Theisit, sabelliit a tyrolit z ložiska Cu rud La Mina Delfina, Ortiguero (Španělsko)

Theisite, sabelliite and tyrolite from the Cu deposit La Mina Delfina, Ortiguero (Spain)

LUBOŠ VRTIŠKA^{1)*}, JIŘÍ SEJKORA¹⁾, JIŘÍ ČEJKA¹⁾, RADANA MALÍKOVÁ¹⁾, JAN LOUN²⁾ A RADEK ŠKODA²⁾

¹⁾Mineralogicko-petrologické oddělení, Národní muzeum, Cirkusová 1740, 193 00 Praha 9 - Horní Počernice; *e-mail: lubos_vrtiska@nm.cz

²⁾Ústav geologických věd, Přírodovědecká fakulta, Masarykova univerzita, Kotlářská 267/2, 611 37 Brno

VRTIŠKA L, SEJKORA J, ČEJKA J, MALÍKOVÁ R, LOUN J (2017) Theisit, sabelliit a tyrolit z ložiska Cu rud La Mina Delfina, Ortiguero (Španělsko). Bull Mineral Petrolog 25(1): 85-97 ISSN 2570-7337

Abstract

Orthorhombic $Cu_5Zn_5[(As,Sb)O_4]_2(OH)_{14}$, mineral theisite, was found in the mine dump material of the abandoned Cu deposit La Mina Delfina, Ortiguero, Spain. Theisite occurs there as turquoise blue flattened crystals with pearly luster forms radial and spherical aggregates up to 6 mm in size in limestone in association with sabelliite and tyrolite. Theisite is orthorhombic, the unit-cell parameters refined from X-ray powder diffraction data are: *a* 8.231(1), *b* 7.121(1), *c* 14.906(1) Å and V 873.7(2) Å³. Chemical analyses of theisite correspond to empirical formula $(Cu_{5.12}Zn_{4.81}Ca_{0.03}Mg_{0.03}Ni_{0.01})_{\Sigma10.00}[(AsO_4)_{1.74}(SbO_4)_{0.65}(PO_4)_{0.02}(SiO_4)_{0.05}]_{\Sigma2.46}(OH)_{12.68}$ on the basis of (Cu+Zn+Ca+Mg+Ni+Co) = 10 *apfu*. Rare sabelliite forms thin tabular crystals up to 50 µm in length composed light blue hemispherical aggregates up to 1 mm accross with pearly luster. Sabelliite is trigonal (space group *P*-3) with unit-cell parameters *a* 8.2116(7), *c* 7.3261(6) Å and *V* 427.82(7) Å³. Its chemical compositon is possible to express by empirical formula $(Cu_{1.83}Zn_{0.14}Ni_{0.03})_{22.00}Zn_{1.00}[(AsO_4)_{0.72}(SbO_4)_{0.19}(SiO_4)_{0.05}(PO_4)_{0.01}]_{\Sigma 0.97}(OH)_{3.16}$. Abundant tyrolite was found as emerald green to bluish green aggregates up to 1 cm in size, it is monoclinic (space group *P*2₁/*c*) with following unit-cell parameters: *a* 25.557(3), *b* 5.5672(7), *c* 10.465(1) Å, β 98.07(5)° and *V* 1589.5(3) Å³ and empirical formula $(Ca_{2.22}Cu_{8.60}Zn_{0.18})_{\Sigma 1.100}[(AsO_4)_{3.91}(SO_4)_{0.02}(PO_4)_{0.01}]_{\Sigma 3.98}(CO_3)_{1.07}(OH)_8.11H_2O$. Tentative interpretation of Raman spectra of theisite and tyrolite is given in the paper.

Key words: theisite, tyrolite, sabelliite, powder X-ray diffraction data, unit-cell parameters, chemical composition, Raman spectra, Mina Delfina, Ortiguero, Spain

Obdrženo: 3. 7. 2017; přijato: 3. 9. 2017

Úvod

Theisit, ortorombický minerál s ideálním vzorcem $Cu_5Zn_5[(As,Sb)O_4]_2(OH)_{14}$ (Williams 1982; Bonazzi, Olmi 1989), tvořící se v oxidační zóně Cu rud za přítomnosti arsenu a antimonu, patří v rámci světového měřítka k poměrně vzácným minerálům. Jako nový minerální druh objevený během uranové prospekce nedaleko Duranga v Coloradu v USA byl uznán v roce 1980 (Williams 1982). Pojmenován byl po svém objeviteli, geologu Nicholasu J. Theisovi. Studium theisitu z nově zjištěného výskytu na španělské lokalitě Mina Delfina včetně bližšího studia doprovodného sabelliitu a tyrolitu je námětem této práce.

Charakteristika výskytu

Měděný důl Mina Delfina se nachází v podhůří Picos de Europa 1.5 km zjz. od vesnice Ortiguero de Cabrales, 75 km v. od Ovieda, hlavního města autonomní oblasti Asturias (severní Španělsko). Pohoří Picos de Europa se skládá téměř výhradně z dolomitických vápenců. Jedná se o největší horskou masu vápence v Evropě (vrstva vápence zde dosahuje mocnosti až 2.5 km). Geograficky náleží do Kantaberského pohoří, což je rozsáhlý horský systém na severu Španělska s délkou 350 km, který na východě navazuje na Pyreneje. Horniny dnešních Picos de Europa vznikly v období karbonu kompresí původních oceánských sedimentů, které byly pozdějšími procesy vyzdvihnuty, což bylo současně doprovázeno vrásněním a četnými zlomy a pozdější erozí vápenců, která postupně zformovala současný reliéf. Oblast je bohatá na rozsáhlé jeskynní systémy, které se na povrchu projevují četnými závrty, místy i značných rozměrů. Pohoří Picos je hojně prostoupeno epigenetickými žilami s hydrotermální mineralizací a těžba kovů, především Cu, Fe, Zn, Pb a Mn zde má dlouhou tradici (Nuche et al. 2002).

Těžba mědi v oblasti dolu Delfina probíhala patrně již od pravěku, což dokládají nálezy nástrojů velmi podobné těm, používaným ve známých pravěkých dolech Aramo v Asturias (Blas Cortina 1989). Důl Delfina, spolu s ostatními doly v oblasti, reprezentuje zárodky nejstarší těžby na severu Španělska. Nedaleko se nachází známý důl Milagro, kde datování nálezů kosterních pozůstatků (známé "zelené lebky", tedy zbarvené sekundárními minerály mědi) metodou C¹⁴ prokázalo stáří více než 4000 let (O'Brien 2016), což odpovídá eneolitu. O několik kilometrů dále byly objeveny dva nejvýznamnější doklady těžby a metalurgie ve starověku: poklad Gamonedo, skládající se z řady ingotů získaných prvními redukcemi Cu rudy, a sklad bronzových seker Asiego, které dokládají cirkulaci kovů v rámci této hornické oblasti (O'Brien 2016). Poměrně nedávno byly v 10 km vzdálené jeskyni Arangas objeveny nejstarší pozůstatky metalurgie na celém pobřeží a velmi pravděpodobně se jednalo o rudu z dolu Delfina. Důl Delfina byl poté dle archeologů těžen i v době románské. Další důležitou etapou dolování, i když s nepravidelnou aktivitou, byla druhá polovina devatenáctého století (Blas Cortina 1989). Na začátku dvacátého století byl důl Delfina ve vlastnictví vícekonzula Anglie sídlícího v Bilbau (Jaime Innes Reid), který jej později předal do vlastnictví svým potomkům, Johnu Hugo Luisovi a Jessie-Delphine, podle níž dostal důl své jméno. Po smrti Jessie-Delphine připadl důl do vlastnictví jejího manžela Thomase Winfielda Pearse. V roce 1953 byl důl pronajat společnosti Socie-



Obr. 1 Nakládání rudy na dole Mina Delfina v roce 1956. Archiv J. M. Sanchis (zdroj: https://mti-minas-asturias.blogspot.cz/2008/05/mina-delfina.html)



Obr. 2 Pozůstatky těžní věže dolu Mina Delfina, stav v říjnu 2015. Foto L. Vrtiška.



