltigkeit einläßlich untersucht. Zu Beginn der Arbeit wurden zahlreiche goniometrische Messungen durchgeführt. Bald aber gelang die Deutung des mikroskopisch vergrößerten Kriställchens durch bloßen Vergleich mit den Figuren der Chemischen Kristallographie ; Zweifel, die sich etwa einstellten, wurden stets goniometrisch behoben.

Die Kupfervitriolkristalle sind nicht besonders flächenreich. V. GOLD-SCHMIDT, der die stark angewachsene Literatur sorgfältig ausgeschöpft hat, nennt im Textband V des Atlas nur zwei Dutzend Formen. Von diesen wurden einige erst in jüngerer Zeit gefunden ; für andere fehlen bildliche Veranschaulichungen im Figurenband (vgl. S. 40). GROTH selber erwähnt 18 Formen¹, belegt aber durch seine Zeichnungen nur 13 (a, b, c, m, q, t, \varkappa , μ , ξ , π , σ , τ , ω).

An den 288 genau untersuchten Kristallen wurden ebenfalls 18 Formen gefunden : a (100), b (010), c (001), m (110), q (011), t (021), ζ (131), ψ (131), ω (111). Von diesen Formen stimmen 15 mit der Grothschen Reihe überein ; 1 (120), ν (210) und π (130) wurden aber nie festgestellt ; dafür konnten drei bei GROTH fehlende Formen gesichert werden, nämlich ρ , φ und χ . φ (10 $\overline{1}$) findet sich in der Goldschmidtschen Liste als Nr. 18 und wurde an 8 neuen Kristallen als schmale, langgezogene, den Zonen $[100:00\overline{1}]$ und $[0\overline{1}\overline{1}:110]$ angehörige Fläche bestimmt. An zwei zusammengewachsenen Kristallen trat $\rho(1\overline{2}1)$ mit mittelgroßer, aber ziemlich rauher Fläche auf, die durch die Zonen $[0\overline{2}1:100]$, $[1\overline{1}0:0\overline{1}1]$ und $[1\overline{2}0:001]$ mit den übrigen Flächen verknüpft ist. Die dritte Form, χ ($\overline{2}11$), stellte sich nur einmal ein, aber mit einer großen, guten Fläche im Schnitt der Zonen $[\overline{1}10:0\overline{1}1]$, $[\overline{1}00:011]$ und $[\overline{1}\overline{1}0:\overline{1}21]$. Die Buchstaben ρ und χ wurden so gewählt, daß sie mit keinem irgendwie gebrauchten Symbol in Konkurrenz treten. Für drei weitere festgestellte Flächen, die keiner der von GROTH genannten Formen entsprechen, ließen sich wegen der schlechten Ausbildung die Indizes nicht mit genügender Sicherheit angeben.

Die 18 bestimmbaren Formen, welche an den 288 untersuchten Kristallen gefunden wurden, vereinen sich zu 57 verschiedenen Kombinationen des Ranges 7-15 (Tab. 1). Im Durchschnitt stellt also jeder fünfte Kristall eine andere Kombination dar. Tab. 4 zeigt aber, daß fast die Hälfte aller Kristalle auf die drei Kombinationen 49, 39 und 25 entfällt und 30 Kristalle eine völlig einmalige Begrenzung aufweisen. Mit einer durchschnittlichen Formenzahl von 10,9 sind diese 57 Kombinationen schon ziemlich flächenreich. Im einzelnen setzen sich

3 2 7 11 13 11 5 4 1 Kombinationen 8 9 10 11 1213 14 15 Formen zusammen. Daß die 7 aus drei am häufigsten wiederkehrenden Kombinationen mit 13, 12 und 11 Pinakoiden eine überdurchschnittliche Formenzahl haben, ist sicherlich beachtenswert.

 $^{^1}$ Anhangsweise (1,419) wird die an natürlichen Kristallen nachgewiesene Form 141 erwähnt; bei Goldschmidt fehlt sie.

Tab. 1. Die Kombinationen des Kupfervitriols

Über die den Buchstaben zugehörigen Formenindizes vgl. Tab. 2

Lfde Nr.	Nr. d. neuen Komb.	Nr. d. Atlas- Fig.	Kombination	Lfde Nr.	Nr. d. neuen Komb.	Nr. d. Atlas- Fig.	Kombination
1		2,72	amμω	39		40	abmqtμσω
2		21	bmμω	40		70	abmtλμξω
0		10		41		6,79	abmtμξτω
3		19	abcmω	42		44	amqχμστω
4		3,65	a b m μ ω	43		42	amqt×μτω
5		23	a b m σ ω	44	4		bmqtλμξω
6		22	acmμω	45	5		cmqtxμξω
7		13,68	a m μ ζ ω				
8		24	bmtξω	46		45	abcmχμστω
9		25	mqμξω	47	6		abcmq×λμω
10		4	a h m) u ()	48	7		abcmqtμφω
11		77	$a b m \mu \xi \omega$	49		46	abcmtμστω
19		89	a b m u z w	50		10	abmζκμστω
12		24	$a b m \sigma \tau \phi$	51		16,67	a b m λμξστω
10		10		52		84	a b m μξπστω
14		10	$a b m q \mu \omega$	53	8		abmqχμξτω
10		5 90		54		48	abmqχμστω
10		29	απμζσω	55		47	abmqtxμτω
17		30	α m q μ ζ ω	56		49	abmqtμξσω
18		26	amqtμω	57		54	abmqtμξτω
19		27	amtμζω	58		7	abmt×μξτω
20		75	bmtμζω	59		50	ας π κ λμξτω
21		28	m λμζσω	60		52	amqtμξστω
22	1		abcm×μω	61		51	amtxλμξτω
23		33	abcmμτω	62	9		bmqtxλμξω
24		37	abcmtut	63	10	8	cmqtxλμξω
25		78	a b m × µ τ ω	64	11		cmqtκλμτω
26		35	$a b m \mu \xi \sigma \omega$	65	12		cmgtxμξτω
27		17	a b m u E v w				1 ()
28		34	a b m u g τ w	66		69	abcmqtζ×μω
29	2	01	$a b m a \mu \tau \omega$	67	13		abcmqtxλμω
30	-	76	a b m q t u w	68	14		abcmqtλμξω
31		36	$abm t u \xi \omega$	69		56,57	abcmqtμστω
29		43		70		11	abmqζ×μξτω
22		39	amqxµtw	71	15		abmqλμξστα
34	2	04		72		14	abmqtζμξπω
04	0		ς μχνμζω	73		12	abmqtζμστω
35		71	abcmq×μω	74		58	abmqt×μστω
36		9	abmζκμτω	75	16	8,55	abmqtλμξτω
37		41	a b m q μ σ τ ω	76	17		abmtλμξστω
38		38	abmqtμξω	77		53	acmqt×μστω
							500 · · · · · ·

Lfde Nr.	Nr. d. neuen Komb.	Nr. d. Atlas- Fig.	Kombination	Lfde Nr.	Nr. d. neuen Komb.	Nr. d. Atlas- Fig.	Kombination
78	18	59	acmqtλμξτω	102	40		abcmqtκλμξφω
79	19		amqtλμξστω	103	41		abcmqtκλμστω
80	20		bcmqtκλμξω	104	42		abcmqtκμξστω
81	21		bcmqtλμξτω	105	43		abcmqtλμξστω
82	22		bmqtxλμξτω	106		73	ablmqtxλμξτω
83	23		cmqtκλμξτω	107	44		a b m q tζλμξστω
8%	9%		abemar) užzw	108	45		a b m q t x λ μ ξ σ τ ω
85	44	69 66	abemqxxµçto	109	46		acmqtκλμξστω
86	95	02,00	abemqtçxµtw	110	47		bcmqtκλμξστω
87	20		abemqtx, hçu	111	1.8		abematiduzazo
88	20		abematzduze	119	40		abematy)užato
89	28		abematzuren	112	50	80	abematy)užruko
90	20	15 74	abematzuezw	114	50	83	abematxužzazw
91	90	10,74	abematauten	115	51	00	$abcmqtx\mu grotus$
99	20		abematautzw	116	59		abmqtydufgthw
92	31	60	abematužazw	110	04		abingtxxµçotyw
93	29	00	abemqtuite	117	53	64	abcmqtζκλμξστω
05	94 99		abmqtxxµçtw	118		61	abcmqtζχμξπστω
95	23 27		$a b m q t \lambda \mu \zeta \delta t \omega$	119	54		abcmqtκλμξστφω
90	94 95		h cm a t x) u ž z ()	120	55		abcmqtxλμξστχω
57	96 96		b m a t x) y E z z o	121	56		abmqtζκλμξστψω
50	30		υπητχνμζοτω	199	57		a hamaty du for silve
99	37		abcmqκλμξστω	144	07		αυσμητικήμεροτφω
100	38		abcmqtxλμξσω	123		85	abcdmoqtκλμξστψω
101	39		abcmqt×λμξτω	124		81	abmo'pqtζχλμξσφψω

Nebst den 57 neubestimmten Kombinationen enthält Tab. 1 auch jene, die den Kupfervitriolzeichnungen in Goldschmidts Atlas eigen sind. Vier Figuren fielen hierbei außer Betracht : Fig. 1 als Hauysche Elementarzelle, Fig. 20 und 39 wegen Unbestimmbarkeit gewisser Flächen und Fig. 63 als Abbild eines bloßen Bruchstückes. Alles in allem verzeigt Tab. 1 volle 124 verschiedene Kombinationen. Sie sind fortlaufend numeriert (Lfde Nr.), zu Gruppen von gleicher Formenzahl zusammengenommen und in jeder Gruppe lexikographisch geordnet. Hierbei hat das griechische Alphabet nur für die Reihenfolge jener Komplexe ausschlaggebende Bedeutung, die in den lateinischen Buchstaben übereinstimmen (z. B. Lfde Nr. 4 und 5 oder Lfde Nr. 10 bis 13 usw.). Die rechts neben der laufenden Numerierung stehenden Zahlen 1-57 entsprechen den neugefundenen Kombinationen und wiederholen sich in Tab. 4. Die dritte Kolonne verweist auf die einschlägigen Figuren des Atlas. Als bedeutungsvolle Tatsachen läßt Tab. 1 sofort erkennen, 1. daß sich im Goldschmidtschen Atlas Kupfervitriolkombinationen der gleichen Formen nicht allzu oft wiederholen (Lfde Nr. 1, 4, 7, 41, 51, 69, 75, 85, 90), 2. daß von den 57 neuen Kombinationen nur 5 mit früher bekannten identisch sind (Lfde Nr. 75, 78, 93, 113, 117) und 3. daß die Atlaskombinationen im Mittel weniger Formen zählen als die im Freiburger Laboratorium gezogenen (8,3 Formen gegenüber 10,9).

Umfang und Reichhaltigkeit der Tab. 1 locken zur Berechnung der Persistenz aller an diesen Kombinationen beteiligten Formen. Es sind derer nur 25, da sich die Goldschmidtschen Formen f und d (entsprechend $3\overline{10}$ und $2\overline{10}$ der hier gebrauchten Symbolisierung) weder an den Atlasfiguren noch an den neuen Kristallen vorfinden und

Symb Groth bkl	olisierung Goldschmidt	A Alle 124 Komb	G Die 72 Atlas-	S Die 57	Reelle Flächenh. H
11K1	(1, K-1, 1)	Komo.	Komo.	neuen Ko.	
a (100)	n (100)	84,7	93,1	75,4	89,9
D(010)	r (010)	78,2	75,0	82,5	95,8
c (001)	o (011)	44,4	27,8	68,4	76,7
d (201)	δ (211)	0,8	1,4	177071 M	
1 (120)	1 (120)	0,8	1,4		-
m(110)	m (110)	100,0	100,0	100,0	100,0
o (111)	ϵ $(12\overline{1})$	0,8	1,4		
o' (1 ī 1)	$-(1\bar{2}1)$	0,8	1,4	100 m 100	
p (140)	N (140)	0,8	1,4		
q (011)	k (001)	69,4	51,4	94,7	99,0
t (021)	v (011)	66,9	54,2	86,0	96,2
ζ (131)	$x (\bar{1}21)$	11,3	13,9	8,8	5,2
× (0 <u>1</u> 1)	$q (0\bar{2}1)$	51,6	36,1	70,2	83,3
λ (1 $\overline{2}0$)	h $(1\overline{2}0)$	46,0	18,1	84,2	96,9
μ (110)	c (110)	96,8	94,4	100,0	100,0
ξ (121)	s (111)	64,5	51,7	84,2	96,5
π (130)	a (130)	4,0	7,0		
ρ (121)	$-(1\overline{3}1)$	0,8	10	1,8	0,3
σ $(12\overline{1})$	z (13 $\overline{1}$)	41,9	37,5	47,4	58,3
τ (0 $\overline{2}1$)	w $(0\overline{3}1)$	59,7	54,2	70,2	78,1
ບ (210)	t (210)	0,8	1,4		
φ (<u>1</u> 01)	φ ($\overline{1}\overline{1}1$)	4,0	1,4	7,0	2,8
χ (211)	- (201)	0,8		1,8	0,3
ψ (131)	g (141)	4,8	4,2	7,0	1,7
ω (111)	p (101)	99,2	98,6	100,0	100,0

Tab. 2. Kombinationspersistenz und reelle Häufigkeit der Kupfervitriolformen

- von ρ und χ natürlich ganz abgesehen - die durch Rosickys Fig. 81 (Tab. 1, Lfde Nr. 124) ausgewiesene Form o' $(1\overline{1}1)$ im Textband nicht aufgenommen ist. Alle diese 25 Formen sind in Tab. 2 zusammengestellt. Die Persistenzen selber sind unter dreifacher Voraussetzung berechnet worden : einmal für die Gesamtheit aller 124 Kombinationen (A), sodann gesondert für die 72 Kombinationen des Atlas (G) und schließlich für die 57 des neuen Materials (S). Die Eigenart des letztern kommt durch die auffallenden Unterschiede der G- und S-Zahlen trefflich zum Ausdruck. Für die 16 Formen, welche G- und S-Persistenzen haben, sind nur zwei G-Werte größer als die S-Werte $(100 \text{ und } \overline{1}31)$; für die 14 übrigen Fälle sind die S-Persistenzen im Mittel um 18,1 Einheiten größer als die G-Persistenzen. Begreiflich, denn die Anzahl der hochpersistenten Formen in der S-Gruppe ist gut doppelt so groß als in der G-Gruppe, und das hier neu studierte Material reiht die an den Atlasfiguren stark zurücktretenden Formen c und λ mit einem Persistenzunterschied von über 40 Einheiten unter die wichtigsten Formen ein.

In Nigglischer Bewertung ergibt sich, nach abnehmender Persistenz geordnet, die kleine Tab. 3. Die tiefgreifenden Unterschiede der Gruppen A, G und S springen sofort in die Augen.

Tab. 3. Die Nigglischen Persistenzgrade der Kupfervitriolformen

	A (25 Formen)	G (23 Formen)	S (18 Formen)
Leitformen	mωμab	mωμab	mωμqtλξbaκτ
Nebenleitformen	qtξτκλcσ	tτqξ	сσ
Spezialformen		χσς	10.000 M
Ergänzungsf.	ζ	λζ	
Individuelle F.	φψπdloo' pρυχ	πψdloo′pυφ	ζφψρχ

Die Kombinationspersistenzen entsprechen kaum je der wirklichen Häufigkeit, mit der die Formen einer gegebenen Substanz in die Erscheinung treten. Dafür wäre nicht nur eine außerordentlich große Menge genau gedeuteter Kristalle notwendig, sondern es müßten auch die Bildungsbedingungen berücksichtigt werden. Die 288 Individuen, um die es hier geht, reichen dafür nicht aus. Aber ihre Zahl übertrifft die übliche Untersuchungsmenge immerhin derart, daß eine erste Annäherung an die reelle Häufigkeit erhofft werden darf. In diesem Sinne wurden die %-Werte H der Tab. 2 errechnet. Sie sind fast durchwegs etwas größer als die S-Werte, ohne daß aber in der Gewichtsabstufung eine wesentliche Änderung einträte. Wegen der Rangverschiebung von c behält einzig σ eine intermediäre Persistenz.

