Zeitschrift: Archives des sciences et compte rendu des séances de la Société

Herausgeber: Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève

Band: 50 (1997)

Heft: 3: Archives des Sciences

Artikel: La pushcharovskite Cu(AsO3, OH) H2O: un nouveau minéral de la

mine de Cap Garonne, Var (France)

Autor: Sarp, Halil / Sanz-Gysler, Jan

DOI: https://doi.org/10.5169/seals-740280

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: 19.11.2025

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

LA PUSHCHAROVSKITE, Cu (AsO₃, OH). H₂O, UN NOUVEAU MINÉRAL DE LA MINE DE CAP GARONNE, VAR (FRANCE),

PAR

Halil SARP*& Jan SANZ-GYSLER*

(Ms reçu le 24.10.1997, accepté le 10.11.1997)

ABSTRACT

The Pushcharovskite, Cu (AsO₃, OH). H₂O, a new mineral from Cap Garonne (Var, France). - Pushcharovskite, ideally Cu (AsO₃. OH) H₂O occurs on a specimen found at Cap Garonne, Var, France. It is associated with tennantite, covellite, geminite, lindackerite, yvonite, mahnertite in a quartz gangue. The crystals, very light green to colourless in colour, form tufts, acicular and radiated-fibrous aggregates (1 mm in diameter). They are elongated parallel to [100] and very thin (0.5 mm in length and 0.04 mm in width) on (010). The observed form is {010}. Cleavage {010} is perfect and {001} good. Crystals are transparent, with vitreous lustre and colorless streak; fragile with fibrous fracture. They are non fluorescent. A chemical analysis carried out by means of electron probe gave: CuO 35.70; As₂ O₅ 52.31 and H_2O 12.0 (by loss on heating). The mineral is triclinic, with a = 6.435 (2), b = 11.257 (4), c = 18.662(9) Å; $\alpha = 79.40$ (6)°, $\beta = 86.48$ (7)°, $\gamma = 83.59$ (4)°; space group P1 or $\overline{P1}$; V = 1319.3 (7) Å³ and Z = 12. The density is 3.35 (2) (measured), and 3.34 (1) g/cm³ calculated. The strongest lines in the X-ray powder diffraction pattern are [d Å, (hkl), Ivis.]: 18.3, (001), 25; 11.00, (010), 100; 3.171, (201), 30; 2.952, (211) (131) (211), 50; 2.920, (221), 60; 2.816, (016), 50; 2.492, (026), 25. Pushcharovskite is optically biaxial positive with 2 V meas. = $70 (3)^{\circ}$, 2 V calc. = $73 (1)^{\circ}$; refractive indices at 590 nm are: $\alpha = 1.602 (2)$, $\beta =$ 1.642 (2), $\gamma = 1.725$ (5). Optical orientation: on (010), $\gamma \wedge a = 18.4^{\circ}$; dispersion r > v medium. The new mineral pushcharovskite is named in honour of Professor Dmitry Pushcharovsky, professor of crystallography in the department of Geology of Moscow State University. It is approved before publication by the CNMMN of the I.M.A. The holotype is preserved in the department of mineralogy of Natural History Museum of Geneva, Switzerland.

Key-words: Pushcharovskite, arsenate, new mineral, France (Cap Garonne).

INTRODUCTION

L'échantillon contenant la pushcharovskite a été récolté par MM. Camerola, A. Guarino et M.A. Iltis dans le fameux endroit de la mine de Cap Garonne (Var, France) que nous avons baptisé "fond de la mine".

Cette mine de cuivre et de plomb, dont la minéralogie a été étudiée par GUILLEMIN (1956) et par MARI & ROSTAN (1986), se trouve dans les grès et conglomérats d'âge triasique. Le nouveau minéral est associé à la tennantite, la covellite, la geminite (SARP &

^{*}Département de Minéralogie, Muséum d'histoire naturelle, CP 6434, CH-1211 Genève 6.

PERROUD, 1990), la lindackerite (SARP & DOMINIK, 1995), la mahnertite (SARP, 1996) et à l'yvonite sur une gangue de quartz.

Nous avons également découvert sa deuxième occurrence dans la mine d'or de Salsigne (près de Carcassonne, département de l'Aude, France) où elle est associée à la geminite, la lindackerite, l'arsenopyrite, le bismuth natif, la chalcopyrite et l'yvonite (SARP & CERNY, 1998).

