

Zeitschrift:	Schweizerische mineralogische und petrographische Mitteilungen = Bulletin suisse de minéralogie et pétrographie
Band:	44 (1964)
Heft:	2
Artikel:	Zur Kristallchemie der Sulfosalze, insbesondere aus dem Lengenbach (Binnatal, Kt. Wallis)
Autor:	Nowacki, Werner
DOI:	https://doi.org/10.5169/seals-34342

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. [Mehr erfahren](#)

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. [En savoir plus](#)

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. [Find out more](#)

Download PDF: 28.01.2026

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

Zur Kristallchemie der Sulfosalze, insbesondere aus dem Lengenbach (Binnatal, Kt. Wallis)¹⁾

Von Werner Nowacki (Bern)

Mit 1 Textfigur und 10 Tabellen

Summary

A review of the crystal chemistry of the sulfosalts, especially from the Lengenbach quarry (Binnatal, Ct. Wallis, Switzerland) is given. The composition of a sulfosalt $Me_x(As,Sb,Bi)_yS_z$ can be determined by ordinary microchemical analysis, electron microprobe analysis or by complete crystal structure determination. Some, but not all, sulfosalt structures may be deduced from simple sulfide structures (pyrite, marcasite, galena, etc.). As, Sb or Bi always have a pyramidal 3-coordination. For the As-sulfosalts the coordination 9 for Pb is characteristic; finite groups As_xS_y are more common than infinite chains. Several tables of comparison are given.

Die Kristallchemie der wichtigsten gesteinsbildenden Mineralien, der *Silikate*, ist weitgehend bekannt. Es war möglich, auf Grund eingehender röntgenographisch-struktureller Untersuchungen an vielen Verbindungen allgemeine Bauprinzipien aufzustellen, welche eine Systematik aller Silikate in Insel-, Gruppen-, Ketten-, Bänder-, Schicht- und Gerüstsilikate ermöglichten. Für die wichtigsten Kationen wie Si, Al, Fe, Mg, Na, K, Ca, Ba usw. sind die Koordinationszahlen bekannt, und eine neue Silikatstruktur ist daher zum Teil mit etwelcher Sicherheit vorauszusagen.

Für die Mineralien der Erzlagerstätten, unter denen sehr viele *Sulfide*, auch Selenide und Telluride, vorkommen, gilt dies keineswegs. Allgemeine

¹⁾ Mitt. Nr. 146 der Abteilung für Kristallographie und Strukturlehre, Universität Bern. — Teil 13 der Arbeiten über Sulfide und Sulfosalze. — Gekürzte und abgeänderte Fassung eines am 10. Dezember 1963 in der Naturforschenden Gesellschaft Bern gehaltenen Vortrages.

Bauprinzipien sind wenige bekannt. Die Struktur eines komplexeren Sulfides ist höchstens in sehr generellen Zügen voraussagbar.

Unter einem *Sulfosalz* sei eine Verbindung vom Typus Me_x (As, Sb, Bi)_y S_z verstanden, wobei *Me* auch mehrere Metalle in verschiedenen Mengenverhältnissen bedeuten kann, zum Beispiel Cu, Ag, Pb. Von den drei Elementen As, Sb oder Bi wird zur Hauptsache immer nur eines vorhanden sein, höchstens aber zwei: As und Sb oder Sb und Bi, nicht aber As und Bi; dies ist durch die Verschiedenheit der Atomradien As = 1,25, Sb = 1,45 und Bi = 1,55 Å bedingt.

In Tabelle 1 sind alle zur Zeit bekannten, in der Natur vorkommenden Sulfosalze zusammengestellt. Die Mineralien sind in As-, Sb- oder Bi-haltige gegliedert. Im übrigen wurde die Einteilung von STRUNZ (1957) nach dem Verhältnis *R*:S (mit *R* = *Me*, As, Sb, Bi) beibehalten, welche im Prinzip auch von DANA, PALACHE, BERMAN und FRONDEL (1944) angewandt wurde. Im Lengenbach kommen zur Hauptsache nur As-haltige vor, zum Teil etwas Sb enthaltend. Von den mit einem * versehenen ist die vollständige Kristallstruktur bekannt. Der Anzahl nach gibt es am meisten Sb- (ca. 40) und am wenigsten Bi-Verbindungen (ca. 27); die As-Mineralien (ca. 35) stehen in der Mitte.

Neben dem Namen steht die *chemische Zusammensetzung*. Es scheint uns zur Zeit drei Wege zu geben, um eine chemische Formel zu bestimmen: a) die klassisch-chemische, b) die röntgenspektroskopische und c) die kristallstrukturelle Analyse. Die normale chemische Analyse benötigt ca. 100 mg einer Verbindung. Bei einer Dichte von etwa 5 g cm⁻³ entspricht dies einem Volumen von $1/50$ cm³ = 20 mm³, was für ein (homogenes) Sulfosalzkristalle, beziehungsweise deren homogene Partien viel kleiner, $1/10$ — $1/100$ mm. Hier hat sich die Röntgenspektroskopie als äußerst nützliches Hilfsmittel erwiesen, und zwar sowohl in der ursprünglichen Form mit Röntgenstrahlen wie vor allem auch in der neuen Form mit einem feinen Elektronenstrahl ($\varnothing \sim 1$ — 2 μ) als Anregungsquelle: elektronisches Mikrosonde (CASTAING, 1960). Es ist möglich geworden, Bereiche von $(10\text{ }\mu)^3$ exakt quantitativ zu analysieren. Die Anwendung auf die Sulfosalze (NOWACKI und BAHEZRE, 1963; WUENSCH und NOWACKI, 1963) hat viele Formeln präzisiert und einige neue ergeben: *Hatchit* = $Ag_xCu_yPb_zTl_uAs_vS_w$, *Marrit* = $PbAgAsS_3$, *Trechmannit* = $AgAsS_2$.

Die genaueste chemische Analyse liefert jedoch eine vollständige Kristallstrukturanalyse. Ist eine Kristallstruktur sehr genau bestimmt worden — und man hat Kriterien, um dies zu entscheiden —, so ist

Tabelle 1. In der Natur als Mineralien vorkommende Sulfosalze $Me_x(As, Sb, Bi_y)S_z$

(* bedeutet vollständig bestimmte Strukturen)	
As-	Sb- Nagyagít $\text{Au}_2\text{Pb}_{14}\text{Sb}_3\text{Te}_7\text{S}_{17}$ (?)
Bi-	
As-	
Sb-	
	*Lautit CuAsS
	Sinnerit $\text{Cu}_{1,4}\text{As}_{0,9}\text{S}_{2,0}$
	*Tenmannit $(\text{Cu}, \text{Fe})_{12}\text{As}_4\text{S}_{13}$
	Colusit $\text{Cu}_3(\text{Fe}, \text{As}, \text{Sn})\text{S}_4$
	Lazarevičit Cu_3AsS_4
	Arsensylvanit $\text{Cu}_3(\text{As}, \text{V})\text{S}_4$
	*Enargit Cu_3AsS_4
	Luzonit Cu_3AsS_4
	Stibionenargit Cu_3SbS_4
	Stibioduzonit Cu_3SbS_4 (Famatinit)
	*Miargyrit AgSbS_2
	Aramayoit $\text{Ag}(\text{Sb}, \text{Bi})\text{S}_2$
	Franckeit $\text{Pb}_5\text{Sn}_3\text{Sb}_2\text{S}_{14}$
	Kylindrît $\text{Pb}_6\text{Sn}_6\text{Sb}_2\text{S}_{21}$ (?)
	Tief-Schapbachit (Matildit) AgBiS_2
	Hoch-Schapbachit AgBiS_2
	Platynit $\text{Pb}_4\text{Bi}_7\text{Se}_7\text{S}_4$
	Bonchevit PbBi_4S_7
	*Emplektit CuBiS_2
	Cuprobißmuthit CuBiS_2
	Wittichenit Cu_3BiS_3
	Pavonit AgBi_3S_5
	Tapalpit $\text{Ag}_3\text{Bi}(\text{S}, \text{Te})_3$ (?)
	Stephanit Ag_5SbS_4
	Polybasit $(\text{Ag}, \text{Cu})_{16}\text{Sb}_2\text{S}_{11}$
	Pearceit $(\text{Ag}, \text{Cu})_{16}\text{As}_2\text{S}_{11}$

(* bedeutet vollständig bestimmte Strukturen)

As-	Sb-	Bi-
*Lorandit $TlAs_2S_2$		
	Vrbait $TlAs_2SbS_5$	
	*Livingstonit $HgSb_4S_8$	
Hatchit $Ag_xCu_yPb_zTl_uAs_vS_w$		
*Seligmannit $CuPbAsS_3$	*Bournonit $CuPbSb_3S_3$	
		*Aikinit $CuPbBi_3S_3$
		Hammarit $Cu_2Pb_2Bi_4S_9$
		Lindströmit $CuPbBi_3S_6$
		Gladit $CuPbBi_5S_9$
		Rezbanyit (Cu, Pb, Bi, S)
*Hutchinsonit (Tl, Pb) ₁₆ As ₄₀ S ₇₂		Fizelyit $Ag_3Pb_7Sb_{10}S_{23,5}$ (?)
		Ramdohrit $Ag_4Pb_6Sb_{10}S_{23}$ (?)
		Andorit $AgPbSb_3S_6$
		Nakaseít $Ag_3CuPb_4Sb_{12}S_{24}$
		*Freieslebenit $AgPbSbS_3$
		Diaphorit $Ag_3Pb_2Sb_3S_8$
		Owyheeit $Ag_2Pb_5Sb_6S_{15}$
		Schirmerit $Ag_4PbBi_4S_9$
		Benjaminit (Ag, Cu) ₂ Pb ₂ Bi ₄ S ₉ (?)
		*Galenobismutit $PbBi_2S_4$
		Weibullit $PbBi_2SSe_3$
		*Skleroklas-I $PbAs_2S_4$
		Stibioskleroklas $PbAs_{0,66}Sb_{1,33}S_4$
		*Berthierit $FeSb_2S_4$
		Zinckenit $Pb_6Sb_{14}S_{27}$ (?)
		Stibiobaumhauerit
		*Baumhauerit-I (zentrisch) $Pb_{10}As_{18}S_{36}$
		Baumhauerit-II
		*Rathit-I $Pb_{11}TlAs_{20}S_{40}$
		*Rathit-III $Pb_{12}As_{20}S_{40}$
		Baumhauerit (azentrisch) $Pb_{11}As_{17}S_{36}$
		*Rathit-II $Pb_9As_{13}S_{28}$