3. Beeinflussung der Kombinationen und Persistenzen durch Lösungszusätze

Die 288 untersuchten Kristalle hatten sich bei 9 verschiedenen Lösungszuständen gebildet. Aus Tab. 4 ist sofort ersichtlich, daß keine einzige der 57 Kombinationen mehr als 7 Mutterlaugentypen zugehört und daß sogar die meisten — vielleicht als Zufälligkeit — eindeutig bestimmten Konzentrationsverhältnissen entstammen. Genau gesagt konnten

1 42 Kombinationen 1 1 6 6 6 4 3 2 Lösungen gewonnen werden. Wenn 7 1 ans sich von den an eine einzige Lösung gebundenen Kombinationen 10 und 14 bei größtem KNO₃ bzw. NaCl-Gehalt bildeten, ist eine Gestaltsbeeinflussung durch die Konzentration der Lösungsgenossen unver-

Komb.	Form.	Reine	Lösung		Lösui	ng mit 1	NaCl		Lösung n	nit KNO	a Summe
Nr.	Zahl	Erstbild.	Zweitbild.	$0.5 \mathrm{~g}$	$1 \mathrm{g}$	2 g	4 g	8 g	0.5-0.7 g	m 1.5-3~g	d. Indiv.
1	7							1		•	1
2))						1				1
3))			٠			•	1	٠		1
4	8	54 • 1						1			1
5))	•		٠				1			1
6	9								•	1	1
7))	٠							•	1	1
8))							1			1
9))			•				2			2
10))							2			2
11))							1			1
12))		٠	٠				1			1
13	10									1	1
14))			•			1			3	4
15))	3									3
16))	2	2				1			•	5
17))	1									1

Tab. 4. Die Bildungsbedingungen der 57 neuen Kombinationenmit Angabe der Anzahl untersuchter Individuen

10		43	-	
----	--	----	---	--

Komb. Nr.	Form. Zahl	Reine I Erstbild.	Lösung Zweitbild.	0.5 g	Lösu 1 g	ng mit 2 g	NaCl 4 g	8 g	Lösung 1 0.5-0.7	nit KNO g 1.5-3 g	3 Summe d. Indiv
18	10				- 0	- 0				1	1
19))					1					1
20))							2			$\frac{1}{2}$
21))						1	2		1	4
$\overline{22}$))				÷			6			6
23))							2	· ·		2
24	11									1	1
25))						4		5	18	27
26))									1	1
27))	•			۰.,	2					2
28))		300		•					1	1
29))						1		1		2
30))	•		2					1	4	7
31))						1				1
32))	1	2		,					•	3
33))	3	5			1					9
34))	1									1
35))							3			3
36))		•					1			1
37	12		•		÷	2				•	2
38))								4	6	10
39	12		•	6	5	2	7	3	3	5	31
40))								•	5	5
41))					1					1
42))		•						1		1
43))				1	1	2		1		5
44))	1									1
45))	14	8	1							23
46))								1		1
47))		•		•	•	1	1	•	•	2
48	13		•	1			•			•	1
49))		•	14	17	13	16		19	4	83
50))	•		1			•			•	1
51))	5	•				٠				5
52))	2		•	•					·	2
53	14			6	1			•			7
54))									1	1
55))								1		1
56))	1									1
57	15	•	٠	1	•	•		٠	•	•	1
Sumr	ne d. Iı	nd. 34	17	32	24	23	36	31	37	54	288

kennbar. Anders aber als die Kombinationen scheinen bestimmte Formen von den Lösungsbedingungen recht unabhängig zu sein. Nach den H-Werten der Tab. 2 finden sich m, μ und ω an allen Individuen, und b, q, t, λ , ξ fehlen nur an ganz vereinzelten. Im eigentlichen Sinne lösungsbedingt sind, wie Tab. 6 beweist, nur a, c, σ , τ .

An den Bildungen *aus reiner Lösung* wurde, im Unterschied zu den Kristallisationen aus Laugen mit Lösungsgenossen, die Basisfläche nie gefunden (Tab. 6). Dieselbe scheint sich unter gewöhnlichen Bedingungen überhaupt nicht zu bilden. Sie fehlt darum fast durchwegs an den einfachen Typen der Goldschmidtschen Figuren und wird von der Grothschen Winkeltabelle durch keine Messung belegt. Die seltenen Formen ζ und ψ wurden nur an den Erst-, nicht aber an den Zweitausscheidungen aus reiner Lösung beobachtet. Jene sind überhaupt bezüglich Kombinationen etwas abwechslungsreicher als die letzteren, deren 4 beobachtete Flächenkomplexe ohnehin unter den 11 der erstkristallisierten wiederkehren (Tab. 4). Die Zwölferkombination 45, die an nahezu der Hälfte aller Individuen beider hieher gehöriger Gruppen beobachtet wurde (41,2 %, bzw. 47,1 %), kann für die Kristalle aus reiner Lösung gewissermaßen als typisch gelten, da sie nur noch einmal aus der 0.5 g NaCl-Lösung gewonnen wurde.

An den Kristallen, die sich unter dem Einfluß verschiedener NaCl-Konzentrationen gebildet haben, nimmt die Zahl verschiedener Kombinationstypen mit wachsendem NaCl-Gehalt, trotz einiger Schwankungen, deutlich zu, während sich umgekehrt die mittlere Formenzahl je Kombination stetig vermindert. Das besagt die aus Tab. 4 hergeleitete Tab. 5 mit aller Deutlichkeit. Doch ermöglicht erstere noch einige wichtige Feststellungen. So zeigen die aus Mutterlaugen mit NaCl-Zusätzen von 0.5-4 g gewonnenen Kristalle in etwas mehr als der Hälfte aller Fälle die 13-formige Kombination 49. Keine andere Kombination stellt sich bei diesen Lösungsbedingungen auch

1	ab. 5.	Gegensät	tzliche	es Verhalten	von	Zahl	und	Formen reichtum
der	Kombi	nationen	bei u	vachsender L	Konze	entrati	on d	es Lösungsgenossen

		Lösung	, NaCl-ha	ltig	L. KNO_3 - haltig		
Gewicht d. Lösungsgen.	$0.5 \mathrm{g}$	1 g	$2 \mathrm{g}$	4 g	8 g	0.5-0.7 g	1.5-3.0 g
Individuenzahl	32	24	23	36	31	37	54
Zahl d. Kombinationen	8	4	8	11	17	10	16
Z. d. Individuen je Komb.	4	6	2,9	3,3	1,8	3,7	3,4
Mittl. Formenzahl d. Kr.	12,9	12, 8	12,3	11,2	9,8	12,3	9,3

nur angenähert so häufig ein. Nr. 49 könnte daher als spezifisch gelten für die NaCl-Gruppe, wenn sie nicht in der 8 g-Gruppe völlig fehlte und mehr als die Hälfte der Kombinationen aus der Lösung mit wenig KNO3 ausmachte. Von der bei den Kristallisationen aus reiner Lösung genannten Kombination 45 unterscheidet sie sich bloß durch das Hinzutreten der Basisfläche. In der fünften NaCl-Gruppe sticht keine Kombination besonders hervor ; $^2\!/_7$ aller Kombinationen, die sich bloß aus einer Lösung bilden, gehören hierher. Nr. 22 findet sich zwar am häufigsten, erscheint aber nur an 19,4 % der untersuchten Individuen. Die Persistenz mehrerer Flächen nimmt überhaupt mit wachsendem NaCl-Gehalt der Lösung auffallend ab. Am stärksten beschlägt dieser Rückgang a, c und τ (Tab. 6). a (100) konnte nur an 5 Exemplaren der fünften NaCl-Gruppe gefunden werden und war überdies bloß an zwei dieser Individuen mit der vorderen und hinteren Fläche entwickelt. Schon an den Kristallen aus der vierten NaClhaltigen Lösung ist eine solche Rückbildung von 100 bemerkbar, wiewohl sie zahlenmäßig kaum hervortritt. Aber von den 34 Individuen zeigen 11 das Pinakoid a nur je mit einer Fläche gebildet.

											0.940.0	
	Re	eine Lösun	g			NaCl-2	Zusatz			usatz		
	Erstbild.	Zweitbild	• %	0.5 g	$1 \mathrm{g}$	$2~{ m g}$	$4 \mathrm{g}$	8 g	0/0	$0.5 \mathrm{g}$	$1.5 \ g$	s %
а	34	17	100,0	32	24	23	34	5	60,3	37	53	98,9
b	33	17	98,0	32	24	22	36	23	93,8	36	53	97,8
С				31	24	21	34	20	89,0	37	54	100,0
m	34	17	100,0	32	24	23	36	31	100,0	37	54	100,0
q	33	17	98,0	32	24	23	36	29	98,6	37	54	100,0
t	31	17	94,1	32	24	21	35	28	95,9	37	52	97,8
ζ	7		13,7	7	1				5,5	0.25000020		
x	24	10	66,7	29	23	20	28	28	87,7	34	44	85,7
λ	34	17	100,0	32	24	23	34	27	95,9	36	52	96,7
μ	34	17	100,0	32	24	23	36	31	100,0	37	54	100,0
ξ	34	17	100,0	32	24	20	35	29	95,9	37	50	95,6
ρ				1	-		-	-	0,7		-	
σ	31	13	86,3	23	19	19	21	2	57,5	28	12	44,0
τ	34	17	100,0	32	24	23	30	21	89,0	27	17	48,4
φ		1					1.000	1.0000		a tricent i	8	8,8
γ.		-			1			-		1		1,1
ψ	3		5,9						-	-		
ω	34	17	100,0	32	24	23	36	31	100,0	37	54	100,0
Indiv	. 34	17	51	32	24	23	36	31	146	37	54	91

Tab. 6. Reelle Flächenhäufigkeit unter verschiedenen Lösungsbedingungen

Auch die Kristalle aus den KNO_3 -haltigen Mutterlaugen zeigen mit steigender Konzentration des Lösungsgenossen eine leichte Zunahme des Kombinationenreichtums und eine Abnahme der durchschnittlichen Formenzahl je Kombination (Tab. 5). Die Kombination 49, welche in der 0.5 g-Kolonne am öftesten wiederkehrt, wird in der 1.5 g-Kolonne durch die Auftretenszahlen der Nr. 25 und 38-40 übertroffen (Tab. 4). Die Pinakoide a, b und λ unterliegen, im Gegensatz zu den Cu-Vitriolkristallisationen aus NaCl-haltigen Laugen, durch die wachsende KNO_3 -Konzentration nur noch zufälligen Schwankungen. Der Persistenzrückgang von σ und τ geht aber weiter und hat für σ abermals größeres Ausmaß als für τ (Tab. 6).

4. Zentraldistanz und Größe der wichtigsten Flächen

Die Kombinationspersistenzen orientieren unter bestimmten Voraussetzungen über die Auftretenshäufigkeit einer Form, geben aber keinen Aufschluß über den Größenanteil, der einer Fazette an der wirklichen Oberflächengestaltung der Kristalle zukommt. Diese können ja bei gegebener Formenmannigfaltigkeit ihr Aussehen verschiedentlichst ändern, etwa von stengelig oder bipyramidal zu tafelig usw. Eindeutigkeit der Kristallbeschreibung muß also anders als durch bloße Persistenzwerte erzielt werden. Am bequemsten vielleicht durch Angabe der Zentraldistanzen sämtlicher Flächen. Bei idealer, zentrosymmetrischer Ausbildung lassen sich diese durch direkte Abstandsmessung der parallelen Flächen finden. Am gegebenen Material ließ sich aber — von aller Verzerrung abgesehen — diese Methode schon wegen der Kleinheit der Individuen nicht anwenden. Es mußte darum anders vorgegangen werden. Die Kristalle wurden zuerst mikroskopisch ausgemessen, hernach naturgetreu gezeichnet und schließlich auf die ideale Gestalt gebracht. Nachdem durch einfache Rechnung alle Flächen auf ein rechtwinkliges Achsenkreuz bezogen waren, ließen sich ihre Abstände vom Mittelpunkt nach der Hesseschen Formel leicht berechnen. Um vergleichbare Größen zu erhalten, wurden alle Distanzen auf gleiches Kristallvolumen bezogen.

a) Ausmessung und Zeichnung der Kristalle

Es wurden 31 Kristalle unter dem Mikroskop bei schwacher Vergrößerung ausgemessen. Benützt wurden nur ringsum entwickelte, scharfkantige Exemplare. Sie sollten die durchschnittliche Habitusmannigfaltigkeit der verschiedenen Bildungsgruppen möglichst getreu wiederspiegeln. Auch mußten sie sich mit einer Fläche - gewöhnlich 110 — und ihrer Gegenfläche genau auf den Objektträger legen lassen. Mit Hilfe eines Kreuzschlittens, an dem Größen von 0,05-30,0 mm direkt abzulesen waren, wurden die wirklichen oder projizierten Längen wie auch die Breiten oder Scheinbreiten aller Flächen der [001]-Zone ausgemessen und in einer Kristallskizze eingetragen - zuerst für die Vorderseite und, nach Umdrehung des Individuums, auch für die Rückseite. An sich hätte eine geringere Zahl Messungen ausgereicht. Die Überbestimmung erlaubte aber, Meßfehler und Ungenauigkeiten aufzufinden, zu verbessern und auszugleichen. Leider entsprachen lange nicht alle gezogenen Kristalle den gestellten Anforderungen. Es war aber in manchen Fällen möglich, wenigstens die Hauptzone [001] und die Abstände der einander parallel verlaufenden Schnittkanten von $\overline{111}$: 021 : 110 : 1 $\overline{11}$ oder von $\overline{111}$: 011 : 100 : 1 $\overline{11}$ auszumessen und für das Querschnittsbild und die Längserstreckung des Kristalls auszuwerten (vgl. S. 52 f.).

Aus den gemessenen Kantenlängen wurden in 20facher Vergrößerung und mit Verwendung der Auflagefläche als Projektionsebene der Aufriß des Kristalls und die beiden Kopfbilder nach der Zonenmethode gezeichnet. Zur leichteren und rascheren Durchführung dieser Aufgabe wurde das geeignet gedrehte Achsenkreuz gemäß den Angaben im Nigglischen Lehrbuch (7, 238 f.) ein für allemal auf Millimeterpapier konstruiert. Durch den Mittelpunkt wurden in Anlehnung an das Parkersche Verfahren die erforderlichen Kantenrichtungen gezogen. Es war dann ein leichtes, naturgetreue Bilder der 31 Kristalle zu bekommen. Nur allzu schmalflächige Formen gerieten hierbei in Wegfall, z. B. λ (120) in Fig. 2, B.

Da an diesen Kristallbildern weder der wirkliche noch der wahrscheinliche Keimpunkt zu erkennen war, wurden sie auf Idealgestalt umgezeichnet. Hierzu wurde vom Kopfbild ausgegangen, wobei für jede Vertikalfläche das Mittel der gegenüberliegenden, direkt meßbaren Breiten zur Darstellung kam¹. Ähnlich wurden die Scheinbreiten der parallelen Endflächen gemittelt. Zumeist konnte hierzu

¹ Ist von einer Form nur eine Fläche entwickelt, so wird die Breite der beiden idealen Flächen gleich der halben Breite der am Kristall einzig vorhandenen Fläche.

von der reichbesetzten [100]-Zone ausgegangen werden. Die Schnittkanten der Flächen 021, 011, 001, 0 $\overline{1}$ 1, 0 $\overline{2}$ 1 am richtigen Orte einzutragen, war wirklich nicht schwierig; es genügte, von der Spur der 010-Fläche auszugehen. Die hinteren Flächen $\overline{1}$ 21, $\overline{1}$ 11 und $\overline{1}$ $\overline{2}$ 1 schneiden



Fig. 2. Naturgetreues (A) und idealisiertes (B) Abbild eines Erstausscheidungskristalls aus reiner Lösung (Nr. 2 von Tab. 7a). Aufriß auf 100 projiziert.
010, 110, 100, 110, 120-021, 011, 011, 021-121, 111, 121. Von den Pinakoiden 010, 120 und 011 erscheint in A nur je eine Fläche. In B fiel 120 deutlichkeitshalber weg; darum ist 010 zu breit.

sich in Kanten, die im Kopfbild ebenfalls der a-Achse parallel sind. Sie ließen sich darum gleich behandeln wie die vorne gelegenen Endflächen. Öfters empfahl es sich aber, von ihren Schnittkanten mit den Vertikalflächen auszugehen und die zugeordneten Breiten abzutragen.

Die Aufrißzeichnung ergibt sich aus dem Kopfbild mit Leichtigkeit. Es ist nur nötig, eine [001]-Kante in richtiger Länge abzugrenzen. Hierzu wurde im allgemeinen der mittlere Abstand jener Kanten gewählt, in welchen sich einerseits 110 mit 021 und 111, anderseits 110 mit 021 und 111 schneidet. Bei den nach 001 tafeligen Kristallen wurde der Abstand der von 110 mit 001 und 00T gebildeten Schnittlinien genommen. Mit der Festlegung dieses einen Kantenpaares sind alle anderen Endbegrenzungen in ihrer Lage vollständig bestimmt. Durch das Umzeichnen, welches etwa im Falle der Fig. 1 das Aussehen des Kristalls beträchtlich zu ändern vermag, entsteht eine zentrosymmetrische Figur, deren Mittelpunkt O im Schnitt aller Geraden liegt, die je zwei gleichwertige Punkte miteinander verbinden.

b) Zentraldistanz der Flächen

Der Mittelpunktsabstand aller Flächen der [001]-Zone kann im Kopfbild direkt gemessen werden. Zur Bestimmung der Endflächenabstände wird am besten von der Hesseschen Normalform der Gleichung einer jeden Kristallfläche ausgegangen. Hierbei werden die Ebenen des Kupfervitriols auf ein rechtwinkliges Achsenkreuz bezogen, dessen Einheitsrichtungen x, y, z so orientiert sind, daß z mit c zusammenfällt, x aber die nach außen gerichtete Normale des vorderen Pinakoides ist ; y kommt dann in diese 100-Ebene zu liegen und soll nach rechts gerichtet sein. Einfache Rechnungen ordnen der Fläche hkl allgemein die Gleichung

zu. Die Konstante K ist für jede Ebene eigens zu bestimmen — am bequemsten durch Einsetzen der Koordinaten eines ihrer Eckpunkte. Dazu wird der Mittelpunkt O des Kopfbildes genau zur Deckung gebracht mit dem Nullpunkt eines auf Millimeterpapier vorgezeichneten rechtwinkligen Achsenkreuzes, das derart zu drehen ist, daß die 100-Fläche genau der y-Achse parallel geht. Von irgendeinem passenden Eckpunkt jener Fläche, deren Distanz vom Zentrum zu bestimmen ist, lassen sich die x- und y-Koordinate auf dem Millimeterpapier nach Größe und Vorzeichen direkt ablesen. Die z-Koordinate wird in analoger Weise aus der Aufrißzeichnung gefunden, wenn ihr Zentrum wieder mit dem Nullpunkt des auf Millimeterpapier vorgezeichneten rechtwinkligen Koordinatensystems in solcher Lage zusammengebracht wird, daß die [001]-Richtung der z-Achse genau parallel ist. Ist K bestimmt, so berechnet sich die gesuchte Zentraldistanz d nach der bekannten Formel

$$\mathbf{d} = \mathbf{K} : \mathbf{1} / \mathbf{A}^2 + \mathbf{B}^2 + \mathbf{C}^2$$

Um für die Kristalle unterschiedlicher Größe vergleichbare Werte zu erhalten, sind die errechneten Zentraldistanzen auf eine passende Einheit zu beziehen. Als solche eignet sich der Radius R jener Kugel, die mit dem Volumen der untersuchten Kristalle inhaltsgleich ist. Er wird nach der Formel

$4\pi R^3 = 3.Kristallvolumen$

leicht gefunden. Die in Tab. 7a, 8a und 10 zusammengestellten Werte d/R messen also jene Strecke, welche hkl vom Keimpunkt weg durchwandert, während der Kristall zum Einheitsvolumen heranwächst.