Nous avons nommé ce nouveau minéral pushcharovskite en l'honneur du professeur Dmitry Pushcharovsky, professeur de cristallographie au département de Géologie de Moscow State University. Ce nouveau minéral ainsi que son nom ont été approuvés, avant la publication, par la commission internationale des nouveaux minéraux et des noms de minéraux de l'association internationale de minéralogie (I.M.A.).

L'holotype est déposé au département de minéralogie du Muséum d'histoire naturelle de Genève.

PROPRIÉTÉS PHYSIQUES ET OPTIQUES

La pushcharovskite se présente sous forme de touffes, d'agrégats aciculaires fibroradiés de 1 mm de diamètre formés par des cristaux très allongés et très minces (0,5 mm de longueur et 0.04 mm de largeur) (Figs 1 et 2). Les cristaux sont transparents, de couleur vert très clair à incolore avec un éclat vitreux et une poussière incolore. Ils ne sont pas fluorescents aux UV; ils ont une cassure fibreuse et une ténacité fragile; la dureté n'a pas pu être déterminée à cause de la minceur des cristaux. Le clivage (010) est parfait et (001) bon. Les cristaux sont tabulaires sur (010) et très allongés suivant [100]. La forme observée est (010). Les cristaux sont maclés polysynthétiquement sur (010) et ceux non maclés sont très rares. Le minéral est soluble dans HCl dilué. La pushcharovskite est optiquement biaxe (+) avec 2 V mes. = $70 (3)^{\circ}$, 2 V calc. = $73 (1)^{\circ}$ et $\alpha = 1,602 (2)$, $\beta =$ 1,642 (2), $\gamma = 1,725$ (5) à 590 nm. La dispersion est moyenne, avec r > v. L'orientation optique sur (010) est $\gamma \wedge a = 18.4^{\circ}$. Il a été impossible de mesurer les angles c $\wedge \beta$ et b \wedge α à cause de la minceur des cristaux. Le minéral n'est pas pléochroïque. La densité mesurée avec les liqueurs denses est 3,35 (2) g/cm³. La densité calculée est 3,34 (1) g/cm³. Le calcul de la relation de Gladstone-Dale, en utilisant les constantes de Mandarino (1981), donne une bonne compatibilité avec

$$1 - \frac{Kp}{Kc} = 0.054$$

COMPOSITION CHIMIQUE

La composition chimique a été déterminée à l'aide d'une microsonde Cameca automatisée. Les investigations qualitatives ont révélé la présence de Cu et As. L'analyse quantitative a été effectuée en utilisant comme standards la trippkeite, Cu et As métal. Les conditions expérimentales pour les mesures quantatives ont été 15 kv pour le voltage d'excitation, 10,7 nanoampères pour le courant de sonde. La teneur en eau a été effectuée



Fig. 1.

Une touffe de cristaux aciculaires de pushcharovskite. Le minéral tabulaire à contour irrégulier est la mahnertite. (Photographie prise par le Dr J. Wüest avec le microscope électronique à balayage du Muséum d'histoire naturelle de Genève).

par perte au poids. La série des 7 analyses et leur moyenne sont données dans le tableau 1. La formule empirique a été calculée sur la base de 5 atomes d'oxygène comme dans le cas de la geminite:

 $\mathrm{Cu}_{1.00}\,\mathrm{As}_{1.01}\,\mathrm{H}_{2.96}\,\mathrm{O}_5$ ou idéalement: Cu (AsO_3. OH). $\mathrm{H}_2\mathrm{O}.$

DONNÉES RADIOCRISTALLOGRAPHIQUES

Le diagramme de poudre a été effectué avec les caméras de Gandolfi (114,6 mm de diamètre, radiation $CuK\alpha$) et de Guinier-Hägg. L'étude du monocristal (extrêmement rare) a été réalisée avec une caméra de précession. Nous avons obtenu une maille triclinique dont les dimensions ont été affinées par la méthode des moindres carrés à partir du diagramme de poudre: a = 6,435 (2), b = 11,257 (4), c = 18,662 (9) Å, $\alpha = 79,40$ (6)°, $\beta = 86,48$ (7)°, $\gamma = 83,59$ (4)° et le volume de la maille V = 1319,3 (7) ų. Le groupe d'espace est P1 ou P1. Avec Z = 12 et l'analyse chimique, la densité calculée $d_{calc} = 3,34$ (1) g/cm³. Le rapport a: b: c calculé à partir de la dimension de la maille élémentaire est 0,5716: 1: 1,6578. Les d_{obs} , d_{calc} et les intensités visuelles sont données dans le tableau 2.



Fig. 2

Détail des cristaux de pushcharovskite. Ils sont allongés suivant [100] et tabulaires sur (010). (Photographie prise par le Dr J. Wüest avec le microscope électronique à balayage du Muséum d'histoire naturelle de Genève).