- | | |
|---|---|
| *Dufrenoy sit Pb ₁₆ As ₁₆ S ₄₀ | Stibiodufrenoy sit Pb ₂ (As, Sb) ₂ S ₅ (ca. 8% As) |
| Jordanit Pb ₁₃₋₁₄ As ₇ S ₂₄ | Geokronit Pb ₂₇ (As, Sb) ₁₂ S ₄₆ (?) |
| *Gratonit Pb ₉ As ₄ S ₁₅ | |
| Liveingit Pb ₄ As ₆ S ₁₃ (?) | Füllöppit Pb ₃ Sb ₈ S ₁₅ |
| Lengenbachit Ag ₁₁ Cu ₅ Pb ₃₄ As ₂₄ S ₇₈ | Robinsonit Pb ₇ Sb ₁₂ S ₂₅ |
| Roveredit Pb ₅ As ₆ S ₁₄ (?) | Plagionit Pb ₅ Sb ₈ S ₁₇ |
| | Heteromorphit Pb ₁₁ Sb ₁₂ S ₂₉ (?) |
| | *Jamesonit FePb ₄ Sb ₆ S ₁₄ |
| | Falkmanit Pb ₃ Sb ₂ S ₆ |
| | Semseyit Pb ₉ Sb ₈ S ₂₁ |
| | Boulangierit Pb ₅ Sb ₄ S ₁₁ |
| | Meneghinit CuPb ₁₃ Sb ₇ S ₂₄ |
| | Ustarasit Pb(Bi, Sb) ₆ S ₁₀ |
| | Canizzarit Pb ₃ Bi ₅ S ₁ (?) |
| | *Cosalit Pb ₂ Bi ₂ S ₅ |
| | Kobellit Pb ₆ Sb ₂ Bi ₄ S ₁₅ |
| | Bursait Pb ₅ Bi ₄ S ₁₁ (?) |
| | *Pyrargyrit Ag ₃ SbS ₃ |
| | Pyrostilpnit Ag ₃ SbS ₃ |
| | Samsonit Ag ₄ MnSb ₂ S ₆ |
| | Willyamit (Co, Ni)SbS |
| | *Ullmannit NiSbS |
| | *Gudmundit FeSbS |
| | Parkerit Ni ₃ Bi ₂ S ₂ |
| | — (Cu, Ag) ₂ Pb ₇ Bi ₆ S ₁₇ |
| | (DRUMMOND et al., 1962) |

es klar, dass damit auch die genaue Zusammensetzung ermittelt worden ist. Dem *Livingstonit* zum Beispiel wurde früher die Formel $HgSb_4S_7$ zugeschrieben, während die vollständige Strukturanalyse die Existenz eines weiteren Schwefelatoms ergab: $HgSb_4S_8$ (NIIZEKI and BUERGER, 1957). Oder: Baumhauerit, zentrische Form = $Pb_{10}As_{18}S_{36}$ (LEBIHAN, 1962), während die azentrische die Zusammensetzung $Pb_{11}As_{17}S_{36}$ aufweist, wie sich strukturell ergeben hat (NOWACKI, MARUMO, TAKÉUCHI, 1964).

Für die reinen Pb-As-Sulfosalze, die im Lengenbach so häufig sind, hat die elektronische Mikrosonde die folgende Reihenfolge ergeben (Tab. 2).

Tabelle 2. Zusammensetzung der $Pb_xAs_yS_z$ -Sulfosalze

Mineral	<i>x</i>	<i>y</i>	<i>z</i>
Hutchinsonit*	22,2	55,6	100
Skleroklas	25	50	100
Baumhauerit (z.)	27,8	50	100
Rathit-I, -III	30	50	100
Baumhauerit (az.)	30,6	47,3	100
Rathit II	32,2	46,5	100
Dufrenoysit	40	40	100
Jordanit	~54	28	100
[Gratoniit	60	26,6	100]
Bleiglanz	100	—	100

[] bis jetzt im Lengenbach nicht gefunden; in allen Formeln *z* willkürlich gleich 100 gesetzt. Der fragliche Liveingit käme mit $Pb_5As_8S_{17} = Pb_{29,4}As_{7,40}S_{100}$ in die Nähe von Rathit-I zu liegen. * Hutchinsonit mit (Tl, Pb); Ag, Cu-Gehalt meist klein und variabel.

Einige Lengenbacher Sulfosalze sind Ag-, andere Tl-haltig (Tab. 3). *Xanthokon*, Ag_3AsS_3 , wurde kürzlich erstmals im Lengenbach und wohl in der Schweiz überhaupt nachgewiesen. Die röntgenographischen Daten (F. MARUMO) sind: $a_0 = 11,992 \pm 0,005$, $b_0 = 6,264 \pm 0,002$, $c_0 = 17,048 \pm 0,007 \text{ \AA}$, $\beta_0 = 110^\circ 45' \pm 10'$, Raumgruppe C_{2h}^6-C2/c . Die gelbbraunen Kriställchen sind winzig (<0,1 mm) und sitzen zum Teil auf einem Pyrit, zum Teil auf *Marrit*. Ihre morphologische Ausbildung entspricht ziemlich genau den Fig. 11—13, Taf. 63, in GOLDSCHMIDT (1923).

Vor einiger Zeit (AMSTUTZ, RAMDOHR und DE LAS CASAS, 1957) wurde in Peru ein natürliches Pb-As-Sulfidglas gefunden, das auch 0,1—1,0% Tl aufweist. Es ist röntgenamorph. Seine Entstehung wird als spät-pegmatitisch-hydrothermal (das heisst bei tiefen Temperaturen) ange-

Tabelle 3. Silber- und thalliumhaltige Arsensulfosalze

Smithit	rot	AgAsS_2
Trechmannit	rot	AgAsS_2
Proustit	rot-violett	Ag_3AsS_3
Xanthokon	rot-gelb-braun	Ag_3AsS_3
[Pearceit	schwarz	$(\text{Ag}, \text{Cu})_{16}\text{As}_2\text{S}_{11}]$
Marrit	schwarz	AgPbAsS_3
Hatchit	dunkelrot	$\text{Ag}_x\text{Cu}_y\text{Pb}_z\text{Tl}_u\text{As}_v\text{S}_w$
Hutchinsonit	rot	$(\text{Ti}, \text{Pb})_{16}\text{As}_{40}\text{S}_{72}$ (Ag-Gehalt variabel)
Lengenbachit	schwarz	$\text{Pb}_{34}\text{Ag}_{11}\text{Cu}_5\text{As}_{24}\text{S}_{78}$
[Lorandit	rot	TlAsS_2 (59,5% Tl)]
Hatchit	dunkelrot	$\text{Ag}_x\text{Cu}_y\text{Pb}_z\text{Tl}_u\text{As}_v\text{S}_w$
Hutchinsonit	rot	$(\text{Ti}, \text{Pb})_{16}\text{As}_{40}\text{S}_{72}$ (ca. 20,0%)
Skleroklas	schwarz	$(\text{Pb}, \text{Ti})\text{As}_2\text{S}_4$ (2,6%)
Rathit-II	schwarz	$(\text{Pb}, \text{Ti})_9\text{As}_{15}\text{S}_{30}$ (3,6%)

geben. Auch in Wiesloch (Baden) sollen ähnliche, bisher noch nicht näher untersuchte Pb-As-Sulfidgläser beobachtet worden sein. Dort wurde auch der Tl- (zum Teil Ag-) haltige *Hutchinsonit* gefunden, der vorher ausschliesslich aus dem Lengenbach bekannt gewesen war.

Mehrere der As-Sulfosalze sind auch synthetisch hergestellt worden (Tab. 4): *Smithit*, *Proustit* und *Xanthokon* über Alkalisulfidlösungen bei Temperaturen unterhalb 500° C und Drucken unterhalb 900—1000 atm. (BÉLAND, 1948); die angeführten Pb-As-Sulfosalze auf hydrothermalen Wege bei Temperaturen von 150—600° C und Drucken von 1—1800 atm. (RÖSCH-HELLNER, 1959). Dabei wurden als neue Phasen gefunden: *Skleroklas-II* (mit $b = 2 \times 4,15$ Å), eine trigonale und eine kubische Phase PbAs_2S_4 (DESBUISSONS, 1909, erwähnt auf S. 66 unter 5°), ein „rhomboedrisches Blei-Sulfosalz“ (nach SOLLY, 1906) mit $(111)/(100) = 38^\circ 18'$; hieraus ergibt sich $c/a = \operatorname{tg} \omega = \frac{1}{2} \operatorname{tg} \rho = 0,35_7$, während die trigonale PbAs_2S_4 -Phase die Raumgruppe $D_{3d}^2 - P\bar{3}1c$ und das Achsenverhältnis $c_0/a_0 = 7,19/6,9 = 1,042$ aufweist. Wegen der Ähnlichkeit von $c/a = 0,35_7$ mit $1/3 c_0/a_0 = 0,34_7$ ist es nicht unmöglich, dass das von SOLLY beobachtete Sulfosalz mit obiger trigonaler Phase identisch ist. — Am selben Ort (S. 66, 9°) wird auf einen „kubisch-hemiedrischen“ Kristall in Tetraederform hingewiesen (SOLLY, 1907); eventuell könnte es sich hier um die kubische PbAs_2S_4 -Phase ($a_0 = 10,6$ Å, Raumgruppe $T_d^3 - I\bar{4}3m$) handeln (?) und *Baumhauerit-II* (mit $a_0 = 2 \times 22,75_5$ Å, nachträglich auch an natürlichem Material beobachtet). Nicht hydrothermal erhalten wurde der *Gratontit*, der auch im Lengenbach bisher nicht zutage trat. (Es geht aus der Publikation nicht ganz klar hervor,

ob die synthetisierten Produkte auch wieder quantitativ-chemisch analysiert worden sind, was natürlich sehr wichtig ist.)

Diese genetischen Fragen wurden nur gestreift, da sie ein Hauptthema der Dissertation von ST. GRAESER (1964b), welcher unter der Leitung von Prof. Dr. E. NIGGLI den Mineralinhalt des Dolomites des ganzen Binnatales untersucht hat, bilden.