Das Kristallvolumen könnte durch die Gewichtsverminderung ermittelt werden, die der Kristall beim Eintauchen in eine Flüssigkeit von bekanntem spez. Gewichte (z. B. Öl) erleidet. Von dieser physikalischen Methode mußte jedoch Abstand genommen werden, weil infolge unvollkommener Benetzung, Eckenbeschädigungen usw. die Fehler zu groß würden und die Kristalle selber für weitere Messungen nicht mehr brauchbar wären. Darum wurde das Volumen aus den gezeichneten Idealbildern rechnerisch ermittelt. Weil die xy-Ebene den idealisierten Kristall genau halbiert, braucht nur die eine Hälfte für die Berechnung berücksichtigt zu werden. Das Kopfbild wurde in Dreiecke aufgeteilt. Jedes ist Grundfläche G eines dreiseitigen, geraden, aber schief abgeschnittenen Prismas, dessen Volumen V sich nach der Formel $3V = G(h_1 + h_2 + h_3)$ unschwer findet. h₁, h₂, h₃ können — wie S.49 für die Bestimmung der z-Koordinate eines Punktes dargetan ist — der Aufrißzeichnung direkt entnommen werden. Da die Fazetten des Kopfbildes zumeist unregelmäßige n-Ecke sind und demgemäß je n-2 Dreiecke liefern, waren zu jedem Kristallbild 20-25 Einzelprismen auszumessen und zu berechnen. Das Gesamtvolumen des Kristalls ist natürlich gleich der doppelten Summe aller in vorstehender Art ermittelten Teilvolumina.

Für die 31 unter verschiedensten Bedingungen gewonnenen Kristalle wurden im allgemeinen je 13 Flächenabstände berechnet. Die Ergebnisse sind in Tab. 7a, 8a und 10 übersichtlich zusammengestellt. Da sie dem vergleichenden Habitusstudium des Kupfervitriols als Grundlage dienen (vgl. S. 53 ff.), sollen sie hier nicht weiter besprochen werden. Gleichwohl sei es gestattet, die gute Übereinstimmung der vielen Zahlen hervorzuheben, welche für einen gegebenen Lösungszustand das Wachstum der wichtigsten Flächen charakterisieren. Individuelle Unterschiede fehlen selbstverständlich nicht : sie erreichen sogar hin und wieder recht ansehnliche Beträge, übersteigen aber im Mittel wohl kaum 20 % der niedrigsten in Betracht fallenden Zentraldistanz. Die Gruppenmittel verbürgen deshalb, trotz beschränkter Individuenzahl, eine gewisse Sicherheit und lassen den durch die Lösungsgenossen bedingten Habituswechsel leicht überblicken. Die Zentraldistanzen fehlender Flächen (z. B. des Basispinakoids an den Kristallisationen aus reiner Lösung) besagen, wie weit sich diese Ebenen dem Keimpunkt nähern dürften, ohne am Kristall Fazetten zu erzeugen. Sie stellen also Minimalwerte dar, erlauben aber, den Einfluß verschiedener Lösungsumstände auf die Wachstumsgeschwindigkeit einer bestimmten Fläche abzuschätzen.

Wegen der Ausbildungsfehler, Verwachsungen usw. gibt es unter den Individuen einer Kristallisationsreihe zumeist nur wenige, welche die Zentraldistanzbestimmung in allen Teilen gestatten. Gerade darum mußte, vom großen Zeitaufwand abgesehen, die Untersuchung auf 31 Individuen eingeschränkt werden. Viel größer ist die Zahl der Kristalle, welche sich zur Ausmessung der [001]-Zone eignen. Da diese Messung ziemlich rasch durchzuführen ist, wurde sie an 32 weiteren Exemplaren vorgenommen. Natürlich konnten die zugehörigen Messungsergebnisse nicht mehr auf den Kugelradius R bezogen werden. Es mußte eine andere Einheit gewählt werden. Aus Analogiegründen lag es nahe, den Radius r jenes Kreises zugrunde zu legen, der mit dem zur c-Achse senkrechten Kristallquerschnitt inhaltsgleich ist. Die so ermittelten Größen sind in Tab. 7b und 8b aufgenommen und durch die Querschnitte der 31 vollständig ausgemessenen Kristalle ergänzt. Natürlich mußte die Dimensionierung der letztern auf r-Einheiten umgerechnet werden¹. Den morphologischen Betrachtungen von S. 53 ff. liegen somit 63 ausgemessene Kristallquerschnitte zugrunde.

c) Größe der Hauptflächen des Kupfervitriols

Es ist praktisch kaum möglich, aus den Flächenlagen und ihren Zentraldistanzen eine genaue Vorstellung von der für den Kristall-

¹ Werden die entsprechenden Zahlen der a- und b-Reihen zweier Individuen miteinander verglichen, so scheinen sie gewisse Unstimmigkeiten aufzuweisen. Es muß aber beachtet werden, daß bei den a-Werten auch die Längserstreckung des Kristalls einbezogen ist, während sie bei den b-Werten natürlich übergangen und durch die letzte Kolonne der Tab. 7b und 8b ersetzt wurde.

habitus entscheidenden Fazettengröße zu gewinnen. Zwar ist diese Größe eine eindeutige Funktion der vektoriell gedeuteten Zentraldistanzen. In gewissem Umfang gilt sogar die Regel, daß mit wachsender Zentraldistanz die Flächenausdehnung sich vermindert. Dieser Regel widersprechen indessen naheliegende Beispiele. So haben im Falle der Kombination von Würfel und Oktaeder, wo alle Flächen gleiche Zentraldistanz aufweisen, die 100-Quadrate eine etwas geringere Ausdehnung als die 111-Sechsecke. Werden unter gleichen Voraussetzungen Würfel und Rhombendodekaeder kombiniert, so überwiegt die Flächengröße der erstern Form die der zweiten um eine Kleinigkeit. In Wirklichkeit hängt eben, wie bereits angedeutet, die Größe der einzelnen Fläche nicht bloß von ihrer eigenen Zentraldistanz ab, sondern zugleich auch von den Zentraldistanzen und Neigungen aller anstoßenden Flächen. Dadurch wird der funktionelle Zusammenhang zwischen Flächengröße und Zentraldistanz (als Vektor gedacht) zu einer derart komplizierten Beziehung, daß es nicht gelingt, sie auf eine rechnerisch brauchbare Form zu bringen. Die praktische Mineralogie behilft sich darum mit den rein qualitativen Ausdrücken wie vorherrschend, groß, mittelgroß, klein, untergeordnet usw.

Um die für den Cu-Vitriolhabitus unentbehrliche Flächengröße zahlenmäßig zu erfassen, wurde zwischen Endbegrenzung und Umrißgestaltung unterschieden und für die Endflächen der prozentuale Anteil der einzelnen Kristallebenen an der Gesamtgröße des Kopfbildes, für die Vertikalflächen aber der prozentuale Längenanteil am Umrißbild berechnet. Die zugehörigen Zahlen sind in Tab. 7a, 8a und 10, unterhalb der Zentraldistanzen, als %-Werte vermerkt. Von kleinen Auf- oder Abrundungsfehlern abgesehen, erscheint daher bei jedem Kristall, sowohl für die Vertikal- als auch die Endflächen, als Summe der %-Werte die Zahl 100. Nicht ausgebildete Flächen sind mit einem Strich vermerkt, um sie so von den wirklich vorhandenen, aber sehr kleinen Flächen der Größe 0,0... zu unterscheiden. Das Kopfbild zeigt die Endflächen allerdings nicht in ihrer wirklichen Größe, sondern in einer dem cos des Neigungswinkels proportionalen Verkürzung. Da aber im folgenden die mit der Konzentration der Lösungszugabe wechselnde Größe einer bestimmten Endfläche im Vordergrunde steht, reichen die mitgeteilten Zahlen völlig aus.

Eine Sonderstellung nehmen die Flächen der [001]-Zone ein. Neben der Breite, die dem Kopfbild entnommen ist, hat auch die Höhe morphologische Bedeutung. Hier wurde sie kurzweg durch die Länge der Schnittkante 100 : 110 ausgedrückt. Selbstverständlich ist das nur eine Annäherung, da für die einzelnen hk0 Flächen etwas andere Längen einzusetzen wären. Die Ungenauigkeit macht aber nur wenige Prozente aus. Die letzte Kolonne der Tab. 7b und 8b enthalten diese auf den zutreffenden Einheitsmaßstab r reduzierten Höhen.

5. Der Habitus des Kupfervitriols und seine durch die Lösungsgenossen bedingten Veränderungen

Die Deutung der Tab. 7, 8 und 10, welche die eigentliche Grundlage der Habitusbeschreibung bilden, wurde durch gewissenhafte Durchmusterung aller ausgelesenen Kristalle gesichert.

a) Kristalle aus reiner Lösung

Für die Erstausscheidungen hat nach Tab. 7b das vordere Pinakoid mit einem Mittel von 0,653 Radiuseinheiten die kleinste Wachstumsgeschwindigkeit. Ihr kommt die von 110 ganz nahe. $1\overline{10}$ erreicht mit 1,21 fast den doppelten Wert. $1\overline{2}0$ und 010 entfernen sich noch rascher vom Keimpunkt. Demgemäß ähnelt der Komplex der vertikalen Formen einem flachen rhombischen Scheinprisma, dessen scharfe Kanten schwach abgerundet sind (Fig. 3, A). Im einzelnen ist dieses Prisma bald nach 100, bald nach 110 etwas tafelig zusammengedrückt, letzteres vor allem dann, wenn 100 durch 110 zurückgedrängt wird. Anders die Zweitausscheidungen, zu denen allerdings keine zusätzlichen Querschnitte ausgemessen wurden. Die durchschnittliche Zentraldistanz von 110 ist kleiner und die von 100 größer geworden, so daß sie sich fast wie 1 : 2 verhalten. Und da sich die Wachstumsgeschwindigkeiten der übrigen Vertikalflächen eher vergrößert haben, erhalten die Kristalle der Zweitausscheidungen aus reiner Lösung einen nach 110 ausgesprochen tafeligen Habitus (Fig. 3, B).

Am Aufrißbild der Erst- und Zweitausscheidungen fällt zunächst der starke Streckungsunterschied in der [001]-Richtung auf. Zwar zeigen beide Typen, vor allem aber die Erstausscheidungen, in der Längsentwicklung ansehnliche Schwankungen. Bei den letzteren liegen sie zwischen 3,142 und 5,640 (Tab. 7b), bei den anderen zwischen 4,901 und 5,921. Die zu 3,826 bzw. 5,436 r-Einheiten berechneten Mittel verraten aber die innewohnende Tendenz mit klarer Deutlichkeit. Wegen dieser Streckung haben sämtliche Endflächen der Zweitausgeschiedenen durchschnittlich größere Zentraldistanzen als die der Erstbildungen (Tab. 7a). Die Änderung ist natürlich unregelmäßig. Doch



Fig. 3. Typus der Erst- und Zweitausscheidungen aus reiner Lösung. Letzterer
(B) ist ersterm (A) gegenüber tafeliger nach 110, gestreckter nach der c-Achse und zeigt 100 weniger dominierend. 010, 110, 100, 110, 120-021, 011, 011, 021-121, 111, 121. Das Fehlen von 001 ist charakteristisch.

hat in beiden Gruppen (die fehlende Basis nicht mitgezählt) 021 die kleinste, $0\overline{2}1$ die zweitgrößte und $0\overline{1}1$ die größte reelle Zentraldistanz.

Die Endausbildung, an der c nie beteiligt ist, wird immer von ω beherrscht (83,1 bzw. 60,3 % Kopfbildfläche). An den Zweitausgeschiedenen kann indessen ξ auf Kosten von ω merklich hervortreten. Selbst

Lösung	-
veiner	,
aus	
Kristallen	t
пол	
Flächen	
der	
Größe	
pun	
Zentral distanz	
7a.	ļ
Tab.	

	Mittel	$1,082 \\ 3,0$	$0,297 \\ 68,7$	$0,581 \\ 11,6$	$0,894 \\ 12,3$	$1,120 \\ 4,4$	$1,327 \\ 13,0$	$^{1,875}_{7,6}$	2,518	$^{2,549}_{0,7}$	$2,282 \\ 1,6$	$^{1,823}_{0,6}$	$1,570 \\ 60,3$	$1,386 \\ 16,2$
	10	$1,106 \\ 4,2$	$\substack{0,319\\66,1}$	$0,589 \\ 13,3$	$\substack{0,936\\11,0}$	$\begin{array}{c} 1,138 \\ 5,5 \end{array}$	1,361 5,5	$1,845 \\ 10,8$	2,530	$2,574 \\ 0,0$	2,293 2,3	$\begin{array}{c} 1,872 \\ 0,0 \end{array}$	1,518 47,6	$1,271 \\ 33,8$
lungen	6	$\begin{array}{c} 1,141\\ 1,0 \end{array}$	0,269 72,0	$0,586 \\ 10,3$	0,935 14,9	${1,181 \atop {1,7}}$	$1,376 \\ 12,4$	$\begin{array}{c} 2,063 \\ 0,8 \end{array}$	2,715	$2,788 \\ 0,1$	$\begin{array}{c} 2,516 \\ 0,3 \end{array}$	$1,989 \\ 0,1$	$1,757 \\ 69,6$	$1,432 \\ 16,9$
ausscheid	8	$egin{array}{c} 1,029\ 3,9 \end{array}$	$\begin{array}{c} 0,289\\ 70,4 \end{array}$	0,597,2	$\begin{array}{c} 0,918 \\ 9,7 \end{array}$	$\substack{1,082\\6,8}$	$1,299 \\ 12,7$	${1,837 \atop {9,3}}$	2,487	2,506 1,2	$\begin{array}{c} 2,246\ 1,4 \end{array}$	${1,808 \atop 0,1}$	1,393 46,4	1,285 28,9
Zweita	2	0,964 6,9	$\begin{array}{c} 0,311 \\ 63,I \end{array}$	$egin{array}{c} 0,533\ I5,8 \end{array}$	$0,733 \\ 10,8$	$\begin{array}{c} 1,031\\ 3,4 \end{array}$	1,353 29,3	$\begin{array}{c} 1,890\\7,9\end{array}$	2,511	2,499 0,3	$^{2,203}_{1,7}$	${1,753 \ I,2}$	$\begin{array}{c} 1,702\\ 62,0 \end{array}$	$\begin{array}{c}1,471\\6,6\end{array}$
	9	$1,091 \\ 1,5$	0,293 69,6	0,566 11,1	$0,892 \\ 14,1$	$\frac{1,114}{3,7}$	$1,351 \\ 10,9$	$1,832 \\ 10,9$	2,447	2,450 2,0	2,205 1,4	1,754 1,7	$\begin{array}{c} 1,537\\ 64,2 \end{array}$	$1,441 \\ 8,9$
	J.	$\substack{1,160\\0,8}$	0,301 70,9	$\substack{0,613\\9,9}$	$\begin{array}{c} 0,953 \\ 13,2 \end{array}$	$\begin{array}{c} 1,175 \\ 5,2 \end{array}$	$1,223 \\ 16,3$	$\begin{array}{c} 1,781\\ 5,8\end{array}$	2,416	$^{2,480}_{I,0}$	$\begin{array}{c} 2,228\ 3,0 \end{array}$	$1,760 \\ 0,2$	1,512 71,7	$1,416 \\ 2,0$
	Mittel	$^{1,276}_{1,8}$	0,457 49,6	0,505 30,3	$0,892 \\ 15,7$	$\substack{1,187\\2,6}$	$1,277 \\ 4,7$	$1,583 \\ 4,9$	2,192	$^{2,259}_{0,7}$	2,056 3,6	$^{1,736}_{0,7}$	$1,286\\83,1$	$1,322 \\ 2,3$
ngen	4 Mittel	$\begin{array}{ccc} 1,168 & 1,276 \\ 3,4 & 1,8 \end{array}$	0,429 0,457 50,9 49,6	0,505 0,505 26,5 30,3	$\begin{array}{cccc} 0,835 & 0,892 \\ 17,5 & 15,7 \\ \end{array}$	$\begin{array}{ccc} 1,120 & 1,187 \\ 1,7 & 2,6 \end{array}$	$\begin{array}{cccc} 1,279 & 1,277 \\ 1,3 & 4,7 \end{array}$	$\begin{array}{ccc} 1,492 & 1,583 \\ 11,7 & 4,9 \end{array}$	2,075 2,192	$\begin{array}{cccc} 2,139 & 2,259 \\ 0,0 & 0,7 \end{array}$	$\begin{array}{cccc} 1,922 & 2,056 \\ 5,2 & 3,6 \\ \end{array}$	$\begin{array}{ccc} 1,806 & 1,736 \\ 0,0 & 0,7 \end{array}$	$\begin{array}{cccc} 1,433 & 1,286 \\ 78,5 & 83,1 \\ \end{array}$	$\begin{array}{cccc} 1,285 & {\bf 1},322 \\ 3,3 & {\bf 2},{\bf 3} \end{array}$
sscheidungen	3 4 Mittel	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	2,185 2,075 2,192	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
Erstausscheidungen	2 3 4 Mittel	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	2,146 2,185 2,075 2,192	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
Erstausscheidungen	1 2 3 4 Mittel	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	2,363 2,146 2,185 2,075 2,192	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
Erstausscheidungen	1 2 3 4 Mittel		$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \overset{\rm d/R}{\overset{\rm o/o}{}} \ \ \begin{array}{ccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$