Obr. 3 Zbytky částečně rozvezených hald dolu Mina Delfina, stav v říjnu 2015. Foto L. Vrtiška.

dad Minero-Química Española, S. A. Smlouva byla podepsána na jeden rok a ačkoliv zahrnovala možnost prodloužení na 30 let a více, byla po roce zrušena. Později, v roce 1956, byl majetek prodán společnosti Sociedad Cobre Electrolítico y Metales de Gijón (CEYMSA; obr. 1), která zažádala o tři průzkumné licence o rozloze více než 12 000 hektarů a vybudovala v roce 1957 úpravnu (čpavkárnu) ve vesnici Ortiguero. Odtud se koncentráty mědi posílaly do Gijónu na další úpravu elektrolýzou. Těžba byla ukončena a důlní i průmyslové objekty byly definitivně opuštěny v roce 1958 (Terente et al. 2006). Poté byl důl využíván například na skladování a zrání sýrů. Místní lidé znají důl spíše pod názvem Alda (Minas de Alda), ten ale není jediným známým jménem, další názvy byly také důl Minona a v 19. století Mina Suerte (v překladu důl štěstí nebo šťastný důl). Širší okolí dolu je místními nazýváno Hoyos de Alda, tedy doly (nebo také závrty) Alda. Největší závrt La Hoya de Alda, který je situován hned vedle dolu, má oválný tvar a je 700 metrů široký (Terente et al. 2006).

Měděné zrudnění zde bylo v podzemí těženo ze dvou pater, která jsou propojena komplexní sítí chodeb a komor sledujících žíly až na povrch. Třetí patro, které je dnes částečně zatopené, dosahuje hloubky přes 100 m (VVAA 1994). Těžba probíhala hlavní šachtou obdélníkového průřezu se svislou hloubkou 48 metrů, která dále pokračuje po žíle se strmým úklonem. Na povrchu se dodnes zachovala těžní věž (obr. 2) se dvěma klecemi (i přes pokusy o její stržení v 90. letech), těžební stroj, který byl shozen do jámy, násypka, sklad střelného prachu a haldy, které byly v roce 2010 z velké části rozvezeny (obr. 3). Podzemí je přístupné a zachovalé na všech patrech. První patro je přístupné po schodech od cesty a dvěma bočními štolami, další patra jsou přístupná z hlavní komory dvěma hlavními úpadnicemi. Dodnes zachovalé jsou pozůstatky po elektrické síti i vedení stlačeného vzduchu. Pozůstatky úpravny (komín) se nachází v areálu činného lomu u vesnice Ortiguero (VVAA 1994).

Těžba sledovala sérii žil prorážejících vápence formace pohoří Picos de Europa karbonského stáří (stupeň westphal). Výplň žil je kalcitová nebo dolomitová. Hlavní žíla dolomitu mocná cca 1 m, s úklonem 70°, která je uložená mezi dvěma lavicemi vápence, byla sledována hlavní šachtou v konstantní mocnosti a úklonu přes dvě patra až do hloubky 100 m, kde je však již zcela jalová. Mineralizace je ovlivněna pokročilými supergenními změnami a původní masivní sulfidy (pyrit, chalkopyrit, tennantit) byly téměř zcela nahrazeny produkty přeměn, což se v podzemí projevuje nápadným zbarvením. Primární sulfidy se přeměnily na *limonit* a supergenní minerály Cu (velmi hojný malachit a azurit, méně hojný tyrolit a chryzokol), které se vyskytují v okolí i uvnitř žil (VVAA 1994; Bernárdes Gómes, Guisado di Monti 2000).

Malachit vytváří povlaky, ledvinité agregáty a izolované kulovité útvary v dutinách vápence. Azurit se vyskytuje velmi hojně v masivní podobě, jako povlaky a vzácněji jako lesklé prizmatické průhledné krystaly o velikosti do 3 mm. Azurit místy kompletně pseudomorfoval primární sulfidy a zachoval tvar jejich původních agregátů. Často se objevuje spolu s tyrolitem. Tyrolit je poměrně hojný v žilách v podzemí dolu, avšak nejlepší ukázky byly nalezeny na haldách. Vyskytuje se spolu s limonitem, chryzokolem a kalcitem a tvoří nejčastěji radiálně paprsčité polokulovité agregáty či monominerální žilky. Na haldách je možno nalézt tabulkovité perleťovým až skelným leskem na zakřivených plochách, vzácně jsou pseudomorfované chryzokolem. Tyto krystaly se nacházejí v dutinách vápence, nejsou tedy přímo prostorově spjaty s rudními žilami. Klencové či skalenoedrické krystaly kalcitu bývají v dutinách místy zabarveny povlaky chryzokolu do zelených tónů. Hojné jsou také dendritické útvary oxidů Mn, které se vyskytují samostatně či spolu s chryzokolem na puklinách vápence (VVAA 1994; Bernárdes Gómes, Guisado di Monti 2000). Nuche et al. (2002) uvádějí mezi primárními minerály ještě tetraedrit, mezi supergenními pak zelený konichalcit a farmakolit v podobě drobných shluků bílých jehličkovitých krystalů.



Obr. 4 Radiálně paprsčité agregáty theisitu na puklině vápence, šířka záběru 33 mm. Foto L. Vrtiška.



poloprůhledné krystaly s vysokým **Obr. 5** Radiálně paprsčité agregáty theisitu na puklině vápence, šířka záběru perleťovým až skelným leskem na 12 mm. Foto L. Vrtiška.



Obr. 6 Lupenité krystaly theisitu spolu s polokulovitými agregáty malachitu, šířka záběru 4 mm. Foto L. Vrtiška.