Tabelle 4. *Synthese von Sulfosalzen*

Smithit	AgAsS_2	}	$< 500^\circ \text{ C}$
Proustit	Ag_3AsS_3		$< 900 \text{ atm.}$
Xanthokon	Ag_3AsS_3		
Skleroklas-I	PbAs_2S_4	}	
Skleroklas-II	PbAs_2S_4		
Baumhauerit-I (z.)	$\text{Pb}_{10}\text{As}_{18}\text{S}_{36}$		
Baumhauerit-II (z.)	$\text{Pb}_{10}\text{As}_{18}\text{S}_{36}$		
Rathit-I	$\text{Pb}_9\text{As}_{15}\text{S}_{30}$		$150\text{--}600^\circ \text{ C}$
Rathit-II	$\text{Pb}_9\text{As}_{13}\text{S}_{28}$		$1\text{--}1800 \text{ atm.}$
Dufrenoysit	$\text{Pb}_{16}\text{As}_{16}\text{S}_{40}$		
Lengenbachit	$\text{Pb}_{34}\text{Ag}_{11}\text{Cu}_5\text{As}_{24}\text{S}_{78}$		
Jordanit	$\text{Pb}_{13\text{--}14}\text{As}_7\text{S}_{24}$		
nicht: Gratonit			

Nach diesem Überblick über den Chemismus der Sulfosalze soll einiges über deren *Kristallstruktur* erläutert werden. Versuche einer kristallstrukturellen Systematik der Sulfide stammen von HOFMANN (1935), HILLER (1940), BERRY (1943) und HELLNER (1958a, b) (vgl. unten).

Das *Arsen* und — in nicht so hohem Masse — das *Antimon* spielen in den Sulfiden eine Doppelrolle: einerseits können sie elektronegativ auftreten und Schwefel ersetzen, andererseits positiv und sich dann zu den Metallen gesellen. Ausserdem hat As noch den kleinsten Radius (As = 1,25, Sb = 1,45, Bi = 1,55, Pb = 1,75 Å). Im ersten Fall kann man vermuten, dass man von einfachen Sulfidstrukturen (Zinkblende, Wurtzit, Bleiglanz, Pyrit, Markasit, Antimonit) ausgehend durch Ersetzung von S durch As (Sb) zu beobachteten Sulfosalz-Strukturen gelangt.

Mit der *Pyritstruktur* $\text{Fe}[\text{S}_2]$ verwandt sind: *Cobaltin* $\text{Co}[\text{AsS}]$ [As und S angeblich statistisch verteilt, Co oktaedrisch von 6 (As, S), (As, S) tetraedrisch von 3 Co und 1 (As, S) umgeben; nur pseudokubisch; verdiente genauere Untersuchung] und *Gersdorffit* $\text{Ni}[\text{AsS}]$ [dito; der Existenzbereich von NiAsS soll unter Wahrung der kubischen Symmetrie ziemlich gross sein (YUND, 1962); sollte röntgenographisch genauer untersucht werden]; *Ullmannit* NiSbS hingegen weist eine ge-

ordnete Sb-S-Atomverteilung [damit aber eine niedrigere Symmetrie (T^4) als der Pyrit (T_h^6)] auf [1 Ni oktaedrisch von 3 Sb + 3 S, 1 Sb tetraedrisch von 3 Ni + 1 S, 1 S tetraedrisch von 3 Ni + 1 Sb umgeben]. TAKÉUCHI (1957) bestimmte die absolute Struktur und zeigte, dass die Ni-Atome etwas aus den idealen flächenzentrierten Gitterplätzen herausgerückt sind.

Mit der *Markasitstruktur* Fe[S₂] verwandt sind: *Arsenkies* FeAsS (im Lengenbach zum Teil recht häufig) und von gleicher Struktur, isotyp, *Gudmundit* FeSbS (analoge Koordination wie bei Ullmannit).

Mit der *Zinkblendestruktur* ZnS verwandt sind: *Lautit* CuAsS (MARUMO und NOWACKI, 1964) (= deformierte Diamantstruktur, mit Cu, As und S, so über die C-Gitterplätze verteilt, dass 1 Cu tetraedrisch von 3 S + 1 As, 1 As tetraedrisch von 1 S + 1 Cu + 2 As und 1 S tetraedrisch von 1 As + 3 Cu umgeben sind). Hier treten also (Cu-As)- und (As-As)-Bindungen auf, während bei den eigentlichen Sulfosalzen nur (Me-S)- und (As-S)-Bindungen vorkommen; *Sinnerit* Cu_{1,4}As_{0,9}S_{2,0} (NOWACKI, MARUMO und TAKÉUCHI, 1964, und MARUMO und NOWACKI, 1964) (= erstes neues Mineral der Lengenbachgrube seit deren Wiedereröffnung im Jahre 1958 [vgl. NOWACKI, 1960, 1963]); *Binnit* (Cu, Fe)₁₂As₄S₁₃ [1 Me_I (= Cu, Fe) ist tetraedrisch von 4 S_I, 1 Me_{II} ist planar von 2 S_I + 1 S_{II}, 1 As trigonal-pyramidal von 3 S, 1 S_I tetraedrisch von 1 As + 1 Me_{II} + 2 Me_I und 1 S_{II} oktaedrisch von 6 Me_{II} umgeben; die Sb-Verbindung, der *Tetraedrit*, wurde von WUENSCH (1964) verfeinert]. Der Binnit ist im Lengenbach ziemlich häufig und wird von Mineraliensammlern sehr geschätzt.

Mit der *Wurtzitstruktur* ZnS verwandt ist: *Enargit* [Cu₃As]S₄ (As tritt hier 5wertig auf; 1 Cu und 1 As sind je tetraedrisch von 4 S, 1 S tetraedrisch von 1 As + 3 Cu umgeben; die AsS₄-Gruppen bilden „Inseln“, das heisst haben keine gemeinsamen S-Atome; verdiente nähere Untersuchung).

Anhangsweise sei hier die *rhomboedrische* Form des MoS₂ (3R) erwähnt, die GRAESER (1964a) im Binnatal gefunden hat und welche dieselbe Einzelschicht mit trigonal-prismatischer Koordination von 6 S um 1 Mo wie der normale hexagonale Molybdänit (MoS₂, 2H₁) aufweist, nur mit anderer Aufeinanderfolge der Schichten. Gleichzeitig wurden vier verschiedene polytype Formen (3R, 2H₁, 2H₂, 2T) solcher Strukturen abgeleitet (TAKÉUCHI und NOWACKI, 1964).

Im Lengenbach sind *Realgar* (As₄S₄) (blutrot) und *Auripigment* (As₂S₃) (gelb) sehr häufig. Realgar bildet ein ausgesprochenes Molekülgitter von isolierten Einzelmolekülen As₄S₄, welche im Gitter keine ge-

meinsamen Atome haben ($S = \text{Quadrat}$, $\text{As} = \text{Tetraeder}$, $\text{As-S} = 2,24 \text{ \AA}$); im Gegensatz zum Auripigment, bei dem trigonal-pyramidal AsS_3 -Gruppen ($\text{As} = \text{Spitze}$, $S = \text{Basisecken}$ einer trigonalen Pyramide, $\text{As-S} = 2,15\text{--}2,34 \text{ \AA}$) zu Schichten $// (010)$ vereinigt sind. Die Summe der Ionenradien ist $0,69 (\text{As}^{+3}) + 1,74 (\text{S}^{-2}) = 2,43 \text{ \AA}$, diejenige der Atomradien $1,25 (\text{As}) + 1,04 (\text{S}) = 2,29 \text{ \AA}$, was mit der Beobachtung viel besser übereinstimmt. In allen diesen Verbindungen liegt eine wesentlich kovalente (Atom-)Bindung vor.

Der *Antimonit* Sb_2S_3 , im Lengenbach nicht gefunden, weist eine ganz andere Struktur als As_2S_3 , nämlich eine ausgesprochene *Kettenstruktur* auf. Die Koordination (erster Sphäre) der S um 1 Sb ist wieder trigonal-pyramidal (mit $\text{Sb-S} = 2,49\text{--}2,68 \text{ \AA}$); in zweiter Sphäre kommen noch 2 S hinzu, so dass man von $3+2=5$ er Pyramiden sprechen kann.

Die Hypothese von HELLNER (1958a, b) lautet, dass sich die Strukturen aller Sulfosalze, welche eine kubisch-dichteste Packung oder eine deformierte solche Packung aufweisen, aus dem Bleiglanzgitter ableiten lassen oder bleiglanzähnliche Bereiche aufweisen.

Der *Bleiglanz* hat das einfache Steinsalzgitter NaCl mit $\text{Pb-S} = 2,97 \text{ \AA}$ und oktaedrische 6er-Koordination sowohl für Pb wie für S. Die S-Atome bilden eine kubisch-flächenzentrierte dichteste Packung, deren oktaedrische Lücken durch Pb-Atome besetzt sind. Ist ein Sulfosalz $\text{Pb}_x \text{Me}_y (\text{As, Sb, Bi})_z \text{S}_u$ gegeben, so sind bei ihm (bei Gültigkeit der Hypothese) gewisse Pb-Lagen des PbS durch Me , beziehungsweise As, Sb, Bi ersetzt, wobei Deformationen auftreten, so dass die Koordinationszahl von Pb, Me und As, Sb, Bi nicht mehr 6 zu sein braucht. Die Hypothese ist naturgemäß am ehesten realisiert zu erwarten, wenn a) der Bleigehalt gross ist, b) Me ähnliche Dimensionen wie Pb hat, c) $x+y+z \approx u$ und d) vor allem für die Bi- und Sb-Sulfosalze, weil das Arsen schon sehr viel kleiner als Pb ist. Außerdem ist keineswegs bei allen Sulfosalzen a priori eine dichteste S-Packung zu erwarten, genau so wenig, wie dies bei den Silikaten für die O-Packung zutrifft.

Es soll nun an Hand der Strukturen einiger Pb-As-Sulfosalze, die — ausser dem Gratonit — in Bern bestimmt worden sind, geprüft werden, in welchem Ausmaße die Hypothese Richtigkeit hat. In Tabelle 5 sind die Dichtewerte einiger Sulfosalze zusammengestellt (vgl. auch KOSTOV, 1964).

Gratonit und Jordanit sind sehr Pb-haltig und haben eine grosse Dichte. Hier ist eine PbS -ähnliche Struktur am ehesten zu erwarten.