-- 55 ---

Tab. 7b. Zentraldistanz und Breite der hk0-Flächen von Erstausscheidungen aus reiner Lösung

Nr. 1-4 (ohne *) sind aus Tab. 7a entnommen und auf r umgerechnet

	010)	11	0	10	0	11	0	$1\overline{2}0$		r-Länge der Kante [110/100]
	d/r	%	d/r	%	d/r	%	d/r	%	d/r	%	
1 *	1,810	0,1	0,586	52,3	0,679	33,4	1,339	9,6	1,711	4,7	4,068
2 *	1,875	3,0	0,492	60,2	0,765	29,6	1,577	5, 3	1,965	1,9	4,065
3 *	1,625	1,1	0,825	38,3	0,737	21,3	0,853	35,5	1,292	3,8	3,142
4 *	1,708	1,0	0,660	45, 6	0,660	33,2	1,170	15,4	1,554	4,7	3,363
5 *	1,859	2,0	0,771	33,7	0,544	47,4	1,158	16,2	1,659	0,7	3,650
6 *	1,836	3,7	0,740	34,2	0,539	50,1	1,233	10, 6	1,687	1,4	5,640
7 *	1,737	3,1	0,763	34,4	0,580	43,1	1,100	17,5	1,540	1,9	3,440
8 *	1,665	8,6	0,821	25,6	0,541	52,9	1,144	10,9	1,557	2,1	3,547
1	1,827	0,0	0,651	51,4	0,751	27,2	1,260	15,8	1,665	5,6	3,653
2	1,845	1,3	0,679	42,6	0,593	40,7	1,221	14,9	1,657	0,7	3,965
3	1,718	2,5	0,589	53,7	0,722	26,9	1,262	14,8	1,647	2,2	3,543
4	1,661	3,4	0,610	50,9	0,719	26,5	1,200	17,5	1,593	1,7	3,830
Mittel	1,764	2,5	0,682	43,6	0,653	36,0	1,210	15,3	1,627	2,6	3,826

die t-Fläche, deren Ausbildung für gewöhnlich recht unbedeutend ist, aber trotzdem unter allen endständigen Flächen die kleinste Zentraldistanz hat, schnellt einmal zum zweiten Größenrang empor. Die Größenschwankung von t — und ähnliches gilt auch für q — zeigt sich nicht bloß an verschiedenen Individuen, sondern erfaßt sogar die obere und untere Fläche ein und desselben Kristalls. Noch auffallender ist in dieser Hinsicht ξ . Am oberen Ende von Nr. 9 und 10 ist diese Fläche so ausgedehnt, daß der in Tab. 7a erwähnte Kopfbildanteil von 16,9 %, bzw. 33,8 % ihr fast allein zuzuschreiben ist.

Daß der Habitusunterschied der Erst- und Zweitausscheidungen durch das geringere oder stärkere Absinken des Lösungsspiegels zu erklären sei, könnte vermutet werden. Es bestände dann eine gewisse Ähnlichkeit zum flächenhaften oder linearen Wachstum gewisser Kristalle, die sich unter dem Mikroskop aus einem Tropfen bilden. Umfassende Sonderbeobachtungen scheinen aber zu besagen, daß die Anfangskonzentration den Ausschlag gibt. Ist diese groß, so bilden sich Kristalle vom Typus der Zweitausscheidungen, ist sie aber gering, so entstehen mit Vorliebe jene, welche zur Gruppe der Erstausscheidungen gehören.

_____56 ____

b) Kristalle aus Lösungen mit NaCl-Beigabe

Aus Tab. 7b und 8b folgt, daß die vertikalen Flächen der Kristalle aus Lösungen mit geringster NaCl-Konzentration ganz ähnliche Wachstumsverhältnisse aufweisen wie die der Erstausscheidungen aus reiner Lösung. Mit steigender NaCl-Konzentration wächst aber die durchschnittliche Zentraldistanz des vorderen Pinakoides ganz beträchtlich, während die von 110 in einem ähnlichen prozentualen Ausmaß abnimmt (Tab. 8b). Da sich 110 verhältnismäßig wenig ändert, wird 100 immer schmäler und verschwindet an Kristall 19 nahezu vollständig. Deshalb gleicht sich der Querschnitt mehr und mehr einem



Fig. 4. Typusbilder von Kristallen aus Lösungen mit NaCl-Zusatz (A : 0.5 g; B : 1 g; C : 2 g; vgl. Tab. 8a). Alle drei Aufrisse auf 110 projiziert. Mit zunehmender NaCl-Beigabe wird der [001]-Durchmesser kürzer, und es nähert sich der Querschnitt, durch Zurücktreten von 100, der rhombischen Gestalt. Die Basis, welche in A bereits beachtlich ist, vergrößert sich in B auf ein Mehrfaches und wird nachher sehr klein. Die Rundung der Zone [100] ist im Aufriß von B sehr deutlich. 010, 110, 100, 110, 120-021, 011, 001, 011, $0\overline{2}1-\overline{1}21$, $\overline{1}11$, $\overline{1}\overline{2}1$.

Tab. 8a. Zentraldistanz und Größe der Flächen von Kristallen aus Lösungen mit NaCl-Beigabe

 $\begin{array}{c} 1,107\\ 1,7\\ 5,4\\ 5,4\\ 5,4\\ 5,4\\ 5,4\\ 5,4\\ 5,4\\ 0,618\\ 3,0,6\\ 3,0,6\\ 3,0,6\\ 1,276\\ 8,5\\ 1,276\\ 8,5\\ 1,534\\ 1,534\\ 1,534\\ 0,1\\ 0,1\\ 0,1\\ 0,1\\ 1,443\\ 0,5\\ 0,1\\ 0,2\\ 1,256\\ 64,6\\ 1,256\\ 1,$ **Mittel** 2, g 1, 5 1, 5 1, 5 1, 5 6, 8, 7 6, 8, 7 1, 7 1, 7 1, 7 1, 901 1, 297 1, 297 1, 297 1, 297 1, 297 1, 713 1, 701 1, 384 7, 4 1, 384 Mittel 1,1891,1891,18910,010,010,010,01,0,01,1811,1811,1811,1811,1811,26661,1811,26661,1811,5001,1811,5001,1811,5211,5211,5211,5211,5221 g 17 ,073 1, 50 1, 50 1, 50 1, 50 0, 576 0, 576 23, 7 0, 800 0, 800 0, 800 0, 800 1, 124 1, 1298 1, 1288 1, 1288 1, 1368 1, 1368 2, 2, 2, 1 1, 1366 2, 5, 5 1, 1368 2, 5, 5 1, 1368 2, 5, 5 1, 1368 2, 5, 5 216**Mitte** 1,294 1,294 1,294 1,294 1,294 1,295 1,215 1,215 1,215 1,215 1,215 1,215 1,215 2,2 2,3 3,3 3,3 3,3 3,3 3,3 1,28215 $\begin{array}{c} 14 \\ 14 \\ 2,6 \\ 2,6 \\ 2,6 \\ 1,337 \\ 2,6 \\ 2,8 \\ 2,3,4 \\ 2,3,4 \\ 2,3,4 \\ 2,3,4 \\ 2,3,4 \\ 1,125 \\ 2,7,8 \\ 2,4 \\ 1,108 \\ 2,4 \\ 1,621 \\ 1,937 \\ 1,109 \\ 1,109 \\ 1,109 \\ 1,109 \\ 1,100 \\ 1,1$ 0.51,1702,01,1701,7551,7281,7281,2281,2281,2281,2281,3201,3201,2281,9241,9241,9241,9241,9241,9241,9241,9261,328 5,0 13 ,368 12 11 1,375 1,6 $\begin{array}{c} 13,0\\ 13,0\\ 1,285\\ 1,6\\ 1,6\\ 2,097\\ 2,097\\ 0,1\\ 1,7\\ 0,2\\ 1,6\\ 0,2\\ 1,6\\ 0,1\\ 1,785\\ 0,1\\ 1,785\\ 0,1\\ 1,785\end{array}$),495 44,3),46739,50,81292,41,269 d/R % d/R % d/R $_{00}^{\rm d/R}$ $_{\%}^{\rm d/R}$ $_{0}^{\mathrm{d/R}}$ $_{00}^{
m d/R}$ d/R % d/R % $_{\%}^{\rm d/R}$ d/R % d/R % d/R $(\bar{1}11)$ (010)(021)(011)(001) $(0\bar{1}1)$ $(0\bar{2}1)$ $(1\bar{2}1)$ $(\bar{1}21)$ (110)(100) $(1\,\overline{1}\,0)$ $(1\bar{2}0)$ Ш p З ч 3 2 m Ъ X Ч ь J

- 58 -

Tab. 8b.Zentraldistanz und Breite der hk0-Flächen von Kristallen aus Lösungenmit NaCl-Beigabe

Nr. 11-19 (ohne *) sind aus Tab. 8a entnommen und auf r umgerechnet

	010)	11	0	10	0	11)	120		r-Länge d. Kante
	d/r	0/_	d/r	0/	d/r	0/_	d/r	0/_	d/r	0/	[110/100]
0.5 g	NaCl	/0	u/r	/0	u/r	/0	u/r	/0	u/I	/0	
9 *	1,711	0,8	0,637	51,2	0,731	23,0	1,118	23,6	1,555	1,5	4,255
10 *	1,699	0,6	0,624	47,1	0,638	31,5	1,106	19,7	1,539	1,2	3,587
11 *	1,617	0,0	0,531	55, 6	0,673	23,8	1,110	19,2	1,511	1,4	3,790
12 *	1,642	2,7	0,673	45,2	0,685	29,5	1,108	19,0	1,488	3,6	3,021
13 *	1,792	0,5	0,621	49,3	0,669	32,2	1,218	16,3	1,663	1,8	4,622
14 *	1,697	0,6	0,624	51,0	0,724	25,8	1,169	17,5	1,551	5,0	3,748
15 *	1,835	1,1	0,583	52,3	0,679	32,7	1,330	13,0	1,766	0,9	4,515
16 *	1,640	4,4	0,855	28,4	0,615	38,1	0,923	27,2	1,368	1,8	2,386
11	1,833	1,6	0,661	44,3	0,622	39,5	1,270	13,0	1,714	1,6	3,175
12	1,809	1,5	0,563	53,3	0,690	32,8	1,375	8,2	1,753	4,3	3,724
13	1,750	0,0	0,672	47,5	0,692	26,7	1,089	24,6	1,550	1,2	4,522
14	1,642	2,6	0,709	45,1	0,726	23,4	1,016	27,8	1,455	1,0	2,396
15	1,812	0,0	0,592	53,4	0,705	27,7	1,243	17,7	1,704	1,2	3,638
Mittel	1,729	1,3	0,642	48,0	0,681	29,7	1,160	19,0	1,586	2,0	3,645
1 g N	aCl										
17 *	1,690	0,6	0,617	52,0	0,722	26.0	1,187	15,1	1,544	6,3	3,563
18 *	1,743	1,6	0,676	43,2	0,631	36, 5	1,164	15,0	1,581	3,7	3,236
19 *	1,820	0, 4	0,603	50, 5	0,668	33,8	1,305	10,6	1,708	4,7	3,806
20 *	1,673	1,6	0,616	53,0	0,750	21,2	1,142	21,4	1,541	2,8	3,284
21 *	1,766	1,1	0,713	38,2	0,582	43,7	1,186	9,5	1,537	7,5	3,198
22 *	1,704	3,7	0,695	39,8	0,614	40,0	1,166	12,8	1,563	3,8	2,997
23 *	1,717	2,0	0,690	41,9	0,632	36,8	1,147	14,9	1,538	4,6	3,557
24 *	1,610	2,0	0,751	41,3	0,719	24,0	0,943	28,4	1,334	4,4	2,103
16	1,650	1,5	0,719	44,7	0,730	23,7	1,013	26,2	1,425	4,0	2,692
17	1,487	3,4	0,804	43,3	0,851	10,0	0,866	34,0	1,179	9,4	2,451
Mittel	1,686	1,8	0,688	44,8	0,690	29,6	1,112	18,8	1,495	5,1	3,089
2 g N	aCl										
25 *	1,433	5,6	0,748	49,8	0,912	3,0	0,918	34,8	1,235	6, 9	2,827
26 *	1,557	1,8	0,771	45,3	0,818	12,2	0,885	34,4	1,264	6,2	2,851
27 *	1,548	3,2	0,675	54,0	0,861	7,8	1,006	32,4	1,394	2,5	2,788
28 *	1,550	1,6	0,665	52,9	0,824	12,7	1,035	25,4	1,358	7,4	3,143
29 *	1,592	1,8	0,720	52,1	0,862	6,6	0,933	37,2	1,365	2,3	2,293
30 *	1,599	1,0	0,769	47,0	0,830	10, 5	0,884	37,7	1,304	3,8	3,085
31 *	1,595	1,2	0,773	44,7	0,800	13,8	0,883	36,4	1,296	3,8	3,094
32 *	1,570	0,6	0,796	43,4	0,808	13,2	0,861	35,4	1,234	7,4	2,585
18	1,533	1,9	0,767	47,0	0,845	9,1	0,884	34,9	1,246	7,1	3,274
19	1,691	1,5	0,529	68,7	0,966	1,7	1,252	26, 3	1,645	1,9	(5,093)
Mittel	1,567	2,0	0,721	50,5	0,853	9,1	0,954	33,5	1,334	4,9	2,882

von 110 und 110 gebildeten Rhombus an, dessen Diagonalen ausgeglichener sind als im Falle der Erstausscheidungen. Wegen dieser relativen Verkürzung der [010]-Richtung führt die ebenfalls rückschreitende Wachstumsgeschwindigkeit der Formen 120 und 010 zu keiner namhaften Vergrößerung ihres Anteiles am Querschnittsumfang; sie bewirkt nur eine Rundung der seitlichen Ecken. Neu ist, daß mit dem Schmälerwerden von 100 auch die vordere und hintere Ecke des Querschnittes sich zu runden beginnen (Fig. 4, C).

Im Vergleich zu den Erstausscheidungen aus reiner Lösung zeigen die Wachstumsgeschwindigkeiten aller Endflächen eine wesentliche Verkleinerung (Tab. 8a). Die Kristall-Länge unterliegt aber, wie aus Tab. 8b hervorgeht, großen Schwankungen und erreicht am Kristall 19, der zu Tafeligkeit nach 110 neigt, einen Wert, der am gesamten Material nur wenige Male überschritten wurde. Zum Mittel von 2,882 Einheiten wurde dieser extreme Fall nicht einbezogen. Es zeigt sich dadurch auch zahlenmäßig, daß mit zunehmender NaCl-Beigabe eine durchgreifende Längenabnahme erfolgt. Mikroskopische Beobachtungen, die in Tab. 8a nicht vermerkt wurden, beweisen, daß die Wachstumsgeschwindigkeit von Ill und damit auch die Längserstreckung der Kristalle bei stärkeren NaCl-Zugaben weiter zurückgeht. An Kristallen aus Lösungen mit 8 und mehr g NaCl sinkt sie etwa auf die Hälfte des für Erstausscheidungen aus reiner Lösung gefundenen Wertes herab. Bei 36 Individuen aus den größten NaCl-Konzentrationen ist die Verkürzung schon so weit fortgeschritten, daß in 9 Fällen eine der Endformen als Aufliegefläche festzustellen war : 021 viermal, $\overline{1}21$ dreimal und $\overline{1}11$ zweimal. Die jeweils aufliegende Fläche ist hierbei so stark entwickelt, daß sie die anderen Endformen bis auf kleine Reste, wenn nicht ganz, verdrängt.

Neben der ω -Fläche, die im allgemeinen den wesentlichsten Anteil des Kopfbildes ausmacht, verdient die Basis einläßliche Beachtung. Sie gehört zwar zu den untergeordneten Begrenzungsstücken der Nr. 11-19, erscheint aber mit einer fast hundertprozentigen Persistenz und bildet so ein charakteristisches Merkmal der aus NaCl-haltigen Lösungen gezüchteten Kristalle. An den Kristallen aus reiner Lösung fehlt sie, weil sie im Bereich der Richtungen größter Wachstumsgeschwindigkeit gelegen ist ; statt einer Fläche kann sich höchstens eine Kante bilden. Durch die NaCl-Beigabe wird aber dieses Wachstum zurückgedrängt und zwar für 001 stärker als für 011 und 011, sodaß die Basis die sie bis anhin vertretende Kante abzustumpfen vermag. Das ergibt sich überzeugend aus der prozentualen Verminderung, welche die im Spiele stehenden Wachstumsgeschwindigkeiten gegenüber den bei Erstausscheidung aus reiner Lösung herrschenden im Mittel erfahren (Tab. 9).