Tabulka 1 Rentgenová prášková data theisitu z Mina Delfina

h	k	1	d _{obs.}	I _{obs.}	d _{calc.}	h	k	1	d _{obs.}	I _{obs.}	d _{calc.}
0	0	1	14.943	41.8	14.906	0	0	6	2.4847	0.8	2.4844
0	0	2	7.458	28.9	7.453	2	2	3	2.3682	0.9	2.3674
0	1	0	7.116	0.4	7.121	0	1	6	2.3469	0.4	2.3457
0	1	1	6.429	0.4	6.425	1	3	0	2.2828	0.4	2.2807
0	1	2	5.151	0.4	5.149	1	1	6	2.2556	0.3	2.2559
0	0	3	4.971	1.8	4.969	1	3	2	2.1816	1.0	2.1809
2	0	0	4.115	2.3	4.116	0	0	7	2.1288	1.0	2.1295
2	0	1	3.964	0.8	3.967	0	1	7	2.0398	0.2	2.0402
0	0	4	3.727	0.5	3.727	4	1	2	1.9123	0.7	1.9108
2	0	2	3.602	100.0	3.603	0	0	8	1.8630	1.3	1.8633
0	1	4	3.303	0.4	3.302	2	2	6	1.8252	1.5	1.8259
2	1	2	3.212	1.4	3.215	2	0	8	1.6970	0.4	1.6974
0	2	2	3.212	1.4	3.213	2	2	7	1.6724	0.8	1.6703
2	0	3	3.168	0.9	3.170	0	2	8	1.6503	0.4	1.6509
0	0	5	2.982	21.1	2.981	4	3	0	1.5540	0.7	1.5549
2	1	3	2.895	0.6	2.896	2	4	3	1.5513	0.8	1.5522
0	2	3	2.895	0.6	2.894	2	2	8	1.5321	1.3	1.5322
0	1	5	2.752	3.4	2.750	0	0	10	1.4905	1.8	1.4906
2	2	1	2.650	0.6	2.650	5	2	2	1.4654	0.9	1.4651
0	2	4	2.574	0.5	2.574	0	1	10	1.4591	0.7	1.4590
2	2	2	2.531	4.1	2.532	4	3	4	1.4350	0.8	1.4350

Tabulka 2 Parametry základní cely theisitu (ortorombická cela)

	tato práce	Williams (1982)	Bonazzi, Olmi (1989)
a [Å]	8.231(1)	8.225	8.220-8.225
b [Å]	7.121(1)	7.123	7.123
c [Å]	14.906(1)	14.97	14.934-15.019
V [ų]	873.7(2)	877	874-880

Tabulka 3 Chemické složení theisitu z Mina Delfina (hm. %)

				,	,	
	Mean	1	2	3	4	5
CuO	31.53	32.20	30.99	32.00	30.99	31.48
ZnO	30.30	30.90	29.10	30.33	31.02	30.17
CaO	0.11	0.10	0.15	0.10	0.11	0.10
MgO	0.09	0.12	0.00	0.11	0.08	0.13
CoO	0.03	0.00	0.00	0.00	0.14	0.00
NiO	0.07	0.19	0.16	0.00	0.00	0.00
SiO ₂	0.22	0.17	0.56	0.13	0.11	0.13
Sb ₂ O ₅	8.16	8.04	7.99	8.22	8.05	8.48
As ₂ O ₅	15.48	15.87	13.54	16.29	16.47	15.24
$P_2 \tilde{O}_5$	0.10	0.08	0.10	0.15	0.10	0.09
H ₂ O*	8.84	9.11	8.82	8.74	8.70	8.82
total	94.93	96.79	91.41	96.06	95.78	94.63
Cu	5.120	5.112	5.182	5.162	5.016	5.130
Zn	4.809	4.794	4.756	4.781	4.907	4.805
Ca	0.026	0.023	0.035	0.023	0.026	0.022
Mg	0.028	0.038	0.000	0.034	0.027	0.042
Co	0.005	0.000	0.000	0.000	0.025	0.000
Ni	0.012	0.032	0.028	0.000	0.000	0.000
Σ	10.000	10.000	10.000	10.000	10.000	10.000
Si	0.048	0.037	0.124	0.028	0.024	0.028
Sb	0.652	0.628	0.657	0.652	0.641	0.679
As	1.739	1.744	1.567	1.819	1.845	1.720
Р	0.019	0.014	0.018	0.027	0.019	0.016
Σ	2.457	2.423	2.366	2.526	2.528	2.443
OH	12.676	12.768	13.025	12.450	12.439	12.699

Mean - průměr pěti bodových analýz; *H₂O obsahy dopočteny na základě vyrovnání rozdílu nábojových bilancí; koeficienty empirických vzorců počítány na bázi Cu+Zn+Ca+Mg+Co+Ni = 10 *apfu.*

Metodika výzkumu

Povrchová morfologie vzorků byla sledována v dopadajícím světle pomocí optického mikroskopu Nikon SMZ 1000 (Národní muzeum Praha); tento mikroskop byl použit také pro separaci jednotlivých fází pro další výzkum. Barevné mikrofotografie byly pořízeny pomocí mikroskopu Nikon SMZ 25 s digitální kamerou Nikon DS-Ri2 a funkce skládání obrazu za použití programu NIS Elements AR verze 4.20.

Rentgenová prášková difrakční data theisitu, sabellliitu a tyrolitu byla získána pomocí práškového difraktometru Bruker D8 Advance (Národní muzeum, Praha) s polovodičovým pozičně citlivým detektorem LynxEye za užití CuKα záření (40 kV, 40 mA). Práškové preparáty byly naneseny v acetonové suspenzi na nosič zhotovený z monokrystalu křemíku a následně pak byla pořízena difrakční data ve step-scanning režimu (krok 0.01°, načítací čas 8 s/krok detektoru, celkový čas experimentu cca 15 hod.). Pozice jednotlivých difrakčních maxim tyrolitu byly popsány profilovou funkcí Pseudo-Voigt a upřesněny profilovým fitováním v programu HighScore Plus. Mřížkové parametry byly zpřesněny metodou nejmenších čtverců pomocí programu Celref (Laugier, Bochu 2011). Data theisitu a sabelliitu byla vyhodnocena pomocí software ZDS pro DOS (Ondruš 1993) za použití profilové funkce Pearson VII a indexována na základě teoretického záznamu vypočteného programem Lazy Pulverix (Yvon et al. 1977) z publikovaných krystalových strukturních dat sabelliitu (Olmi et al. (1995a) a navržené ortorombické cely theisitu (Williams 1982). Parametry základní cely pak byly zpřesněny pomocí programu Burnhama (1962).

Chemické složení jednotlivých fází bylo kvantitativně studováno pomocí elektronového mikroanalyzátoru Cameca SX100 (Přírodovědecká fakulta, MU Brno, analytik R. Škoda a J. Sejkora) za podmínek: WD analýza; 15 kV, 10 nA, průměr svazku elektronů 8 µm, použité standardy: almandin (FeKa), albit (NaKa), sanidin (AlKa, SiKa, KKa), Mg_2SiO_4 (MgKa), spessartin (MnKa), fluorapatit (PKα, CaKα), topaz (FKα), SrSO₄ (SLα), gahnit (ZnKα), vanadinit (CIKa, PbKa), lammerit (AsLa, CuK α), ScVO₄ (VK α), Ni₂SiO₄ (NiK α), Sb (SbL β), Bi (BiM β), Co (CoK α). Obsahy výše uvedených prvků, kte(Pouchou, Pichoir 1985). Ramanova spektra tyrolitu a theisitu byla pořízena za pomoci disperzního spektrometru DXR (Thermo Scientific) spojeného s konfokálním mikroskopem Olympus (Národní muzeum Praha). Podmínky měření: zvětšení objektivu 10×, použitý laser 532 nm, rozsah měření 70 - 3576 cm⁻¹, doba expozice 1 s, celkový počet expozic 3600, výkon laseru 10 mW, použitá apertura 50 µm spot (kruhová), velikost měřené stopy 2.1 µm. Spektrometr byl kalibrován pomocí softwarově řízené procedury za využití emisních linií neonu (kalibrace vlnočtu), Ramanových pásů polystyrenu (kalibrace frekvence laseru) a standardizovaného zdroje bílého světla (kalibrace intenzity). Zpracování získaných spekter bylo provedeno pomocí software Omnic 9 (Thermo Scientific).