PARAGENESE ET CONCLUSION

Nous avons souligné dans l'introduction que ce nouveau minéral est associé à la geminite (SARP & PERROUD, 1990) et à l'yvonite (SARP & CERNY, 1998) dont les formules chimiques sont Cu (AsO₃. OH). H₂O et Cu (AsO₃. OH). 2H₂O respectivement.

La pushcharovskite possède une formule chimique identique à celle de la geminite et apparentée à celle de l'yvonite.

Récemment, nous avons mis en évidence la deuxième occurrence de pushcharovskite dans la mine de Salsigne (Aude, France) où elle est aussi associée à la geminite et à l'yvonite. Pour la geminite, cette mine est également la deuxième occurrence. La geminite est isotypique avec la koritnigite Zn (AsO₃.OH). H₂O dont la structure a été résolue par Keller *et al.* (1980). Nous avons étudié la structure de cette deuxième occurrence avec le groupe d'espace standard P1 (Prencipe *et al.*, 1996). La structure est constituée par des couches complexes parallèles à (001), formées par des octaèdres CuO₆ et des tétraèdres AsO₄ dont certains oxygènes appartiennent aux molécules H₂O et aux groupes (OH) (Fig. 3).

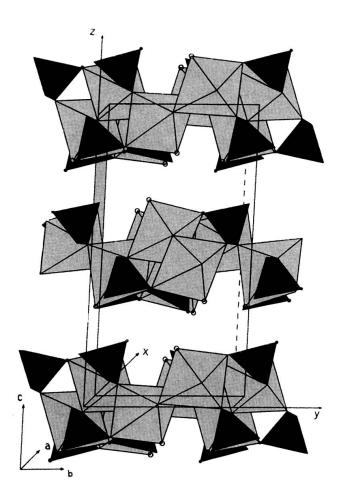


Fig. 3.

Vue générale de la structure atomique de la geminite de Salsigne. Les couches complexes parallèles à (001) sont formées par des octaèdres Cu O₆ et des tétraèdres AsO₄. Les cercles blancs et noirs sont des atomes d'oxygène qui appartiennent respectivement aux molécules de H₂O et aux groupes (OH). D'après Prencipe *et al.* (1996).

Auparavant, la structure de la geminite de Cap Garonne avait été étudiée par COOPER & HAWTHORNE (1995) avec un groupe d'espace non standard C1 (Fig. 4). Ce dernier peut être transformé en groupe d'espace standard P1 donnant un volume de maille égal à la moitié du volume de la maille non standard C1.

Dans la structure de l'yvonite (SARP & CERNY, 1998), les mêmes types de couches existent mais ici elles sont parallèles au plan (100) (Fig. 5). Donc, par conséquent, les deux structures sont en relation.

La pushcharovskite possède la même formule chimique et le même système cristallin que la geminite mais les paramètres de sa maille sont différents. Néanmoins il existe des relations entre les paramètres de ces trois minéraux qui sont résumées dans le tableau 3: $a_{push} \simeq c_{yvon.}$, $b_{push.} \simeq b_{yvon.}$, et a $b_{push.} \simeq a_{gem.}$ Il est donc probable que la pushcharovskite soit un polymorphe de la geminite et que sa structure soit en relation avec celle

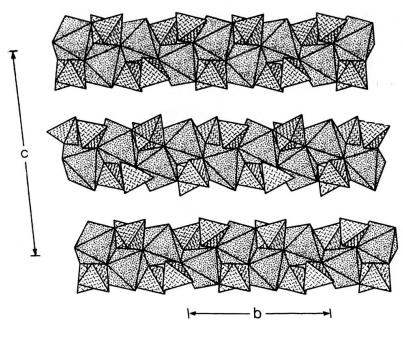


FIG. 4.

Les couches hétéropolyèdrales de la geminite de Cap Garonne observées suivant la direction a. Les octaèdres Cu O_6 sont en pointillé et les tétrahèdres AsO_4 en quadrillé. D'après Cooper & Hawthorne (1995).

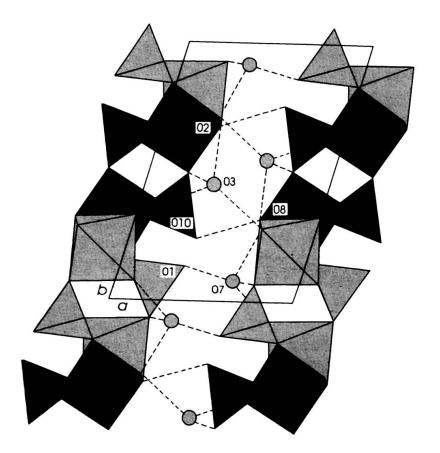


Fig. 5.