Tab. 9. Im Vergleich zu den Wachstumsverhältnissen der Erstausscheidungenbewirken NaCl-Zusätze eine selektive Verminderung der Zentraldistanzen von011, 001 und 011

	$0\overline{1}1$	001	011
0.5 g NaCl	9,0 %	10,8 %	8,2 %
1.0 g NaCl	23,9 %	29,3 %	20,2 %
2.0 g NaCl	4,2 %	7,5 %	3,1 %

Das Auftreten der Basis bewirkt im Aufrißbild des Kupfervitriols eine starke Abrundung gegenüber der sonst an ihrer Stelle zu einer Spitze auslaufenden Umrißlinie der Kristallisationen aus reiner Lösung (Fig. 4). Mikroskopische Beobachtungen, die ein weit größeres Material umfassen als in Tab. 8 verarbeitet werden konnte, beweisen, daß die Flächen der [100]-Zone sich mit steigender NaCl-Konzentration ganz unterschiedlich vergrößern. Für 011 ist die Zunahme regelmäßig. 021 reagiert ähnlich, doch viel langsamer, sodaß die Ausdehnungszunahme erst bei Konzentrationen von 4 g und 8 g NaCl deutlich zu Tage tritt. Die Formen 0 $\overline{2}1$ und 0 $\overline{1}1$ sind bei Zugabe von 0.5 g und 1 g NaCl am größten ; bei höheren Zusätzen verkleinern sie sich wieder. Vereinzelte Individuen nähern sich durch starke Entwicklung von 0 $\overline{2}1$ dem Habitus der Grothschen Fig. 669. 001 erreicht das Maximum offensichtlich für den NaCl-Zusatz von 1 g.

c) Kristalle aus Lösungen mit KNO₃-Beigabe

Hinsichtlich Querschnitt und Längserstreckung nimmt Nr. 20 eine Sonderstellung ein gegenüber der Gruppe 22-31 (Tab. 10) ; Nr. 21 kann als Bindeglied beider Typen betrachtet werden. Es wäre ein leichtes gewesen, den lückenlosen Übergang beider anschaulich darzustellen und durch zahlreiche Kristalle zu belegen. Der Zeitaufwand hätte sich aber kaum gelohnt. Nr. 20 entspricht nach Tafeligkeit und Länge (Fig. 5, A) den Zweitkristallisierten aus reiner Lösung. Beweis dafür ist — von einigen Endflächen abgesehen — die weitgehende Übereinstimmung der Mittelwerte von Tab. 7a und 10. Das Individuum 21 (Fig. 5, B), dessen Mutterlauge etwas mehr KNO_3 enthielt als im vorangehenden Fall, zeigt — die dominierende Basis und die von ihr nach 010 hinleitenden Flächen ausgenommen — große Ähnlichkeit mit dem Durchschnitt der aus Lösungen mit 2 g NaCl gewonnenen Kristalle. An den Individuen 22-31. die etwas völlig Neues darstellen,



Fig. 5. Mit zunehmendem KNO₃-Gehalt der Lösung (A : 0,5 g ; B : 0,6-0,7 g ; C : 1,5-3,2 g ; Tab. 10) zeigen die ausgeschiedenen Kristalle auffallende Vergrößerung der Basis, starke Verkürzung nach der c-Achsenrichtung, Verschmälerung von 100 und Angleichung des Querschnittes an einen Rhombus, dessen scharfe Ecken abgestumpft sind. 010, 110, 100, 110, 120-021, 011, 001, 011, 021 (fehlt an A) — 121, 111, 121 (nur an B).

- Beigabe	c
KNO_3	
mit	
Lösungen	
aus	
Kristallen	
пол	
Flächen	
der	
Größe	
pun	
Zentraldistanz	
10.)
Tab.	

	Mittel	22-31	$1,669\\8,1$	$0,938 \\ 48,1$	$^{1,124}_{7,8}$	$1,242 \\ 26,4$	$\substack{1,568\\9,6}$	$1,338 \\ 2,9$	$0.972 \\ 4.5$	$0,434\\86,7$	$\substack{1,150\\0,2}$	$1,501 \\ 0,3$	1,388	$_{3,2}^{0,691}$	$1,498 \\ 2,2$	
'abe		31	$1,012 \\ 30,4$	$\begin{array}{c} 0,869\\ 43,5\end{array}$	$\substack{1,191\\0,0}$	$1,266 \\ 11,5$	$1,242 \\ 14,6$	$0,956 \\ 10,2$	0,875 0,2	$0,570 \\ 84,9$	0,920	${1,042 \ 1,8}$	1,200	$\begin{array}{c} 0,658\\ 2,6\end{array}$	${1,465 \atop 0,2}$	
O_3 - $Beig$	00 ന	30	$\begin{array}{c} 1,994\\ 4,2 \end{array}$	0,995 47,0	${1,111 \atop 8,I}$	$1,159 \\ 39,7$	${1,706 \ 1,0}$	$1,582 \\ 0,3$	$1,082 \\ 4,0$	0,385 90,3	$1,204 \\ 0,4$	$\begin{array}{c} 1,629\\ 0,0 \end{array}$	1,460 —	0,944 4,9	${1,658 \atop 0,0}$	$1,344 \\ 0,1$
mit KN(29	1,986 2,7	$0,974 \\ 46,5$	$\substack{1,085\\12,6}$	$1,225 \\ 29,9$	${1,651 \atop {8,I}}$	1,405 1,5	$0,952 \\ 7,9$	$0,376 \\ 86,9$	1,148 1,1	$1,585 \\ 0,0$	1,411	0,665 1,7	$\substack{1,541\\1,0}$	
ösungen		28	2,177 3,2	1,141 41,4	${1,118 \atop 12,9}$	$1,174 \\ 40,1$	$1,774 \\ 2,4$	$\substack{1,646\\0,4}$	1,114 3,7	$0,336 \\ 91,0$	$\substack{1,220\\0,8}$	$1,708 \\ 0,0$	1,580	$0,987 \\ 3,9$	$\begin{array}{c} 1,680 \\ 0,I \end{array}$	${1,204 \atop 0,1}$
aus Lo	að	27	1,992 6,0	$1,022 \\ 42,5$	$1,082 \\ 19,5$	$1,352 \\ 22,8$	${1,731 \atop {9,3}}$	$1,514 \\ 0,9$	${1,047 \atop 3,2}$	$0,342 \\ 92,8$	$\substack{1,199\\0,0}$	${1,622 \atop 0,0}$	1,479	0,657 0,6	$\begin{array}{c} 1,606\ 2,5 \end{array}$	
vistallen	g - 2.1	26	$1,332 \\ 20,4$	0,954 42,1	${1,174 \atop 3,8}$	$\begin{array}{c} 1,179\\ 24,0 \end{array}$	$\begin{array}{c} 1,363\\ 9,7\end{array}$	$\begin{array}{c} 1,100 \\ 5,2 \end{array}$	$0,895 \\ 1,9$	0,465 85,9	0,967	$\substack{1,216\\0,6}$	1,270	$\begin{array}{c} 0,602 \\ 4,5 \end{array}$	$1,358 \\ 1,9$	
von K	5	25	$\substack{1,983\\6,0}$	$egin{array}{c} 1,130\ 38,5 \end{array}$	$1,116 \\ 16,1$	$1,206 \\ 30,6$	$1,621 \\ 8,8$	$\substack{1,411\\0,8}$	$0,911 \\ 7,7$	0,357 87,0	1,215	${1,643 \atop 0,2}$	1,556	0,483 0,3	$1,382 \\ 4,3$	
Flächen		24	1,759 0,0	0,864 56,3	$\substack{1,168\\1,4}$	$1,250 \\ 18,0$	1,378 24,2	$\substack{1,088\\6,4}$	$\substack{0,853\\6,0}$	0,496 79,8	1,224	$1,552 \\ 0,1$	1,392	$0,400 \\ 0,9$	$\substack{1,262\\6,8}$	
röße der	.7 g	23	$1,717 \\ 6,4$	0,827 55,9	$1,151 \\ 0,7$	$1,241 \\ 29,3$	1,574 7,6	$\begin{array}{c} 1,240\ 2,3 \end{array}$	0,888 6,7	0,463 83,5	1,154	$\begin{array}{c}1,463\\0,6\end{array}$	1,314	$0,608 \\ 2,2$	$1,396 \\ 4,7$	[]
und Gr	1.5 - 1	22	1,740 1,3	0,599 67,2	$1,040 \\ 3,2$	$1,364 \\ 18,0$	1,643 10,3	$\substack{1,441\\0,8}$	$\begin{array}{c} 1,098 \\ 3,5 \end{array}$	$0,550 \\ 84,9$	1,245	$\substack{1,549\\0,2}$	1,219 —	0,887 9,8	${1,631 \atop 0,8}$	l I
ıtraldistanz	0.6-0.7 g	21	1,157 1,0	0,510 50,2	$\begin{array}{c} 0,592\\ 15,7\end{array}$	0,758 23,0	$0,982 \\ 10,1$	$\substack{1,276\\6,9}$	$\substack{1,354\\1,6}$	1,195 71,4	1,447 1,2	$1,479 \\ 0,3$	${1,235\ 2,I}$	1,045 2,2	1,307 14,4	
10. Zev	0.5 g	20	$1,018 \\ 2,1$	0,236 71,0	0,540 10,9	$0,873 \\ 13,0$	${1,081 \atop 3,I}$	1,455 21,8	$\begin{array}{c} 1,968\\ 4,9\end{array}$	$2,361 \\ 21,7$	$1,935 \\ 0,1$	2,255 0,0	$1,810 \\ 0,0$	$1,396 \\ 41,6$	${1,604 \over 9,1}$	
Tab.			d/R	d/R %	d/R	d/R %	d/R	d/R %	d/R	$_{\%}^{\rm d/R}$	$_{\%}^{\rm d/R}$	d/R %	d/R	d/R	$_{\%}^{\rm d/R}$	d/R %
			(010)	(110)	(100)	$(1\overline{1}0)$	$(1\overline{2}0)$	(021)	(011)	(001)	$(0\bar{1}1)$	$(0\overline{2}1)$	(121)	$(\bar{1}11)$	$(\overline{1}21)$	$(\bar{1}01)$
			q	ш	а	L	\prec	÷	Ъ	c	×	÷	ь	З	w	9-

macht sich die Angleichung an das NaCl-Verhalten der [001]-Zone immer noch bemerkbar (Fig. 5, C) : gedrungener Querschnitt, ansehnliche Breite von 110, Verschmälerung des vorderen Pinakoids und Dehnung der μ -Fläche (gelegentlich beeinträchtigt durch λ und b). Alle diese Merkmale beweisen, daß die KNO₃-Wirksamkeit derjenigen von NaCl weithin parallel geht, jedoch viel kräftiger einsetzt, um sich dann aber rasch zu erschöpfen, sodaß eine Erhöhung der Konzentration über 1.5 g hinaus den Kristallhabitus nicht mehr sonderlich zu verändern vermag. Es variieren daher die Zahlen der Nr. 22-31 ziemlich regellos¹ und durften wohl ohne Bedenken zu einem eigenen Mittel verrechnet werden.

An der Endbegrenzung² hat die Basisfläche wesentlichsten Anteil. Schon Nr. 20 verzeigt 21,7 % des Kopfbildes, eine Größe, die von den Kristallen mit NaCl als Lösungsgenossen auch in den günstigsten Fällen nicht erreicht wird. Beim nachfolgenden Individuum, das bei einer Konzentration von ca. 0.6-0.7 g $\rm KNO_3$ auskristallisierte, schnellt sie plötzlich auf 71,3 % empor und bleibt bei allen höheren KNO3-Konzentrationen zwischen 80 und 93 %. Die Basis wird also zur schlechthin herrschenden Endfläche, im Durchschnitt sogar noch ausgesprochener als III bei den Erstausscheidungen aus reiner Lösung. Nebst 110 wird sie sogar zur häufigsten Aufliegefläche. Durch ihre Größe vermag sie den Vitriolkristallen ein ganz fremdartiges Aussehen zu geben, indem die obere Begrenzungslinie nunmehr von 010 nach 010 hin ansteigt, während sie im gleichen Bewegungssinn an den Kristallen aus reiner Lösung wie auch an solchen, die NaCl als Lösungsgenossen hatten, deutlich abfällt. Daß neben der ungewöhnlichen Ausdehnung der Basis die übrigen Endflächen klein sein müssen, versteht sich ohne weiteres. Über das gelegentliche Größerwerden der einen oder andern

¹ Die besonders an Nr. 22 in Erscheinung tretende Tafeligkeit nach 110, die an Verbreiterung nach [110] gebunden ist, erklärt sich wohl dadurch, daß der Kristall während des Wachstums auf dieser Fläche lag. Das Aussehen verändert sich, sobald 001 Aufliegefläche wird. Diese Tatsache konnte bei der mikroskopischen Durchmusterung des Materials mehrmals festgestellt werden.

² An keinen Kristallen, die aus Lösungen mit KNO_3 -Beigabe gewonnen wurden, kamen die Flächen der [001]-Zone für sich allein zur Ausmessung. Es erübrigte sich daher eine Wertzusammenstellung nach Art der Tab. 7b und 8b. Aus dem gleichen Grund waren schon in Tab. 7b die Zweitausscheidungen übergangen worden.

gibt Tab. 10 den nötigen Aufschluß. Die seltene, nur an Nr. 28 und 30 beobachtete φ -Fläche sei noch eigens erwähnt. Auch muß bemerkt werden, daß der merkwürdige, ganz ungewohnt keilförmige Habitus der Nr. 31 (Fig. 1) nicht einen einmaligen Fall darstellt, sondern in den Kristallisationen aus entsprechenden Lösungen mit KNO₃ wohl mit zwei Dutzend Individuen beobachtet wurde.

Tab. 11 gibt eine knappe Charakteristik der den verschiedenen Bildungsbedingungen entstammenden Kupfervitriolkristalle.

	8			
Habitus	Erstausscheidung Längere und kür- zere Individuen. Durch angenähert gleiche Ausbildung von a und m flach- prismatisch, aber seitlich abgerun- det. Oft Neigung zu Tafeligkeit nach a oder m.	Zweitausscheidung Gestreckt nach der c-Achse und tafelig nach m.	NaCl-Zusatz An den immer kür- zer werdenden Kri- stallen wächst μ auf Kosten von a und erzeugt mit m eine prismatische Gestalt, deren seit- liche Kanten wie- der gerundet sind.	KNO ₃ -Zusatz Kristalle mei- stens nach c dicktafelig. An der [001]- Begrenzung hat m etwa doppelt so großen Anteil wie μ.
001	fehlt	fehlt	Regelmäßig vor- handen, aber nie groß.	Im allgemei- nen Haupt- fläche, nach der die Kri- stalle dick- tafelig sind.
111	Hauptendfläche	Wichtige Endfläche, aber durch t, q oder ξ zu- rückge- drängt.	Wichtigste End- fläche, neben der nur noch t beacht- liche Ausdehnung haben kann.	Gewöhnlich ganz unbe- deutend, da 001 dominiert.

Tab. 11.	Charakteristik	der	unter	verschiedenen	Lösungsbedingungen
	gewac	hsen	en Cu	ı-Vitriolkristal	le

Optischer Teil

1. Für den senkrechten Lichteinfall geeignete Prismen

Die Wellennormalengeschwindigkeit q des Kupfervitriols konnte, bei Beschränkung auf die Prismenmethode mit senkrechtem Lichteintritt, an 38 verschiedenen Kristallen untersucht werden. Einige derselben eigneten sich sogar für Messungen nach mehr als einer Richtung, nämlich 7 für je zwei und 1 für drei Fortpflanzungsrichtungen, sodaß die Lichtablenkung an 47 Prismen geprüft wurde. Da als Prismenflächen einfach die aus den Lösungen erhaltenen Kristallebenen — natürlich nur die am besten gebildeten — verwendet wurden, fallen die in Frage stehenden Lichtfortpflanzungsrichtungen mit den Normalen gewisser Wachstumsflächen zusammen, jenen nämlich, die als Eintrittsebenen dienten. Im Ganzen sind es derer neun. Samt der zugeordneten Prismenorientierung und einigen Besonderheiten, die späterhin Erwähnung finden, wurden sie in Tab. 12 zusammengestellt.