Charakteristika nově studované mineralizace

Vzorky s theisitem, sabelliitem a doprovodným tyrolitem byly nalezeny autory (LV a RM) během terénní pracovní cesty po španělských a portugalských lokalitách v říjnu roku 2015 v haldovém materiálu opuštěného dolu Mina Delfina. Zjištěná Cu mineralizace se vyskytuje na puklinách šedých až okrových vápenců nebo v dutinách kalcitových žil, které tyto horniny prostupují. Mezi hlavní doprovodné minerály zjištěné na lokalitě patří drobné tabulkovité krystaly diamantově lesklého azuritu, kulovité agregáty malachitu a ledvinité agregáty chryzokolu. Z primárních rudních minerálů byl zjištěn převážně chalkopyrit.

Theisit

Theisit byl na lokalitě zjištěn na puklinách hornin v podobě tyrkysově modrých, perleťově lesklých, lupenitých krystalů, tvořících radiální agregáty o



Obr. 7 Graf obsahů Cu vs. Zn (apfu) v theisitu z různých lokalit.







Obr. 9 Ramanovo spektrum theisitu z Mina Delfina.

Tabulka 4 Interpretace Ramanova spektra theisitu z Mina

pozice	pološířka	l _{rel.}	*1	pravděpodobné přiřazení
3482	159	9.6		
3247	250	2.6		valenční vibrace v OH
1584	185	4.1		
1452	55	1.2		vyšší harmonické nebo kombinační pásy
1366	195	2.9		
971	66	2.5		
930	51	3.7		antisymetrické valenční vibrace v ₃ (AsO ₄) ³⁻
839	37	100.0	835 vs	· · ·
792	25	14.1	800 sh	symetrické valenční vibrace v_1 (AsO ₄) ³⁻
697	22	42.1	690 s	valenční vibrace Sb-O (?)
594	16	1.5		<u> </u>
541	27	5.1		
538	10	2.6	524 sh	valenční a deformační vibrace vazeb
515	35	14.5	500 ms	Cu-(O,OH), Zn-(O,OH), Sb-(OH)
505	10	0.5		
493	32	4.5		
470	36	0.4		
426	32	8.1		
424	9	2.6	418 w	deformační vibrace v_4 (AsO ₄) ³⁻
394	15	2.1		
376	27	9.0	374 w	
368	9	1.5		
335	21	1.8		deformační vibrace $v_2 (AsO_4)^{3-1}$
320	30	6.1	326 w	
282	11	9.8		
263	14	31.0	263 m	
243	18	31.9	237 m	
229	14	13.9		
198	19	16.6	195 w	valenční a deformační vibrace vazeb
179	7	4.0	176 vw	O-Cu-O, O-Zn-O, O-Cu-OH, O-Zn-OH, O-Sb-O
157	20	46.4	155 s	a mřížkové módy
121	11	7.2		
109	17	9.7		
95	18	6.1		
84	10	5.1		
75	19	7.4		

Pozice a pološířka pásů jsou uvedeny v cm⁻¹; I_{rel.} odvozeno z výšky pásů při dekonvoluci spektra; 1* - theisit, Tucker's Tunnel, Tuckerville, Hinsdale County, Colorado, USA (RRUFF R50326)

Tabulka 5 Rentgenová prášková data sabelliitu z Mina Delfina

_												
	h	k	Ι	d _{obs.}	I _{obs.}	d _{calc.}	h	k	Ι	d _{obs.}	I _{obs.}	d _{calc.}
	0	0	1	7.331	56.7	7.326	0	0	3	2.4417	0.3	2.4420
	1	0	1	5.103	0.6	5.103	0	1	3	2.3102	0.4	2.3097
	0	0	2	3.664	100.0	3.663	1	2	-2	2.1666	1.9	2.1671
	1	1	-1	3.581	2.0	3.582	1	1	-3	2.0979	1.5	2.0989
	1	0	2	3.257	3.7	3.256	3	1	-1	1.9043	0.2	1.9045
	0	2	1	3.200	0.4	3.199	0	0	4	1.8318	2.5	1.8315
	1	1	-2	2.734	1.0	2.733	1	2	-3	1.8072	2.6	1.8075
	1	2	0	2.689	1.6	2.688	2	0	4	1.6284	0.4	1.6282
	0	2	2	2.552	1.3	2.551	4	1	1	1.5184	0.3	1.5182
_	1	2	-1	2.523	5.1	2.523	1	2	-4	1.5134	2.0	1.5136

Tabulka 6 Parametry základní cely sabelliitu pro trigonální prostorovou grupu P-3

	tato práce	Olmi et al. (1995a)	Olmi et al. (1995b)
a [Å]	8.2116(7)	8.197(2)	8.201(1)
c [Å]	7.3261(6)	7.312(1)	7.315(1)
V [ų]	427.82(7)	425.5	426.07(9)

průměru do 6 mm (obr. 4 a 5). Pozorovány byly také kůry tvořené lupenitými krystaly (do 0.1 mm), spolu s tmavě zelenými polokulovitými agregáty malachitu (obr. 6). Makroskopicky je theisit podobný z tohoto naleziště známému tyrolitu, od kterého se liší zejména barvou, která je u tyrolitu modrozelená až smaragdově zelená.

Rentgenová prášková data theisitu z dolu Mina Delfina (tab. 1) odpovídají údajům publikovaným pro tento minerální druh. Zpřesněné parametry základní cely (tab. 2) jsou ve velmi dobré shodě s publikovanými daty pro theisit.

Při studiu chemického složení theisitu (tab. 3) byly v kationtu zjištěny dominantní obsahy Cu (5.02 -5.18 apfu) a Zn v rozmezí 4.76 - 4.91 apfu a příměsi Ca (0.02 - 0.03 apfu), Mg (do 0.04 apfu), Ni (do 0.03 apfu) a v případě jedné bodové analýzy (tab. 3; analýza č. 4) také Co (0.02 apfu). Z nových i publikovaných analýz theisitu (obr. 7) je zřejmé, že poměr Cu:Zn se blíží ideálnímu zastoupení 5:5. V aniontové části vzorce byly vedle dominantních obsahů As (1.57 - 1.85 apfu) a Sb v rozmezí 0.63 - 0.68 apfu zjištěny zvýšené obsahy Si (do 0.12 b apfu) a minoritní obsahy P (do 0.03) apfu). Z obrázku 8 je patrné, že poměr As:Sb se v theisitu příliš neodchyluje od hodnot 3:1. Empirický vzorec theisitu z dolu Mina Delfina (průměr pěti bodových analýz) lze na základě sumy kationtů (Cu+Zn+Ca+Mg +Co+Ni) = 10 apfu vyjádřit jako $(Cu_{_{5.12}}Zn_{_{4.81}}Ca_{_{0.03}}Mg_{_{0.03}}Ni_{_{0.01}})_{_{\Sigma10.00}}[(As$ $O_{4}^{(1,74)}(SbO_{4}^{(1,74)}(PO_{4}^{(1,74)})_{0.05}(PO_{4}^{(1,74)})_{0.02}(SiO_{4}^{(1,74)})_{0.05}]_{\Sigma 2.46}$ (OH)_{12.68}.

