Zeitschrift:	Schweizerische mineralogische und petrographische Mitteilungen = Bulletin suisse de minéralogie et pétrographie
Band:	47 (1967)
Heft:	2
Artikel:	Überblick über einige Sulfid- und Arsensulfosalz-Kristallstrukturen
Autor:	Nowacki, Werner
DOI:	https://doi.org/10.5169/seals-36967

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. 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. <u>Siehe Rechtliche Hinweise.</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. <u>Voir Informations légales.</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. <u>See Legal notice.</u>

Download PDF: 22.05.2025

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

Überblick über einige Sulfid- und Arsensulfosalz-Kristallstrukturen*)

Von Werner Nowacki (Bern)

t

Mit 16 Textfiguren und 2 Tabellen

Zusammenfassung. Es wird ein Überblick über die strukturellen Verhältnisse von Lautit, Luzonit, Binnit, Sinnerit, Nowackiit (Zinkblendetypus), von (Pb, Tl)-As-Sulfosalzen wie Hutchinsonit, Skleroklas, Rathit-I, Rathit-II, Dufrenoysit und Baumhauerit mit Angabe eines gemeinsamen Bauprinzips [Vorhandensein einer ersten (Pb-S)-Schicht mit Pb in Neunerkoordination, gefolgt von einer zweiten (Pb-As-S)-Schicht wechselnder Dicke und Zusammensetzung], von PbS-ähnlichen As-Sulfosalzen wie Lengenbachit, Marrit, Jordanit und Gratonit sowie von Hatchit, Wallisit, Imhofit, Proustit, Pyrargyrit, Xanthokon und Trechmannit gegeben.

Summary. A review is given of the structures of lautite, luzonite, binnite, sinnerite, nowackiite (sphalerite type), of (Pb, Tl)-As-sulfosalts as hutchinsonite, scleroclase, rathite-I, rathite-II, dufrenoysite and baumhauerite with the explanation of a common structural principle [existence of a first (Pb-S)-layer with Pb with coordination number nine, followed by a second (Pb-As-S)-layer of variable thickness and chemical composition], of PbS-like As-sulfosalts as lengenbachite, marrite, jordanite and gratonite, as well as of hatchite, wallisite, imhofite, proustite, pyrargyrite, xanthoconite and trechmannite.

Während der letzten Jahre wurden von uns hauptsächlich Sulfide und Arsensulfosalze aus der Mineralfundstätte Lengenbach (Binnatal, Kt. Wallis, Schweiz) oder damit in Beziehung stehende Verbindungen untersucht. Diese lassen sich in drei Hauptgruppen gliedern: A. Sulfide vom Zinkblendetypus, B. Sulfosalze aus dem System Pb, Tl-As-S und C. Komplexe Pb, Tl, Cu, Ag- oder reine Ag, Tl-Arsensulfide.

^{*)} Mitt. Nr. 162 der Abteilung für Kristallographie und Strukturlehre, Universität Bern, Schweiz. — Teil 25 über Sulfide und Sulfosalze. — Vortrag, gehalten im Geophysical Laboratory, Washington D.C., und im Mass. Inst. Technology, Cambridge, im Herbst 1966.

A. Sulfide vom Zinkblendetypus

1. Lautit, CuAsS [MARUMO, NOWACKI, 1964]

Um völlige Klarheit über eine neue Mineralspezies, den Sinnerit (vgl. A. 4), zu erhalten, wurde die Struktur von Lautit, CuAsS, verfeinert: $a_0 = 11,356 \pm 0,008$, $b_0 = 3,754 \pm 0,005$, $c_0 = 5,453 \pm 0,005$ Å, $D_{2h}^{16}-Pnma$, Z = 4. Jedes Cu hat 1 As (2,417) + 3 S (2,289, 2,304, 2,304 Å) als nächste Nachbarn, jedes As: 1 Cu (2,417) + 2 As (2,498) + 1 S (2,239) und jedes S: 3 Cu (2,289, 2,304, 2,304) + 1 As (2,239). As-As = 2,498 entspricht dem Abstand im Metall. Im Gegensatz zu den eigentlichen Sulfosalzen sind hier (Cu-As)- und (As-As)-Bindungen vorhanden, während wir dort nur (Me-S)- und (As-S)-Bindungen antreffen. R = 9% mit individuellen isotropen Temperaturfaktoren. Lautit wurde bis jetzt im Lengenbach nicht gefunden.

2. Luzonit, Cu_3AsS_4 [MARUMO, NOWACKI, ENGEL, 1966; MARUMO, NOWACKI, 1967a].

Die Struktur von Luzonit wurde nach der Methode der kleinsten Quadrate mit Hilfe von 121 photographisch (Cu K_{α} -Strahlung) vermessenen Reflexen dreidimensional verfeinert. Die Mikrosondenanalyse ergab die Zusammensetzung Cu₃ (As_{0,644}Sb_{0,356})S₄, während die röntgenographische Verfeinerung auf Cu₃(As_{0,685}Sb_{0,315})S₄ führte. $a_0 = 5,33_2 \pm$ 0,005, $c_0 = 10,57_0 \pm 0,01$ Å, $D_{2d}^{11} - I \bar{4} 2 m$. Die Struktur ist vom Zinkblendetypus mit allen Metallatomen in speziellen Punktlagen. Die Verschiebung eines S-Atomes aus dem Zentrum eines 2 Cu₁, Cu₁₁, (As,Sb)-Tetraeders ist sehr klein, 0,044 Å. Ausser Enargit ist Luzonit das einzig bekannte Beispiel mit As in tetraedrischer Schwefelkoordination [Arsenopyrit As: 3 Fe + 1 S, Cobaltin As: 3 Co + 1 S, Lautit As: 1 Cu + 2 As + 1 S]. Cu-S = 2,304, 2,337, (As,Sb)-S = 2,265, S-S = 3,683 - 3,858 Å. R = 5,7% mit anisotropen Temperaturfaktoren und Berücksichtigung der anomalen Streuung. — Bis jetzt im Lengenbach nicht gefunden.

3. Binnit, Cu₁₂As₄S₁₃ [WUENSCH, TAKÉUCHI, NOWACKI, 1966].

Ausgehend von der Zinkblendestruktur Zn₁₆S₁₆ kann diejenige von Binnit durch Zn₁₆ \rightarrow Cu₁₂As₄, Weglassen von ¹/₄ der S und Hinzufügen eines Extra-S erhalten werden: Zn₁₆S₁₆ \rightarrow Cu₁₂As₄S₁₆₋₄₊₁. $a_0 = 10,232 \pm 0,005$ Å, $T_d^3 - I \bar{4}3 m$. Eine spektroskopische Analyse ergab die Zusammensetzung Cu₁₂As_{3,48}Sb_{0,52}S₁₃, die röntgenographische Verfeinerung in sehr guter Übereinstimmung Cu₁₂As_{3,40}Sb_{0,60}S₁₃. Cu₁-S=2,337 tetraedrisch, Cu₁₁-S=1×2,204+2×2,258 planar dreieckig, As-S=2,246 trigonal-pyramidal (S-As-S = 98° 22'), S_I: 2 Cu (2,337) + 1 Cu (2,258) + 1 As (2,246) tetraedrisch, S_{II} (=Extra): 6 Cu (2,204) oktaedrisch. R = 7,2% mit anisotropen Temperaturfaktoren. — Ein Vergleich mit der Verfeinerung von Tetraedrit [WUENSCH, 1964] zeigt, dass die Resultate der Verfeinerung mit photographisch erhaltenen Daten (Binnit) durchaus mit den zählrohrgoniometrisch erhaltenen Daten (Tetraedrit) vergleichbar sind, dass aber die Standardabweichungen der Parameter, Bindungslängen und Bindungswinkel um 50% grösser sind.

4. Sinnerit, Cu_{1.4}As_{0.9}S_{2.1} [MARUMO, NOWACKI, 1964].

Diese Verbindung war die erste im Lengenbach seit 1958 gefundene neue Mineralart [NOWACKI, MARUMO, TAKÉUCHI, 1964]. Sie zeigt eine komplizierte Überstruktur. Die wahre Symmetrie ist triklin: $a_0 = 5 a'_0 + 3b'_0 = 21,7$, $b_0 = -5 a'_0 + b'_0 = 19,0$, $c_0 = -5 a'_0 - b'_0 + c'_0 = 19,7$ Å, $\alpha_0 = 27^{\circ} 10'$, $\beta_0 = 155^{\circ} 20'$, $\gamma_0 = 137^{\circ} 55'$; eine pseudotetragonale Subzelle ist $a'_0 = 3,72$, $b'_0 = 3,70$, $c'_0 = 5,24$ Å. Die Symmetrie der starken Reflexe entsprechen einer noch kleineren, pseudokubischen Subzelle mit $a''_0 = a'_0 + b'_0 = 5,25$, $b''_0 = -a'_0 + b'_0 = 5,25$, $c''_0 = c'_0 = 5,24$ Å, die beinahe mit derjenigen von Binnit und Luzonit identisch ist. — Bis jetzt konnte Sinnerit nur als verzwillingter Kristall gefunden werden.

