Nouveau gisement (Triembach-Le Val, Vosges, France) : nouvelles propriétés optiques et diagramme de poudre de la richelsdorfite, Ca2Cu5Sb[Cl(OH)6(AsO4)4]*6H2O = New occurrence (Triembach-Le Val, Vosges, France) : revision of optical constants and X-ray ...

Autor(en): Sarp, Halil / Dominik, Bogna / Chiappero, Pierre-Jacques

Objekttyp: Article

Zeitschrift: Schweizerische mineralogische und petrographische Mitteilungen = Bulletin suisse de minéralogie et pétrographie

Band (Jahr): 74 (1994)

Heft 2

PDF erstellt am: 19.09.2024

Persistenter Link: https://doi.org/10.5169/seals-56348

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern. Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung sowie für die private Nutzung frei zur Verfügung. Einzelne Dateien oder Ausdrucke aus diesem Angebot können zusammen mit diesen Nutzungsbedingungen und den korrekten Herkunftsbezeichnungen weitergegeben werden.

Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

Haftungsausschluss

Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.

Ein Dienst der *ETH-Bibliothek* ETH Zürich, Rämistrasse 101, 8092 Zürich, Schweiz, www.library.ethz.ch

http://www.e-periodica.ch

SHORT COMMUNICATION

Nouveau gisement (Triembach-Le Val, Vosges, France): nouvelles propriétés optiques et diagramme de poudre de la richelsdorfite, Ca₂Cu₅Sb[Cl(OH)₆(AsO₄)₄] · 6 H₂O

New occurrence (Triembach-Le Val, Vosges, France): revision of optical constants and X-ray powder diagram of richelsdorfite, Ca₂Cu₅Sb[Cl(OH)₆(AsO₄)₄] · 6 H₂O

par Halil Sarp¹, Bogna Dominik¹ et Pierre-Jacques Chiappero²

Abstract

Richelsdorfite from Triembach occurs with barytine, erytrine, strashimirite, tyrolite, chalcophyllite, cornwallite and tennantite-tetrahedrite. The crystals, turquoise blue in colour, are tabular on {001}. The forms present are {001}, {010}, {hk0} and {h01}. A chemical analysis was carried out by means of electronprobe: CaO 8.36; CuO 30.41; Sb₂O₅ 12.13; As₂O₅ 35.23; Cl 2.44; O=Cl 0.55 and H₂O by difference 11.98. The mineral is monoclinic with a = 14.078(9), b = 14.207(8), c = 13.49(2) Å, $\beta = 101.06^{\circ}$ (8), space group C_{2/m}, V = 2647(3) Å³ and Z = 4. The calculated density is 3.33 g/cm³. The strongest lines in the X-ray diffraction pattern are: 13.2(100)(001); 6.260(30)(021); 4.413(25) (003)(311); 3.132(90)(241)(332)(042); 2.841(30)(402); 2.776(35)(150); 2.706(25)(510)(151); 1.775(35)(642)(080). Optically it is biaxial(-) with 2 V_{meas} = 10–15°, 2 V_{calc} = 21.6°, $\alpha = 1.640(2)$, $\beta = 1.692(2)$, $\gamma = 1.694(2)$ at 590 nm. Dispersion r > v average. Optical orientation is: a = β , b = γ , c $\wedge \alpha$ (cannot be measured).

Keywords: optical constant, X-ray powder data, richelsdorfite, Vosges, France.

Introduction

La richelsdorfite a été rencontrée originellement dans le Richelsdorfer Gebirge, Hessen, Allemagne, par HENTSCHEL (1979). Sa description (SÜSSE et SCHNORRER-KÖHLER, 1983) a nécessité, à cause du manque de matière, une étude en parallèle de la structure cristalline (SÜSSE et TILLMANN, 1987) qui a abouti la formule chimique:

 $Ca_2Cu_5Sb[Cl(OH)_6(AsO_4)_4] \cdot 6 H_2O.$

Récemment, un groupe de minéralogistes amateurs vosgiens (F. Moreau, L. Thomas, H. Forner) nous a confié, pour identification, des échantillons qui proviennent des haldes de la mine Triembach-Le Val, Vosges, France. Le diagramme de poudre que nous avons effectué nous faisait penser qu'il pouvait s'agir de la richelsdorfite. Mais la comparaison que nous avons faite avec le diagramme de poudre de la richelsdorfite type (SUSSE et SCHNORRER-KÖHLER, 1983) – le fichier JCPDS 35-585, montre qu'il manque beaucoup de raies de diffraction par rapport à notre diagramme de poudre. De ce fait, nous avons effectué une étude complète optique, chimique et radiocristallographique de notre minéral. Nous n'avons pas pu obtenir un fragment de l'échantillon holotype, de la part des auteurs concernés, car la quantité de matière était trop faible.