Die *Gratonitstruktur* (RÖSCH, 1963), $\text{Pb}_9\text{As}_4\text{S}_{15}$, konnte ausgehend von $[111]_{\text{PbS}} // c_G$ ermittelt werden. Die Pb weisen 5er und 6er Koordination

Tabelle 5. Dichtewerte einiger Sulfosalze

Bleiglanz	7,58	Marrit	5,82	Lorandit	5,53
Geokronit	6,51	Baumhauerit	5,66	Dufrenoysit	5,53
Jordanit	6,38	Proustit	5,57	Rathit	5,31
Gratonit	6,17	Xanthokon	5,54	Skleroklas	5,07
Pearceit	6,15	Seligmannit	5,54	Hutchinsonit	4,6
Lengenbachit	5,80—5,85				

neben AsS_3 -Pyramiden auf. Gratonit ist mit PbS gesetzmässig verwachsen (HELLNER, 1959), was mit seiner Struktur im Einklang steht. Dasselbe gilt für Zinkblende und Jordanit $\text{Pb}_{13-14}\text{As}_7\text{S}_{24}$ (NOWACKI, KUNZ und MARUMO, 1964; schon DESBUISSONS [S. 116] erwähnt, dass der Jordanit oft „intimement lié à des cristaux de blende“ sei), bei denen eine orientierte Verwachsung $(111)_Z // (010)_J$ beobachtet wurde (bei Zinkblende auch $\text{S} =$ kubisch dichteste Packung). *Marrit* PbAgAsS_3 ist vom Typus $M\text{e}_3\text{S}_3$, könnte also sehr wohl eine PbS -ähnliche Struktur aufweisen, was durch die Ähnlichkeit der Gitterkonstanten mit dem Sb-Analogon *Freieslebenit* PbAgSbS_3 nahegelegt wird (WUENSCH-NOWACKI, 1963) (Tabelle 6).

Tabelle 6. Vergleich von *Marrit* und *Freieslebenit*

a_0	$7,291 \pm 0,008 \text{ \AA (M)}$	$7,53 \text{ \AA (F)}$
b_0	$12,68 (5) \pm 0,034$	$12,79$
c_0	$5,998 \pm 0,005$	$5,88$
β_0	$91^\circ 13' \pm 2'$	$92^\circ 14'$
RG.	$C_{2h}^5 - P\ 2_1/a$	$C_{2h}^5 - P\ 2_1/a$

Lengenbachit $\text{Pb}_{34}\text{Ag}_{11}\text{Cu}_5\text{As}_{24}\text{S}_{78}$ mit $d = 5,80—5,85$ und von der Form $M\text{e}_{74}\text{S}_{78}$ könnte auch zu dieser Gruppe gehören. Die Röntgenaufnahmen deuten in der Tat auf eine PbS -ähnliche Pseudozelle hin. Makroskopisch weist er eigenartig gebogene Formen (vgl. Fig. 3 in NOWACKI, KUNZ und MARUMO, 1964) und zum Teil schöne Anlauffarben auf.

Ein anderes Cu-haltiges Pb-As-Sulfosalz ist der *Seligmannit* PbCuAsS_3 (mit dem *Bournonit* PbCuSbS_3 isotyp) (HELLNER und LEINEWEBER, 1956, und LEINEWEBER, 1956). Seine Struktur hat Ähnlichkeit mit der des Antimonits (siehe oben). Die Koordinationszahlen von Pb sind 6 (+ 2), beziehungsweise 5 (+ 2 + 1) mit $\text{Pb-S} = 2,89—3,23$ (3,71) \AA , von As 3 mit $\text{As-S} = 2,16—2,36 \text{ \AA}$, beziehungsweise 2,37—2,77 \AA (trigonal-pyramidal), und das Cu hat tetraedrisch 4 nächste S-Nachbarn im Abstand 2,25—2,65 \AA .

Beim *Baumhauerit* mit $d = 5,66$ und *Dufrenoysit* mit $d = 5,53$ liegen keine dichtesten oder deformiert dichtesten S-Packungen mehr vor. Die Hypothese von HELLNER (1958) erfasst somit nur Pb-As-Sulfosalze bis zu einer Dichte von etwa 5,8. Von Baumhauerit hat LEBIHAN (1962) eine Strukturbestimmung durchgeführt. Dieser Baumhauerit war zentrosymmetrisch, $\text{Pb}_{10}\text{As}_{18}\text{S}_{36}$. PbS_9 - und PbS_7 -Polyeder sind mit den AsS_3 -Pyramiden zu einem Haufwerk verknüpft. Die letzteren sollen unendliche Ketten $\text{AsS}_2 // b$ bilden, was parallel der Streifung der Kristalle wäre. Der von uns untersuchte Baumhauerit (NOWACKI, MARUMO und TAKÉUCHI, 1964) ist azentrisch und von der Zusammensetzung $\text{Pb}_{11}\text{As}_{17}\text{S}_{36}$; Koordinationszahlen von Pb gleich 7, beziehungsweise 9 (= Ecken eines trigonalen Prismas + S-Atome auf den Normalen vom Pb auf die 3 Seitenflächen des Prismas, Fig. 1). Das Wesentliche aber ist, dass *keine unendlichen As-S-Ketten*, sondern nur *endlich grosse Bruchstücke* der Zusammensetzung As_4S_9 , beziehungsweise As_3S_7 , vorhanden sind.

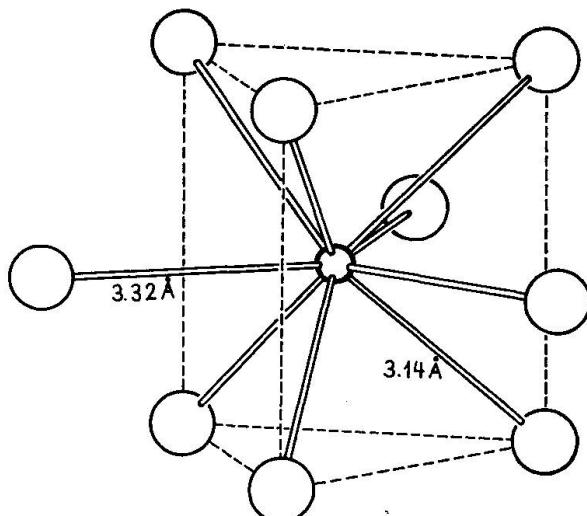


Fig. 1. Neuner-Koordination eines Bleiatomes gegenüber Schwefel, wie sie für die Pb-As-Sulfosalze charakteristisch ist (die Abstände sind Mittelwerte für Rathit-I).

Dufrenoysit $\text{Pb}_{16}\text{As}_{16}\text{S}_{40}$ (NOWACKI, MARUMO und TAKÉUCHI, 1964) ist mit „Rathit I“ von LEBIHAN (1962) praktisch identisch. Die Koordination des Pb ist ebenfalls 9 (Fig. 1) und 7, und es sind auch hier keine unendlichen As-S-Ketten, sondern endliche Einheiten von mehreren vereinigten AsS_3 -Gruppen vorhanden. — Ein *faseriges* Sulfosalz (überflüssigerweise manchmal „*Sollyit*“ genannt) hat sich als uneinheitlich erwiesen; es stellt also keine eigene Mineralart dar, sondern besteht aus drei Phasen:

einer orthorhombischen und aus Dufrenoysit in zwei verschiedenen Orientierungen (NOWACKI, BÜRKI, IITAKA und KUNZ, 1961).

Rathit ist eine äusserst komplexe „Kristallart“. Bis jetzt wurden drei verschiedene „Spezies“ gefunden (III konnte in unserem Material bisher nicht entdeckt werden):

	a_0	b_0	c_0	β_0	<i>RG.</i>
Rathit I	25,16	7,94	8,47 Å	100° 28'	$P\bar{1}$ bzw. $P\bar{2}_1/a$
Rathit II	8,43	70,9	7,91 Å	90°	$P\bar{2}_1$
Rathit III	24,52	7,91	8,43 Å	90°	$P\bar{2}_1$

(I und III vgl. NOWACKI, MARUMO und TAKÉUCHI, 1964). Es sind vier AsS₃-Gruppen zu endlichen Komplexen As₄S₉ vereinigt (mit As-S = 2,25 Å), so dass für die Bleiatome Hohlräume mit der Koordinationszahl 9 (Fig. 1) und 7 entstehen. Rathit I und III bestehen im wesentlichen aus denselben tafeligen Einheiten // (010), nur ihre relative Lage zueinander ist verschieden. In Rathit II sollen neben PbS₉- und PbS₇-Polyedern unendlich lange As-S-Ketten vorkommen (LEBIHAN, 1962).

Am häufigsten tritt im Lengenbach das bleiärmste der Pb-As-Sulfosalze, der *Skleroklas* (oder *Sartorit*) der einfachen Zusammensetzung PbAs₂S₄ auf. Seine Struktur hingegen ist keineswegs einfach (NOWACKI, BÜRKI, IITAKA und KUNZ, 1961, und IITAKA und NOWACKI, 1961). Die Röntgenaufnahmen zeigen nämlich ein System von „starken“ neben einem System von „schwachen“ Reflexen. Die starken Reflexe ergeben eine angenäherte Pseudostruktur von kleiner Zelle, die vollständig bekannt ist [Pb nur in 9er Koordination mit Pb-S = 2,95—3,42 Å, daneben Bruchstücke von As-S-Ketten mit As-S = 3 (2,14—2,56) + 2 (2,92), beziehungsweise 3 (2,36—2,59) + 2 (2,87 Å)]. Die schwachen Reflexe sind sogenannte „Satelliten-Reflexe“, wie sie bei komplizierten Überstrukturen und Fehlordnungen auftreten.

Es gibt auch Antimonsulfosalze ohne unendlich lange Sb-S-Ketten, zum Beispiel der *Jamesonit* Pb₄FeSb₆S₁₄ (NIIZEKI und BUERGER, 1957b). Dort sind drei SbS₃-Gruppen // [210] zu einer endlichen Einheit Sb₃S₇ vereinigt, welche durch lose Bindungen grössere Einheiten Sb₆S₁₄ ergeben. Fe ist von 6 S deformiert-oktaedrisch, die Pb von 7 oder 8 S umgeben.

Kürzlich wurde in Material von Madoc (Ontario, Kanada) *Stibiodufrenoysit* gefunden (JAMBOR, 1962a). Es handelt sich um das Sb-Analogon (mit wenig As) des Dufrenoysit; ebenso *Stibioskleroklas*, Pb(Sb_{1,33}As_{0,66})S₄ (JAMBOR, 1962b) und eventuell *Stibiobaumhauerit*. Andererseits kommt dort auch *As-Boulangerit* vor.