5. Nowackiit, Cu₆Zn₃As₄S₁₂ [MARUMO, BURRI, 1965; MARUMO, NOWACKI, ENGEL, 1966; MARUMO, 1967].

Diese ganz zufällig entdeckte neue Kristallart erwies sich als ein interessanter Vertreter des Zinkblendetypus mit Leerstellen (Löcher, vacant sites, vacancies). Die Mikrosondenanalyse ergab die Formel $Cu_{6.05}Zn_{3.04}As_{3.73}S_{12.46}$, d. h. $Cu_6Zn_3As_4S_{12-13}$. Schon die Pulveraufnahme zeigte, dass es sich um eine Überstruktur des Zinkblendetypus handeln muss. Bei Annahme der Gültigkeit der Grimm-Sommerfeldt-Regel für Tetraederstrukturen, der zu Folge der Quotient aus der Zahl der Valenzelektronen und der Zahl der Atome inklusive Löcher gleich vier sein muss, folgt eindeutig, dass die Formel 12 und nicht 13S enthalten muss, denn nur dann wird $(6 \cdot 1 + 3 \cdot 2 + 4 \cdot 5 + 12 \cdot 6) / (6 + 3 + 4 + 12 + 1) =$ 104/26 = 4 [] = Symbol für eine Leerstelle]. Es ist: $a_{0, rho.} = 8,34 \pm$ 0,01 Å, $\alpha_{0, rho.} = 107^{\circ} 20' \pm 10', a_{0, hex.} = 13,44 \pm 0,015, c_{0, hex.} = 9,17 \pm 10^{\circ}$ 0,01 Å; Symmetrie = C_3^4 -R3. Ein Zwilling nach {0001} ist in Fig. 1 abgebildet. Die Beziehung zum Zinkblendegitter ist durch $a_{0, rho} =$ $\frac{1}{2}[01\overline{3}]_{\text{ZnS}}, a_{0,hex.} = \frac{1}{2}[\overline{1}4\overline{3}]_{\text{ZnS}}, c_{0,hex.} = [111]_{\text{ZnS}}$ gegeben. Eine dreidimensionale, nur mit den Überstrukturreflexen berechnete Pattersonsynthese lieferte folgende Struktur: 1 S-Leerstelle (auf einer Trigyre gelegen) pro

rhomboedrische Zelle mit einer Formeleinheit $Cu_6Zn_3As_4S_{12}$; sehr kleine Abweichungen (0,09—0,21 Å) von der idealen Zinkblendestruktur; die mittleren Abstände sind: Cu, Zn-S = 2,33₃, 2,34₅ und 2,31₀ (tetraedrische Koordination), As-S = 2,26₆ und 2,24₁ (trigonal-pyramidal), die mittleren Winkel S-Cu, Zn-S = 109,4, 109,5, 109,2° = Tetraederwinkel, S-As-S = 102,₀, 101,₃° < Tetraederwinkel. Vier As-Atome sind gegen eine Leerstelle hin verschoben (Fig. 2) und die AsS₃-Pyramiden sind nicht über gemeinsame S-Atome miteinander verknüpft. Vier AsS₃-Einheiten um eine Leerstelle herum bilden eine grössere Einheit As₄S₁₂, welche



Fig. 1. Nowackiit-Zwilling nach {0001} (Photo CH. NICCA).



Fig. 2. Projektion der Nowackiit-Struktur // $a_{\text{hex.}}$ (dicke Kreise = As, mittelgrosse dünne = Cu, Zn, kleine = S, gestrichelte = Leerstellen).

dicht (aber nicht dichtest!) gepackt in den Zwischenräumen Platz für die Cu, Zn-Atome lassen. — R=7.8% für 637 beobachtete Reflexe (anisotrope Temperaturfaktoren).

B. Sulfosalze aus dem System (Pb, Tl)-As-S

Die Zusammensetzung (bezogen auf S = 100) der verschiedenen, in der Natur auftretenden Sulfosalze mit ihrer ungefähren Dichte ist in Tabelle 1 gegeben. Gratonit wurde bis jetzt im Lengenbach nicht gefunden; er konnte mit dieser Zusammensetzung (Pb₉As₄S₁₅) auch nicht synthetisiert werden.

Tabelle 1. Zusammensetzung und Dichten (d) der $(Pb, Tl)_x As_y S_z$ -Sulfosalze und verwandter

]	Mineral	x	y	z	d
α)]	Hutchinsonit	22,2	55,6	100	$4,\!6$
β) \$	Skleroklas	25	50	100	5,07
J	Baumhauerit (z.)	27,8	50	100	5,33
]	Rathit-I, -III	30	50	100	5,37
]	Rathit-II	32,2	46,5	100	5,37
]	Baumhauerit (az.)	33,3	44,4	100	5,33
	Dufrenoysit	4 0	4 0	100	5,53
γ)]	Lengenbachit				5,83
1	Marrit				5,82
و	Jordanit	56, 5	30,4	100	6,38
[0	Gratonit	60	26,7	100	6,22]
	Bleiglanz	100		100	7,58

Die Formeln, Gitterkonstanten und die Raumgruppen sind in Tabelle 2 enthalten.

Strukturell können drei Gruppen α), β) und γ) mit einer mittleren Dichte von ungefähr 4,6, 5,4 und 6,1 unterschieden werden. Je mehr wir uns dem Bleiglanz nähern, desto ähnlicher im strukturellen Aufbau werden ihm z. T. auch die verschiedenen Mineralien. Der Hutchinsonit (α) weist den kleinsten Pb-Gehalt auf und soll zuerst besprochen werden.

α) 1. Hutchinsonit, (Tl, Pb)₂As₅S₉ [Takéuchi, Ghose, Nowacki, 1964, 1965].

Die chemischen Analysen dieses roten Sulfosalzes ergaben, dass Ag und Cu unwesentliche Bestandteile sind, entsprechend der neuen Formel $(Tl, Pb)_2As_5S_9$ statt der bisherigen $(Tl, Pb)_2(Ag, Cu)As_5S_{10}$. In der Zelle