Ramanovo spektrum theisitu z dolu Mina Delfina (obr. 9) dobře odpovídá spektru uváděnému pro theisit z lokality Tucker's Tunnel, Tuckerville, Hinsdale County, Colorado, USA (RRUFF R50326) i spektru theisitu se zřetelně horším rozlišením z lokality u Grand Junction, Mesa County, Colorado, USA (RRUFF R60478).

Pro theisit je uváděn ideální vzorec $Cu_s Zn_5[(As,Sb)O_4]_2(OH)_{14}$ (Williams 1982; Bonazzi, Olmi 1989); pro všechny dosud popsané výskyty theisitu je charakteristický poměr As:Sb blízký 3:1. Vzhledem k dosud nevyřešené krystalové struktuře theisitu je nejasná zejména role Sb; předpoklad SbAs_1 substituce v $(XO_4)^{3-}$ tetraedru je podle Kolitsche et al. (1999) nepříliš pravděpodobná. Jediný další známý minerální druh, kde Sb⁵⁺ možná substituje As⁵⁺ v tetraedru je sabelliit (Cu,Zn)_2Zn[(As,Sb)

 $O_{4}](OH)_{3}$; zpřesnění jeho krystalové struktury (Olmi et al. 1995a) však vykazuje jisté nesrovnalosti; zjištěny zde byly tři As pozice, z nichž pro jednu je uvažováno částečné obsazení disorder atomy Sb a As obklopené čtyřmi atomy O, které vytvářejí trigonální pyramidu (Kolitsch et al. 1999).

Podle Wellse (1986) existují v podstatě dvě skupiny oxidických sloučenin Sb⁵⁺: (a) soli, které obsahují ionty Sb(OH)₆⁻ a (b) složené oxidy typů MSbO₃, M³⁺SbO₄, M²⁺Sb₂O₆, M²⁺Sb₂O₇, základ jejichž struktury tvoří oktaedry SbO₆. Vlastní ionty typu SbO₄³⁻, SbO₃⁻ a Sb₂O₇⁴⁻ ve skutečnosti podle Wellse (1986) neexistují. Všechny původně takto popsané sloučeniny obsahují Sb⁵⁺ buď ve formě iontů Sb(OH)₆⁻ ve sloučeninách uváděných jako hydratované metanebo pyroantimonáty nebo ve formě oktaedrů SbO₆, které je podle něho lépe označit za složené oxidy.

Ve struktuře theisitu by tudíž měly být vedle tetraedrů (AsO₄)³⁻ přítomny oktaedry Sb(OH)₆ a nikoliv polyedry (SbO₄)³ (Wells 1986). Volným tetraedrům (AsO₄)³ (symetrie T_d) přísluší fundamentální vibrace: v1 (A1) symetrická valenční vibrace, $v_2(\delta)$ (E) dvojnásobně degenerovaná deformační vibrace, v₃ (F₂) trojnásobně degenerovaná antisymetrická valenční vibrace, a $v_{4}(\delta)$ (F_{2}) trojnásobně degenerovaná deformační vibrace. Všechny vibrace jsou aktivní v Ramanově spektru, zatímco vibrace v_3 a v_4 jsou aktivní v infračerveném spektru. Snížení symetrie T_d způsobuje rozštěpení degenerovaných vibrací a aktivaci vibrací v infračerveném i Ramanově spektru (Nakamoto 2009). Volné oktaedry XY₆ - Sb(OH), (symetrie O) jsou charakterizovány šesti normálními vibracemi $v_1 [(A_{10}) v(XY)], v_2 [(E_0) v(XY)], v_3 [(F_{10})$ $v(XY)], v_{4}[(F_{1u}) \delta(YXY)], v_{5}[(F_{2g}) \delta(Y-$ XY)] a $v_6 [(F_{2\mu}) \delta(YXY)]$. Vibrace v_1, v_2 a v, jsou aktivní v Ramanově spektru, v, a v₄ v infračerveném spektru. Vibrace v_6 není aktivní ani v infračerveném ani Ramanově spektru (Nakamoto 2009). Z komplexního Ramanova spektra lze na základě analogie ve struktuře theisitu předpokládat také přítomnost oktaedrů Cu(O,OH)₆ a Zn(O,OH)₆ (viz např. Nakamoto 2009).

Obr. 12 Tence tabulkovité agregáty sabelliitu narůstající na starší celistvé agregáty theisitu, šířka záběru 220 μm. BSE foto R. Škoda.



Obr. 10 Polokulovité agregáty sabelliitu na puklině vápence, šířka záběru 1.4 mm. Foto L. Vrtiška.



Obr. 11 Radiálně paprsčité agregáty sabelliitu na puklině vápence, šířka záběru 1.8 mm. Foto L. Vrtiška.



Tabulka 7	Chemické	složení	sabelliitu z	Mina	Delfina	(hm. 9	%)
-----------	----------	---------	--------------	------	---------	--------	----

	mean	1	2	3
CaO	0.04	0.00	0.07	0.06
CuO	35.55	35.42	35.84	35.38
CoO	0.07	0.13	0.09	0.00
NiO	0.61	0.62	0.67	0.54
ZnO	22.35	21.73	22.52	22.80
SiO ₂	0.77	0.78	0.81	0.73
Sb ₂ O ₅	7.39	7.53	7.28	7.36
As ₂ O ₅	20.11	19.48	20.72	20.14
$P_2 \tilde{O}_5$	0.13	0.15	0.12	0.14
H ₂ O*	6.93	6.88	6.93	6.97
total	93.96	92.71	95.04	94.12
Са	0.003	0.000	0.005	0.004
Cu	1.833	1.850	1.830	1.820
Со	0.004	0.007	0.005	0.000
Ni	0.033	0.034	0.036	0.030
Zn	1.126	1.109	1.124	1.146
Σ	3.000	3.000	3.000	3.000
Si	0.053	0.054	0.055	0.050
Sb	0.187	0.193	0.183	0.186
As	0.718	0.704	0.732	0.717
Р	0.008	0.009	0.007	0.008
Σ	0.966	0.960	0.976	0.961
ОН	3.155	3.173	3.126	3.167

Mean - průměr tří bodových analýz; *H₂O obsahy dopočteny na základě vyrovnání rozdílu nábojových bilancí; koeficienty empirických vzorců počítány na bázi Cu+Zn+Ca+Co+Ni = 3 *apfu*.