Ist der brechende Winkel kleiner als 40°, so sollten sich Ein- und Austrittsebene der Kupfervitriolprismen vertauschen lassen. Es könnte also jedes Prisma für die Ermittlung der Lichtgeschwindigkeiten nach zwei verschiedenen Richtungen hin verwendet werden. In Wirklichkeit war aber diese Umstellung nur bei je 3-4 Individuen der Prismengruppen I, II, VII und VIII ausführbar. Denn damit das Licht, welches senkrecht zur ersten Fläche eintritt, durch die zweite wieder austrete, muß sich mindestens ein Teil der Austrittsebene auf das durch die Kristallbegrenzung gegebene Polygon der Eintrittsfläche orthogonal projizieren lassen. Soll das Prisma in verdrehter Stellung ebenfalls verwendbar sein, so muß dieser Bedingung auch bei vertauschter Rolle der beiden Grenzflächen Genüge geschehen. Kommen die Flächen wegen des Dazwischentretens anderer Fazetten nicht zum direkten Schnitt, so wird wegen des eigenartigen Habitus der Substanz die Doppelforderung nur ausnahmsweise erfüllt sein. Ja, es braucht sogar einiges Glück, um überhaupt mehrere Prismen zu finden, welche der erforderlichen Bedingung wenigstens für eine Fortpflanzungsrichtung entsprechen. Da die Flächen zudem noch einheitlich spiegeln sollen, wird verständlich, daß die Absicht, die Lichtgeschwindigkeiten einer bestimmten Richtung an jeweils sechs Individuen zu messen,

Tab. 12. Orientierung und Eigenart der benutzten optischen Prismen

Lichtweg zu	Gruppe	Prismenfläche E : A	LNr.	Menge des LösGen.	
001	Ι	$001:0\overline{1}\overline{1}$	1-6	1.5 g KNO_3	Die Kristalle 1, 10, 15 und 18 kehren in II wieder.
011	II	$011:00\overline{1}$	7-12	1.5 g KNO_3	Umkehrung von I. Vier Kr. schon für I benutzt. K 28 findet sich auch unter VII und VIII.
	III	$011:0\overline{2}\overline{1}$	13-16	4-8 g NaCl	Gleichgerichteter Lichtweg wie in II, aber länger; II und III sind in Tab. 17 zusammenge- nommen.
011	IV	$0\overline{1}1:00\overline{1}$	17-22	1.5 g KNO_3	Eintrittsfläche klein.
121	V	121:111	23-27	0.7 g KNO_3	Langer Lichtweg. Ein Kristall infolge zweifelhafter Rechnungs- ergebnisse weggelassen.
021	VI	$021:0\overline{1}\overline{1}$	28	4-8 g NaCl	Lichtweg lang. Zur Berechnung der Indikatrix nicht herange- zogen.
110	VII	110 : 1 00	29-34	1.5 g KNO_3	Hat die K 28, 78, 93 mit VIII gemeinsam. K 28 schon bei II erwähnt. Sehr geringe Schwan- kungen der q ² -Werte. Mäder fand aber bedeutend größere Zahlen.
100 \	/111	100 : 110	35-40	$1.5 \mathrm{g} \mathrm{KNO}_3$	Umstellung von VII; 3 Kristalle gemeinsam. K 28 gehört auch zu II, K 75 zu X. LNr. 38, 39 geben anscheinend zu hohe q ² -Werte und wurden für die Durchschnittsbildung nicht be- rücksichtigt, obwohl LNr. 38 Mäders Messungen bestätigt.
120	IX	$1\bar{2}0:\bar{1}10$	41-46	1.5 g KNO_3 4 g NaCl	Langer Lichtweg.
110	Х	110:100	47	1.5 g KNO_3	Nur ein einziger Kristall (K 75), schon für VIII gebraucht.

auf Schwierigkeiten stieß und für die Gruppen III, V (die Messungen an einem sechsten Individuum führten nur auf unbefriedigende Zahlen), VI und X überhaupt nicht zu verwirklichen war (vgl. Tab. 12).

2. Das Instrument und das Messungsverfahren

Alle Messungen erfolgten mit einem Fueßschen Goniometer II, das gerade von der gründlichen Revision zurückgekommen war. Leider zeigten sich während der Arbeit einige störende Fehler. Die Scheiben mit der Gradteilung und den beiden Nonien waren nicht vollkommen zentriert. Das hatte zur Folge, daß die Größe einer Drehung an den beiden Nonien verschieden abgelesen wurde. Die Differenz lag, je nach der gegenseitigen Stellung, zwischen $-8 \frac{1}{4}$ und $+5 \frac{1}{2}$. Für die einzelne Drehung war natürlich das Mittel beider Ablesungen zu nehmen. Sollte aber von einer gegebenen Lage aus eine Drehung um einen bestimmten Winkel vorgenommen werden, so lagen die Verhältnisse schwieriger. Um sukzessive Annäherungen zu vermeiden, wurde für eine volle Umdrehung, in Abständen von 5° zu 5°, die Differenz der beiden Noniusablesungen in geeignetem Maßstab auf Millimeterpapier aufgetragen. Aus den so erhaltenen Kurven konnte dann für jedes Azimut die zugehörige Korrektur sofort abgelesen werden.

Der genannte Zentrierungsfehler hatte noch weitere unangenehme Folgen. Beim Drehen des Kristalls oder des Fernrohrs entfernte sich bald der eine, bald der andere Nonius vom Limbus auf einen Abstand, der im ungünstigsten Falle etwa ein Drittel des Intervalles zweier benachbarter Skalateilchen erreichte. An anderer Stelle schienen sich die beiden Ränder etwas zu reiben. Die Enden der Teilstriche verloren dadurch an Schärfe. Auch paßten sich die Noniusteilchen nicht überall genau den Limbusteilen richtig an. Diesen Fehlern des Instrumentes mag es zuzuschreiben sein, daß sich bei besten Spektren, je nach Stellung, Ablenkungsunterschiede bis zu 1/2' ergaben.

Die Messung der Prismenwinkel bietet keine Schwierigkeit. Es sind die an den beiden Nonien erhaltenen Differenzen einfach zu mitteln. Im übrigen wurde jeder Prismenwinkel mindestens dreimal, meistens aber fünfmal bestimmt, und zwar bei jeweils veränderter Stellung des Limbus. Die hieraus gemittelten Werte sind in Tab. 15 zusammengestellt. Daß sie großen Schwankungen unterliegen, ist nach allem, was über die Kristallographie des Kupfervitriols feststeht, nicht sehr erstaunlich. Die kleinste und größte Schwankung zeigt sich mit ungefähr 8' und 33' an den Prismengruppen VII und VIII. Wegen der verhältnismäßigen Kleinheit des Prismenwinkels Γ beeinflußt ein bei seiner Bestimmung unterlaufener Fehler d Γ die Lichtgeschwindigkeit stärker, als wenn Γ größer wäre.

Um die Eintrittsebene des Prismas normal zum auffallenden Lichtstrahl zu bringen, wurde nach Zentrierung und Justierung des Kristalls, bei festgeschraubtem Teilkreis das Fernrohr auf den Kollimatorspalt eingestellt und, nach Ablesung des Winkels, in geeignetem Sinne gegen den Kollimator hingedreht, bis das an der Eintrittsebene reflektierte Spaltbild genau auf das Fadenkreuz zu liegen kam. Der Winkel nun, um den der Kristall bei arretiertem Fernrohr dem einfallenden Licht entgegengedreht werden muß, damit senkrechte Inzidenz eintritt, ist gleich dem halben Supplement der Differenz von Direkt- und Reflexionsstellung des Fernrohrs. Um diesen Wert ist die mittlere Reflexionsablesung an den beiden Nonien zu verkleinern, bzw. zu vergrößern. Der errechnete Winkel ist durch den der gezeichneten Korrekturkurve zu entnehmenden halben Fehlbetrag dieses Azimuts, unter Berücksichtigung des Vorzeichens, zu ergänzen. Das Rechnungsschema der Tab. 13 veranschaulicht die Methode.

Tab. 13. Rechnungsschema für die Normalstellung der Eintrittsfläche

		1. Nonius	2. Nonius	1. Nonius gemittelt
1.	Direkter Durchgang	$165^{o}24 \ {}^{1}/{}_{2}{}^{\prime}$	$345^{o}16 \ {}^{1}/_{4}'$	$165^{o}20^{-3}/_{8}'$
2.	Reflexionsstellung	235°55 1/4'	$55^{\circ}51^{-3}/_{4}'$	235°53 1/2'
3.	Differenz	$70^{\circ}30^{3}/_{4}'$	70°35 1/2'	70°33 1/8'
4.	Supplementswinkel			109°26 7/8'
5.	Kristalldrehung			54°43 7/16'
6.	Theoret. Normalst.	$181^{0}10 \ {}^{1}/_{16}'$	1°10 1/16'	181°10 ¹ / ₁₆ '
7.	Korrektur n. Kurve	+ 3 3/4'	$-3^{3}/_{4}'$	
8.	Berechn. Normalst.	181°13 ¹³ / ₁₆ ′	1°06 5/16'	
9.	Kontrollablesung	181°13 3/4'	$1^{\circ}06 \ 1/4'$	

Gelingt die Senkrechtstellung nicht mit hinreichender Genauigkeit, so weicht der gemessene Ablenkungswinkel $\Delta_{\rm g}$ um eine Kleinigkeit vom theoretischen Wert $\Delta_{\rm t}$ ab. Zur Abklärung der Größenordnung dieser Variation δ wurde für einige kleine Auffallswinkel i₁ der Unterschied $\delta = \Delta_{\rm g} - \Delta_{\rm t}$ berechnet. Natürlich ist ein isotropes Medium vorausgesetzt und mit Rücksicht auf die obwaltenden Verhältnisse n = 1,55 und $\Gamma = 25^{\circ}$ angenommen. Über die Rechnungsergebnisse orientiert Tab. 14. Darin bedeutet r_1 den leicht zu bestimmenden Brechungswinkel an der Eintrittsebene. Für den entsprechenden Winkel

Tab. 14. Variation δ

des Ablenkungswinkels \varDelta bei kleiner Abweichung i_1 von senkrechter Inzidenz

i ₁	r ₁	i_2	δ
00'	00'00''	40°55′27″	00'00''
$^{+}15'_{-}15'$	$09^{\prime}41^{\prime\prime}$	40°37′28′′ 41°13′29′′	- 02'59'' + 03'02''
+ 10' - 10'	06'27''	40°43′28′′ 41°07′27′′	$- \begin{array}{c} 01'59'' \\ + \begin{array}{c} 02'00'' \end{array}$
$^{+ 05'}_{- 05'}$	$03^{\prime}14^{\prime\prime}$	40°49′26′′ 41°01′28′′	$- \begin{array}{c} 01'01'' \\ + 01'01'' \end{array}$
+ 04' - 04'	$02^{\prime}35^{\prime\prime}$	40°50′39′′ 41°00′15′′	- 00'48'' + 00'48''
$^{+ 03'}_{- 03'}$	01'56''	40°51′51′′ 40°59′02′′	- 00'36'' + 00'35''
$^{+ 02'}_{- 02'}$	01'18''	40°53′02′′ 40°57′52′′	- 00'25'' + 00'25''
$^{+ 01'}_{- 01'}$	00'39''	40°54'14'' 40°56'39''	- 00'13'' + 00'12''
$+ \frac{1/2'}{- \frac{1}{2'}}$	00'19''	40°54′51′′ 40°56′02′′	- 00'06'' + 00'05''

an der Austrittsebene kommt $r_2 = \Gamma - r_1$. Mit ihm wird i_2 erhalten. Da die Beziehung $i_1 + i_2 = \Gamma + \Delta$ unschwer Δ_g liefert, ergibt sich wegen $\Delta_t = 15^{\circ}55'27''$ sofort die gesuchte Differenz δ . Werden i_1 und i_2 vom zugehörigen Grenzebenenlot aus gegen die brechende Kante hin gemessen, so sind sie mit dem Minuszeichen zu behaften ; r selber hat das gleiche Vorzeichen wie i. Wird nun mit dem für $i_1 = \pm 15'$ angegebenen Winkel i_2 der Brechungsindex nach der für senkrechte Inzidenz gültigen Formel berechnet, so kommt 1,54063 bzw. 1,55936. Der Fehler beträgt also je etwa 9 Einheiten der dritten Dezimale. Die entsprechenden Geschwindigkeitsquadrate sind 0,421312 und 0,411251. Die Variation gegenüber dem Sollwert 0,416233 erreicht somit ungefähr 5 Einheiten der dritten Dezimale.

Die Ablenkung Δ wurde an jedem der 47 Prismen mit mindestens drei verschiedenen Normalstellungen der Eintrittsebene bestimmt. Als Lichtquelle diente eine Heliumgasentladungsröhre mit den drei wahrnehmbaren Linien 5876 Å (gelb), 5016 Å (grün) und 4471 Å (violett). Für jede Stellung eines beliebigen Prismas wurde Δ von n'_{α}-gelb bis zu n["]_i-violett und wieder zurückkehrend von n["]_i-violett nach n[']_a-gelb gemessen. Die gewonnenen Winkel — im ganzen mindestens sechs für jede Spektrallinie — wurden gemittelt und als Durchschnittsgrößen in Tab. 15 aufgenommen ¹. Da bei gegebener Farbe die Lichtgeschwindigkeit für alle Prismen gleicher Orientierung konstant ist oder wenigstens konstant sein sollte, muß, wie sich aus der selbstverständlichen Beziehung q sin ($\Gamma + \Delta$) = sin Γ leicht zeigen läßt, Δ mit wachsendem Γ zunehmen. Tab. 15 bezeugt das, von wenigen Ausnahmen abgesehen (z. B. L.-Nr. 19 und 21), geradezu glänzend. Doch dürfen kleine Unregelmäßigkeiten im Zuwachsverhältnis nicht übersehen werden.

3. Die Variation der Lichtgeschwindigkeit bei vorgegebener Richtung

Mit Rücksicht auf die späteren Berechnungen wurden nicht die einfachen Lichtgeschwindigkeiten, sondern deren Quadrate ermittelt. Nimmt Δ bei festem Γ um eine Viertelsminute zu, so nimmt q² im extremsten, bei Kupfervitriol noch möglichen Fall um etwa 6 Einheiten der fünften Dezimale ab. Daraus folgt, daß Δ sehr genau sein muß, damit q² auf einige Einheiten der fünften Dezimale richtig bekommen wird. Zur Verhütung weiterer Ungenauigkeiten, die sich bei den späteren Rechnungen durch Abrundungsfehler einschleichen könnten, wurden alle q²-Werte auf sechs Dezimalen angegeben. Tab. 17, deren fortlaufende Numerierung mit der von Tab. 15 völlig übereinstimmt, enthält die ermittelten Werte. Um gewisse Vergleiche zu erleichtern, sind auch die K-Nummern aufgeführt. Für jede Fortpflanzungsrichtung wurde außerdem das arithmetische Mittel M der 6-10 zusammengehörigen q²-Werte für alle Farben berechnet und in Tab. 17 ebenfalls vermerkt. Seine Abweichungen v von den einzelnen «Beobachtungsgrößen » können als Maß für die vielgestaltigen, bei der Einstellung, Ablesung usw. unterlaufenen Zufallsfehler gelten. Mit der Zunahme von v vermindert sich die Zuverlässigkeit der q²-Durchschnitte. Darum wurde diesen der mittlere Fehler m_M in Einheiten

¹ In dieser Tabelle hat jede Messungsreihe ihre eigene, bereits in Tab. 12 genannte Laufnummer (L-Nr. 1-47). Die danebenstehende K-Zahl bezeichnet die Nr. des Kristalls, an welchem die Messung ausgeführt wurde. Kehrt K wieder, so bedeutet das, daß der betreffende Kristall zur Bestimmung der q-Werte für zwei, bzw. drei Richtungen diente.

Inzidenz
senkrechte
für
Farben
verschiedenen
der
\bigtriangledown
gswinkel
A blenkun
pun
Γ
Prismenwinkel
15.
Tab.

$violett_2$	20°30,417′ 24 2252	01,000 90 509'	16,000	17.750'	28,396'		$20^{\circ}28,708'$	26,875'	15, 125'	28,083'	30,479'	45,479′		12003, 771'	$11^{0}53,750'$	$12^{0}07, 208'$	$12^{0}02, 844'$		$18^{o}16,969'$	28,333′	30,000'	28,000'	32,625'	29,417'
$violett_1$	19°26,208' 96.500'	40,000	40,000 11 958'	13,625'	24,042'		$19^{\circ}53,750'$	52,229'	40,875'	54, 125'	55,813'	$20^{\circ}09,938'$		$11^{045,750'}$	36,438'	48,500'	44,260'		$19^{0}22, 114'$	32, 229'	34,146'	32,250'	36,271,	33,833′
$\operatorname{grün}_2$	20016,792' 17 500'	12,300	12,330 02.042'	03,417'	14,375'		$20^{0}14,708'$	11,833'	01,042'	13,458'	16,292'	30,938'		$11^{057},563'$	46,604'	59,354'	55,146'		$18^{0}04,906'$	15,646'	17,458'	15,208'	20,000'	17,396′
$\operatorname{grün}_1$	19013,188′ 12.029′	14,042 10 695'	10,040 00.083'	01, 375'	11,375'		$19^{040,875'}$	38,375′	27,750'	39,500'	42,167'	56,583′		$11^{0}38,583'$	29, 333'	41,375'	37,594'		$17^{0}10,781'$	20,813'	22,583'	20,521'	24,792'	22,469'
$gelb_2$	20°01,375' 90001 667'	40°U1,007 19058 0007	46.792	48,000'	58,667'		$19^{0}58, 917'$	56, 333'	45,792'	58,042'	$20^{0}00, 229'$	$20^{0}14,917'$		$11^{048}, 479'$	38,750'	51,250'	46,771'		$17^{0}51,208'$	$18^{0}01, 583'$	03,521'	00,917'	06,021'	03, 229'
$gelb_1$	18º59,958' 10000 195'	18057 083'	46.333	47,542'	57,417'		$19^{\circ}26,000'$	23, 396'	13, 375'	25,083'	27,438'	41,708'		$11^{\circ}30,896'$	21,667'	33,833′	29,479'		$16^{o}58,740'$	$17^{0}08, 479'$	10,188'	07,708′	12, 313'	10, 375'
Γ	29°43,375' 44.949'	44,419 40 375'	29.563	30,750'	41,438'		$29^{043}, 375'$	40,250'	30,750′	41,438′	44,219'	58,113'		$20^{0}04,417'$	$19^{0}50, 425'$	$20^{0}08,525'$	$20^{0}02, 125'$		$27^{0}33,475'$	44,375'	46,104'	43,625'	48,708'	46, 325'
E : A I	$001:0\overline{11}$					II	$011:00\overline{1}$						111	$011:0\overline{21}$				IV	$0\bar{1}1:00\bar{1}$					
И	15	10	27	10	1		15	17	10	1	18	28		20	34	41	35		ŝ	29	30	31	32	33
L-Nr	1 0	1 C	4	20	9		5	8	6	10	11	12		13	14	15	16		17	18	19	20	21	22