Hutconnsonut $(11, Pb_{A}A_{S,S_A}$ $10,81$ $30,30$ $8,16$ - $D_{23}^{3} - P_{24}^{1}$ Kub. Phase() PbAs ₃ S ₁ $10,6$ - $ D_{23}^{3} - P_{24}^{1}$ Kub. Phase() PbAs ₃ S ₁ $10,6$ - $ 2^{3} - T_{33}^{3} m$ Trig. Phase() PbAs ₃ S ₁ $10,6$ - $ -$ <	Name	Formel	a.	P0	లి	8	Raumgruppe	Literatur
Skleroklas (Subzelle) Pb.As, Si 19,62 7,89 4,19 90° C_{3n}^{n} -P $_{2i}/n$ Kub. Phase') Pb.As, Si 10,6 - - T_{a}^{n} - T_{a}^{n}/n Trig. Phase') Pb.As, Si 10,6 - T_{a}^{n} - T_{a}^{n}/n Trig. Phase') Pb.As, Si 19,4 7,82 $2 \times 4,15$ - D_{a}^{n} - D_{a}^{n}/n Skleroklas-II') Pb.As, Si 23,75 8,33 7,90 97°24'*) C_{a}^{n} - P_{a}^{n}/n Baumhauerit (z,)') Pb.As, Si, 22,75 8,30, 7,90, 97°24'*) C_{a}^{n} - P_{a}^{n}/n Rathit-III*) Pb.As, Si, 23,1 8,30, 7,90, 97°24'*) C_{a}^{n} - P_{a}^{n}/n Rathit-III*) Pb.As, Si, 20, 24,52 7,91 8,43 7,90, 97°24'*) C_{a}^{n} - P_{a}^{n}/n Rathit-III*) Pb.As, Si, 20, 24,52 7,91 90° C_{a}^{n} - P_{a}^{n}/n Rathit-III*) Pb.As, Si, 20, 3,33 7,90, 97°24'*) $C_{a}^{n}-P_{a}^{n}/n$ <th>Hutchinsonit</th> <th>(Tl, Pb)₂As₅S₉</th> <th>10,81</th> <th>35,36</th> <th>8,16</th> <th>I</th> <th>$D_{2h} - Pbca$</th> <th>T., G., N., 1965</th>	Hutchinsonit	(Tl, Pb) ₂ As ₅ S ₉	10,81	35,36	8,16	I	$D_{2h} - Pbca$	T., G., N., 1965
Kub. Phase() PbAs, Si 10,6 Transmit of the set of	Skleroklas (Subzelle)	$PbAs_{3}S_{4}$	19,62	7,89	4,19	°06	$C_{5h}^2 - P \ 2_1/n$	N., I., B., K., 1961
Trig. Phase ¹) Pb As ₃ S ₄ 6,9 7,19 $\gamma = 120^{\circ}$ $D_{3}^{2} - P \bar{3}_{1} c$ Skleroklas-II ¹) Pb As ₃ S ₄ 19,4 7,82 $2 \times 4,15$ $D_{2}^{4} - P \bar{2}_{1} 2_{1} c$ Baumhauerti (z,) ¹) Pb ₁ As ₃ S ₄ 22,75 8,33 7,90 97° 24'*) $C_{1}^{1} - P \bar{1}$ Baumhauerti (z,) ¹) Pb ₁ As ₄ S ₄ 23,75 8,33 7,90 97° 24'*) $C_{1}^{1} - P \bar{1}$ Baumhauerti (z,) ¹) Pb ₁ As ₄ S ₄ 2,5,16 7,91 8,47 100° 28' $C_{2}^{1} - P \bar{1}$ Rathit-III*) Pb ₁ AS ₄ S ₄₀ 24,52 7,91 8,43 90° $C_{2}^{2} - P _{2}^{1} (a) Baumhauerti (az.)1) Pb1AS45S40 7,91 8,43 90° C_{2}^{2} - P _{2}^{1} (a) Baumhauerti (az.)1) Pb1AS45S40 7,91 8,43 90° C_{2}^{2} - P _{2}^{1} (a) Baumhauerti (az.)4) Pb1AS45S40 7,93 8,43 70,9 7,91 90° C_{2}^{2} - P _{2}^{1} (a) Rathit-III Pb1AS45S40<$	Kub. Phase ¹)	$Pb As_2 S_4$	10,6	1	1]	$T_{d}^{3}-I = \frac{1}{4}3 m$	R., Н., 1959
Skleroklas-II ¹) Pb As _i S ₄ 19,4 7,82 2×4.15 - $D_2^4 - P_2^4 \cdot 2_1^2 \cdot 2_1^2$ Baumhauerit (z.)*) Pb ₀ As _{is} S ₄ 22,78 8,33 7,90 97° 24'*) $C_1^1 - P_1$ Baumhauerit (z.)*) Pb ₀ As _{is} S ₄₆ 22,75 8,30 7,90 97° 30'*) $C_1^1 - P_1$ Baumhauerit (z.)*) Pb ₁₁ As _{is} S ₄₆ 25,16 7,91 8,47 100° 28' $C_3^2 - P_2_1/a$ Rathit-III Pb ₁₁ As _{is} (As, Ag) _i S ₁₆ 24,52 7,91 8,43 90° $C_3^2 - P_2_1/a$ Rathit-III Pb ₁₆ As _{is} S ₁₆ 24,52 7,91 8,43 70,9 7,91 90° $C_3^2 - P_2_1/a$ Rathit-III Pb ₁₆ As _{is} S ₁₆ 7,91 24,52 7,91 90° $C_3^2 - P_2_1/a$ Rathit-III Pb ₁₆ As _{is} S ₁₆ 7,91 27,91 97° 18'* $C_3^2 - P_2_1/a$ Rathit-III Pb ₁₆ As _{is} S ₁₆ 7,91 27,91 90° $C_3^2 - P_2_1/a$ Rathit-III Pb ₁₆ As _{is} S ₁₆ 7,91 25,91 9	Trig. Phase ¹)	$Pb AS_{3}S_{4}$	6,9	1	7,19	$\gamma = 120^{\circ}$	$D^2_{3d} - P \overline{31} c$	R., Н., 1959
Baumhauert (z.)*) Ph ₀ AS _i ,S _{ia} 22,78 8.33 7,90 97° 24'*) $C_1^1 - P\bar{1}$ Baumhauertt-II 1 2 × 22,75 _i 8,30, 7,90, 97° 30'*) $C_1^1 - P\bar{1}$ Baumhauertt-II 1 2 × 22,75 _i 8,30, 7,90, 97° 30'*) $C_1^1 - P\bar{1}$ Rathit-III*) Ph ₁₁ TlAs ₁₆ (As, Ag), S ₁₀ 25,16 7,91 8,47 100° 28' $C_2^3 - P_2$, Rathit-III*) Ph ₁₃ AS ₁₆ S ₁₆ 24,52 7,91 8,43 90° $C_2^2 - P_2$, Baumhauerit (az.)*) Ph ₁₃ AS ₁₅ S ₁₆ 3,43 70,9 7,91 90° $C_2^2 - P_2$, Rathit-II Ph ₂ AS ₁₅ S ₁₆ 7,91 25,80 8,43 90° $C_2^2 - P_2$, Rathit-II Ph ₂ AS ₁₅ S ₁₆ 7,91 25,80 8,43 90° $C_2^2 - P_2$, Rathit-II Ph ₂ AS ₁₅ S ₁₆ 7,91 25,80 8,43 90° $C_2^2 - P_2$, Rathit-Ia* Ph ₂ AS ₁₅ S ₁₆ 7,91 25,78 8,43 90° $C_1^2 - $	Skleroklas-II ¹)	Pb As ₂ S ₄	19,4	7,82	2 imes 4, 15	1	$D_2^4 - P \ 2_1 \ 2_1 \ 2_1$	R., H., 1959
Baumhauerti-II 1 $2 \times 22_{1}75_{1}$ $8,30_{0}$ $7,90_{1}$ $97^{\circ} 30' \bullet$ $C_{2}^{1} - P \bar{1}$ Rathit-I Ph ₁₁ TlAs ₁₆ (As,Ag) ₁ S ₁₆ $25,16$ $7,94$ $8,47$ $100^{\circ} 28'$ $C_{2}^{0} - P 2_{1}/a$ Rathit-III [*] Ph ₁₁ TlAs ₁₆ (As,Ag) ₁ S ₁₆ $25,16$ $7,94$ $8,47$ $100^{\circ} 28'$ $C_{2}^{0} - P 2_{1}/a$ Baumhauerit (az.) [*]) Ph ₁₆ (Ag,T)]As ₁₇ S ₁₆ $24,52$ $7,91$ $8,43$ 90° $C_{2}^{2} - P 2_{1}/a$ Rathit-II Ph ₂ AS ₁₃ S ₁₆ $3,43$ $70,9$ $7,91$ 90° $C_{2}^{2} - P 2_{1}/a$ Rathit-II Ph ₂ AS ₁₃ S ₁₆ $7,90$ $8,43$ $70,9$ $7,91$ 90° $C_{2}^{2} - P 2_{1}/a$ Rathit-II Ph ₂ AS ₁₆ S ₁₆ $7,90$ $25,74$ $8,43$ 90° $C_{2}^{2} - P 2_{1}/a$ Rathit-II Ph ₁ AS ₁₆ S ₁₆ $7,90$ $25,74$ $8,37$ 90° $C_{2}^{2} - P 2_{1}/a$ Rathit-II Ph ₁ AS ₁₆ S ₁₆ $7,90$ $25,74$ $8,37$ 90° $C_{1}^$	Baumhauerit (z.)²)	${ m Pb_{10}AS_{16}S_{36}}$	22,78	8,33	7,90	97° 24′*)	$C_i^1 - P \ \overline{1}$	LeB., 1962
Rathit-I $Ph_{11}TIAs_{1s}(As, Ag)_{s}S_{10}$ $25,16$ $7,94$ $8,47$ $100^{\circ} 28'$ $C_{2}^{b} - P 2_{1}/a$ Rathit-III* $Ph_{1a}As_{1s}S_{1a}$ $24,52$ $7,91$ $8,43$ 90° $C_{2}^{2} - P 2_{1}$ Baumhauerit (az.)* $Ph_{1a}As_{1s}S_{1a}$ $24,52$ $7,91$ $8,43$ 90° $C_{2}^{2} - P 2_{1}$ Rathit-II $Ph_{1}(As_{1s}S_{1a})$ $8,43$ $70,9$ $7,91$ 90° $C_{2}^{2} - P 2_{1}$ Rathit-II $Ph_{1}As_{1s}S_{1a}$ $7,91$ $8,43$ 90° $C_{2}^{2} - P 2_{1}$ Rathit-Ia* $Ph_{1}As_{1s}S_{1a}$ $7,91$ $25,80$ $8,43$ 90° $C_{2}^{2} - P 2_{1}$ Rathit-Ia* $Ph_{1}As_{1s}S_{1a}$ $7,91$ $25,74$ $8,37$ $7,92$ $25,74$ $8,73$ 90° $C_{2}^{2} - P 2_{1}/a$ Duffenoysit $Ph_{1}As_{1s}S_{1a}$ $7,91$ $25,74$ $8,37$ 90° $C_{2}^{2} - P 2_{1}/a$ Martit $Ph_{1}As_{1s}S_{1a}$ $7,91$ $25,74$ $8,37$ 90° <td>Baumhauerit-II</td> <td>6.*</td> <td>$2 imes 22,75_{ m b}$</td> <td>$8, 30_{s}$</td> <td>7,90,</td> <td>97° 30′ *)</td> <td>$C_i^1 - P \overline{1}$</td> <td>R., Н., 1959</td>	Baumhauerit-II	6.*	$2 imes 22,75_{ m b}$	$8, 30_{s}$	7,90,	97° 30′ *)	$C_i^1 - P \overline{1}$	R., Н., 1959
Rathit-III*) Pb ₁₃ As ₀ S ₄₀ 24,52 7,91 8,43 90° $C_3^2 - P 2_1$ Baumhauerit (az.) ⁶) Pb ₁₆ (Ag.Tl) As ₁ ,S ₃₄ 22,89 8,37 7,92 97° 18'*) $C_1^1 - P 1$ Rathit-II Pb ₁₆ (Ag.Tl) As ₁ ,S ₃₄ 8,43 70,9 7,91 90° $C_3^2 - P 2_1$ Rathit-IV ? ? 140,42 ? ? ? ? ? Rathit-IV ? ? 140,42 ? ? ? ? ? ? Rathit-IV ? ? 140,42 ?	Rathit-I	${ m Pb_{11}TlAs_{16}(As,Ag)_4S_{40}}$	25,16	7,94	8,47	100° 28′	$C^5_{2h}-P \; 2_1/a$	M., N., 1966
Baumhauerit (az.)*)Ph_{10}(Ag,T) AS_{17}S_{16}22,898,377,9297° 18'*) $C_{1}^{1} - P 1$ Rathit-IIPb_{6}AS_{13}S_{16}8,4370,97,9190° $C_{2}^{2} - P 2_{1}$ Rathit-IV??140,42?????Rathit-IV??140,42?????Rathit-IV????????Rathit-IV????????Rathit-IV????????Rathit-IV????????Rathit-IV????????Bathit-IV????????Rathit-Ia*)Pb_{14}As_{18}S_{10}7,9125,808,4390° $C_{2}^{2} - P 2_{1}$ DuffrenoysitPb_{16}AS_{16}S_{16}.7,9025,748,3790° $C_{2}^{2} - P 2_{1}$ MarritPb_{34}As_{15}_{66}35,115,7536,9292° $C_{2}^{5} - P 2_{1}^{7}$ MarritPb_{35}As_{15}_{66}8,9631,928,45117° $C_{2}^{5} - P 2_{1}^{7}$ JordanitPb_{35}As_{15}_{66}Pb_{3}S_{15}.77.83 $\gamma = 120°$ $C_{2}^{5} - P 2_{1}^{7}$ (Gratonit*)Pb_{6}As_{15}_{15}.7.7.7.7.7.7	Rathit-III ²)	Pb13 AS20 S40	24,52	1,91	8,43	°00	$C_2^2 - P \ 2_1$	LeB., 1962
Rathit-II $Pb_{\bullet}AS_{13}S_{16}$ $8,43$ $70,9$ $7,91$ 90° $C_2^2 - P 2_1$ Rathit-IV?1140,42??????Rathit-IV?Pb_{14}AS_{18}S_{40}7,91 $25,80$ $8,43$ 90° $C_2^2 - P 2_1$ Rathit-Ia ³)Pb_{16}AS_{16}S_{40}7,91 $25,80$ $8,43$ 90° $C_2^2 - P 2_1$ DuffeenoysitPb_{16}AS_{16}S_{40}7,90 $25,74$ $8,37$ 90° $C_2^2 - P 2_1$ MarritPb_{3}AS_{7}(U_{6}AS_{28}S_{13}) $7,90$ $25,74$ $8,37$ 90° $C_{1}^{1} - P 1, C_{1}^{1} - P \overline{1}$ MarritPb AgASS $7,291$ $12,68_{6}$ $5,998$ 91° $C_{2h}^{1} - P 2_{1/a}$ JordanitPb ₃₅ As ₁₄ S_{46} $8,96$ $31,92$ $8,45$ 117° $C_{2h}^{5} - P 2_{1/a}$ JordanitPb ₆ As ₄ S_{15} $17,69$ $$ $7,83$ $\gamma = 120^{\circ}$ $C_{2h}^{5} - P 2_{1/a}$	Baumhauerit (az.) ⁵)	$\mathrm{Pb}_{10}(\mathrm{Ag},\mathrm{Tl})\mathrm{As}_{17}\mathrm{S}_{36}$	22,89	8,37	7,92	97° 18′ *)	$\mathbf{C}_{\mathbf{l}}^{\mathbf{l}}-\boldsymbol{P}1$	M. ⁵)
Rathit-IV?140.42????Rathit-Ia*)Pb_{14}As_{18}S_{40}7,9125,808,4390° $C_2^2 - P 2_1$ DuffrenoysitPb_{16}As_{16}S_{40}7,9025,748,3790° $C_2^2 - P 2_1$ DuffrenoysitPb_{16}As_{16}S_{40}7,9025,748,3790° $C_1^2 - P 2_1$ Lengenbachit*)Pb_{17}AgrCu_6As_{18}S_{74}35,15,7536,9292° $S_1^* - P_1^* - P_1^* - P_1^*$ MarritPb AgAsS_57,29112,68_55,99891°13' $C_{2h}^5 - P 2_1/a$ JordanitPb_{26}As_4S_{15}8,9631,928,45117° $C_{2h}^5 - P 2_1/a$ (Gratonit*)Pb_6As_4S_{15}17,697,83 $\gamma = 120^\circ$ $C_{2h}^5 - P 2_1/a$	Rathit-II	$\mathrm{Pb}_{b}\mathrm{As}_{13}\mathrm{S}_{26}$	8,43	70,9	7,91	°00	$C_2^2 - P \; 2_1$	LeB., 1962
Rathit-Ia*) $Pb_{14}As_{18}S_{40}$ 7,9125,808,4390° $C_2^2 - P 2_1$ Duffenoysit $Pb_{16}As_{16}S_{40}$ 7,9025,748,3790°21' $C_2^2 - P 2_1$ Lengenbachit*) $Pb_{37}Ag_{7}Cu_{6}As_{33}S_{74}$ 35,15,7536,9292°35'*) $C_{1}^{1} - P 1, C_{1}^{1} - P \overline{1}$ Marrit $Pb_{35}Ag_{7}Cu_{6}As_{35}S_{74}$ 7,29112,685,99891°13' $C_{2h}^{2} - P 2_{1/a}$ Jordanit $Pb_{35}As_{15}S_{6}$ 8,9631,928,45117° $C_{2h}^{5} - P 2_{1/a}$ Jordanit $Pb_{2}As_{4}S_{15}$ $17,69$ $-$ 7,83 $\gamma = 120^{\circ}$ $C_{2h}^{5} - P 2_{1/a}$	Rathit-IV	ø	140, 42	e?	8	ê	8	N., M., T., 1964
$ \begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$	Rathit-Ia ³)	Pb14 AS18 S40	16'1	25,80	8,43	°06	$C_2^2 - P \ 2_1$	LeB., 1962
$ \begin{array}{llllllllllllllllllllllllllllllllllll$	Dufrenoysit	$\mathrm{Pb_{16}AS_{16}S_{40}}$	1,90	25,74	8,37	90° 21'	$C_2^2 - P \ 2_1$	M., N., 1967b
Marrit Pb Ag As S ₃ 7,291 12,68 ₆ 5,998 91° 13' $C_{2h}^5 - P 2_1/a$ Jordanit Pb ₃₅ As ₁₄ S ₄₆ 8,96 31,92 8,45 117° 50' $C_{2h}^5 - P 2_1/m$ [Gratonit ⁴) Pb ₆ As ₄ S ₁₅ 17,69 - 7,83 $\gamma = 120^{\circ}$ $C_{3v}^5 - R 3 m$	Lengenbachit [•])	$Pb_{37}Ag_7Cu_6AS_{23}S_{78}$	35,1	5,75	36,92	92° 35′ *)	$C_1^1 - P 1, C_1^1 - P \overline{1}$	M. ⁶)
Jordanit Pb _{3s} AS ₁₄ S ₄₆ 8,96 31,92 8,45 117° 50' $C_{2h}^2 - P 2_1/m$ [Gratonit*] Pb ₆ AS ₄ S _{1s} 17,69 7,83 $\gamma = 120^{\circ}$ $C_{3v}^5 - R 3 m$	Marrit	Pb Ag As S ₃	7,291	$12,68_{5}$	5,998	91°13'	$C_{2h}^5 - P \ 2_1/a$	W., N., 1963, 1967
[Gratonit ⁴) Pb ₈ As ₄ S ₁₅ 17,69 - 7,83 $\gamma = 120^{\circ}$ $C_{3v}^{5} - R 3 m$]	Jordanit	${\rm Pb}_{26}{\rm AS}_{14}{\rm S}_{46}$	8,96	31,92	8,45	117° 50'	$C_{2h}^2 - P \ 2_1/m$	W., N., 1966
	[Gratonit ⁴)	$Pb_{s}As_{4}S_{15}$	17,69	ļ	7,83	$\gamma = 120^{\circ}$	$C_{3v}^5 - R \ 3 \ m$]	R., 1963; R., N. 1968
Bleiglanz PbS $5,94$ — $ 0_h^3 - Fm 3 m$	Bleiglanz	PbS	5,94		1	1	$O_h^5 - Fm \ 3 \ m$	1