Idulka o Renigenova praskova uala lynomilu z Ivima Demi	Tabulka 8	Rentgenová	prášková	data t	tyrolitu z	Mina	Delfina
---	-----------	------------	----------	--------	------------	------	---------

				<u> </u>							
h	k	1	d _{obs.}	I _{obs.}	d _{calc.}	h	k	1	d _{obs.}	I _{obs.}	d _{calc.}
2	0	0	13.656	100	13.642	1	0	4	2.546	<1	2.545
3	0	0	9.102	2	9.095	5	2	0	2.4800	7	2.4796
4	0	0	6.836	1	6.821	3	0	4	2.4056	<1	2.4039
5	0	0	5.457	1	5.457	-11	0	2	2.3721	<1	2.3705
-1	0	2	5.226	<1	5.226	-10	1	2	2.3309	<1	2.3313
-1	1	1	4.879	<1	4.884	4	0	4	2.3168	<1	2.3160
1	1	1	4.775	<1	4.772	12	0	0	2.2730	<1	2.2736
2	0	2	4.626	<1	4.632	-12	0	2	2.1952	<1	2.1986
6	0	0	4.551	2	4.547	8	2	0	2.1558	<1	2.1565
-3	1	1	4.437	<1	4.442	13	0	0	2.0992	1	2.0987
3	0	2	4.255	<1	4.252	-12	1	2	2.0446	<1	2.0449
3	1	1	4.196	<1	4.201	-11	1	3	2.0167	<1	2.0167
-4	1	1	4.123	<1	4.113	12	0	2	1.9810	<1	1.9821
-5	0	2	4.048	<1	4.052	14	0	0	1.9494	1	1.9488
5	1	0	3.897	2	3.897	-13	1	2	1.9213	<1	1.9219
-1	1	2	3.813	<1	3.810	2	2	4	1.8523	<1	1.8524
1	1	2	3.700	<1	3.705	3	3	0	1.8181	<1	1.8183
-3	1	2	3.634	<1	3.636	-14	1	2	1.8108	1	1.8107
6	1	0	3.523	<1	3.522	-5	3	1	1.7460	<1	1.7452
-4	1	2	3.467	<1	3.469	16	0	0	1.7055	<1	1.7052
8	0	0	3.411	7	3.410	-3	2	5	1.6691	<1	1.6687
-7	0	2	3.345	1	3.349	0	1	6	1.6493	<1	1.6493
7	1	0	3.192	<1	3.193	-2	3	3	1.6362	<1	1.6360
-6	1	2	3.072	<1	3.072	17	0	0	1.6054	<1	1.6049
7	1	1	2.957	1	2.957	6	0	6	1.5435	<1	1.5440
7	0	2	2.923	<1	2.924	18	0	0	1.5161	<1	1.5158
-8	1	1	2.893	2	2.891	14	0	4	1.4620	<1	1.4618
6	1	2	2.773	<1	2.776	8	3	3	1.4374	<1	1.4373
2	2	0	2.727	2	2.727	15	0	4	1.3990	<1	1.3991
-9	1	1	2.658	<1	2.659	-9	2	6	1.3874	<1	1.3873
-1	0	4	2.614	1	2.613	3	4	1	1.3598	<1	1.3600
4	1	3	2.587	<1	2.586						

Přiřazení jednotlivých pásů v experimentálně získaném spektru theisitu z Mina Delfina (tab. 4) je založeno na údajích Rosse (1974), Sieberta (1966), Nakamota (2009) a experimentálních studiích Drátovského a Karlíčka (1981), Frosta et al. (2009), Frosta, Bahfenne (2010a, b), Frosta et al. (2011, 2015), Chukanova (2014), Čejky et al. (2015), Bittarella et al. (2015) a Zhao et al. (2016).

Velmi intenzivní pás při 3482 cm⁻¹ s ramenem při 3247 cm⁻¹ byl přiřazen valenčním vibracím v OH hydroxylových skupin. Libowitzkyho (1999) empirický vztah umožňuje odvodit přibližné délky vodíkových vazeb O-H×××O, pohybujících se v rozmezí od 2.88 do 2.73 Å. Přítomnost molekulární vody nelze z Ramanova spektra odvodit, protože pás příslušející deformační vibraci v₂(δ) H₂O nebyl pozorován. Slabý pás při 1584 cm⁻¹ by mohl signalizovat přítomnost adsorbované či velmi slabě vázané vody, ale spíše spolu se slabými pásy při 1452 a 1366 cm⁻¹ jde o vyšší harmonické nebo kombinační pásy. Široké pásy při 971 a 930 cm⁻¹ souvisejí s trojnásobně degenerovanými antisymetrickými vibracemi ν_{3} (AsO₄)³⁻.

Symetrické valenční vibraci v, (AsO₄)³⁻ je přiřazen velmi intenzívní pás při 839 s ramenem při 792 cm-1. Pás při 697 lze přiřadit valenčním vibracím Sb-O, pásy při 594, 541, 538, 515, 505 a 493 cm⁻¹ valenčním a deformačním vibracím Sb-O, Cu-O, Cu -OH a Zn-O a Zn-OH. Pásy při 470, 426, 424 a 394 přísluší trojnásobně degenerované deformační vibraci v₄(δ)(AsO₄)³⁻ a pásy při 376, 368, 335 a 320 cm-1 dvojnásobně degenerované deformační vibraci $v_2(\delta)(AsO_4)^{3-}$. V druhém případě může docházet ke koincidenci (překrývání) s valenčními a deformačními vibracemi Sb-O, Cu-(O,OH) a Zn-(O,OH). Pásy při 282, 263, 243, 229, 198, 179, 157, 121, 109, 95, 84 a 75 byly přiřazeny deformačním vibracím O-Cu-O, O-Zn -O, O-Cu-OH, O-Zn-OH a mřížkovým modům.

Sabelliit

Sabelliit byl ve studovaném materiálu nejdříve zjištěn jen pomocí rentgenových práškových dat jako minoritní příměs v některých agregátech theisitu; po systematickém výzkumu vzorků byly ojediněle zjištěny i nevelké prostorové polokulovité a radiálně paprsčité, světle modré, perleťově lesklé agregáty o velikosti do 1 mm (obr. 10 a 11) makro- i mikroskopicky neodlišitelné od theisitu, ve kterých tato vzácná minerální fáze převažovala. Při mikroskopickém výzkumu bylo zjištěno, že sabelliit vytváří tence tabulkovité krystaly o délce do 50 µm, které narůstají na starší agregáty theisitu (obr. 12).

Rentgenová prášková data sabelliitu z dolu Mina Delfina (tab. 5) odpovídají publikovaným údajům pro tuto minerální fázi (Olmi et al. 1995b) i teoretickému záznamu vypočtenému z krystalové struktury publikované v práci Olmiho et al. (1995a); vzhledem k minimálnímu množství materiálu dostupného pro analýzu, zřetelné přednostní orientaci dané dokonalou štěpností minerálu i příměsi theisitu byla v experimentálním záznamu identifikována jen difrakční maxima s vyšší relativní intenzitou. Zpřesněné parametry základní cely sabelliitu z Mina Delfina jsou v tabulce 6 porovnány s publikovanými údaji pro tuto minerální fázi. Pokusy o získání Ramanova spektra sabelliitu nebyly úspěšné kvůli velmi výrazné fluorescenci pozorované při experimentech.