La structure atomique de l'yvonite observée suivant l'axe c. Les couches formées par des octaèdres Cu O₆ (gris foncé) et des tétraèdres AsO₄ sont parallèles au plan (100). D'après SARP & CERNY (1998), sous presse.

	Moyenne % poids	Série % poids	Déviation Standard	Formule idéalisée
Cu O	35,70	35,27 - 36,08	0,3	35,92
As_2O_5	52,31	51,20 - 53,64	0,9	51,88
H ₂ O	12,0			12,20
Total	100,01			100,00

TABLEAU 1.

Analyses chimiques de la pushcharovskite

de la geminite et de l'yvonite. Ce point doit encore être vérifié par la détermination de la structure que nous avions entreprise avec le monocristal ayant servi à l'étude de la maille élémentaire. Malheureusement, ce crystal a été accidentellement perdu pendant la collecte des intensités.

RÉSUMÉ

La pushcharovskite, idéalement Cu (AsO₃. OH). H₂O, est un nouveau minéral de la mine de Cap Garonne, Var, France. Ce minéral, de couleur vert très clair à incolore, forme des touffes ou des agrégats aciculaires fibroradiés. Les cristaux sont transparents et ont un éclat vitreux. Ils sont tabulaires sur (010) et très allongés suivant [100].

Le minéral est triclinique et ses paramètres de maille élémentaire sont: a=6,435(2), b=11,257 (4), c=18,662 (9) Å; $\alpha=79,40$ (6)°, $\beta=86,48$ (7)°, $\gamma=83,59$ (4)°; groupe d'espace P1 ou P1; V= 1319,3 (7) ų avec Z= 12, d calc. = 3,34 g/cm³. Le nom du nouveau minéral honore le professeur Dmitry Pushcharovsky, professeur de cristallographie au département de géologie de Moscow State University. Ce nouveau minéral ainsi que son nom ont été approuvés, avant la publication, par la commission internationale des nouveaux minéraux et des noms de minéraux de l'association internationale de minéralogie (I.M.A.).

Mots-clés: Pushcharovskite, arséniate, nouveau minéral, France (Cap Garonne).

TABLEAU 2.

Diagramme de poudre de la pushcharovskite

		d _{obs}	l _{vis}	hkl	d _c	d _{obs}	l _{vis}
001	18.331	18.3	25	221	2.919	2.920	60
010	11.007	11.00	100	220	2.895		
011	10.282	10.30	10		}	2.898	15
011	8.771	8.78	5	026	2.900		
012	7.757	7.76	15	016	2.817	2.816	50
101	6.114			042	2.776	2.776	5
	}	6.113	10	040	2.752	2.752	<5
003	6.110			043	2.696	2.698	<5
110	5.789	5.792	15	041	2.653		
020	5.504	5.500	<5	_	}	2.651	20
110	5.296	5.300	<5	220	2.648		
$1\overline{1}1$	5.020	5.010	<5	221	2.602	2.600	<5
004	4.583	4.585	10	231	2.573		
103	4.511			204	2.571	2.574	10
	}	4.518	10	044	2.571		
014	4.527			230	2.542	2.545	10
103	4.327	4.330	5	026	2.489	2.492	25
120	3.974			141	2.464		
	}	3.965	15		}	2.465	<5
121	3.969			231	2.465		
024	3.879	3.878	20	140	2.433	2.433	<5
$0\overline{2}3$	3.769	3.770	<5	141	2.374	2.376	<5
005	3.666			018	2.328	2.327	5
	}	3.668	5	008	2.291	2.292	10
030	3.669			231	2.256		
031	3.480	3.483	<5		}	2.254	<5
131	3.390	3.389	15	206	2.256	•	
130	3.333			150	2.150	2.152	<5
	}	3.333	10	300	2.130	2.131	<5
132	3.335			$\frac{2}{3}\frac{3}{1}$ 1	2.100	2.101	<5
015	3.306	3.304	5	009	2.037	2.036	5
024	3.248	3.251	5	241	1.998	1.998	<5
200	3.195	3.200	<5	241	1.954	1.952	5
201	3.170	3.171	30	251	1.862		5
210	3.156				}	1.864	<5
	}	3.152	10	062	1.864		
034	3.152	2.102		160	1.813	1.815	5
131	3.073	3.080	<5	250	1.732	1.730	<5
202	3.057	2.000		260	1.666	1.664	10
	}	3.057	15	400	1.598	1.001	10
006	3.055	5.057		072	1.598	1.598	15
210	2.988	2.990	<5	401	1.597	1.570	13
211	2.953	2.770	75	401	1.586		
131	2.948	2.952	50	421	1.585	1.585	5
211	2.946 J 2.945	2.732	50	402	1.585	1.565	3