Tabelle 2. Namen, Formeln, Gitterkonstanten und Raumgruppe der Blei-Arsensulfosalze

Anmerkungen zu Tabelle 2: ¹) nur synthetisch; ²) von uns bis jetzt nicht gefunden; ³) Rathit-Ia = andere Bezeichnung für Dufrenoysit von L \mathbb{B} BIHAN; ⁴) im Lengenbach bis jetzt nicht gefunden; ³) nach F. MARUMO (unpubliziert) lautet die Formel für den azentrischen Baumhauerit entweder Pb₁₂AS₁₆S₃₆ oder Pb₁₆(Ag, Tl)AS₁₇S₃₆; ⁶) nach F. MARUMO (unpubliziert), Gitterkonstanten der Subzelle; ^{*}) $\alpha = \gamma = 90^{\circ}$.

W. Nowacki

 $a_0 = 10,81, b_0 = 35,36, c_0 = 8,16$ Å mit der Symmetrie D_{2h}^{15} -Pbca sind 8 der obigen Formeleinheiten enthalten. Die Struktur besteht aus zwei Arten von Schichtpaketen || (010). In dem einen (A) (Fig. 3) befinden sich || $c \operatorname{As}_4 \operatorname{S}_8$ -Spiralen (As_{IV,V}) (Fig. 4), welche seitlich durch As_{III}S₃-Pyramiden zu einer komplexen Schicht (Fig. 5) zusammengehalten werden. Im anderen (B) treten endliche As₂S₅-Gruppen (As_{I,II}) auf, die zusammen mit den (Tl,Pb) in 7-er Koordination einem verzerrten PbS-Gittertyp ähneln. Die Abstände sind Pb (Tl)_I-S = 2,7-3,43 (i. M. 3,05),



Fig. 3. Hutchinsonit-Struktur // c projiziert. Die Schichtpakete A' bzw. B' gehen aus A bzw. B durch b-Gleitspiegelungen oder b-2₁-Schraubungen hervor.





Fig. 5. Schichtpakete A von Hutchinsonit // b projiziert. Grosse Kreise: As (schraffierte = As_{III}), kleine: S.

Fig. 4. AsSS_{2/2} = AsS-Spirale von Hutchinsonit // b gesehen. Tl (Pb)_{II}-S = 3,12-3,43 (i. M. 3,29), As-S = 2,29, 2,30, 2,30, 2,26 und 2,27 Å (i. M.). Silber, wenn in kleinen Mengen vorhanden, mag As ersetzen (vgl. Rathit-I). Die (S-S)-Abstände der AsS₃-Pyramiden haben eine Länge von etwa 3,5 Å, während die (Pb-S)-Ketten eine Periodizität von etwa 4 Å aufweisen; sie passen also nicht aufeinander, so dass *keine un*endlich langen (As-S)-Ketten, sondern Gruppen von endlicher Grösse in den Pb-As-Sulfosalzen vorhanden sind [vgl. Skleroklas, Rathit-I und Dufrenoysit; der gegenteiligen Ansicht von LEBIHAN (1962) können wir nicht zustimmen]. Bei den Sb- und Bi-Sulfosalzen hingegen mit den grösseren (S-S)-Abständen um 4 Å treffen wir unendlich lange Ketten an (vgl. Fig. 11 und Diskussion dazu bei Baumhauerit).