Pro chemické složení sabelliitu (tab. 7) jsou charakteristické obsahy Cu, Zn, As a Sb odpovídající vzorci (Cu,Zn),Zn(AsO,,SbO,)(OH), navrženému Olmim et al. (1995a); v kationtu byly vedle dominantní Cu (1.82 - 1.85 apfu) a Zn (1.11-1.15 apfu) zjištěny i minoritní obsahy Ni (do 0.03 apfu), Co a Ca (lokálně do 0.01 apfu). V aniontových pozicích vystupují As (0.70 - 0.73 apfu) a Sb (0.18 - 0.19 apfu), doprovázené minoritním Si (kolem 0.05 apfu) a P (do 0.01 apfu). Empirický vzorec sabelliitu z dolu Mina Delfina (průměr tří bodových analýz) lze na základě sumy kationtů (Cu+Zn+Ca+Co+ Ni) = 3 *apfu* vyjádřit jako (Cu_{1.83}Zn_{0.14} $\begin{array}{l} Ni_{0.03})_{\Sigma 2.00} Zn_{1.00} [(AsO_4)_{0.72} (SbO_4)_{0.19} \\ (SiO_4)_{0.05} (PO_4)_{0.01}]_{\Sigma 0.97} (OH)_{3.15}. \end{array}$

Tyrolit

Tyrolit se na lokalitě Mina Delfina vyskytuje v podobě smaragdově zelených až modrozelených, radiálních a vějířovitých agregátů, tvořených částečně průhlednými lupenitými krystaly do velikosti 1 cm (obr. 13), vzácněji byl zjištěn také jako tenké tabulkovité průhledné krystaly světle zelenomodré barvy o velikosti do 1 mm, které narůstají v dutinách na krystaly dolomitu (obr. 14). Spolu s tyrolitem se v dutinách kalcitu vyskytují shluky diamantově lesklých, intenzivně modrých tabulkovitých krystalů azuritu o velikosti do 2.5 mm (obr. 15 a 16).

Rentgenová prášková data tyrolitu údajům publikovaným pro tento mi-

Obr. 13 Radiální agregáty smaragdově zeleného tyrolitu, šířka záběru 9 mm. Foto L. Vrtiška.



Obr. 14 Tabulkovité průhledné krystaly tyrolitu narůstající na krystaly dolomitu, šířka záběru 2.5 mm. Foto L. Vrtiška.



z dolu Mina Delfina (tab. 8) odpovídají Obr. 15 Shluk sytě modrých tabulkovitých krystalů azuritu, šířka záběru 4 mm. Foto L. Vrtiška.

Tabulka 9 Parametry základní cely tyrolitu pro monoklinickou prostorovou grupu P2 /c.

• •	1		
	tato práce	Krivovichev et al. (2006)	Števko et al. (2011)
a [Å]	27.557(3)	27.562(3)	27.543(3)
b [Å]	5.5672(7)	5.5684(7)	5.5681(6)
c [Å]	10.465(1)	10.4662(15)	10.4763(9)
β [°]	98.07(5)	98.074(11)	98.009(9)
V [ų]	1589.5(3)	1590.3(3)	1591.02(3)

Tabulka 10 Chemické složení tyrolitu z Mina Delfina (hm. %)

	mean	1	2	3	4	5	6
CaO	7.67	7.68	7.76	7.65	7.58	7.70	7.67
CuO	42.23	41.58	43.26	42.01	42.37	43.04	41.12
ZnO	0.93	0.96	1.28	1.02	0.78	0.69	0.82
SiO ₂	0.09	0.23	0.05	0.10	0.05	0.10	0.00
As_2O_5	27.71	28.08	27.99	28.67	26.89	28.36	26.28
$P_2 \overline{O}_5$	0.04	0.09	0.00	0.06	0.00	0.08	0.00
SO ₃	0.19	0.38	0.26	0.21	0.14	0.10	0.06
*H ₂ O	16.68	16.49	17.14	16.63	16.64	16.87	16.30
*CO ₂	2.90	2.22	3.28	2.25	3.42	2.75	3.46
total	98.43	97.69	101.03	98.59	97.86	99.69	95.70
Са	2.217	2.243	2.180	2.216	2.196	2.199	2.266
Cu	8.599	8.564	8.572	8.581	8.648	8.664	8.567
Zn	0.184	0.193	0.248	0.203	0.156	0.136	0.167
Σ	11.000	11.000	11.000	11.000	11.000	11.000	11.000
Si	0.024	0.062	0.014	0.028	0.013	0.027	0.000
As	3.906	4.003	3.839	4.053	3.799	3.952	3.790
Р	0.008	0.021	0.000	0.013	0.000	0.017	0.000
S	0.038	0.077	0.051	0.043	0.028	0.019	0.012
Σ	3.977	4.162	3.904	4.137	3.839	4.015	3.801
С	1.066	0.826	1.176	0.830	1.261	1.000	1.304
OH	8.000	8.000	8.000	8.000	8.000	8.000	8.000
H ₂ O	11.000	11.000	11.000	11.000	11.000	11.000	11.000

Mean - průměr šesti bodových analýz; * H_2O obsahy dopočteny na základě teoretického obsahu 8 molekul OH a 12 molekul H_2O v ideálním vzorci tyrolitu. *Obsahy CO₂ dopočteny na základě vyrovnání rozdílu nábojových bilancí; koeficienty empirických vzorců počítány na bázi Ca+Cu+Zn = 11 *apfu*.



Obr. 16 Shluk sytě modrých tabulkovitých krystalů azuritu, šířka záběru 1 mm. Foto L. Vrtiška.

nerální druh. Zpřesněné parametry základní cely tyrolitu jsou v tabulce 9 porovnány s publikovanými údaji pro tuto minerální fázi.

Při studiu chemického složení tyrolitu (tab. 10) bylo v kationtu zjištěno dominantní zastoupení Ca v rozmezí 2.18 - 2.27 apfu a Cu (8.56 - 8.66 apfu) a minoritní obsahy Zn v rozmezí 0.14 - 0.25 apfu. V aniontové části vzorce byly vedle dominantního As (3.79 - 4.05 apfu) zjištěny nevelké obsahy Si (do 0.03 apfu), obsahy S (do 0.04 apfu) a P (do 0.01 apfu). Empirický vzorec tyrolitu z dolu Mina Delfina (průměr šesti bodových analýz) lze na bázi sumy kationtů (Ca+Cu+Zn) = 11 apfu vyjádřit jako (Ca_{2.22}Cu_{8.60}Zn_{0.18})_{Σ11.00} $[(AsO_4)_{3.91}(SO_4)_{0.04}(SiO_4)_{0.02}(PO_4)_{0.01}]_{\Sigma 3.98}$ $(CO_3)_{1.07}(OH)_8 \cdot 11H_2O.$