- 72 ----

violett ₂	13012,583' 99.679'	14.250'	13,063'	13,167'		$12^{0}03, 813'$		$17^{0}13, 313'$	10,438'	16,833'	11,521'	16, 188'	10,333'		17014,604'	11,917'	11,479'	11,875'	15,063'	$16^{04}7, 646'$		14006,917'	06,688'	08,688′	02,771'	03, 813'	00,438'		22°08,979'
violett ₁	12°52,000' 58 354'	50,563'	49,688'	50,083'		$11^{0}58, 313'$		$16^{\circ}39,375'$	36,646'	43,042'	37,917'	42,229′	37,208'		$16^{o}18,708'$	16, 375'	16, 306'	16, 375'	18,646'	$15^{\circ}53,958'$		$13^{\circ}26, 250'$	26,417'	27,917'	22,229'	23,083'	19,979′		$20^{04}2,063'$
grün2	$13^{0}07,708'$	05.938'	04,938'	05, 125'		$11^{\circ}55,708'$		$17^{0}01,833'$	$16^{\circ}58, 792'$	$17^{0}05, 771'$	00, 396'	04, 729'	$16^{\circ}59,583'$		$17^{0}03,083'$	$16^{\circ}59,917'$	59,833'	$17^{000}, 729'$	$17^{0}03,042'$	$16^{\circ}36, 354'$		$13^{\circ}57,958'$	57,583′	59, 313'	52,688'	54, 188'	51,250'		$21^{0}51, 438'$
grün,	12044,125' 50 166	42,458'	41,396'	41,708'		$11^{04}9, 292'$		$16^{\circ}27,833'$	25,167'	31,708'	26,521'	30,917'	26,021'		$16^{0}08, 229'$	05,521'	05, 229'	06,063'	07,917'	$15^{04}3, 104'$		$13^{o}18, 292'$	17,875'	19,479'	13, 313'	14,792'	11,708'		$20^{\circ}27,167'$
$gelb_2$	12°58,563' 13004 038'	$12^{\circ}56.990'$	56,042'	56, 125'		$11^{047,396'}$		$16^{0}49, 167'$	46,125'	53,146'	47,875'	52, 333'	46,938'		$16^{\circ}50, 479'$	47,500'	47,271'	48,125'	50,750'	24, 146'		$13^{04}7,958'$	47,583′	49,250'	42,667′	44,271'	41,104'		$21^{0}34,063'$
$gelb_1$	12°35,750' 44 500'	34.135'	33,073′	33,375'		$11^{04}1, 167'$		$16^{0}15,750'$	13,063'	19,646'	14,521'	18,958'	13,646'		$15^{0}56, 792'$	54,063'	53,958′	54, 583'	56,792'	32,146'		$13^{0}09, 333'$	09,042'	10,583'	04,438'	05, 875'	02,896'		$20^{0}11,688'$
Γ	21039,875' 18275'	37.500'	36,208'	36,375'		$20^{\circ}01, 125'$		$26^{o}17,988'$	14,800'	22,775'	16,700'	21,613'	15,625'		$26^{0}17,988'$	15, 125'	14,775'	16,700'	21,613'	48,250'		$22^{0}37, 125'$	36,500'	38,625'	30, 292'	31,900'	28,575'		$20^{\circ}55,550'$
E : A V	$\overline{1}21:1\overline{1}\overline{1}$				Λ	021:011	$\Lambda \Pi$	110:100						Λ	$100:\overline{110}$						IX	$1\overline{2}0:\overline{1}10$						X	$1\overline{1}0:\overline{1}00$
К	65 7.6	70	71	69		77		93	91	84	78	28	67		93	96	80	78	28	75		53	50	92	00	86	79		75
L-Nr.	23 97.	25 25	26	27		28		29	30	31	32	33	34		35	36	37	38	39	4.0		41	42	43	44	45	46		47

73 —

der 6. Dezimale beigeschrieben. Die Kleinheit überrascht, denn der Fehler mancher Einzelmessung ist beträchtlich größer als 3 m_M. Genauer als die Lichtgeschwindigkeit sollte nach allgemeiner Erfahrung die Doppelbrechung zu bestimmen sein. Das trifft denn auch zahlenmäßig nachweisbar zu. An Ausnahmen fehlt es indessen nicht. Zur Orientierung sind in Tab. 16 neben die m_M-Durchschnitte noch die Durchschnitte der mittleren Fehler von $q_1^2 - q_2^2$ gesetzt. Und allen diesen Zahlen geht der Durchschnitt der mittleren Fehler m der Einzelmessungen ¹ voran. Das starke Ansteigen gegen violett hin ist wegen der schwierigen Einstellbarkeit dieser Linien verständlich.

Tab. 16. Fehler der Geschwindigkeitsquadrate und ihrer Differenzen in Abhängigkeit von der Farbe

	gelb				grüı	ı	violett				
	q_1^2	$^{\cdot}q_{2}^{2}$	$q_1^2 - q_2^2$	q_1^2	q_2^2	$q_1^2 - q_2^2$	q_1^2	q_2^2	$q_1^2 - q_2^2$		
Einzelwerte	58	60	35	65	55	42	93	104	84		
Endwerte	23	24	15	26	28	17	37	41	34		

Auf Schärfe der Spektren und Anpassung ihrer Helligkeit an die Empfindlichkeit des Auges wurde streng geachtet. Bei den Prismen der Gruppen III, V und VI hatte das Licht einen verhältnismäßig langen Weg im Kristall zurückzulegen. Es wurde dadurch stärker als sonst absorbiert. Helligkeitsverminderung ergab sich aber auch bei geringer Ausdehnung der Eintrittsfläche, mochte diese nun von Natur aus klein gewesen sein oder wegen ihrer Unvollkommenheiten eine gewisse Bedeckung mit Tusche erfahren haben. In allen diesen Fällen zeigten vorab die gelben und violetten Linien eine spürbare Beeinträchtigung ihrer Einstellschärfe. Aber in den Resultaten lassen sich keine besonderen Abweichungen nachweisen. Das berechtigt zur Annahme, daß die Beschaffenheit der Spektrallinien keine überdurchschnittlichen Fehler veranlaßt habe.

Trotz aller Schwankungen, die Tab. 17 aufzeigt, liegen die q^2 -Werte überraschend nahe an ihren Durchschnittszahlen. Keine 20 % der festgestellten Abweichungen beeinflussen die vierte Dezimale mit einer

 $^{^1}$ Berechnet nach der Formel $m^2 = [vv]:(n-1).$ Dementsprechend ist $m^2_M = [mm]:n.$

vollen Einheit oder gar mehr. Für gelbes und grünes Licht sind es sogar nur 12,8 bzw. 11,7 %, während für die violetten Linien naturgemäß ein größerer Anteil festgestellt wird, nämlich 35,1 %. Abgesehen vom Sonderfall der nicht in Rechnung gezogenen L-Nr. 38, 39, beträgt die größte Differenz nur 2,58 Einheiten der vierten Dezimale. Gleichwohl haben unter den 258 gemittelten Geschwindigkeitsquadraten 91 einen Fehler, der, wenn er zuweilen nicht allzu beträchtlich ist, doch die Größe 3m des mittleren Fehlers einer Einzelbeobachtung überschreitet. Solche überdurchschnittliche Abweichungen sind aber nicht an gewisse Prismen gebunden, sondern finden sich regellos über alle Beobachtungsreihen zerstreut. Darum lassen sich nur zwei Prismen namhaft machen (L-Nr. 7, 31), bei denen die Abweichungen > m alle sechs Spektrallinien erfassen, und bloß drei (L-Nr. 9, 20, 46), wo sie sich über mindestens fünf Linien erstrecken. Im Mittel trifft es auf ein Prisma bloß 2,6 q²-Werte mit überdurchschnittlichem Fehler. Es ist darum wahrscheinlich, daß auch die größeren Schwankungen der Geschwindigkeitsquadrate zumeist bloßen Zufallscharakter haben. Aus dem Umstand aber, daß unterdurchschnittliche Fehler bei acht Prismen über alle Linien durchhalten und daß bei elf weiteren Prismen von den sechs Linien nur eine einzige einen überdurchschnittlichen Fehler ergab, darf auf eine erfreuliche Güte der Messungen geschlossen werden. Übrigens wurden an mehreren Prismen, die zu auffallenden Schwankungen der Resultate führen, die Messungen wiederholt, ohne daß sich aber Anlaß zu merklichen Korrekturen geboten hätte (L-Nr. 2, 6, 10, 38, 39).

Ein gegensätzliches Verhalten zeigen die zehn Prismen mit der Eintrittsebene 011. Sechs von ihnen (L-Nr. 7-12) haben 00 $\overline{1}$, vier (L-Nr. 13-16) 0 $\overline{2}\overline{1}$ als Austrittsebene. Sie sollten alle die gleichen q²-Werte ergeben. Nun sind aber die der ersten Gruppe im Durchschnitt um 1,2 Einheiten der vierten Dezimale größer als die der zweiten, wobei der Unterschied gegen kürzere Wellenlänge hin von 1,7 auf 0,8 abnimmt. L-Nr. 10 fällt aus dem Rahmen heraus und bildet gewissermaßen das Bindeglied zwischen den beiden Gruppen.

Geringfügig sind die Messungsfehler in den Prismenreihen IV, V und VII. Umso mehr überrascht es, daß im letzteren Fall J. Mäder an drei Kristallen Werte erhielt, die unter sich teilweise recht gut übereinstimmen, aber im Vergleich zu den neuen Werten um ca. 3,8 Einheiten der vierten Dezimale höher sind — ein Unterschied, wie Tab. 17. Die Dezimalstellen der Lichtgeschwindigkeitsquadrate mit ihren Mittelwerten M und deren zugehörigen mittleren Fehlern m_M

	L-Nr.	Κ	E:A	q_1^2 -gelb	q_2^2 -gelb	q_1^2 -grün	q_2^2 -grün	q_1^2 - violett	q_2^2 - violett
I	1	15	$001:0\overline{1}\overline{1}$	435254	422050	432334	418871	429502	416106
	2	18		379	178	336	916	628	6010
	3	25		230	086	232	784	459	5867
	4	27		247	035	165	837	540	5957
	5	10		238	043	141	816	438	5864
	6	1		391	183	303	935	541	6082
	\mathbf{M}			435290	422096	432252	418860	429518	415981
	m_{M}			30	28	35	24	28	42
II	7	15	$011:00\overline{1}$	429547	422561	426359	419297	423641	416450
	8	17		417	406	198	193	266	125
	9	10		493	510	366	310	553	401
	10	1		315	313	222	123	132	145
	11	18		425	477	274	163	399	283
	12	28		446	526	316	275	548	372
III	13	20	$011:0\overline{2}\overline{1}$	345	302	241	131	382	334
	14	34		225	277	083	147	207	332
	15	41		293	348	262	181	432	150
	16	35		285	342	004	046	339	057
	\mathbf{M}			429379	422406	426233	419187	423390	416265
	m_{M}			32	33	36	27	51	43
IV	17	3	$0\overline{1}1:00\overline{1}$	435114	422021	432074	418732	429182	415878
	18	29		107	2016	1994	681	9153	718
	19	30		062	1943	1940	646	9068	723
	20	31		129	2000	1893	609	8973	621
	21	32		115	1941	1980	643	9137	710
	22	33		064	2063	2019	712	9196	908
	\mathbf{M}			435099	421997	431983	418671	429118	415760
	$\mathbf{m}_{\mathtt{M}}$			12	19	26	19	34	45
\mathbf{V}	23	65	$\overline{1}21:1\overline{1}\overline{1}$	430042	421802	426985	418575	424144	415831
	24	56		165	774	7037	585	102	680
	25	70		012	737	6966	573	036	670
	26	71		064	735	7010	585	011	742
	27	69		095	848	7042	661	011	849
	\mathbf{M}			430076	421779	427008	418596	424061	415754
	m_{M}			26	21	15	16	27	37
VI	28	77	$021:0\overline{1}\overline{1}$	424293	421816	421067	418549	417533	415405
VII	29	93	$110: \bar{1}00$	429086	420184	425825	416903	422755	413971
	30	91		074	235	797	6941	733	3956

	L-Nr.	Κ	E:A	q_1^2 -gelb	q_2^2 - gelb	q_1^2 -grün	q_2^2 -grün	q_1^2 - violett	q_2^2 - violett
	31	84	$110 : \bar{1}00$	429146	420265	425907	417010	422906	414198
	32	78		120	221	877	6972	840	4125
	33	28		061	205	847	7006	849	4090
	34	67		108	215	760	6930	757	4176
	\mathbf{M}			429099	420221	425836	416960	422807	414086
	m_{M}			13	11	22	18	28	42
VIII	35	93	$100:\overline{1}\overline{1}0$	434300	419842	431140	416581	428283	413644
	36	96		4393	19951	1216	6727	8248	3656
	37	80		4340	19929	1215	6666	8185	3686
	38*	78		4615	20155	1435	6886	8419	4035
	39*	28		5144	20617	2070	7439	9146	4375
	40	75		4302	19839	1176	6576	8122	3600
	\mathbf{M}			434334	419890	431187	416638	428210	413647
	$\mathbf{m}_{\mathbf{M}}$			22	29	18	36	36	18
IX	41	53	$1\overline{2}0$: $\overline{1}10$	432817	419681	429706	416394	426975	413489
	42	50		760	645	691	357	759	403
	43	92		763	636	679	335	790	301
	44	90		789	693	685	375	606	083
	45	86		695	570	583	294	724	157
	46	79		893	775	804	408	940	401
	Μ			432786	419667	429691	416361	426799	413306
	$\mathbf{m}_{\mathbf{M}}$			27	28	29	17	56	64
X	47	75	$1\overline{1}0:\overline{1}00$	435835	419707	432696	416665	429724	413282

er, von L-Nr. 38, 39 abgesehen, am jetzigen Beobachtungsmaterial überhaupt nie gefunden wurde. Interessanterweise stimmt aber das Mittel von L-Nr. 7-16 für gelb mit den Weberschen Messungen bis auf 3 bzw. 5 Einheiten der sechsten Dezimale überein.

Ganz absonderlich verhält sich die Gruppe VIII. Vier Prismen lieferten gut übereinstimmende Werte, die beiden andern aber (L-Nr. 38, 39) sehr stark abweichende. Der Unterschied gegenüber dem jeweils kleinsten q²-Wert beträgt durchschnittlich 3,28 bzw. 8,69 Einheiten der vierten Dezimale. Obgleich Nachmessungen die abnormen Zahlen bestätigten, erschien es nicht statthaft, die Resultate aller Prismen dieser Gruppe einfach zu mitteln. Darum wurden L-Nr. 38, 39 kurzweg außer acht gelassen und durch einen Stern gekennzeichnet. Ob zu Recht? J. MÄDER hat für die gleiche Fortpflanzungsrichtung an zwei Kristallen Werte erhalten, die im Mittel noch um 1,5 Einheiten der vierten Dezimale höher liegen als die der Zahlenreihe L-Nr. 38. Mäders Werte fallen also zwischen L-Nr. 38 und L-Nr. 39.

— 77 —

Aufschlußreich sind die q²-Schwankungen der Prismen mit vertauschten Ein- und Austrittsebenen. L-Nr. 40, 47 (K 47) fallen außer Diskussion, weil keine Kristalle gewonnen werden konnten, die zu L-Nr. 47 Vergleichszahlen geliefert hätten. Von den übrigen Kristallen zeigen Spektrallinien, für die in der einen Orientierung überdurchschnittliche q²-Fehler erhalten werden, in der anderen Stellung vorzugsweise kleine bis mittlere Abweichungen (L-Nr. 6, 10 und 29, 35). Sind in L-Nr. 7 die Geschwindigkeitsquadrate durchwegs mit sehr großen Abweichungen behaftet, so ergibt L-Nr. 1, mit Ausnahme der stärkst abgelenkten Welle, recht geringe Differenzen. Ähnlich, wenn auch weniger regelmäßig, ist das Verhalten von L-Nr. 5, 9, während dem unruhigen Fehlerverlauf des Prismas L-Nr. 2 erstaunlicherweise die ideale Brechung von L-Nr. 11 gegenübersteht. Noch idealer ist L-Nr. 32 als Gegenstück der ausgeschlossenen Orientierung L-Nr. 38. Dem singulären Prisma L-Nr. 39 sind L-Nr. 12, 33 zugeordnet. Beide Prismen verzeigen zwar zwei überdurchschnittliche Fehler. Für das erstere bewegen sie sich einigermaßen um den Mittelwert der ganzen Gruppe, beim zweiten macht sogar die Höchstdifferenz nur 46 Einheiten der letzten Dezimale aus. So bestätigt sich an L-Nr. 33, 39 von neuem (vgl. L-Nr. 2, 11), daß bei vertauschten Rollen der Flächen eines Prismas ein Wechsel von reichlich fehlerhaften q²-Bestimmungen zu sehr zuverlässigen möglich sein kann.

Abschließend läßt sich sagen, daß die Variation, der q² für eine gegebene Richtung von Kristall zu Kristall unterliegt, sich ziemlich restlos durch mancherlei Messungszufälligkeiten erklärt. Wegen der Vizinalflächen, welche für den Kupfervitriol charakteristisch sind, werden überhaupt nicht streng übereinstimmende Richtungen miteinander verglichen. Und daß schon kleine Richtungsänderungen die Geschwindigkeitsquadrate merklich zu beeinflussen vermögen, folgt aus der Tatsache, daß es in der zu n_β senkrechten Ebene Richtungen gibt, wo eine Änderung von einem halben Grad — bei der Neigung des Kupfervitriols zu Vizinalen oft erfüllt — q² um mehr als eine Einheit der vierten Dezimale größer oder kleiner macht. Da die Vizinalen selber eine gewisse Wölbung der Kristallflächen verursachen, kann auch der Prismenwinkel von Stelle zu Stelle etwas variieren. Mäder maß an ausgezeichneten Flächen Unterschiede von nahezu einer Minute ! Des weiteren ist zu beachten, daß bei dickern Kristallen, sobald das Fernrohr nicht streng auf unendlich eingestellt ist, wegen

des nichtparallelen Strahlenganges merkliche Messungsfehler unterlaufen. Überkreuzen sich die Spektren oder kommen sich die Linien sonstwie nahe, so sind scharfe Einstellungen erschwert, selbst wenn das eine Liniensystem mit vorgehaltenem Nicol ausgelöscht wird. Schließlich sollten auch Kontrastwirkungen nie unterschätzt werden. Von der Prismengruppe VIII abgesehen, dürften sich auf diese Weise alle Fehler und Besonderheiten verstehen lassen, ohne daß stoffliche Verschiedenheiten (wechselnder Wassergehalt, Beimengung der Lösungsgenossen usw.) anzunehmen wären.