β) 2. Skleroklas, PbAs₂S₄ [Nowacki, Iitaka, Bürki, Kunz, 1961; Iitaka, Nowacki, 1961].

Skleroklas (= Sartorit) ist das im Lengenbach häufigste und chemisch einfachste Sulfosalz; seine Struktur hingegen ist wegen auftretender Satellitenreflexe (Superstruktur) äusserst komplex. Ursprünglich glaubten wir eine $3 \times 1 \times 11$ -Überstruktur gefunden zu haben. Es zeigte sich aber, dass diese Zahlen nicht immer realisiert sind, sondern, dass es sich um Satellitenreflexe handelt, deren Lage von Kristall zu Kristall, ja selbst innerhalb ein und desselben Kristalles variieren kann. Deshalb wurde nur die zugrunde liegende Pseudostruktur bestimmt: $a'_0 = 19,62$, $b'_0 = 7,89, c_0 = 4,19$ Å, $\beta = 90^{\circ}, C^5_{2h} - P 2_1/n, Z = 4$. Fig. 6 zeigt die Projektion der Struktur || c (unten) bzw. || b (oben). Sie kann als aus zwei Teilen bestehend beschreiben werden: aus einer ersten Schicht ||(100),bestehend aus Pb in der für die As-Sulfosalze typischen Neunerkoordination (Fig. 7) von S-Atomen und einer zweiten, bestehend aus $As_{I}-S_{I,II}$ -Ketten bzw. As_{II}-S-_{III, IV}-Ketten ||c|, was die gute Spaltbarkeit $||\{100\}$ erklärt. Diese (As-S)-Ketten werden sich aus folgenden Gründen nicht ins Unendliche erstrecken: 1. die Streifung von Skleroklas wäre dann ||c, entgegen der beobachteten ||b und 2. die S_{II,IV}-Atome haben einensehr grossen Temperaturfaktor ||c|, so dass man bei einer Verrückung von 0.5 Å ||c| einen normalen (As-S)-Abstand von 2,17 Å und einen solchen von 2,98 Å Länge erhielte, der keiner (As-S)-Bindung entspräche. Wie schon bei Hutchinsonit erwähnt, passen die (S-S)-Abstände der (As-S)-Gruppen nicht mit der 4-Å-Periodizität der Pb-Atome zusammen, während z.B. bei Berthierit, FeSbS₄, mit einer ähnlichen Struktur, dies der Fall ist, wodurch unendliche (Sb-S)-Ketten möglich sind. Bei Jamesonit, $Pb_4FeSb_6S_{14}$, allerdings sind auch endliche Gruppen Sb_3S_7 vorhanden.



Fig. 6. Pseudostruktur von Skleroklas.

Die Abstände in Skleroklas sind: Pb-S = 2,95 – 3,42, As_I-S = 2,14 – 2,56, As_{II}-S = 2,36 – 2,59 Å. R = 14,7% (anisotrope Temperaturfaktoren).

3. *Rathit-I*, (Pb, Tl)₃As₄(As, Ag)S₁₀ [Nowacki, Макимо, Таке́исні, 1964; Макимо, Nowacki, 1965].

Vier Formeleinheiten (Pb, Tl)₃As₄(As, Ag)S₁₀ sind in der Einheitszelle der Symmetrie $C_{2h}^5 - P 2_1/a$ mit $a_0 = 25, 16, b_0 = 7, 94, c_0 = 8, 47$ Å, $\beta = 100^{\circ} 28'$ enthalten. Die wahre Symmetrie von Rathit-I ist möglicherweise triklin. Wie Hutchinsonit und besonders Skleroklas, so besteht auch Rathit-I





Fig. 7. Rathit-I, projiziert (a) // c, (b) // b.

aus zweierlei Schichten [||(100)] (Fig. 7a, b): einer ersten Schicht mit $Pb_{I,II}$ in Neunerkoordination (Zusammensetzung PbS_3) und einer zweiten bestehend aus Pb_{III} in Siebenerkoordination und endlichen Komplexen von trigonal-pyramidalen AsS_3 -Gruppen. Diese letztere Schicht weist eine deformierte PbS-Struktur auf. Die $As_{I,II,IV}$ -Atome bilden einen endlichen (As-S)-Komplex. As_{III} bildet mit S_{VIII} und S_{IX} statistisch eine kovalente Bindung. Gehört As_{III} zu S_{VIII} , dann ist die $As_{III}S_3$ - mit der $As_{IV}S_3$ -Pyramide verknüpft. As_V ist statistisch über zwei Punktlagen (Va) und (Vb) verteilt, besetzt aber hauptsächlich (Vb) mit trigonal-pyramidaler Koordination, während in (Va) das Ag mit der Koordinationszahl 6 sitzt. Im günstigsten Falle sind sechs AsS_3 -Pyramiden zu einem Komplex assoziiert, nämlich $As_{I,II,IV',III',V'',III}$. Das TI könnte eventuell auch an die Stelle des Ag treten. — Die Abstände sind: Pb_I-S =



Fig. 8. Vergleich der Strukturen von Skleroklas (oben) und Rathit-I (unten) (nach Takéuchi, 1965).

3,194 (i. M.), $Pb_{II}-S = 3,191$, $Pb_{III}-S = 3,014$ Å, $As_{I}-S = 2,265$, $As_{II}-S = 2,300$, $As_{III}-S = 2,283 - 2,737$, $As_{IV}-S = 2,279$, $As_{Va}-S = 2,761$, $As_{Vb}-S = 2,371$ Å. R = 8,6% für 3013 beobachtete Reflexe (mit anisotropen Temperaturfaktoren).

Ein Vergleich von Skleroklas und Rathit-I ist in Fig. 8 gegeben. Die (Pb-S)-Schicht mit Pb in Neunerkoordination ist in beiden dieselbe. Im Falle des Skleroklas sind dazwischen nur As- und S-Atome, beim Rathit-I noch weitere Pb-Atome enthalten.

4. Rathit-II, Pb₉As₁₃S₂₈ [LEBIHAN, 1962].

Rathit-II hat $a_0 = 8,43$, $b_0 = 70,9$, $c_0 = 7,91$ Å, $\beta = 90^\circ$, $C_2^2 - P 2_1$ und eine von Rathit-I und -III abweichende Zusammensetzung Pb₉As₁₃S₂₈. Rathit-II sollte daher eigentlich einen anderen Namen erhalten, was jetzt aber natürlich nicht mehr zu machen ist. Die von LEBIHAN (1962) gefundenen unendlich langen (As-S)-Ketten entsprechen wahrscheinlich nicht den wirklich vorhandenen Verhältnissen. Nach NOWACKI (1967b) ist "Liveingit" mit Rathit-II identisch.

5. Dufrenoysit, Pb₂As₂S₅ [MARUMO, NOWACKI, ENGEL, 1966; MARUMO, NOWACKI, 1967b].

Die monokline Zelle $a_0 = 7,90$, $b_0 = 25,74$, $c_0 = 8,37$ Å, $\beta = 90^{\circ}21'$, $C_2^2 - P 2_1$, enthält Z = 8 Einheiten $Pb_2As_2S_5$, d.h. $Pb_{16}As_{16}S_{40}$. Wie aus den Fig. 9 und 10 ersichtlich ist, weist die Dufrenoysitstruktur eine sehr grosse Ähnlichkeit mit der Rathit-I-Struktur auf; der Unterschied resultiert als Folge der etwas anderen chemischen Zusammensetzung und besteht in kleinen Atomverschiebungen. Es sind wieder zwei Arten von Schichtpaketen [||(010)|] vorhanden: eine erste Schicht mit Pb_{1,11,111,1V} in Neunerkoordination mit Pb-S (i. M.) = 3,16, 3,15, 3,20 und 3,22 Å und eine zweite mit $Pb_{V, VI, VII, VIII}$ in (6+1)-er Koordination mit Pb-S (i. M.) 2,91, 2,96, 3,04 und 3,04 Å und einem weiteren S-Atom im Abstand 3,6-3,8 Å, und trigonal-pyramidal koordinierten As-Atomen mit As-S (i. M.) = 2,38, 2,23, 2,27, 2,41, 2,31, 2,45, 2,35 und 2,21 Å [meist also grösser als 2,25 = 1,21 (As) + 1,04 (S) = normaler kovalenter (As-S)-Abstand bei Einfachbindung]. As_{VII} hat mit As-S = 2,37, 2,41, 2,27 und 2,68 Å eventuell tetraedrische Koordination und steht ohne Berücksichtigung der 2,68-Bindung isoliert da, d. h. hat mit den endlichen As₄S₉ (As_{111,1V,V,V1})- und As₃S₇ (As_{11,1,V111})-Gruppen keine gemeinsamen S-Atome.

Diese zweite Schicht, eine deformierte PbS-Struktur bildend, weist für die vier Kristallarten Dufrenoysit, Rathit-I, Rathit-III [LEBIHAN,



Fig. 10. Dufrenoysit-Struktur // a.

1962; von uns bis jetzt nicht beobachtet] und Rathit-Ia [von LEBIHAN als Rathit-I bezeichnet, chemische Formel $Pb_{14}As_{18}S_{40}$, praktisch mit Dufrenoysit $Pb_{16}As_{16}S_{40}$ identisch] die Zusammensetzung Pb_4As_8 , Pb_2AgAs_9 , Pb_2As_{10} und Pb_3As_9 auf. — R = 14,0% für (hk0) und 16,8%für (0kl) [eine dreidimensionale Verfeinerung ist in Bearbeitung].