Tabelle 7a. Gitterkonstanten und Raumgruppe von Arsenulfosalzen

Name	a_0	b_0	c_0	α	β	γ	RG.
Baumhauerit-I (z.)	22,78	8,33	7,90 Å	90°	97° 24'	90°	$C\ddagger -P\bar{1}$
Baumhauerit (az.)	22,832	8,367	7,905	90°	97° 30'	90°	$C\ddagger -P1$
Baumhauerit-II (z.)	$2 \times 22,75_5$	8,30 ₅	7,90 ₂	90°	97° 30'	90°	$C\ddagger_i -P\bar{1}$
Binnit	~10,2	—	—	—	—	—	$T_d^3 -I\bar{4}3m$
Cobaltin	5,61	—	—	—	—	—	$T_h^6 -Pa\bar{3}$
Dufrenoysit	7,90	25,74	8,37	—	90° 20'	—	$C_2^2 -P2_1$
Enargit	6,46	7,43	6,18	—	—	—	$C_{2v}^7 -Pnm$
Geokronit	9,0	31,9	8,5	—	118° 00'	—	$C_{2h}^8 -P2_1/m$
Gersdorffit	5,72	—	—	—	—	—	$T_h^6 -Pa\bar{3}$
Gratoniit	17,76	—	7,81	—	—	120°	$C_{3v}^5 -R3m$
Hatchit	9,27	7,81	8,01	66° 37'	63° 27'	85° 06'	$C\ddagger -P1, C\ddagger_i -P\bar{1}$
Hutchinsonit	10,81	35,36	8,16	—	—	—	$D_{2h}^{15} -Pbca$
Jordanit	8,96	31,92	8,45	—	117° 50'	—	$C_{2h}^2 -P2_1/m$
Lautit	11,38	3,77	5,46	—	—	—	$D_{2h}^{16} -Pnma$
Lazarevićit	5,28	—	—	—	—	—	$T_d^1 -P\bar{4}3m$

(a_{rno.} = 10,54, $\alpha_{rno.} = 114^\circ 05'$)

Lengenbachit ¹⁾	70,21	11,51	36,92	—	90° 35'	—	C_{2h}^3 —C 2/m, C_s^3 —Cm, C_2^3 —C 2
Lorandit	12,27	11,33	6,11	—	104° 12'	—	C_{2h}^5 —P 2 ₁ /a
Luzonit	5,27	—	10,39	—	—	—	D_{2d}^{11} —I $\bar{4}2m$
Marrit	7,291	12,68(5)	5,998	—	91° 13'	—	C_{2h}^5 —P 2 ₁ /a
Proustit	10,86	—	8,74	—	—	120°	C_{3v}^6 —R 3c
				($a_{rh\alpha.} = 6,91$, $\alpha_{rh\alpha.} = 103^\circ 31'$)			
Rathtit-I	25,16	7,94	8,47	—	100° 30'	—	C_{2h}^5 —P 2 ₁ /a (C_i^1 —P $\bar{1}$)
Rathtit-II	8,43	70,9	7,91	—	90°	—	C_2^2 —P 2 ₁
Rathtit-III	24,52	7,91	8,43	—	90°	—	C_2^2 —P 2 ₁
Seligmannit	8,081	8,747	7,636	—	—	—	C_{2v}^7 —Pn2m
Sinnerit	(3,72	3,70	5,24)	—	—	—	iz.
Skleroklas-I	(19,62	7,89	4,19	—	90°	—	C_{2h}^5 —P 2 ₁ /n)
Skleroklas-II	19,4	8,30	7,82	—	—	—	D_2^4 —P 2 ₁ 2 ₁ 2 ₁
Trig. Phase PbAs ₂ S ₄	6,9	—	7,19	—	—	120°	D_{3d}^2 —P $\bar{3}1$ c, D_3^4 —P 312, C_{3v}^4 —P 31c
Kub. Phase PbAs ₂ S ₄	10,6	—	—	—	—	—	T_d^3 —I $\bar{4}3m$
Smithit	17,23	7,78	15,19	—	101° 12'	—	C_{2h}^6 —A 2/a, C_s^4 —Aa
Trechmannit	14,02	—	9,15	—	—	120°	C_{3i}^2 —R $\bar{3}$, C_3^4 —R 3
Xanthokon	11,992	6,26 ₄	17,04 ₈	—	110° 45'	—	C_{2h}^6 —C 2/c

¹⁾ F. MARUMO (1964), unpubliziert.

Tabelle 7b. Gitterkonstanten und Raumgruppe von Antimonsulfosalzen

Name	a_0	b_0	c_0	α	β	γ	RG.
Andorit	12,98	19,15	$12 \times 4,26$	—	—	—	$D_{2h}^5 - Pmma$ (?)
Aramayoit	7,78	8,81	8,36	100° 22'	90° 00'	103° 54'	$C_i^1 - P\bar{1}$
Berthierit	11,44	14,12	3,76	—	—	—	$D_{2h}^{16} - Pnam$
Boulangerit	(21,14	23,46	4,035	—	—	—	$D_{2h}^{16} - Pbnnm$
Bournonit	8,162	8,711	7,811	—	—	—	$C_{2v}^7 - Pn2m$
Chalcostibit (Wolfsbergit)	6,02	14,49	3,79	—	—	—	$D_{2h}^{16} - Pnam$
Diaphorit	15,849	32,089	5,901	—	—	90° 10'	$C_{2h}^5 - C\ 2_1/a$
Falkmanit	15,67	19,06	4,02	—	91° 50'	—	$C_{2h}^5 - P\ 2_1/a$ ($C_{2h}^4 - P\ 2/a$, $C_s^2 - Pa$)
Farnatinit (Stibioluzonit)	5,38	—	10,76	—	—	—	$D_{2d}^{11} - I\ \bar{4}2m$
Fizelyit	13,14	19,23	8,72	—	—	—	$D_{2h}^{13} - Pnmnm$ (?)
Frankeit	46,94	5,82	17,31	—	94° 40'	—	$C_i^1 - P\bar{1}$
Freieslebenit	7,53	12,79	5,88	—	92° 14'	—	$C_{2h}^5 - P\ 2_1/a$
Füllöppit	13,39	11,69	16,90	—	94° 42'	—	$C_{2h}^6 - C\ 2/c$
Geokronit	9,0	31,9	8,5	—	118° 00'	—	$C_{2h}^2 - P\ 2_1/m$
Gudmundit	6,69	10,06	5,94	—	—	—	
Heteromorphit	11,95	8,33	14,21	—	106° 30'	—	
Jamesonit	15,57	18,98	4,03	—	91° 48'	—	$C_{2h}^5 - P\ 2_1/a$
Kobellit	22,60	34,08	4,02	—	—	—	$D_{2h}^{13} - Pnmnm$
Livingstonit	30,25	4,00	21,48	—	104° 12'	—	$C_{2h}^6 - A\ 2/a$

Meneghinit	11,363	24,057	24 × 4,128	—	—	—	—	—	—
Miargyrit	12,86 ₂	4,41 ₁	13,22 ₀	—	98° 38'	—	—	—	C _{2v} ^r — Pn2 ₁ m
Nagyagit	12,5	—	30,31	—	—	—	—	—	C _s ⁴ — Cc
Nakaseit	13,02	19,18	102,24	—	90°	—	—	—	D _{2h} , pseudotetr.
Owyheeit	22,82	27,20	8,19	—	—	—	—	—	monoklin
Plagionit	13,4	11,9	19,77	—	107° 13'	—	—	—	
Polybasit	26,17	15,11	23,89	—	90° 00'	—	—	—	C _{2h} ³ — C 2/m
Pyrargyrit	11,06	—	8,73	—	—	—	—	—	C _{3v} ⁶ — R 3 c
			($\alpha_{rho.} = 7,01$, $\alpha_{rho.} = 104^\circ 06'$)						
Pyrostilpnit	12,17	15,84	6,24	—	90° 00'	—	—	—	C _{2h} ⁵ — B 2 ₁ /c
Ramdohrit	12,99	19,21	25,74	—	—	—	—	—	D _{2h} ⁵ — Pbmm (?)
Robinsonit	16,51	17,62	3,97	96° 04'	96° 22'	91° 21'	—	—	C _i ¹ — P I, C ₁ ¹ — P 1
Samsonit	10,31	8,07	6,62	—	92° 41'	—	—	—	C _{2h} ⁵ — P 2 ₁ /n
Semseyit	13,51	11,89	24,53	—	105° 45'	—	—	—	C _{2h} ⁶ — C 2/c
Stephanit	7,72	12,34	8,50	—	—	—	—	—	C _{2v} ¹² — Cmc2
Stibioluzonit	5,38	—	10,76	—	—	—	—	—	D _{2d} ¹¹ — I 42m
Tetraedrit	10,390 ₈	—	—	—	—	—	—	—	T _a ³ — I 43m
Ullmannit	5,72 ₄	—	—	—	—	—	—	—	T ⁴ — P 2 ₁ 3
Vrbait	13,38	23,37	11,25	—	—	—	—	—	D _{2h} ¹⁸ — Cmca
Wolfsbergit	6,02	14,49	3,79	—	—	—	—	—	D _{2h} ¹⁶ — Pnam
Zinckenit	44,14	—	8,62	—	—	—	—	—	120°
Mineral Q	19,06	4,11	17,26	—	95° 50'	—	—	—	C _{2h} ¹ — P 2/m (?)

Tabelle 7c. Gitterkonstanten und Raumgruppe von Wismutsulfosalzen

Name	a_0	b_0	c_0	α	β	γ	RG.
Aikinit	11,65	4,00	11,30	—	—	—	$D_{2h}^{16}-Pnma$
Aramayoit	7,78	8,81	8,36	100° 22'	90° 00'	103° 54'	$C_i^1-P\bar{1}$
Benjaminit	13,34	4,06	20,25	—	104°	—	
Cannizzarit A	4,13	4,10	15,5	—	99° 00'	—	C_{2h}^1-P2/m
B	7,07	4,10	15,5	—	99° 00'	—	C_{2h}^3-C2/m
Cosalit	19,101	23,913	4,061	—	—	—	$D_{2h}^{16}-Pbnm$
Cuprobismuthit	17,65	3,93	15,24	—	100° 30'	—	C_{2h}^3-C2/m
Emplektit	6,12	3,89	14,51	—	—	—	$D_{2h}^{16}-Pnma$
Galenobismutit	11,79	14,59	4,10	—	—	—	$D_{2h}^{16}-Pnam$
Giessenit	34,5	38,3	4,08	—	—	—	$D_2^4-P2_{1}2_12_1$ (?)
Hoch-Schapbachit	5,65	—	—	—	—	—	
Kobellit	22,60	34,08	4,02	—	—	—	$D_{2h}^{18}-Pmm2$ (?)
Matildit (Schapbachit)	3,945	4,08	5,70	—	—	—	
Parkerit	4,03	5,53	5,73	—	—	—	
Pavonit	13,35	4,03	16,34	—	94° 30'	—	
Schapbachit (Matildit)	3,945	4,08	5,70	—	—	—	$D_2^4-P2_{1}2_12_1$
Wittichenit	7,68	10,33	6,70	—	—	—	C_{2h}^3-C2/m , $C_8^3-C_m$ oder C_2^3-C2
ohne Namen	37,5	4,07	41,6	—	96° 48'	—	