Cependant l'étude présentée dans ce document-ci montre que les données optiques de la richelsdorfite originale ne sont pas correctes.

En revanche nous avons étudié un cotype de ce minéral; il est apparu que ce dernier possède les mêmes données optiques que celles de notre échantillon.

¹ Département de Minéralogie du Muséum d'Histoire naturelle, CP 6434, CH-1211 Genève 6, Suisse.

² 27, rue du Pressoir Neuf, F-45000 Orléans, France.

	Triembach (A)	Richelsdorf (B)		
α	1,640(2)	1,698(3)		
β	1,692(2)	1,765(3)		
γ	1,694(2)	1,799(4)		
biaxie	(-)	(-)		
2 V _{mes}	10–15°	69(2)°		
2 V _{calc}	21,6°	68,7°		

Tab. 1 Comparaison des propriétés optiques de la richelsdorfite

(A) cette étude

(B) Süsse et Schnorrer-Köhler (1983)

Le diagramme de poudre de la richelsdorfite cotype que nous avons effectué et celui de notre minéral sont identiques; ils possèdent plus de raies de diffractions par rapport au diagramme de poudre de richelsdorfite originale étudiée par SÜSSE et SCHNORRER-KÖHLER (1983). Chimiquement et cristallographiquement, la richelsdorfite originale et notre minéral sont identiques. La richelsdorfite de Triembach est associée avec barytine, erytrine, strashimirite, tyrolite, chalcophyllite, cornwallite et tennantite-tetrahedrite.

Propriétés physiques et optiques

La richelsdorfite se présente sous deux habitus, l'un en sphérolites de 0,4 mm de diamètre, constitués de cristaux accolés; l'autre en cristaux idiomorphes aplatis suivant c (Fig. 1), formant des amas foliés (Fig. 2). Sur ces cristaux idiomorphes, les formes observées sont {001}, {010}, {hk0} et {h0l} (Fig. 3). Ils ont une longueur de 0,2 mm et une épaisseur 0,01 mm. Le clivage {001} est parfait. La couleur est bleu turquoise; l'éclat est vitreux. Elle possède une certaine élasticité et sa dureté est de l'ordre de 2. Elle est optiquement biaxe (-) avec 2 $V_{mes.} = 10-15^{\circ}$, 2 $V_{calc.} = 21,6^{\circ}$ et $\alpha = 1,640(2)$, $\beta = 1,692(2)$, $\gamma = 1,694(2)$ à 590 nm (Tab. 1). La dispersion est moyenne avec r > v. L'orientation optique est: $a = \beta$, $b = \gamma$, $c \land \alpha$ n'a pas pu être mesuré a cause de la minceur des cristaux. Le pléochroïsme est fort avec α = incolore, γ = β = bleu ciel. La densité mesurée avec les liqueurs denses est 3,3 g/cm³. Le minéral est soluble dans HCl. Le tableau 1 compare ces données optiques avec celles de la richelsdorfite originale décrite par Süsse et Schnorrer-Köhler (1983).

Composition chimique

La composition chimique a été analysée à l'aide de la microsonde électronique Cameca SX 50. Les



Fig. 1 Morphologie d'un cristal de richelsdorfite aplati suivant c. (Photographies prises par le D^r J. Wuest avec le microscope électronique du Muséum d'Histoire naturelle de Genève.)



Fig. 2 Cristaux de richelsdorfite formant des amas foliés.



Fig. 3 Détail de la figure 1: les autres formes observées sont $\{010\}$ (à gauche), $\{hk0\}$ (en diagonale) et $\{h0l\}$ (en haut).

investigations qualitatives ont révélé la présence de Ca, Cu, Sb, As et Cl.

Les conditions expérimentales pour l'analyse quantitative étaient: tension accélératrice 15 kV, courant incident 4 nA, diamètre du faisceau \approx

	Triembach (Sarp et Chiappero)			Richelsdorf Composition théorique		
	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	
CaO	8,36	8,12- 8,64	0,21	8,97	8,44	
Cl	2,44	2,28- 2,64	0,14	1,83	2,67	
CuO	30,41	29,32-31,21	0,62	28,71	29,92	
ZnO	- 1		_	0,23		
FeO	-	-	_	0,01		
Sb ₂ O ₅	12,13	11,38-12,66	0,40	11,88	12,17	
As_2O_5	35,23	34,05–35,87	0,59	31,18	34,59	
O≡Cl	-0,55					
Σ	88,02					
H ₂ O	11,98*			15,63*	12,20	

Tab. 2 Composition chimique de la richelsdorfite de Triembach (cette étude) comparée à celle de la richelsdorfite type (* par différence).