W. Nowacki

Bei einem Dufrenoysitkristall wurden diffuse Reflexe $||b^*|$ beobachtet. Eine Mikrosondenanalyse ergab, dass der Kristall aus Blöcken verschiedener Zusammensetzung besteht, kleine ohne Tl und grosse mit 4% Tl. Nimmt man an, dass das *zweite* Schichtpaket abwechslungsweise aus Rathit-I- und Dufrenoysit-Teilschichtpaketen bestünde, so hätte man damit eine plausible Erklärung der beobachteten diffusen Reflexe gefunden, vorausgesetzt, dass im Rathit-I das Tl das Ag ersetzte (vgl. oben).

6. Baumhauerit, Pb₁₀(Ag, Tl)As₁₇S₃₆ [Макимо, unpubliziert; vorläufige Strukturbestimmung von LEBIHAN, 1962, und Nowacki, Макимо, Такéuchi, 1964].

Die Pb-Atome befinden sich in Neuner- und Siebener-Koordination; es sind endliche (As-S)-Gruppen, nicht unendliche (As-S)-Ketten vorhanden. Die Struktur ist azentrisch, bestehend entweder aus R (Rathit-I) und S [Zusammensetzung Pb₁₀As₁₇(Ag, Tl)S₃₅] oder aus R (Dufrenoysit) und S [Zusammensetzung Pb₁₂As₁₆S₃₆]; zentrischer Baumhauerit konnte von uns bis jetzt nicht gefunden werden.

Die früher angegebenen Formeln $Pb_{10}As_{18}S_{36}$ und $Pb_{11}As_{17}S_{36}$ sind stöchiometrisch nicht so wahrscheinlich, weil sowohl $2 \cdot 10 + 3 \cdot 18 - 2 \cdot 36 = 2$ und $2 \cdot 11 + 3 \cdot 17 - 2 \cdot 36 = 1$ beide von 0 verschieden sind.

In Fig. 11 sind die (Pb, Fe, Hg-S)-Ketten für Rathit-I, Hutchinsonit, Berthierit (FeSb₂S₄) bzw. Livingstonit (HgSb₄S₈) zum Vergleich zusammengestellt. Wie ersichtlich, passen nur bei den Sb-Verbindungen die 4-Å-(S-S)-Abstände der (Sb-S)- mit denen der (Pb-S)-Konfigurationen



Fig. 11. Vergleich der Strukturen von (a) Rathit-I, (b) Hutchinsonit, (c) Berthierit und (d) Livingstonit (nach TAKÉUCHI, 1965).

 $\mathbf{672}$

zusammen, so dass hier *un*endliche (Sb-S)-Ketten möglich sind, während — wie schon früher erwähnt — bei den As-Verbindungen wegen der kleineren (3,5 Å) (S-S)-Abstände der (As-S)-Konfigurationen ausschliesslich *endliche* (As-S)-Gruppen vorhanden sind.

Das gemeinsame Bauprinzip aller Verbindungen der Gruppe β) besteht also in dem Vorhandensein einer ersten (Pb-S)-Schicht mit Pb in Neunerkoordination, gefolgt von einer zweiten (Pb-As-S)-Schicht wechselnder Dicke und Zusammensetzung. Die Abmessungen sind derart, dass stets die Perioden 7,9 × $n \cdot 4,2$ Å resultieren.

Die bisherigen Kristallstrukturbestimmungen an den Pb-As-Sulfosalzen haben also ein gemeinsames Bauprinzip erkennen lassen. Es wäre aber verfrüht, schon von einer etablierten Kristallchemie *der* Sulfosalze sprechen zu wollen. Isotypie zwischen den As- und den Sb-, Bi-Sulfosalzen ist wohl selten [endliche bzw. unendliche (As-S)- bzw. (Sb-S)-(Bi-S)-Gruppen!], und es sind z.Z. noch wenig genaue und zuverlässige Strukturbestimmungen an Sb- und Bi-Verbindungen bekannt.

Eine einfache generelle Klassifikation ist durch die Art der $\mathfrak{B}S_3$ -Verbände ($\mathfrak{B} = As$, Sb, Bi) gegeben (HOFMANN, 1934).

7. Faseriges Sulfosalz ("Sollyit") [NOWACKI, IITAKA, BÜRKI, KUNZ, 1961].

Es ist inhomogen und stellt eine Verwachsung einer orthorhombischen Komponente mit Dufrenoysit in zwei verschiedenen Orientierungen dar.

γ) 8. Lengenbachit, Pb₃₇Ag₇Cu₆As₂₃S₇₈ [Nowacki, Iitaka, Bürki, Kunz, 1960, 1961; Nowacki, Bahezre, 1963; Nowacki, 1965; Marumo, unpubliziert].

Die wahre Symmetrie ist triklin, $C_1^1 - P \, 1$ oder $C_1^1 - P \, \overline{1}$ (nicht monoklin). Eine Subzelle hat $a'_0 = 35, 10 \pm 0, 03$, $b'_0 = 5, 75_5 \pm 0, 01$, $c'_0 = 36, 92 \pm 0, 03$ Å, $\alpha' \approx 90^\circ$, $\beta' = 92^\circ 35'$, $\gamma' \approx 90^\circ$ (Probe L 2600---1963). In der wahren Zelle ist $a_0 = 2a'_0$ und $b_0 = 2b'_0$, $c_0 = c'_0$; das Gitter ist aber basiszentriert, so dass man für die reduzierte Zelle die a_0 -Achse || [110] nehmen muss. Die Mikrosondenanalyse (C. BAHEZRE, B.R.G.M., Paris, 1964) ergab Pb 58, Ag 5,5, Cu 2,8, As 13, S 19,2, $\sum 98,5\%$. Mit einer Dichte von 5,80 bis 5,85 ergibt sich die empirsiche chemische Formel Pb₃₇Ag₇Cu₆As₂₃S₇₈.

Eine zweidimensionale Pattersonsynthese P(x,z) zeigt klar, dass die Lengenbachitstruktur mit der PbS-Struktur sehr eng verwandt ist. Die a'_0 -Achse entspricht $6 \cdot a_0$ PbS, ebenso $c'_0 = 6 \cdot a_0$ PbS. Die Struktur besteht aus PbS-Schichten der Dicke a_0 PbS || (001) Diese PbS-Schichten sind längs der a'_0 -Achse nur ${}^1/_4 a_0$ PbS gegeneinander verschoben (schematische Darstellung des Bauprinzips in Fig. 12).

õ		0		0		0		0		0		0		0		0		0		0		0	۰,	2
2		0		0		0	7	0		0		0		0		0		0		0		o	1	>
¢	ł		0		0		0		0		0		0		0		0		0		0		ł	
¢	ł		0		0		0		0		0		0		0		0		0		0		ł	
0		0		0		0		0		0		0		0		0		0		0		0		þ
0		0		0		0		0		0		0		0		0		0		0		٥		0
ł	ķ		0		0		0		0		0		0		ò		0		0		0		ķ	
•	9		0		0		0		0		0		0		0		0		0		0		ł	
0		0		0		0		0		0		0		0		0		Q		0		0	8	0
o		0		0		0		0		0		0		0		0		0		0		0	1	0
	þ		0		0		Ó		0		0		0		0		0		0		0		þ	
	ł	ί.	0		0	1	0		0		0		0		0		0		0		0		þ	
0		b		0		0.	3	0	i.	0	ŝ.	0		0	000	0		0		0		0		0
0	_	9		-0	••••	-0	6	0		0	ŝ.	0	ŝ	0	8	0		0		0		0	ď	0



9. Marrit, PbAgAsS₃ [WUENSCH, NOWACKI, 1963, 1967].

Die Struktur $a_0 = 7,2705$, $b_0 = 12,6319$, $c_0 = 5,9853$ Å, $\beta_0 = 91^{\circ}13,7'$ in der Raumgruppe $C_{2h}^5 - P 2_1/a$ ist eine Überstruktur des PbS-Gitters. Sie wurde durch eine systematische Untersuchung aller möglichen Anordnungen, welche sich aus der Beziehung Sub-Superzelle ergaben, gefunden. Die Verfeinerung wurde bis zu R = 10.9% getrieben, ein Wert, welcher durch die Zuverlässigkeit der Messdaten gegeben war. — Die Struktur gleicht nur in sehr bedingter Weise einem PbS-Gitter. As hat wie üblich drei nächste S-Nachbarn (2,26-2,28 Å) in trigonal-pyramidaler Koordination. Ag weist drei nächste Nachbarn in Abständen zwischen 2,47 und 2,68 Å bei beinahe ebener Anordnung auf [ähnlich wie in Xanthokon oder in Hatchit (flach-pyramidale Dreierkoordination)]. Ein viertes S-Atom befindet sich ungefähr normal zur Dreiecksebene im Abstande 2,91 Å. Pb ist von sechs Schwefelatomen unregelmässig-oktaedrisch (2,80–3,26 Å) umgeben. Die S-Atome sind bis zu 1,09 Å aus den idealen Sub-Strukturlagen verschoben. Dies bedingt eine tetraedrische Koordination von zwei der drei S-Atome im Fundamentalbereich (\equiv asymmetrische Einheit) (Fig. 13).