Tabelle 8. Abstände und Koordinationszahlen in Sulfosalzen

Abstände 1. Sphäre	Koordination 1. Sphäre
Pb — S = 2,77 — 3,56 (As)	Pb ^{VII, VIII, IX}
(2,45) — 3,59 (Sb)	Pb ^{VI, VII, VIII}
2,84 — 3,35 (Bi)	Pb ^{VI, VIII}
Fe — S = 2,22 — 2,66	Fe ^{VI (III, IV}
Co — S = 2,34	Co ^{VI}
Ni — S = 2,34	
Cu — S = 2,21 — 2,76	Cu ^{IV (III)}
Ag — S = 2,36 — 2,90	Ag ^{II-VI}
Hg — S = 2,37 — 3,38	Hg ^{VI}
As — S = 2,01 — (2,80)	As ^{III, IV (II)}
Sb — S = 2,40 — (2,80)	Sb ^{III, IV}
Bi — S = 2,62 — 2,98	Bi ^{III (V)}
S — S = 2,07 — 2,10	S ^{IV} (in einf. Str.)
Fe — As = 2,32 — 2,37	
Fe — Sb = 2,55 — 2,60	
Ni — Sb = 2,57	
Cu — As = 2,42	
As — As = 2,50	

Als Beispiel für ein *Wismutsulfosalz* sei der *Galenobismutit* PbBi_2S_4 genannt (ITAKA und NOWACKI, 1962). Die Zusammensetzung ist derjenigen von Skleroklas PbAs_2S_4 und *Berthierit* FeSb_2S_4 analog. Die Strukturen zeigen gewisse ähnliche Züge; sie sind aber nicht isotyp. Durch die genaue Strukturanalyse war es möglich, die Pb-Lagen mit den grösseren Abständen zu den S (2,85—3,21) gegenüber den Bi-Lagen (mit Bi-S = 2,63—2,79) zu unterscheiden, obschon sich die beiden Elemente nur um *ein* Elektron unterscheiden (Pb = 82, Bi = 83) und daher die Röntgenstrahlen praktisch im selben Masse streuen. Die Bindung Bi-S ist stark kovalent, denn $R(\text{Bi}^{+3}) + R(\text{S}^{-2}) = 1,20 + 1,82$ wäre = 3,02, während 2,63—2,79 beobachtet wurde. Es sind unendliche Doppelketten BiS, welche im Gegensatz zum Skleroklas und Berthierit eine Schicht // (010) bilden, vorhanden.

Die Ag- und Tl-As-Sulfosalze sind wenig untersucht. Von Hatchit, $\text{Ag}_x\text{Cu}_y\text{Pb}_z\text{Tl}_u\text{As}_v\text{S}_w$ und von Trechmannit AgAsS_2 wurden Gitterkonstanten und Symmetriegruppe ermittelt (NOWACKI und KUNZ, 1961). Die Strukturbestimmung des *Lorandit* TiAsS_2 (ZEMANN und ZEMANN, 1959) bedarf vielleicht einer Verfeinerung. Kürzlich erschienen Mitteilungen der vollständigen Strukturbestimmungen von *Miaryrit* AgSbS_2 (KNOWLES, 1964) und *Smithit* AgAsS_2 (HELLNER-BURZLAFF, 1964). Der von uns vollständig untersuchte *Hutchinsonit* (TAKÉUCHI, GHOSE

Tabelle 9. Verzeichnis von im Lengenbach gefundenen Mineralien

O x y d e	Celsian	S u l f o s a l z e
[Ilmenit]	Feldspat	Arsenkies
Quarz	Fuchsit	° Baumhauerit
Rutil	Hyalophan	Binnit (Tennantit)
K a r b o n a t e	Muskowit	(°?) Dufrenoysit
[Aragonit] ⁶⁾	Phlogopit	Fahlerz
Calcit	Prehnit mit Zeolith ⁴⁾	° Faseriges Sulfosalz
Cerussit ¹⁾	Skapolith ¹⁾	° Hatchit
Dolomit	Talk	Hutchinsonit
Malachit	Turmalin	Jordanit
Siderit ¹⁾		° Lengenbachit
P h o s p h a t e	S u l f i d e	° [Liveingit]
Apatit ¹⁾	Auripigment	° Marrit ⁵⁾
Hamlinit	Bleiglanz	Proustit
S u l f a t e	Markasit ³⁾	° Rathit
Baryt	Rho. Molybdänglanz (3 R) ¹⁾	Seligmannit
S i l i k a t e	Pyrit	° Sinnerit
Adular	Realgar	° Skleroklas (Sartorit)
Albit	Wurtzit (2H) ²⁾	° Smithit
	Zinkblende	° Trechmannit
		Xanthokon ²⁾

° Bedeutet: bis jetzt ausschliesslich im Lengenbach gefunden.

¹⁾ Erstmalig von S. GRAESER im Lengenbach gefunden (GRAESER-STALDER, 1964).

²⁾ Wurtzit und Xanthokon wohl überhaupt für die Schweiz neu (NOWACKI-KUNZ-MARUMO, 1964).

³⁾ Markasit neu für Lengenbach (NOWACKI-WUENSCH-KUNZ, 1964).

⁴⁾ Prehnit mit Zeolith: kleines bläuliches radialstrahliges Aggregat (L 553). Die Pulveraufnahme (H. HUBER) zeigt die Hauptlinien des Prehnit; daneben noch andere, die wohl einem Zeolith zukommen; neu für Lengenbach [bei DESBUISSONS (p. 169) nur von der Geisspfad-Region].

⁵⁾ Marrit: im Jahre 1963 zum ersten Mal wiedergefunden und röntgenographisch identifiziert (WUENSCH-NOWACKI, 1963, und NOWACKI-KUNZ-MARUMO, 1964).

⁶⁾ Aragonit (DESBUISSONS, p. 183/84) von uns im Lengenbach bis jetzt nicht gefunden; ebenso nicht Ilmenit (BADER, 1934) und Liveingit (?).

und NOWACKI, 1964, 1965) erwies sich als fast reines Thallium-Blei-Arsensulfid. Seine Struktur weist A- und B-Gebiete // (010) auf. Die A-Gebiete bestehen aus unendlichen Spiralketten der Zusammensetzung As_4S_8 (ähnlich denen im Lorandit); die B-Gebiete bilden ein deformiertes PbS-Gitter. Die ideale chemische Zusammensetzung ist $(Tl, Pb)_2As_5S_9$. Hutchinsonit ist am (Pb, Tl)-ärmsten und am As-reichsten (Tab. 2).

Die Tabellen 7 (a, b, c) geben eine Zusammenstellung der Gitterkon-

stanten und Raumgruppen von As-, Sb- und Bi-Sulfosalzen, welche für Identifizierungszwecke nützlich ist [() bedeutet Pseudozelle].

In Tabelle 8 sind die wichtigsten Abstände und die wichtigsten Koordinationszahlen (II bis IX) zusammengestellt worden. Bei As, Sb und Bi bedeutet III eine trigonal-pyramidal Koordination; bei Cu eine planare. IV ist eine tetraedrische oder deformiert-tetraedrische Koordination, VI eine oktaedrische oder deformiert-oktaedrische; VII und VIII sind unregelmässig und IX die schon besprochene der Fig. 2. Seltene Koordinationen sind in () gesetzt.

In zinkblendeähnlichen Strukturen kommen auch (Cu-As)- und (As-As)-, in pyritähnlichen (Fe-As)-, (Fe-Sb)- und (Ni-Sb)-Abstände vor.

Allgemein kann ein Sulfosalz als ein Haufwerk von mehr oder weniger regelmässigen Metall-Schwefel-Polyedern, welche durch endliche oder unendliche As-, Sb- oder BiS_3 -Pyramidengruppen untereinander verknüpft sind, bezeichnet werden; zum Teil, aber nur zum Teil sind PbS - oder Sb_2S_3 -ähnliche Bereiche vorhanden.

Bei den As-Sulfosalzen herrschen die endlichen Gruppen vor; Blei in 9er Koordination ist charakteristisch.

Tabelle 9 enthält ein Verzeichnis wichtiger, bis jetzt im Lengenbach gefundener Mineralien. In den Anmerkungen dazu ist auf einige für die

Tabelle 10. *Chemische Formeln einiger Sulfide und Sulfosalze*
(Stand Mai 1964)

Aikinit	CuPbBiS_3	Bleiglanz	PbS
Andorit	$\text{AgPbSb}_3\text{S}_6$	Bonchevit	PbBi_4S_7
Antimonit	Sb_2S_3	Boulangerit	$\text{Pb}_5\text{Sb}_4\text{S}_{11}$
Aramayoit	$\text{Ag}(\text{Sb, Bi})\text{S}_2$	Bournonit	CuPbAsS_3
Arsenboulangerit		Bursait	$\text{Pb}_5\text{Bi}_4\text{S}_{11}$ (?)
Arsenkies	FeAsS	Cannizzarit	$\text{Pb}_3\text{Bi}_5\text{S}_{11}$ (?)
Arsensulvanit	$\text{Cu}_3(\text{As, V})\text{S}_4$	Chalcostibit (Wolfsbergit)	CuSbS_2
Auripigment	As_2S_3	Cobaltin	CoAsS
Baumhauerit (azentrisch)		Colusit	$\text{Cu}_3(\text{Fe, As, Sn})\text{S}_4$
$\text{Pb}_{11}\text{As}_{17}\text{S}_{36}$		Cosalit	$\text{Pb}_2\text{Bi}_2\text{S}_5$
Baumhauerit (zentrisch)		Cuprobismuthit	CuBiS_3
$\text{Pb}_{10}\text{As}_{18}\text{S}_{36}$		Danait (Glaukodot)	$(\text{Co, Fe})\text{AsS}$
Benjaminit	$(\text{Ag, Cu})_2\text{Pb}_2\text{Bi}_4\text{S}_9$ (?)	Diaphorit	$\text{Ag}_3\text{Pb}_2\text{Sb}_3\text{S}_8$
Berthierit	FeSb_2S_4	Dufrenoysit	$\text{Pb}_{16}\text{As}_{16}\text{S}_{40}$
Binnit (Tennantit)	$(\text{Cu, Fe})_{12}\text{As}_4\text{S}_{13}$	Emplektit	CuBiS_2
Bismuthinit	Bi_2S_3	Enargit	Cu_3AsS_4
Bismutjamesonit	$\text{Pb}(\text{Bi, Sb})_2\text{S}_4$	Epigenit	$\text{Cu}_4\text{Fe}_3\text{As}_2\text{S}_{10}$ (?)
(Sakharovait)		Falkmanit	$\text{Pb}_3\text{Sb}_2\text{S}_6$