(1) Moyenne (dix analyses ponctuelles)

(2) % extrêmes

(3) Déviation standard

(4) Süsse et Schnorrer-Köhler (1983)

(5) $Ca_2Cu_5Sb(AsO_4)_4Cl(OH)_6 \cdot 6H_2O$

10 µm. Les standards utilisés sont (élément-raie mesurée-standard): CaK_{α} andradite; ClK_{α} vanadinite; CuK_{α} cuivre métal; SbL_{α} stibine; AsL_{α} AsGa.

Le minéral est stable dans les conditions choisies. La série des dix analyses ponctuelles et la moyenne pondérale sont données dans le tableau 2. Vu la faible quantité du minéral à disposition, l'eau a été calculée par différence. La formule empirique calculée sur la base de 29 atomes (O + Cl) est: $Ca_{1,98}Cu_{5,09}Sb_{0,98}(AsO_4)_{4,7}Cl_{0,92}$ $(OH)_{5,91} \cdot 5,89 H_2O$ ou idéalement Ca_2Cu_5Sb $[Cl(OH)_6(AsO_4)_4] \cdot 6 H_2O$.

Données radiocristallographiques

Le diagramme de poudre a été effectué sur caméra de Gandolfi (114,6 mm de diamètre, CuK_{α} radiation). Celui-ci a été comparé avec le diagramme de poudre de la richelsdorfite cotype. Cette comparaison montre clairement que les deux diagrammes sont identiques. L'étude de monocristal a été effectuée au moyen d'une caméra de précession. Ainsi nous avons obtenu une maille monoclinique et le groupe d'espace $C_{2/m}$, C_2 ou C_m dont les dimensions ont été affinées par la méthode des moindres carrés à partir du diagramme de poudre (Tab. 3).

Ainsi a = 14,078(9), b = 14,207(8), c = 13,49(2) Å, β = 101,06° (8) et V = 2647(3) Å³. Avec cette maille et Z = 4, d_{calc.} = 3,33 g/cm³. (MANDARINO, 1981). Les valeurs de d_{calc.} et d_{obs.} sont données et comparées avec celles de la richelsdorfite type décrite par SUSSE et SCHNORRER-KÖHLER (1983) (Tab. 4).

Conclusion et calcul de la relation Gladstone-Dale

On peut conclure de cette étude que la composition chimique, les données radiocristallographiques de la richelsdorfite de Triembach et celles de richelsdorfite originale (SÜSSE et SCHNORRER-KÖHLER, 1983) sont identiques. Dans le diagramme de poudre de cette dernière, il manque beaucoup de raies de diffraction. Les données optiques de la richelsdorfite originale ne sont pas correctes et doivent être remplacées par les résultats de cette étude. Ainsi si nous appliquons la loi de Gladstone-Dale (MANDARINO, 1981) pour ces deux occurrences:

Tab. 3 Comparaison des propriétés radiocristallographiques de la richelsdorfite.

	Triembach (A)	Richelsdorf (B)	Richelsdorf (C)	
Système	monoclinique	monoclinique	monoclinique	
Groupe spatial	C _{2/m}	C _{2/m}	C _{2/m} /	
a Å	14,078 (9)	14,17 (6)	14,079 (5	
b Å	14,207 (8)	14,42 (3)	14,203 (6	
c Å	13,49 (2)	13,57 (5)	13,470 (5)	
ß°	101.06 (8)	102,0 (2)	101,05 (7)	
Volume (Å ³)	2647 (3)	2713	2643	
Z	4	4	4	
d mesuré	$3,3 \text{ g/cm}^3$	$3,20(3) \text{ g/cm}^3$	$3,2(1) \text{ g/cm}^3$	
d calculé	$3,33 \text{ g/cm}^3$	$3,27 \text{ g/cm}^3$	$3,3 \text{ g/cm}^3$	

(A) Cette étude

(B) Süsse et Schnorrer-Köller (1983)

(C) Süsse et Tillmann (1987). De l'étude structurale.