10. Jordanit, Pb₂₆As₁₄S₄₆(?) [NOWACKI, WUENSCH, KUNZ, 1964; WUENSCH, NOWACKI, 1966].

Es wurde bisher die Substruktur bestimmt, d. h. eine über vier Zellen gemittelte Atomanordnung. Es liegt eine 10-er Oktaederschichtstruktur ||(010) vor, wobei zwei Me-Atome trigonal-prismatische Koordination aufweisen. Die gesetzmässige Verwachsung des pseudohexagonalen Jor-

 $\mathbf{674}$



Fig. 13. Marrit, Projektion // a.

danits mit (010) || (111) von Zinkblende [NOWACKI, KUNZ, MARUMO, 1964] findet damit eine natürliche Erklärung.

11. Gratonit, Pb₉As₄S₁₅ [Rösch, Hellner, 1959; Rösch, 1963; RIBAR, NOWACKI, 1968 (Neubestimmung mittels 3d-Methoden)].

Dieses As-Sulfosalz wurde bisher im Lengenbach nicht gefunden; es konnte mit dieser Zusammensetzung auch nicht synthetisiert werden. Die Pb-Atome weisen die Koordinationszahl 7 (nicht 5; 6) auf (Pb-S = 2,776-3,436 Å).

Anhang. — Die Struktur der rhomboedrischen Form (3 R) des MoS_2 wurde ebenfalls ermittelt [TAKÉUCHI, NOWACKI, 1964]. Die Einzelschicht ist natürlich gleich wie beim gewöhnlichen, hexagonalen Molybdänit $(2 H_1)$; die Abfolge der Schichten übereinander ist aber rhomboedrisch.

C. Komplexe Pb, Tl, Cu, Ag- oder reine Ag, Tl-Arsensulfide

- 1. Hatchit, PbTlAgAs₂S₅ [Nowacki, Kunz, 1961; Marumo, Nowacki, Engel, 1966; Marumo, Nowacki, 1967c; Nowacki et al. 1967] und
- Wallisit, PbTlCuAs₂S₅ [Nowacki, 1965, 1966, 1967а; Nowacki et al. 1967; Такéuchi, Онмаза, Nowacki, 1968].

W. Nowacki

Diese beiden Kristallarten sind isomorph. Hatchit enthält etwas Cu und Wallisit etwas Ag. Die reduzierten Zellen sind:

	Hatchit	Wallisit		Hatchit		Wallisit
a	9,22 Å	$8,98_3$ Å	a'	9,37 Å	a''	9,215 Å
b	7,84	$7,76_{1}$	b'	7,84	b''	$8,52_{4}$
c	8,06	7,980	c'	8,06	c''	$7,98_{0}$
α	66° 25'	65° 33'	α΄	66° 25'	α"	55° 59′
β	$65^\circ \ 17'$	65° 30'	β'	63° 20'	β″	$62^{\circ} \ 30'$
γ	74° 54′	73° 55′	Y	84° 58′	γ"	$69^{\circ} \ 24'$

Zur Beschreibung wurden Zellen, die der Morphologie angemessen sind, gewählt (a', \ldots) für Hatchit und a'', \ldots für Wallisit). Der Strukturtyp besteht aus Me₂As₄S₁₀-Doppelketten (Me = Ag, Cu) (Fig. 14 für Hatchit) || [011] ('-Zelle) bzw. || [010] (''-Zelle), welche durch die Pb, Tl)-Atome zusammengehalten werden. Die Zusammensetzung der Ketten



ØAg ●As OS

Fig. 14. Hatchit: Doppelkette $Me_2As_4S_{10}$ (Me = Ag, Cu); ganz analog derjenigen von Wallisit (Me = Cu, Ag).

ergibt sich aus MeS_6 -Doppeltetraedern (mit gemeinsamer Kante), welche durch As_2S_5 -Gruppen miteinander verknüpft sind. Die (Pb, Tl)-I-Position weist eine 8-er Koordination auf und entspricht hauptsächlich Pb, die (Tl, Pb)-II-Position mit nur 2 nächsten Nachbarn deutet auf Tl-Besetzung hin (Hatchit R = 9.0%, Wallisit R = 16.4%).

3. Imhofit, Tl_xCu_yAs_zS_u [BURRI, GRAESER, MARUMO, NOWACKI, 1965].

Dieses neue Mineral kristallisiert in extrem dünnen, durchscheinend kupferroten Blättchen, meist zu kugeligen Nestern aggregiert. Es ist monoklin mit $a_0 = 8,77$, $b_0 = 24,51$, $c_0 = 11,44$ Å, $\beta_0 = 107^{\circ}$, $C_2^2 - P 2_1$ oder

676

 $C_{2h}^2 - P 2_1/m$. Eine Strukturbestimmung dieses, neben dem Lorandit, TlAsS₂, wohl einzigen, natürlichen Tl-Arsensulfids (Cu-Gehalt nur 1,67%) dürfte wegen der extremen Dünnheit der Kristalle schwierig sein.

4. Proustit, Ag₃AsS₃ und Pyrargyrit, Ag₃SbS₃ [ENGEL, NOWACKI, 1966].

Für diese Strukturen wurden zwei Bestimmungen publiziert [HARKER, 1936, bzw. HOCART, 1937]. Unsere Verfeinerung ergab die Richtigkeit des Modelles von HARKER. $a_{0, hex.} = 10,82 (11,04 \text{ für Pyrargyrit}), c_{0, hex.} =$ 8,69 (8,72) Å, $a_{0, rho.} = 6,89 (7,01)$ Å, $\alpha_{0, rho.} = 103^{\circ}25' (104^{\circ}04');$ $C_{3v}^{6}-R_{3}c; Z = 6$ in der hexagonalen Zelle. Beide Strukturen (As- und Sb-Verbindung) bestehen aus $(AgS)_{\infty}$ -Gruppen fast der gleichen Form (Fig. 15). Die S-Atome bilden die Ecken einer trigonalen (Dreieck-)-Spirale, während die Ag ziemlich genau in der Mitte der Dreiecksseite



Fig. 15. Proustit; Projektion // c. Die beiden Teilgitter werden durch die längeren Bindungen Ag-S = 2,88 und 3,18 Å (gestrichelt) miteinander verknüpft.

liegen [etwas gegen innen verschoben, S-Ag-S = $162^{\circ}39'$ (Proustit), $161^{\circ}09'$ (Pyrargyrit)]. Es ist je ein System von links- und ein solches von rechtsgängigen Spiralen vorhanden. Die einzelnen Spiralen eines solchen Systems sind über das As- bzw. Sb-Atom untereinander zu einem Teilgitter verbunden. Die Struktur besteht aus diesen zwei ineinandergestellten Teilgittern, welche durch etwas längere (S-Ag)-Bindungen (2,88 und 3,18 Å bei Proustit) miteinander verbunden sind. Die erhaltenen



Fig. 16. Xanthokon, Projektion // b.

Abstände sind: Ag-S = 2,448 (2,450 für Pyrargyrit) [jedes Ag ist von zwei nächsten S umgeben; nimmt man die zwei längeren (Ag-S)-Bindungen von 2,88 und 3,18 Å dazu, so resultiert für das Ag eine stark-deformierte tetraedrische S-Umgebung]; jedes S ist zwei (bzw. zwei und einem) Ag und einem As bzw. Sb benachbart: Ag-S-Ag = 83°12′ (83°28′), As (Sb)-S-Ag = 99°52′ (96°16′) und 108°02′ (107°50′); As bzw. Sb ist pyramidal von drei S umgeben: As (Sb)-S = 2,25₄ (2,46₃) A, S-As (Sb)-S = 99°24′ (96°20′). — R = 7% (mit anisotropen Temperaturfaktoren).

5. Xanthokon, Ag₃AsS₃ [Nowacki, Takéuchi, Ohmasa, Engel, 1967; Engel, Nowacki, 1968].

Diese instabile, gelbe Modifikation von Ag₃AsS₃ (rot = Proustit) hat $a_0 = 12,00 \pm 0,01, \ b_0 = 6,26 \pm 0,01, \ c_0 = 17,08 \pm 0,01$ Å, $\beta_0 = 110^{\circ} 00' \pm 20'$

678

und Z = 8 Formeleinheiten pro Elementarzelle; $d_x = 5,53$ gcm⁻³. Die Struktur besteht aus Doppelschichten || (001) (= Zwillingsebene) aus AsS₃-Pyramiden, welche mit ihren As-Spitzen immer nach aussen weisen, welche über Ag (1) und Ag (3) miteinander verknüpft sind, während die Ag (2)-Atome die Verbindung zwischen den Doppelschichten herstellen (Fig. 16). Die Ag (1) und Ag (3) besitzen eine ebene Dreierkoordination mit Ag-S = 2,45—2,60 Å, während die Ag (2) eine pyramidale Dreierkoordination mit Ag-S = 2,48—2,76 Å aufweisen. Jedes Ag (1) resp. Ag (3) hat zusätzlich im Abstand 2,95 resp. 3,07 Å ein Ag (2), während jedes Ag (2) zudem 1 Ag (1) in 2,95, 1 S (1) in 2,96, 1 Ag (3) in 3,07 und 1 Ag (2) in 3,09 Å koordiniert aufweist (R = 13%).

6. Trechmannit, AgAsS₂ [MATSUMOTO, NOWACKI, 1968].

Vorhandensein eines trigonalen Dreierringes As_3S_6 . Ag hat 3 nächste S $(2,59_9, 2,64_6 \text{ Å})$, die eine sehr flache Pyramide bilden; mit einem vierten S $(2,73_5 \text{ Å})$ zusammen ergibt sich eine deformiert-tetraedrische Koordination.

Über die Wiedererschliessung der Lengenbachgrube vgl. NOWACKI 1960, 1963; über die Wichtigkeit der Mikrosondenanalysen NOWACKI, BAHEZRE, 1963, und alle folgenden Arbeiten; eine erste Zusammenfassung über die Kristallchemie der Sulfosalze erschien 1964, und über die bisher vier neuen Mineralien aus dem Lengenbach wurde in den Publikationen 1965, 1966 und 1967 berichtet.