Famatinit (Stibioluzonit)	Cu ₃ SbS ₄	Polybasit (Ag, Cu) ₁₆ Sb ₂ S ₁₁
Fizelyit	AgPb ₄ Sb ₅ S ₁₂ (?)	Proustit Ag ₃ AsS ₃
Franckiteit	Pb ₅ Sn ₃ Sb ₂ S ₁₄	Pyrargyrit Ag ₃ SbS ₃
Freieslebenit	AgPbSbS ₃	Pyrit FeS ₂
Füllöppit	Pb ₃ Sb ₈ S ₁₅	Pyrostilpnit Ag ₃ SbS ₃
Galenobismuthit	PbBi ₂ S ₄	Ramdohrit Ag ₂ Pb ₃ Sb ₅ S ₉
Geokronit	Pb ₅ (As, Sb) ₂ S ₈ (variabel)	Rathit-I Pb ₁₁ TlAs ₂₀ S ₄₀
Gersdorffit	NiAsS	Rathit-II Pb ₉ As ₁₃ S ₂₈
Giessenit	Cu _x Pb _y Sb _z Bi _u S _v (nahe an Pb ₈ Bi ₆ S ₁₇)	Rathit-III Pb ₁₂ As ₂₀ S ₄₀
Gladit	CuPbBi ₅ S ₉	Realgar AsS
Glaukodot	(Co, Fe)AsS	Rezbanyit (Cu, Pb, Bi, S)
Grattonit	Pb ₉ As ₄ S ₁₅	Robinsonit Pb ₇ Sb ₁₂ S ₂₅
Gudmundit	FeSbS	Roveredit Pb ₅ As ₆ S ₁₄ (?)
Hammarit	Cu ₂ Pb ₂ Bi ₄ S ₉	Samsonit Ag ₄ MnSb ₂ S ₆
Hatchit	Ag _x Cu _y Pb _z Tl _u As _v S _w	Sakharovait (Bismutojamesonit) nahe (Pb, Fe) (Bi, Sb) ₂ S ₄
Heteromorphit	Pb ₁₁ Sb ₁₂ S ₂₉ (?)	Sartorit (Skleroklas) (Pb, Tl)As ₂ S ₄
Hoch-Schapbachit	AgBiS ₂	Schapbachit (Matildit) AgBiS ₂
Hutchinsonit	(Tl, Pb) ₁₆ As ₄₀ S ₇₂ (Ag variabel)	Schirmerit Ag ₄ PbBi ₄ S ₉
Jamesonit	FePb ₄ Sb ₆ S ₁₄	Seligmannit CuPbAsS ₃
Jordanit	Pb ₁₃₋₁₄ As ₇ S ₂₄ (?)	Semseyit Pb ₉ Sb ₈ S ₂₁
Kallolith	Ni(Sb, Bi)S	Sinnerit Cu _{1,4} As _{0,9} S _{2,0}
Kobellit	Pb ₆ Sb ₂ Bi ₄ S ₁₅	Skleroklas (Sartorit) (Pb, Tl)As ₂ S ₄
Korynit	Ni(As, Sb)S	Smithit AgAsS ₂
Kylindrit	Pb ₆ Sn ₆ Sb ₂ S ₂₁ (?)	Stephanit Ag ₅ SbS ₄
Lautit	CuAsS	Stibiobaumhauerit
Lazarevićit	Cu ₃ AsS ₄	Stibiodufrenoysit Pb ₂ (As, Sb) ₂ S ₅
Lengenbachit	Ag ₁₁ Cu ₅ Pb ₃₄ As ₂₄ S ₇₈	Stibioenargit Cu ₃ SbS ₄
Lindströmit	CuPbBi ₃ S ₆	Stibioluzonit Cu ₃ SbS ₄
Liveingit	?	Stibioskleroklas PbAs _{0,66} Sb _{1,33} S ₄
Livingstonit	HgSb ₄ S ₈	Tapalpit Ag ₃ Bi(S, Te) ₃ (?)
Lorandit	TlAsS ₂	Tennantit (Binnit) (Cu, Fe) ₁₂ As ₄ S ₁₃
Luzonit	Cu ₃ AsS ₄	Tetraedrit (Cu, Fe) ₁₂ Sb ₄ S ₁₃
Markasit	FeS ₂	Trechmannit AgAsS ₂
Marrit	AgPbAsS ₃	Ullmannit NiSbS
Matildit (Schapbachit)	AgBiS ₂	Ustarasit PbBi ₆ S ₁₀
Meneghinit	CuPb ₁₃ Sb ₇ S ₂₄	Vrbait TlAs ₂ SbS ₅
Miargyrit	AgSbS ₂	Weibullit PbBi ₂ SSe ₃
Molybdänit	MoS ₂	Willyamit (Co, Ni)SbS
Nagyagit	Au ₂ Pb ₁₄ Sb ₃ Te ₇ S ₁₇ (?)	Wittichenit Cu ₃ BiS ₃
Nakaséit	Ag ₃ CuPb ₄ Sb ₁₂ S ₂₄	Wolfachit (Korynit) Ni(As, Sb)S
Owyheeit	Ag ₂ Pb ₅ Sb ₆ S ₁₅	Wolfsbergit (Chalcostibit) CuSbS ₂
Parkerit	Ni ₃ Bi ₂ S ₂	Wurtzit ZnS
Pavonit	AgBi ₃ S ₅	Xanthokon Ag ₃ AsS ₃
Pearceit	(Ag, Cu) ₁₆ As ₂ S ₁₁	Zinckenit Pb ₆ Sb ₁₄ S ₂₇ (?)
Plagionit	Pb ₅ Sb ₈ S ₁₇	Zinkblende ZnS
Platynit	Pb ₄ Bi ₇ Se ₇ S ₄	ohne Namen (Cu, Ag) ₂ Pb ₇ Bi ₆ S ₁₇
		Mineral Q (Fe, Cu, Sb, Pb, Ag) _x S _y

Schweiz, beziehungsweise den Lengenbach neue Mineralarten hingewiesen.

In Tabelle 10 schliesslich sind die chemischen Formeln der wichtigsten Sulfosalze (und einiger Sulfide) in alphabetischer Reihenfolge angeführt.

Über die Geschichte der Ausbeutung und Wiedereröffnung der Lengenbachgrube vergleiche zum Beispiel die Veröffentlichungen von NOWACKI (1960, 1963) oder von NICKEL (und SCHALLER) (1960, 1961, 1963; letztere enthalten auch viele morphologische Messungen).

Mein bester Dank gilt den bisherigen und jetzigen Mitarbeitern auf dem Gebiet der Sulfosalze, den Herren Drs. H. BÜRKI, S. GHOSE, Prof. Y. IITAKA, cand. phil. V. KUNZ, Dr. F. MARUMO, Profs. Y. TAKÉUCHI und B. J. WUENSCH; ferner Frau Y. BÄRTSCHI, Fräulein M. MEIER und Herrn A. KORMANN für photographische Hilfe. Die HH. Profs. E. NICKEL (Fribourg), L. BERRY (Ontario), Dr. G. F. CLARINGBULL (London) und das Naturhistorische Museum Bern (Dr. F. KÜENZI, Dr. H. ADRIAN) haben uns in dankenswerter Weise Material zur Verfügung gestellt. Das Bureau de Recherches Géologiques et Minières in Paris, das Institut de Recherches Sidérurgiques in Paris, das Max-Planck-Institut für Kernphysik in Heidelberg, das Euratom (Abteilung Metallurgie und Keramik) in Ispra und die Applied Research Laboratories in Glendale (Calif.) haben in höchst uneigennütziger Weise mehrere quantitative elektronische Mikroanalysen für uns ausgeführt, ohne die wir nicht hätten weiterforschen können. Herr Strahler J. IMHOF (Binn), Konzessionär der Lengenbachgrube, stellt diese der Arbeitsgemeinschaft zur Verfügung und widmet die Sommermonate ihrer Ausbeutung. Herr Dr. S. GRAESER und Herr J. IMHOF führten eine erste Bestimmung der gefundenen Mineralien aus. Den Mitgliedern der Arbeitsgemeinschaft danken wir für gegenseitige Unterstützung verbindlichst. Dem Schweizerischen Nationalfonds und der Kommission zur Förderung der wissenschaftlichen Forschung, der Bernischen Hochschulstiftung und der Stiftung Entwicklungsfonds seltene Metalle sind wir für Unterstützung zu Dank verpflichtet. Schliesslich haben uns in dankenswerter Weise verschiedene private Firmen Mittel für die Wiederausbeutung der Lengenbachgrube zur Verfügung gestellt.

Literatur

- AMSTUTZ, G. C., RAMDOHR, P. and DE LAS CASAS, F. (1957): A new low temperature mineral of hydrothermal origin from Cerro de Pasco. Bol. Soc. Geol. Peru **32**, 25—33.
- ARZRUNI, A. (1878): Kristallographisch-chemische Untersuchung einiger Arsenkiese. Z. Krist. **2**, 430—444.
- BADER, H. (1934): Beitrag zur Kenntnis der Gesteine und Minerallagerstätten des Binnentales. Schweiz. Min. Petr. Mitt. **14**, 319—441.
- BÉLAND, R. (1948): Synthesis of some sulpharsenites of silver in alkali sulphide solutions. Econ. Geol. **43**, 119—132.
- BERRY, L. G. (1943): Studies of mineral sulpho-salts: VII — A systematic arrangement on the basis of cell dimensions. Univ. Toronto Studies, Geol. Ser., No. **48**, 9—30.

