

**Zeitschrift:** Archives des sciences et compte rendu des séances de la Société  
**Herausgeber:** Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève  
**Band:** 36 (1983)  
**Heft:** 2

**Artikel:** Présence de peretaite :  $\text{CaSb}_4\text{O}_4(\text{OH})_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  : dans la mine de Cetine (Toscane, Italie)  
**Autor:** Sarp, Halil / Perroud, Pierre / Deferne, Jacques  
**DOI:** <https://doi.org/10.5169/seals-740224>

### 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:** 01.02.2026

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

PRÉSENCE DE PERETAITE,  
 $\text{CaSb}_4\text{O}_4 (\text{OH})_2 (\text{SO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ,  
DANS LA MINE DE CETINE (TOSCANE, ITALIE)

PAR

Halil SARP<sup>1</sup>, Pierre PERROUD<sup>2</sup> et Jacques DEFERNE<sup>1</sup>

INTRODUCTION

La peretaite a été découverte par N. CIPRIANI et S. MENCHETTI (1980) à Pereta (Toscane, Italie) dans une mine d'antimoine où elle était associée à la klebelsbergite, la stibine, la valentinite, la kermesite, le quartz, la calcite, la pyrite, le soufre et le gypse.

Selon les auteurs le minéral s'est formé par l'action de l'acide sulfurique sur la stibine, la source du calcium provenant des calcaires environnants.

Nous avons mis en évidence la présence de peretaite dans un échantillon provenant de la mine de Cetine près de Rosia (Siena, Toscane, Italie). La peretaite est associée à la klebelsbergite, au gypse et au soufre.

PROPRIÉTÉS OPTIQUES ET PHYSIQUES

Sur notre échantillon la peretaite se présente en un petit assemblage de cristaux rouges. Cette couleur permet de les identifier facilement. Toutefois, examinés au microscope, on s'aperçoit que ces cristaux sont incolores mais criblés, en surface, de minuscules inclusions rouges, probablement des oxydes d'antimoine.

On observe deux habitus (fig. 1). Tous deux montrent un aplatissement selon a. Les plaquettes atteignent au maximum 0,3 mm de long et 0,1 mm d'épaisseur. Les faces 100 sont bien développées. Sur la première forme, il existe aussi de toutes petites

<sup>1</sup> Département de minéralogie du Muséum d'Histoire naturelle de Genève, 1, route de Malagnou CH-1211 Genève 6.

<sup>2</sup> Société genevoise de Minéralogie, B.P. 90, CH-1219 Le Lignon/Genève.

faces  $hkl$ . Le clivage  $\{100\}$  est parfait. On observe encore des macles lamellaires dont le plan de macle est  $(100)$ . La densité mesurée dans une solution de Clerici est de  $4,0 \text{ gr/cm}^3$ .

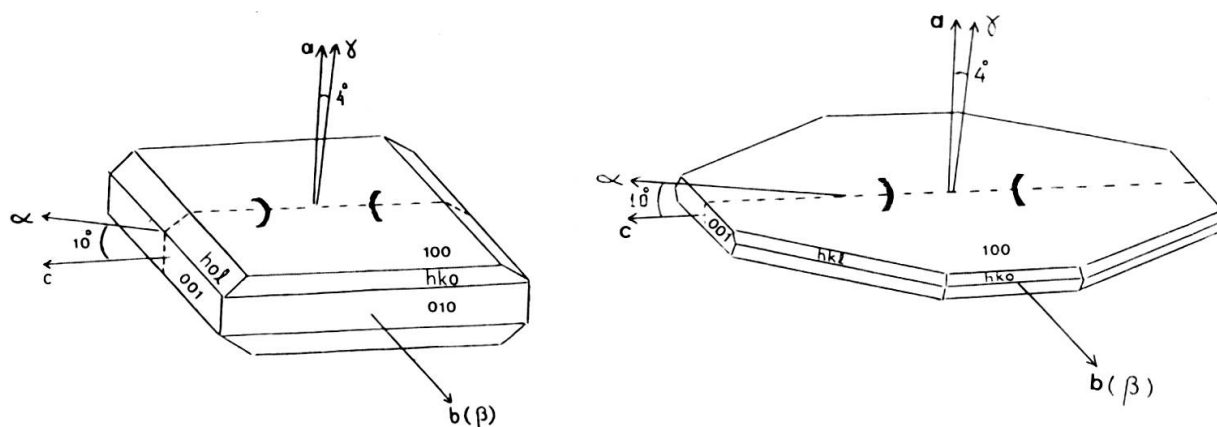


FIG. 1. — Formes observées au microscope de la peretaite de Cetine.