Diese Untersuchungen wurden in dankenswerter Weise vom Schweizerischen Nationalfonds (Projekt Nr. 2337/3508 und 2609), von der Kommission zur Förderung der wissenschaftlichen Forschung (Projekte Nr. 384 und 386), der Stiftung Entwicklungsfonds Seltene Metalle und von der Stiftung zur Förderung der wissenschaftlichen Forschung an der Universität Bern unterstützt. Der American-Swiss-Foundation for Scientific Exchange Inc. sind wir für die Gewährung eines Reisestipendiums nach den USA sehr verbunden.

Literatur

SMPM = Schweiz. Mineralogische und Petrographische Mitteilungen

- BURRI, G., GRAESER, S., MARUMO, F. und NOWACKI, W. (1965): Imhofit, ein neues Thallium-Arsensulfosalz aus dem Lengenbach (Binnatal, Kanton Wallis). Chimia 19, 499–500.
- ENGEL, P. und NOWACKI, W. (1966): Die Verfeinerung der Kristallstruktur von Proustit, Ag₃AsS₃, und Pyrargyrit, Ag₃SbS₃. N. Jb. Min., Mh., 181–184.
- -- (1968): Die Kristallstruktur von Xanthokon, Ag₃AsS₃. Acta Cryst. *B24*, 77-81 (Ewald-Festschrift).

- HOFMANN, W. (1934): Beitrag zur Kenntnis der nadelförmigen Sulfosalze des Arsens, Antimons und Wismuts. Fortschr. Mineral. 18, 19-20.
- HüGI, TH, NIGGLI, E., NOWACKI, W. und STALDER, H. A. (1962): Bericht über die Exkursion der Schweiz. Mineralogischen und Petrographischen Gesellschaft über den Grimselpass und ins Binnatal (Aarmassiv und penninische Decken). SMPM 42, 15-23.
- IITAKA, Y. and NowACKI, W. (1961): A refinement of the pseudo crystal structure of scleroclase PbAs₂S₄. Acta Cryst. 14, 1291-1292.
- (1962): A redetermination of the crystal structure of galenobismutite, PbBi₂S₄. Acta Cryst. 15, 691-698.
- LEBIHAN, M.-TH. (1962): Etude structurale de quelques sulfures de plomb et d'arsénic naturels du gisement de Binn. Bull. Soc. Franç. Min. Crist. 85, 15-47. Acta Cryst. 14 (1961) 1210-1211, 1211-1212.
- MARUMO, F. (1967): The crystal structure of nowackiite, Cu₆Zn₃As₄S₁₂. Z. Krist. 124, 352-368.
- MARUMO, F., BURRI, G. (1965): Nowackiite, a new copper zinc arsenosulfosalt, from Lengenbach (Binnatal, Kanton Wallis). Chimia 19, 500-501.
- MARUMO, F. and NOWACKI, W. (1964): The crystal structure of lautite and of sinnerite, a new mineral from the Lengenbach Quarry. SMPM 44, 439-454.
- (1965): The crystal structure of rathite-I. Z. Krist. 122, 433-456.
- MARUMO, F., NOWACKI, W. und ENGEL, P. (1966): Kristallchemische Untersuchungen an Sulfosalzen. SMPM 46, 694—695 (Luzonit, Nowackiit, Dufrenoysit, Hatchit).
- MARUMO, F. and NOWACKI, W. (1967a): A refinement of the crystal structure of luzonite, Cu₃AsS₄. Z. Krist. 124, 1-8.
- -- (1967b): The crystal structure of dufrenoysite, $Pb_{16}As_{16}S_{40}$. Z. Krist. 124, 409-419.
- (1967c): The crystal structure of hatchite. Z. Krist. 125, 249-265.
- MATSUMOTO, T. and NOWACKI, W. (1968): The crystal structure of trechmannite. Z. Krist. 1968 (in print).
- NOWACKI, W. (1960): Die Neuerschliessung der Mineralfundstelle Lengenbach (Binnatal, Kt. Wallis). Mitt. Natf. Ges. Bern (N.F.) 18, 35-43. — Urner Mineralien-Freund 1 (1963) 115-119.
- (1964): Zur Kristallchemie der Sulfosalze, insbesondere aus dem Lengenbach (Binnatal, Kt. Wallis). Schweiz. Min. Petr. Mitt. 44, 459-484. — Mitt. Natf. Ges. Bern [N.F.] 21 (1963) XXI-XXII.
- (1965): Über einige Mineralfunde aus dem Lengenbach (Binnatal, Kt. Wallis). Eclogae geol. Helv. 58, 403-406 (Wallisit, Hatchit u. a.).
- -- (1966): Über vier neue Sulfosalze aus dem Lengenbach, Binnatal. Urner Mineralien-Freund 4, 18-19 (Sinnerit, Wallisit, Imhofit, Nowackiit).
- (1967a): Über neue Mineralien aus dem Lengenbach. Jb. Naturhist. Museum Bern 1963—1965 (publ. 1967) (u. a. d-Werte von Imhofit, Nowackiit, Wallisit).
- (1967b): Über die mögliche Identität von "Liveingite" mit Rathit-II. N. Jb. Min., Mh. S. 353—354.
- (1968): Über Hatchit, Lengenbachit und Vrbait. N. Jb. Min., Mh. S. 69-75.
- NOWACKI, W. und BAHEZRE, C. (1963): Die Bestimmung der chemischen Zusammensetzung einiger Sulfosalze aus dem Lengenbach (Binnatal, Kt. Wallis) mit Hilfe der elektronischen Mikrosonde. SMPM 43, 407-411.

- NOWACKI, W., BURRI, G., ENGEL, P. und MARUMO, F. (1967): Über einige Mineralstufen aus dem Lengenbach (Binnatal) II. N. Jb. Min., Mh. S. 43-48 (Hatchit, Wallisit, Hutchinsonit, Dufrenoysit, Enargit, Marrit).
- NOWACKI, W., IITAKA, Y., BÜRKI, H. and KUNZ, V. (1961): Structural investigations on sulfosalts from the Lengenbach, Binn Valley (Ct. Wallis). Part 2. Schweiz. Min. Petr. Mitt. 41, 103—116. — Verh. Schweiz. Natf. Ges. 1960, 103—105.
- NOWACKI, W. und KUNZ, V. (1961): Gitterkonstanten und Raumgruppe von Hatchit und Trechmannit. N. Jb. Min., Mh. 94-95.
- NOWACKI, W., KUNZ, V. und MARUMO, F. (1964): Über einige Mineralstufen aus dem Lengenbach (Binnatal). SMPM 44, 129–132.
- NOWACKI, W., MARUMO, F. and TAKÉUCHI, Y. (1964): Untersuchungen an Sulfiden aus dem Binnatal (Kt. Wallis, Schweiz). SMPM 44, 5-9.
- NOWACKI, W., TAKÉUCHI, Y., OHMASA, M. und ENGEL, P. (1967). Die Kristallstruktur von Wallisit, PbTlCuAs₂S₅, dem Cu-Analogon von Hatchit, PbTlAg-Qs₂S₅, und von Xanthokon, Ag₃AsS₃. SMPM 47, 1138—1139.
- NOWACKI, W., WUENSCH, B. J. und KUNZ, V. (1964): Über eine stengelig-faserige Ausbildung von Jordanit aus dem Lengenbach. SMPM 44, 455-458.
- RIBAR, B. und NOWACKI, W. (1968): Neubestimmung der Kristallstruktur von Gratonit, Pb₉As₄S₁₅. Z. Krist. (im Druck).
- Rösch, H. (1963): Zur Kristallstruktur des Gratonits-9PbS·2As₂S₃. N. Jb. Min., Abh. 99, 307-337.
- Rösch, H., HELLNER, E. (1959): Hydrothermale Untersuchung am System PbS-As₂S₃. Naturwiss. 46, 72.
- TAKEUCHI, Y. (1965): Crystal chemistry of sulfosalts in the Pb-As-S system. J. Jap. Cryst. Soc. 7 (2), 110-121 (japanisch).
- TAKÉUCHI, Y., GHOSE, S. and NOWACKI, W. (1965): The crystal structure of hutchinsonite, (Tl, Pb)₂As₅S₉. Z. Krist. 121, 321-348. — Chimia 18 (1964), 215-217.
- TAKÉUCHI, Y. and NOWACKI, W. (1964): Detailed crystal structure of rhombohedral MoS₂ and systematic deduction of possible polytypes of molybdenite. SMPM 44, 105-120.
- TAKÉUCHI, Y., OHMASA, M. and NOWACKI, W. (1968): The crystal structure of wallisite, PbTlCuAs₂S₅, the Cu analogue of hatchite, PbTlAgAs₂S₅. Z. Krist. (in press).
- WUENSCH, B. J. (1964): The crystal structure of tetrahedrite Cu₁₂Sb₄S₁₃. Z. Krist. 119, 437-453.
- WUENSCH, B. J. und NOWACKI, W. (1963): Zur Kristallchemie des Sulfosalzes. Marrit. Chimia 17, 381-382.
- (1966): The substructure of the sulfosalt jordanite. SMPM 46, 89-96.
- WUENSCH, B. J. and NOWACKI, W. (1967): The crystal structure of marrite, PbAgAsS₃. Z. Krist. 125, 182-211 (Menzer-Festschrift).
- WUENSCH, B. J., TAKÉUCHI, Y. and NOWACKI, W. (1966): Refinement of the crystal structure of binnite, Cu₁₂As₄S₁₃. Z. Krist. 123, 1-20. Amer Min. 51, 276.

Eingegangen, den 29. November 1966.