Triembach (cette étude). Caméra Gandolfi, Ø 114,6 mm.			Richelsdorf (localité type), Süsse et Schnorrer-Köhler (1983) Caméra Gandolfi.			iolfi.	
hkl	$\mathbf{d}_{calc.}$	d _{obs.}	1	hkl	d _{cale.}	d _{obs.}	1
$\begin{array}{c} 001\\ \overline{1}11\\ 111\end{array}$	13,237 8,512 7,454	13,2 8,53 7,47	100 < 5 5	001	13,290(1)		100
200 002 021	6,908 6,619 6,259	6,92 6,623 6,260	20 5 30	002	6,640–6,612 ⁽²⁾	6,804	30
202 220	5,318 4,952	5,320 4,963	5 30	221	4,925	4,913	70
003	4,412 4,406	} 4,413	25	003	4,4264–408(2)	4,392	60
$ \begin{array}{r} \overline{222} \\ \overline{132} \\ 222 \\ 040 \\ 400 \\ \overline{331} \end{array} $	4,256 3,822 3,727 3,552 3,454 3,312	4,261 3,823 3,732 3,552 3,454 3 303	20 < 5 < 5 10 < 5	203	3,423	3,405	5
004 330 401	3,309 3,302 3,196	3,200	5				
241 332	3,135 3,131	} 3,132	90	241	3,044	3,045	100
042 422	3,130 3,020	3,024	10	4 03	3,053		
242 402 150	2,953 2,846 2,783	2,955 2,841 2,776	< 5 30 35	333	2,876	2,860	10
510 151	2,712 2,703	} 2,706	25	422 005	2,643 2,656	} 2,669	50
005 422	2 647 2.642	2,647	< 5	224	2,593	2,561	10
511	2,564	2,564	5				
440	2,476	} 2,476	20	060	2,403	2,463	10
440 442 351	2,476 2,432 2,337	2,434 2,338	< 5 < 5	135 514 423 405	2,363 2,353 2,354 2,357	} 2,336	5
260 261	2,240 2,231	} 2,236	10				
261 532 621	1,186 2,135 2,100 1,975	2,179 2,141 2,108	< 5 < 5 < 5	315	2,098	2,087	10
552 460 642	1,973 1,974 1,953 1,941	} 1,973 } 1,945	5 10				
172 461	1,907 1,902	} 1,903	< 5	461 514 405	1,921 1,922 1,924	} 1,916	20
371 370	1,859 1,857] 1,859	< 5		_),		
462	1,822	} 1,821	< 5	264	1,818	1,802	5
642 080	1,779 1,776	} 1,775	35				
731 081	1,763 1 760	} 1,764	20	734	1,751	1,753	60
+ une dizaine de raies faibles			+ 18 raies de forte in	jusqu'à 0,795 dont les qu itensité	atre dernières		

Tab. 4 Comparaison des diagrammes de poudre de la richelsdorfite.

(1) non indiquée dans le tableau du diagramme de poudre de Süsse et SCHNORRER-KÖHLER, ni dans la fiche JCPDS n° 35.585. Cette raie figure dans le texte de l'article, dans la liste des raies principales.
 (2) valeur donnée dans la liste des raies principales, dans le texte de l'article de Süsse et SCHNORRER-KÖHLER, différente de celle figurant dans le tableau du diagramme de poudre du même article.

- Richelsdorfite originale a donc $\bar{n} = 1,754$ $K_c = 0,193$ (avec $KSb_2O_5 = 0,153$)

 $K_{c} = 0,201$ (avec $KSb_{2}O_{5} = 0,222$) et $K_{p} = 0,228$ (avec d_c). L'index de compatibilité est $1-K_P/K_C =$ -0,181 et -0,134 qui est donc une catégorie «poor».

- Richelsdorfite de Triembach on a $\bar{n} = 1,675$ et $K_{C} = 0,192$ (avec $KSb_{2}O_{5} = 0,153$)

 $K_{c} = 0,201$ (avec KSb₂O₅ = 0,222) et $K_{p} = 0,203$ $(avec d_{c})$, ce qui donne une indexe de compatibilité $1-K_{\rm P}/K_{\rm C} = -0.057$ (bon) et -0.010 (supérieur).

Références

- HENTSCHEL, G. (1979): Zur Kenntnis der Sekundärmi-Interview of the second second
- application. Can. Min., 19, p. 441-450.
- MANDARINO, J.A. (1981b): Comments on the calculation of the density of minerals. Can. Min., 19, p. 531-534.
- SUSSE, P. et SCHNORRER-KÖHLER, G. (1983): Richelsdor-
- SUSSE, P. et SCHNORRER-KOHLER, G. (1983): Richelsdor-fite, $Ca_2Cu_5Sb[Cl(OH)_6(AsO_4)_4] \cdot 6 H_2O$, ein neues Mineral. N. Jb. Miner. Mh. H.4, p. 145–150. SUSSE, P. et TILLMANN, B. (1987): The crystal struc-ture of the new mineral richelsdorfite, $Ca_2Cu_5Sb[Cl(OH)_6(AsO_4)_4] \cdot 6 H_2O$. Zeitschr. Krist. 179, p. 323–334.

Manuscrit reçu le 30 mars 1994; accepté le 30 avril 1994.