Selbst die ungewöhnlichen Differenzen in der Prismengruppe VIII und die beträchtlichen Abweichungen gegenüber den Mäderschen Messungen für die Inzidenzen senkrecht zu 110 und 100 können aus der Vizinalenbildung verstanden werden. Die Kristalle, an denen die vorliegenden Messungen ausgeführt wurden, entstammen ja ganz anderen Lösungsbedingungen als die Mäderschen. Der Winkel 110:100 weicht am neuen Material um mehrere Minuten von jenem ab, den MÄDER festgestellt hat. Das deutet darauf hin, daß je nach den Kristallisationsbedingungen andere Vizinalen ausgebildet werden, sodaß also gar nicht die gleichen Fortpflanzungsrichtungen untersucht wurden. Da es aber unmöglich ist zu sagen, welche Vizinale die richtige 110oder 100-Fläche ist, besteht auch kein Grund, das eine oder das andere Meßresultat als richtiger zu bezeichnen. Jedenfalls legen die in der Mäderschen und vorliegenden Arbeit festgestellten großen Schwankungen in den Lichtgeschwindigkeiten gleicher Richtungen den Schluß nahe, daß deren Ursache nicht in rein subjektiven Meßfehlern begründet sei.

4. Berechnung der Polarisationskonstanten

Obwohl die optischen Konstanten des Kupfervitriols schon verschiedentlich bestimmt wurden, scheint es trotzdem von Interesse zu sein, nochmals darauf zurückzukommen. Denn als Durchschnittsergebnisse mehrerer Prismen verbürgen die q²-Werte der Tab. 17 eine innere Sicherheit, die bisher wohl kaum je erreicht worden ist. Überdies werden die für alle Farben sich gleichbleibenden Fortpflanzungsrichtungen des Lichtes die Rechnungen wesentlich vereinfachen.

Dem Verfahren, das sich weitgehend auf Mäders Arbeit stützt, wird ein gewöhnliches Rechtssystem zugrunde gelegt, dessen x-Achse die Außennormale der 110-Fläche ist, während die y-Achse in 110 selber liegt und nach rechts zeigt und die z-Achse mit der positiven c-Achse des Kristalls zusammenfällt.

Aus der Indikatrixgleichung

 $a_{11}x^{2} + a_{22}y^{2} + a_{33}z^{2} + 2a_{12}xy + 2a_{23}yz + 2a_{31}zx = 1$ (1)

folgen die beiden Ausdrücke:

 $\begin{array}{l} q_{1}^{2} + q_{2}^{2} = L_{11}\psi_{1}^{2} + L_{22}\psi_{2}^{2} + L_{33}\psi_{3}^{2} + 2L_{12}\psi_{1}\psi_{2} + 2L_{23}\psi_{2}\psi_{3} + 2L_{31}\psi_{3}\psi_{1} \\ q_{1}^{2}q_{2}^{2} = P_{11}\psi_{1}^{2} + P_{22}\psi_{2}^{2} + P_{33}\psi_{3}^{2} + 2P_{12}\psi_{1}\psi_{2} + 2P_{23}\psi_{2}\psi_{3} + 2P_{31}\psi_{3}\psi_{1} \end{array}$ (2)

Darin werden durch ψ_i die Richtungscosinus der Wellennormalenrichtungen bezeichnet. Da sie mit Senkrechten zu Wachstumsflächen

Tab. 18. Quadrate und Produkte der Richtungscosinusdes Lichtweges durch die Prismen

	Inzid.	ψ_1^2	ψ_2^2	ψ_3^2	$\psi_1\psi_2$	$\psi_2\psi_3$	$\psi_{3}\psi_{1}$
Ι	001	0,035135	0,057232	0,907633	$\bar{0},044842$	0,227917	0,178576
II III	011	0,218913	0,031387	0,749700	0,082892	0,153399	0,405116
IV	$0\overline{1}1$	0,014162	0,328354	0,657486	0,068191	$\overline{0},464638$	0,096493
\mathbf{V}	121	0,000943	0,554703	0,444355	0,022868	0,496473	0,020467
VII	110	1,000000			100 - 10 May		
VIII	100	0,806224	0,193776		$\overline{0}, 395256$		
IX	$1\overline{2}0$	0,032381	0,967619		0,177009		
X	$1\overline{1}0$	0,294243	0,705757		$\overline{0},455702$		

des Kupfervitriols identisch sind, lassen sie sich aus den Barkerschen Werten leicht berechnen (Tab. 18). L_{ik} und P_{ik} sind einfache Funktionen der Polarisationskonstanten, nämlich

MÄDER hat dafür Werte bekommen, die den neuen Messungen nicht mehr voll entsprechen (Tab. 19), aber als gute Näherungswerte zweifelsohne genügen. An jeder Konstante a_{ik} ist die kleine Verbesserung α_{ik} anzubringen. Sind v_1 und v_2 die zugehörigen, ebenfalls kleinen Änderungen von q_1^2 und q_2^2 , so ergibt sich nach Linearmachung des zweiten Ausdrucks (2) das Gleichungssystem :

$$\begin{array}{ll} v_1 + v_2 &= A_{11}\alpha_{11} + A_{22}\alpha_{22} + \dots + A_{31}\alpha_{31} + A \\ q_2^2 v_1 + q_1^2 v_2 &= B_{11}\alpha_{11} + B_{22}\alpha_{22} + \dots + B_{31}\alpha_{31} + B \end{array}$$

Die Auflösung nach $\mathbf{v_1}$ und $\mathbf{v_2}$ liefert die Fehlergleichungen :

$$\begin{split} \mathrm{v}_1 &= \mathrm{C}_{11}\, \alpha_{11} + \mathrm{C}_{22}\, \alpha_{22} + \, \dots \, \mathrm{C}_{31}\, \alpha_{31} + \mathrm{C} \\ \mathrm{v}_2 &= \mathrm{D}_{11} \alpha_{11} + \mathrm{D}_{22} \alpha_{22} + \, \dots \, \mathrm{D}_{31} \alpha_{31} + \mathrm{D} \end{split}$$

Solcher Gleichungspaare, deren Koeffizienten zu $q_1^2 - q_2^2$ umgekehrt proportional sind, gibt es acht. Die sechs α_{ik} , die aus ihnen derart zu bestimmen sind, daß [vv] ein Minimum wird, verändern die Mäderschen a_{ik} nicht für alle Farben in gleicher Weise, sondern für gelb am schwächsten und für grün am stärksten (bis 6 Einheiten der

Tab. 19. Die Polarisationskonstanten

I. MÄDER, II. korrigiert

		a ₁₁	a ₂₂	a ₃₃	a_{12}	a ₂₃	a ₃₁
Ι	gelb	0,4296232	0,4287565	0,4208554	0,0060283	0,0019776	0,0034111
	grün	0,4269575	0,4258932	0,4175649	0,0060311	0,0017731	0,0032985
	violett	0,4239222	0,4228282	0,4146782	0,0061576	0,0017802	0,0033494
Π	gelb	0,4294067	0,4286219	0,4207634	0,0060661	0,0020556	0,0033607
	grün	0,4263503	0,4253587	0,4175118	0,0061712	0,0020180	0,0034002
	violett	0,4235060	0,4225256	0,4143877	0,0061137	0,0018497	0,0034786

4. Dezimale). Die Kleinheit der α_{ik} ist Gewähr dafür, daß sie vom wahrscheinlichen Fehler der Differenz $q_1^2 - q_2^2$ nicht allzu störend beeinflußt werden.

Die verbesserten a_{ik} sind in Tab. 19 als Gruppe II den Mäderschen Werten gegenübergestellt. Die Verbesserungen α_{ik} , welche in der Tabelle nicht vermerkt sind, ergeben sich als Differenzen entsprechender Werte von II und I.

5. Die Hauptachsen der Indikatrix

Sind die Polarisationskonstanten a_{ik} gefunden, so macht die Berechnung der Achsenlängen und Achsenlagen wohl noch einige Mühe, aber keine besonderen Schwierigkeiten. Bekanntlich sind die Hauptachsen eines Ellipsoides jene drei nicht komplanaren Halbmesser, welche auf der zugehörigen Tangentialebene senkrecht stehen. Darnach sind im Achsenendpunkt die partiellen Ableitungen der Gleichung (1) den Koordinaten x, y, z des Berührungspunktes proportional. Unter der Voraussetzung, daß M der Proportionalitätsfaktor sei, wird also das lineare Gleichungssystem

$$(a_{11} - M)x + a_{12}y + a_{13}z = 0 a_{12}x + (a_{22} - M)y + a_{23}z = 0 a_{13}x + a_{23}y + (a_{33} - M)z = 0$$
(3)

erhalten. Seine Lösung ist nur möglich, wenn die dreigliedrige Determinante verschwindet. Somit wird

$$\begin{vmatrix} a_{11} - M & a_{12} & a_{13} \\ a_{12} & a_{22} - M & a_{23} \\ a_{13} & a_{23} & a_{33} - M \end{vmatrix} = 0$$
(4)

Zur Auswertung von (4) wurden die neuen a_{ik} der Tab. 19 auf sechs Dezimalen gekürzt, die Rechnung aber mit voller Stellenzahl ausgeführt. Die Koeffizienten von Mⁿ umfassen demnach 18 – 6n Dezimalen. Durch sukzessive Annäherung lassen sich die Wurzeln M, welche die Quadrate der gesuchten Hauptlichtgeschwindigkeiten sind, mit beliebiger Genauigkeit finden. Bei Berechnung auf 8 Dezimalen erhält (4) einen Wert, dessen zwölf ersten Dezimalen null sind. Auf sechs Stellen abgerundet sind a², b², c² samt den Brechungsindizes und den zugehörigen Differenzen in Tab. 20 zusammengestellt.

Ein Vergleich dieser Zahlen mit den von andern Autoren ermittelten läßt sich nur für gelbes Licht mit einiger Zuverlässigkeit durchführen.

	gelb		grün		violett
a^2	0,436069	3055	0,433014	2935	0,430079
$a^{2}-b^{2}$	12956		13161		12944
b^2	0,423113	3260	0,419853	2718	0,417135
$b^2 - c^2$	3503		3499		3930
C^2	0,419610	3256	0,416354	3149	0,413205
n _α	1,51434	533	1,51967	518	1,52485
n_{β} — n_{α}	2301		2363		2347
n_{β}	1,53735	595	1,54330	502	1,54832
$n_{\gamma} - n_{\beta}$	640		648		735
n_{γ}	1,54375	603	1,54978	589	1,55567
4					

Tab. 20. Die Quadrate der Hauptlichtgeschwindigkeiten und dieHauptbrechungsindizes samt ihren Differenzen

Sofort zeigt sich, daß die neuen Zahlen nicht über das bisherige Schwankungsintervall hinausgehen. Gegenüber Mäder weisen sie eine Vergrößerung der fünften Dezimale um durchschnittlich 27 Einheiten auf. Verglichen mit den Daten von LAVENIR und KOHLRAUSCH sind sie um 38, bzw. 49 zu hoch. Dafür bilden n_{α} und n_{γ} fast genau das Mittel der Zahlen von MÄDER und Schwietring. Leider ist für n_{γ} der Vergleich nicht mehr möglich, weil sich der entsprechende Wert Schwietrings dem Mäderschen gegenüber merkwürdig verkleinert. Wie Dispersion und Doppelbrechung verraten, unterscheiden sich die neuen Brechungsindizes von den Mäderschen, die für nicht gelbes Licht allein in Betracht fallen, am auffälligsten für n_{β} -grün. Dafür scheinen sie für violettes Licht, trotz der schwierigeren Einstellung, besser herausgekommen zu sein. Sie sind aber wesentlich höher als die Mäderschen. Die Unregelmäßigkeit von n_{β} -grün spiegelt sich auch im Achsenwinkel. Es ist :

	g	elb	g	rün	violett				
2V	$54^{\circ}56'$	$(56^{o}14')$	$54^{\circ}35'$	$(58^{\circ}52')$	57044'	(57°04')			

Mäders Werte sind zum Vergleich in Klammer beigesetzt. Die mittlere Differenz beträgt 1°38.

Ist M gefunden, so lassen sich mit Hilfe von $x^2 + y^2 + z^2 = 1$ aus (3) die Richtungscosinus der Hauptachsenrichtungen sehr einfach berechnen. Tab. 21 gibt über die gewonnenen Winkel hinreichenden

		X	У	Z
gelb	nχ	44°09,45'	49°18,05'	75°48,67'
	n_3	52°02,40'	139°18,00'	77°29,75'
	n_{γ}	$109^{\circ}05, 20'$	89°44,33'	19°05,33′
grün	nχ	43°42,05′	49°41,80'	75°57,00'
	n_{β}	52°38,00'	$139^{o}41,05'$	77°02,63'
	n_{γ}	109º16,63'	89009,33'	19º17,83'
violett	n_{α}	43°27,20′	49°47,30'	76°17,60′
	nß	$53^{o}13,63'$	$139^{o}42,90'$	75°51,40'
	n_{γ}	109°47,50′	87°58,00'	19°54,20'
Mittel	nχ	43°46,23′	49°35,70'	76°01,01′
	nβ	52°38,08'	139033,98'	76°47,84′
	n_{γ}	$109^{o}23,11'$	88°57,22'	$19^{\circ}25,77'$

Tab. 21. Orientierung der Indikatrixhauptachsen

Aufschluß¹. Die Schwankungen von einer Farbe zur andern sind nicht nur gering, sondern auch ziemlich regellos, so daß die Mittelwertbildung naheliegt und der Wirklichkeit wohl besser entspricht. Gegenüber den Mäderschen Mittelwerten sind die Unterschiede auffallend gering, nur 15-20'.

ZUSAMMENFASSUNG

1. Kristallisationsversuche mit Kupfervitriol aus reiner Lösung und aus Lösungen, die mit NaCl oder KNO_3 in verschiedenen Mengen versetzt waren, ergaben nicht nur völlig neue Kombinationen, sondern vor allem eine große Verschiedenheit des Habitus.

2. Die Messung der Zentraldistanzen und Größe der wichtigsten Kristallflächen erlaubte eine genaue Habitusbeschreibung.

3. Der neugefundene, nach der Basis tafelige Typus ermöglichte erstmals optische Messungen in bisher nie untersuchten Richtungen. Das gilt insbesondere für Prismen, deren brechende Kante der a-Achse parallel ist.

4. An gewissen Kristallen erreichen die Flächen $1\overline{10}$ und $1\overline{20}$ eine solche Größe, daß Messungen in einem Intervall, das J. MÄDER unzugänglich war, sich nunmehr durchführen ließen.

5. Die Hauptbrechungsindizes, die auf Grund weniger Lichtgeschwindigkeiten mit für alle Farben gleicher Fortpflanzungsrichtung ermittelt wurden, sind zwar wegen der Doppelbrechungsfehler mit einigen Mängeln behaftet, ordnen sich aber gut den von andern Autoren gefundenen Werten ein.

¹ Die drei Achsenrichtungen sind nicht als Rechtssystem orientiert, sondern so, daß sie auf der obern Projektionshalbkugel ausstechen. Um ein Rechtssystem zu erhalten, müßten z. B. für n_β überall die Supplementwinkel eingesetzt werden.

Literaturverzeichnis

- 1. GROTH P.: Chemische Kristallographie II. Teil. Leipzig 1908.
- KALB G. : Die Bedeutung der Vizinalerscheinungen für die Kristallmessung. Zeitschr. f. Krist. 81, 342.
- 3. KOHLRAUSCH F.: Über die Ermittlung von Lichtbrechungsverhältnissen durch Totalreflexion. Pogg. Ann. d. Phys. 1878, 1.
- KUPFFER A.: Über die Kristallisation des Kupfervitriols, nebst allgemeinen Betrachtungen über das ein- und eingliedrige oder tetartoprismatische System. Pogg. Ann. d. Phys. 1826, 61 und 215.
- 5. LAVENIR M. A.: Sur la détermination de l'orientation optique dans un cristal quelconque. Bull. soc. franc. min. 1891, 100.
- 6. MAEDER J.: Kristallographie und Optik des Kupfervitriols. Schw. Min. und Petr. Mitt. XXII, 2.
- 7. NIGGLI P.: Lehrbuch der Mineralogie. I. Allgemeine Mineralogie. Leipzig 1924.
- 8. PAPE C. : Bestimmung der optischen Konstanten des Kupfervitriols. Pogg. Ann. d. Phys. 1874, 35 (Erg.-Bd.).
- 9. SCHWIETRING FR. : Die Methode der Totalreflexion für eine beliebig orientierte Kristallfläche. Zeitschr. f. Krist. 76, 87.
- WEBER L.: Über die Prismenmethode zur Bestimmung der Brechungsindizes optisch zweiachsiger Kristalle ohne Absorptions- und Drehungsvermögen. Mém. Soc. frib. Sc. nat., Série Mathématiques et Physique. Vol. IV, 1921.