- BOKIĆ, G. B. (1961): Kristallokhimija sulfidow, arsenidow i jkh analogow. Sb. Tr. Geol. Fak. Mosk. Univ. (k XXI Sessii Mezhdunar. Geol. Kongr.), S. 143—153 [C. A. 57, 8014a].
- BOKIĆ, G. B. i. ROMANOWA, E. M. (1961): O mnogogrannikakh w strukturakh slozhnikh sulfoarsenidow. *Krist.* **6**, 869—871 [Amer. Trl.: Polyhedra in the structures of sulfoarsenides, *Cryst.* **6** (1962) 701—703].
- CASTAING, R. (1960): Electron probe microanalysis. In: *Advances in Electronics and Electron Physics*. Vol. XIII, pp. 317—386. Academic Press, N. Y.
- DANA, E. S., PALACHE, CH., BERMAN, H. and FRONDEL, C. (1944): *The system of mineralogy*. Vol. I. 7th ed. J. Wiley, N. Y.
- DESBUISSONS, L. (1909): *La Vallée de Binn*. Bridel, Lausanne.
- DRUMMOND, A. D., TROTTER, J. and THOMPSON, R. M. (1962): Sulphosalts from Alice Arm, British Columbia. *Canad. Min.* **7**, 338.
- ENGELMANN, TH. (1877): Über den Dolomit des Binnenthales und seine Mineralien, verglichen mit dem von Campo longo. *Inaug.-Diss. Univ. Bern*; 32 S. — Ref. von A. ARZRUNI in *Z. Krist.* **2** (1877) 311—312.
- GOLDSCHMIDT, V. (1923): *Atlas der Krystallformen*. Tafeln, Bd. IX. Winters, Heidelberg.
- GRAESER, ST. (1963): Giessenit — ein neues Pb-Bi-Sulfosalz aus dem Dolomit des Binnatales. *Schweiz. Min. Petr. Mitt.* **43**, 471—478.
- (1964a): Über Funde der neuen rhomboedrischen MoS₂-Modifikation (Molybdänit-3R) und von Tungstenit in den Alpen. *Schweiz. Min. Petr. Mitt.* **44**, 121—128.
- (1964b): Die Mineralfundstellen im Dolomit des Binnatales. *Inaug.-Diss. Univ. Bern*.
- GRAESER, ST., STALDER, H. A. (1964): Bericht des Vereins des Naturhistorischen Museums Bern für 1963. Tätigkeitsbericht der „Bernischen Arbeitsgemeinschaft Lengenbach“ (seit 1963 „Arbeitsgemeinschaft Lengenbach“) 1958—1963. *Mitt. Natf. Ges. Bern* [N. F.] **21**, XLVII—LIII.
- HARKER, D. (1936): The application of the threedimensional Patterson method and the crystal structure of proustite, Ag₃AsS₃, and pyrargyrite, Ag₃SbS₃. *J. chem. Physics* **4**, 381—390.
- HELLNER, E. (1958a): Über ein strukturelles Einteilungsprinzip für sulfidische Erze. *Naturw.* **45**, 38. — (1958b): A structural scheme for sulfide minerals. *J. Geol.* **66**, 503—525.
- (1959): An intergrowth between galena and gratonite (Pb₉As₄S₁₅). *J. Geol.* **67**, 473—475.
- HELLNER, E. und BURZLAFF, H. (1964): Die Struktur des Smithits. *Naturw.* **51**, 35—36.
- HELLNER, E. und LEINEWEBER, G. (1956): Über komplex zusammengesetzte sulfidische Erze. I. Zur Struktur des Bournonits, CuPbSbS₃, und Seligmannits, CuPbAsS₃. *Z. Krist.* **107**, 150—154.
- HILLER, J.-E. (1940): Versuch einer Klassifikation der Sulfide nach strukturellen Gesichtspunkten. *Z. Krist.* **102**, 353—376.
- HOCART, R. (1937): Schéma structural de la proustite et de la pyrargyrite. *C. R. Acad. Sci. Paris* **205**, 68—70.
- HOFMANN, W. (1935): Ergebnisse der Strukturbestimmung komplexer Sulfide. *Z. Krist.* **92**, 161—185.

- IITAKA, Y. and NOWACKI, W. (1961): A refinement of the pseudo crystal structure of sclerooclase PbAs_2S_4 . *Acta Cryst.* **14**, 1291—1292.
- (1962): A redetermination of the crystal structure of galenobismutite, PbBi_2S_4 . *Acta Cryst.* **15**, 691—698.
- ITO, T. and MURAOKA, H. (1960): Nakaséite, an andorite-like new mineral. *Z. Krist.* **113**, 94—98.
- JAMBOR, J. L. (1962a): Sulphosalts from Madoc, Ontario. *Canad. Min.* **7**, 339—340.
- (1962b): Briefliche Mitteilung.
- KNOWLES, CH. R. (1964): A redetermination of the structure of miargyrite, AgSbS_2 . *Acta Cryst.* **71**, 847—851.
- KNOWLES, C. R. and SMITH, J. V. (1963): Crystal structure of miargyrite and analcime. *Abstr. Ann. Meeting Miner. Soc. America*, Nov. 17—20, **1963**, New York, p. 93A.
- KOSTOV, I. (1958): Bonchevite, PbBi_4S_7 , a new mineral. *Min. Mag.* **31**, 821—828.
- (1964): On isomorphism amongst minerals of the group of sulpho-salts. In: H. M. BATTEY and S. I. TOMKEIEFF, ed., *Aspects of Theoretical Mineralogy in the U.S.S.R.* Pergamon Press, London, pp. 293—300.
- LE BIHAN, 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.
- (1962): Njekotorie soobrazhenija o strukturakh sulfidow mischjaka i swinza (Considérations structurales sur quelques sulfures d'arsénic et de plomb). *J. Strukturchemie* **3**, 718—720.
- LEINEWEBER, G. (1956): Struktur-Analyse des Bourronits und Seligmannits mit Hilfe der Superpositions-Methoden. *Z. Krist.* **108**, 161—184.
- MARUMO, F. and NOWACKI, W. (1964): The crystal structure of lautite and of sinnerite, a new mineral from the Lengenbach quarry. *Schweiz. Min. Petr. Mitt.* **44**, 439—454.
- NICKEL, E. (1963): Prinzip der Formenentwicklung am Binnit (Studien V). *N. Jb. Min. Abh.* **100**, 282—292.
- NICKEL, E. und NICKEL, E. und SCHALLER, I. (1960, publ. 1962): Die Mineralparagenese des Lengenbachs im Binnental. *Bull. Soc. Fribourg. Sci. Nat.* **50**, 7—206.
- NICKEL, E. und SCHALLER, I. (1962): Studien am Binnit vom Lengenbach (Binnental) (Studien IV und VI). *Bull. Soc. Fribourg. Sci. Nat.* **52**, 15—40.
- (1963): Die Formenwelt des Binnit (Studien VII). *Schweiz. Min. Petr. Mitt.* **43**, 413—434.
- NIIZEKI, N. and BUERGER, M. J. (1957a): The crystal structure of livingstonite, HgSb_4S_8 . *Z. Krist.* **109**, 129—157.
- (1957b): The crystal structure of jamesonite, $\text{FePb}_4\text{Sb}_6\text{S}_{14}$. *Z. Krist.* **109**, 161—183.
- 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.
- NOWACKI, W. und BAHEZRE, C. (1963): Die Bestimmung der chemischen Zusammensetzung einiger Sulfosalze aus dem Lengenbach (Binnatal, Kt. Wallis) mit Hilfe der elektronischen Mikrosonde. *Schweiz. Min. Petr. Mitt.* **43**, 407—411 (Parker-Festschrift).

- NOWACKI, W., BÜRKI, H., IITAKA, Y. and KUNZ, V. (1961): Structural investigations on sulfosalts from the Lengenbach, Binn Valley (Ct. Wallis). Part 2. Schweiz. Min. Petr. Mitt. **41**, 103—116.
- NOWACKI, W. und KUNZ, V. (1959): Untersuchungen an Sulfosalzen. 1. Pulverdiagramme einiger Sulfosalze aus dem Lengenbach (Binnatal). Chimia **13**, 294—297.
- (1961): Gitterkonstanten und Raumgruppe von Hatchit und Trechmannit. N. Jb. Min. Mh. S. 94—95.
- NOWACKI, W., KUNZ, V. und MARUMO, F. (1964): Über einige Mineralstufen aus dem Lengenbach (Binnatal). Schweiz. Min. Petr. Mitt. **44**, 129—132.
- NOWACKI, W., MARUMO, F. und TAKÉUCHI, Y. (1964): Untersuchungen an Sulfiden aus dem Binnatal (Kt. Wallis, Schweiz). Schweiz. Min. Petr. Mitt. **44**, 5—9.
- RÖSCH, H. (1963): Zur Kristallstruktur des Gratonits- $9\text{PbS}\cdot 2\text{As}_2\text{S}_3$. N. Jb. Min., Abh. **99**, 307—337.
- RÖSCH, H. und HELLNER, E. (1959): Hydrothermale Untersuchung am System PbSAs_2S_3 . Naturw. **46**, 72.
- SCHALLER, I. (1961, publ. 1962): Die Binnite vom Lengenbach. Bull. Soc. Fribourg. Sci. Natl. **51**, 167—222.
- SCHALLER, I. und NICKEL, E. (1963): Winkelmessung und Flächensicherung an Binniten. Der Aufschluss **14**, 29—36.
- SCLAR, CH. B. and DROVENIK, M. (1960): Lazarevićite, a new cubic copper-arsenic sulfide from Bor, Yugoslavia. Bull. Geol. Soc. America **71**, 1970 (Abstract).
- SØRENSEN, A. H. (1963): A re-examination of some suggested mechanisms for remobilization of sulfide orebodies. Econ. Geol. **58**, 1071—1088.
- STRUNZ, H. (1957): Mineralogische Tabellen. Akad. Verlagsges., Geest u. Portig K.-G., Leipzig.
- TAKÉUCHI, Y. (1957): The absolute structure of ullmanite, NiSbS . Miner. J. (Japan) **2**, 90—102.
- TAKÉUCHI, Y., GHOSE, S. and NOWACKI, W. (1964): The crystal structure of the thalliumlead sulfosalt hutchinsonite. Chimia **18**, 215—217.
- (1965): The crystal structure of hutchinsonite, $(\text{Ti}, \text{Pb})_2\text{As}_5\text{S}_9$ (in press).
- TAKÉUCHI, Y. und NOWACKI, W. (1964): Detailed crystal structure of rhombohedral MoS_2 and systematic deduction of possible polytypes of molybdenite. Schweiz. Min. Petr. Mitt. **44**, 105—120.
- TOULMIN, P., 3D (1963): Proustite-pyrargyrite solid solutions. Amer. Min. **48**, 725—736.
- WUENSCH, B. J. (1963): Confirmation of the crystal structure of tetrahedrite, $\text{Cu}_{12}\text{Sb}_4\text{S}_{13}$. Science **141**, 804—805. — The crystal structure of tetrahedrite. Z. Krist. **119**, 437—453 (1964).
- WUENSCH, B. J. und NOWACKI, W. (1963): Zur Kristallchemie des Sulfosalzes Marrit. Chimia **17**, 381—382.
- YUND, R. A. (1962): The system Ni-As-S: phase relations and mineralogical significance. Amer. J. Sci. **260**, 761—782.
- ZEMANN, A. und ZEMANN, J. (1959): Zur Kenntnis der Kristallstruktur von Lorandit, TLAsS_2 . Acta Cryst. **12**, 1002—1006.

Manuskript eingegangen am 6. Mai 1964.