TABLEAU 3

	Tableau comparatif des paran	nètres de la pushcharovskite,	Tableau comparatif des paramètres de la pushcharovskite, de la geminite et de l'yvonite	
Pushcharovskite	Geminite de Salsigne Prencipe M., Pushcharovsky	Geminite de Cap Garonne Sarp et Perroud (1990)	Geminite de C. Garonne Cooper et Hawthorne	Yvonite Sarp et Cerny
Cu (AsO ₃ .OH).H ₂ O	D. Y., Sarp H., Ferraris G., (1996) Cu (AsO ₃ .OH).H ₂ O	Cu (AsO ₃ .OH).H ₂ O	(1995) Cu (AsO ₃ .OH).H ₂ O	(1998) Cu(AsO ₃ .OH).2H ₂ (
a 6,435 (2)	6,433 (1)	6,395 (3)	9,841 (2)	7,632 (3)
b 11,257 (4)	8,093 (2)	8,110(3)	10,818 (2)	11,168 (3)
c 18,662 (9) Å	15,764 (3) Å	15,732 (9) Å	15,733 (3) Å	6,020 (3) Å
α 79,40 (6)°	86,65 (3)°	92,01 (5)°*	95,71 (2)°	89,32 (3)°
β 86,48 (7)°	84,35 (3)°	93,87 (5)°*	90,94 (2)°	86,55 (5)°
γ 83,59 (4)°		95,02 (4)°*	103,11 (2)°	74,43 (3)°
V 1319,3 (7) Å ³	811,9(3) Å ³	810,3(5) Å ³	1621,9 (6) Å ³	493,4 (3) Å ³
Z 12	8	&	16	4
PI or PI	Pı	PI	CĪ	PI
		* = angles maille type II	Transformé à PI a = 6.434 (1); b = 8,096 (2); c = 15,733 (3); α = 86,77 (2)°; β = 84,48 (2)°; γ = 84,44 (2)° V = 810,9Å ³ ; Z = 8	

BIBLIOGRAPHIE

- COOPER, M.A. & F.C. HAWTHORNE. 1995. The crystal structure of geminite, Cu (AsO₃. OH). H₂O a heteropolyhedral sheet structure. *Can. Min.*, 33, 1111-1118.
- Guillemin, C. 1956. Contributions à la minéralogie des arséniates, phosphates et vanadate de cuivre. Bull. Soc. Fr. Miner. Crist. 79, 7-153.
- KELLER, P., H. HESS & H. RIFFEL. 1980. Die Kristallstructur von Koritnigite, Zn[H₂O/HO.AsO₃]. *N. Jb. Miner. Abh.* 138, 3, 316-332.
- MANDARINO, J.A. 1981. The Gladstone-Dale relationship: part IV. The compatibility concept and its applications. *Can. Min.*, 19, 441-450.
- MARI, G. & P. ROSTAN. 1986. La mine de Cap Garonne (Var), Gîtologie et Minéralogie, IMG, 87 pp.
- PRENCIPE, M., D.Y. PUŞHCHAROVSKY. H. SARP & G. FERRARIS. 1996. The crystal structure of geminite of Salsigne. *Moscow Univ. Geol. Bull.* N° 4, 66-74.
- SARP, H. & P. PERROUD. 1990. La geminite, Cu₂As₂O₇.3H₂O, un nouveau minéral de la mine de Cap Garonne, Var, France. Schw. Miner. Petrog., 70, 309-314.
- SARP, H. & B. DOMINIK. 1995. Redéfinition de la Lindackerite: sa formule chimique, ses données cristallographiques et optiques. *Archs Sci. Genève*, 48, Fasc. 3, 239-250.
- SARP, H. 1996. La Mahnertite, (Na, Ca)) Cu₃ (AsO₄)₂ Cl.5H₂O, un nouveau minéral de la mine de Cap Garonne, Var, France. *Archs Sci. Genève*, 49, Fasc. 2, 119-124.
- SARP, H. & R. CERNY. 1998. Yvonite, Cu[H₂O/HO.AsO₃].H₂O, a new mineral: its description and crystal structure. Sous presse: *American Mineralogist*.