Les cristaux sont biaxes. Le signe optique ne peut être sûrement déterminé car l'angle  $2V$  est extrêmement proche de  $90^\circ$ . Les indices de réfraction n'ont pas pu être mesurés car les liqueurs attaquent les cristaux. Néanmoins tous les indices sont supérieurs à 1,800. L'orientation optique est la suivante:

$$a \wedge \gamma = 4^\circ, \quad b = \beta, \quad c \wedge \alpha = 10^\circ.$$

Le plan des axes optiques est parallèle à  $(010)$ .

## COMPOSITION CHIMIQUE

Une analyse qualitative effectuée avec le microanalyseur à dispersion d'énergie P.G.T. a révélé la présence des éléments Ca, Sb et S. Nous n'avons pas effectué d'analyse quantitative car les caractères radiocristallographiques et optiques du minéral étudié sont tout à fait identiques à ceux de la peretaite de Pereta. A titre indicatif nous reproduisons ci-dessous l'analyse donnée par CIPRIANI *et al.* (1980):

$\text{Sb}_2\text{O}_3$	69,09
CaO	6,44
$\text{SO}_3$	17,62
$\text{H}_2\text{O}$	6,0
Total	99,15

## DONNÉES RADIOCRISTALLOGRAPHIQUES

Le diagramme de poudre a été obtenu à l'aide d'une caméra Guinier-Hägg et l'étude de monocristal a été effectuée sur des clichés de précession. L'étude des strates  $hk0$ ,  $h0l$ ,  $0kl$  ainsi que l'examen de strates supérieures indiquent des lois d'extinction qui satisfont aux groupes d'espace  $C2/c$  et  $Cc$ . Les paramètres obtenus sont  $a = 24,638$ ,  $b = 5,607$ ,  $c = 10,180$  Å  $\beta = 96^\circ$ .

Le tableau I donne l'indexation du diagramme de poudre les intensités visuelles qui ont été pondérées par les diagrammes de monocristal.

Tableau I : diagramme de poudre de la peretaite de Cetine (Toscane, Italie).

hkl	$d_{calc.}$	$d_{obs.}$	$I_{vis.}$	hkl	$d_{calc.}$	$d_{obs.}$	$I_{vis.}$
200	12.252	12.23	100	220	2.733	2.730	25
400	6.126	6.11	15	021	2.702	2.703	<5
110	5.466	5.462	30	71 $\bar{2}$	2.667	2.662	5
11 $\bar{1}$	4.857	4.850	5	20 $\bar{4}$	2.532	2.532	50
111	4.763	4.761	5	004	2.531		
40 $\bar{2}$	4.119	4.105	<5	603	2.477	2.463	<5
311	4.114			712	2.468		
600	4.084	3.678	<5	022	2.453	2.442	30
510	3.690			1000	2.450		
112	3.672	3.553	<5	42 $\bar{1}$	2.447	2.316	<5
51 $\bar{1}$	3.558			42 $\bar{2}$	2.318		
31 $\bar{2}$	3.519	3.518	30	114	2.317	2.287	<5
511	3.382	3.364	<5	620	2.311		
60 $\bar{2}$	3.354	3.350	5	62 $\bar{1}$	2.283	2.071	15
20 $\bar{3}$	3.344			314	2.278		
312	3.317	3.329	30	42 $\bar{3}$	2.078	2.059	5
51 $\bar{2}$	3.100	3.101	60	820	2.068		
800	3.079	3.071	70	804	2.060	1.876	30
602	3.029	3.030	<5	604	2.057		
80 $\bar{1}$	3.021			224	1.879		
710	2.969	2.968	<5	024	1.879		
512	2.876	2.872	60	<i>plus une quinzaine de raies de faible intensité.</i>			
31 $\bar{3}$	2.806	2.802	50				
020	2.804						

## CONCLUSION

Les caractères optiques, chimiques et radiocristallographiques du minéral de la mine de Cetine que nous avons étudié montrent qu'il s'agit de la peretaite. Ils sont totalement identiques à ceux décrits par CIPRIANI *et al.* (1980) pour la peretaite de Pereta.

## BIBLIOGRAPHIE

CIPRIANI, Nicola and Silvio MENCHETTI (1980). Peretaite,  $\text{CaSb}_4\text{O}_4(\text{OH})_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , a new mineral from Pereta, Tuscany, Italy. *American Miner.*, 65, 936-939.