spektrum tyrolitu Ramanovo z dolu Mina Delfina (obr. 17) je blízké, ale nikoliv identické se spektry uváděnými pro tyrolit z lokalit Brixlegg, Tyrolsko, Rakousko (Kloprogge, Frost 2000), Penamellera, Španělsko (RRUFF R050571), Tyrolsko, Rakousko (RRUFF R05231) a Lovelock mine. Bolivia. Cottonwood Canyon, Churchill County, Nevada, USA (RRUFF R060264). Porovnání se spektry uváděnými pro tyrolit je komplikováno tím, že většina vzorků popisovaných jako tyrolit z lokalit v ČR, SR, Rakousku i USA svými obsahv sulfátového aniontu (J. Seikora. nepublikovaná data) spíše koresponduje s nově definovaným minerálním druhem - tangdanitem s ideálním vzorcem Ca₂Cu₉(AsO₄)₄(SO₄)_{0.5}(OH)₉ ·9H₂O (Ma et al. 2014). Kvantitativní chemická data odpovídající karbonátem dominantnímu tyrolitu (Ca, Cu_a(AsO₄)₄(CO₃)(OH)_a·11H₂O - Krivovichev et al. 2006) jsou uvedena jen pro vzorky z lokality Penamellera, Španělsko (RRUFF R050571). Infračervená spektra pro chemicky definovaný tyrolit i tangdanit z lokality Farbiště na Slovensku uvádí Števko et al. (2011).

Tyrolit s ideálním vzorcem Ca₂ Cu₉(AsO₄)₄(CO₃)(OH)₈·11H₂O obsahuje ve své struktuře, vedle kationtů Cu²⁺ a Ca²⁺, také AsO₄³⁻, CO₃²⁻, OH⁻ a molekulární vodu (Krivovichev et al. 2006). Studovaný materiál z Mina Delfina svými velmi nízkými obsahy sulfátového aniontu velmi dobře odpovídá karbonátem dominantnímu tyrolitu. Experimentálně získané Ramanovo spektrum tyrolitu z Mina Delfina (tab. 11) bylo interpretováno zejména na základě prací Nakamota (2009), Kloprogga a Frosta (2000), Števka et al. (2011), Čejky et al. (2015), Frosta et al. (2015) a Chukanova (2014).

Volným tetraedrům (AsO₄)³⁻ (symetrie T_d) přísluší fundamentální vibrace: v₁ (A₁) symetrická valenční vibrace, v_2 (δ) (E) dvojnásobně degenerovaná deformační vibrace, v3 (F₂) trojnásobně degenerovaná antisymetrická valenční vibrace, a v (δ) (F_2) trojnásobně degenerovaná deformační vibrace. Všechny vibrace jsou aktivní v Ramanově spektru, zatímco vibrace v_3 a v_4 jsou aktivní v infračerveném spektru. Snížení symetrie T_d způsobuje rozštěpení degenerovaných vibrací a aktivaci vibrací v infračerveném i Ramanově spektru (Nakamoto 2009). Volnému planárnímu (CO₃)²⁻ (symetrie D_{3b}) přísluší fundamentální vibrace: symetrická valenční vibrace v_1 (A_1), mimorovinná deformační vibrace v2 (δ) (A2'), dvojnásobně degenerovaná antisymetrická valenční vibrace $v_{2}(E')$ a dvojnásobně degenerovaná rovinná vibrace $v_2(\delta)$ (*E*^{*}). Snížením symetrie dochází k aktivaci vibrací v infračerveném a Ramanově spektru a štěpení degenerovaných vibrací (Nakamoto 2009).

Slabý pás při 3487 cm⁻¹ byl přiřazen v OH valenční vibraci hydroxylových iontů, další slabé pásy při 3376 a 3036 cm⁻¹ v OH valenčním vibracím molekul vody. Podle Libowitzkyho (1999) lze odvodit přibližné délky vodíkových vazeb O-H×××O ve struktuře tyrolitu v rozmezí 2.88 - 2.67 Å. Velmi slabé pásy při 2939 a 2842 cm⁻¹ často se ve spektrech vyskytující, mohou sice rovněž souviset s v OH vodíkovými vazbami vázaných hydroxylů, ale bývají způsobeny přítomností organických nečistot.

Deformační vibraci molekul vody $v_2(\delta)$ H_2O přísluší velmi slabý široký pás při 1600 cm⁻¹, zatímco velmi slabé široké pásy při 1445, 1376 a 1348 cm⁻¹ jsou spojeny s dvojnásobně degenerovanými antisymetrickými valenčními vibracemi v_3 (CO₃)²⁻.

Částečnou koincidenci $v_2(\delta) H_2 O a v_3 (CO_3)^{2-}$ vibrací nelze vyloučit.

Pásy při 1100 cm⁻¹ a 1071 cm⁻¹ lze přiřadit k symetrickým valenčním vibracím v₁ (CO₃)². Pásy při 1043 a 1030 cm⁻¹ souvisí s deformačními vibracemi δ Cu-OH, zatímco pásy při 945, 919 a 886 cm⁻¹ byly přiřazeny k trojnásobně degenerovaným antisymetrickým vibracím v₃ (AsO₄)³⁻ s pravděpodobným překrýváním s deformačními vibracemi δ Cu-OH, a velmi intenzivní pásy při 844 a 806 cm⁻¹ a intenzivní pás při 856 cm⁻¹ k symetrickým valenčním vibracím v₁ (AsO₄)³⁻. Pozorované počty těchto pásů signalizují přítomnost symetricky neekvivalentních (AsO₄)³⁻ skupin, což je v souladu s dvěma neekvivaletními As pozicemi, zjištěnými Krivovichevem et al. (2006) při

Tabulka 11 Interpretace Raman spektra tyrolitu z Mina Delfina

pravděpodobné přiřazen	1*	l rel.	pološířka	pozice
valenční vibrace v OH	3470 vw	3.7	52	3487
	3364 vw	2.2	172	3376
valenční vibrace v OH v molekulách $H_2^{}$ C	3045 vw	1.6	150	3036
		0.3	16	2939
		0.2	27	2842
valenční vibrace δ H ₂ C		2.1	139	1600
		0.7	43	1445
antisymetrické valenční vibrace v ₃ (CO ₃) ²		0.7	74	1376
		1.2	219	1348
		16.0	9	1100
symetrické valenční vibrace $v_1 (CO_3)^2$		4.1	14	1071
	1048 vw	1.8	18	1043
deformační vibrace δ Cu-OH	1023 vw	2.5	17	1030
	968 vw	3.2	25	945
antisymetrické valenční vibrace v ₃ (AsO ₄) ³		2.4	28	919
	887 sh	9.8	24	886
nimorovinná deformační vibrace $v_2^{}$ (δ) (CO ₃) ²		41.1	20	856
symetrické valenční vibrace v ₁ (AsO ₄) ³	845 vs	79.7	31	844
	797 vs	100.0	26	806
valenční a deformační vibrace Cu-(O,OH)	500 wm	27.8	36	511
		4.0	17	484
deformační vibrace v_4 (AsO ₄) ³	461 w	27.1	31	462
	410 sh	26.1	30	418
	381 m	18.4	28	388
deformační vibrace v ₂ (AsO ₄) ³	361 m	18.9	22	360
		11.6	24	338
		8.7	21	318
		9.4	15	302
	0.4 5	5.5	19	285
	215 w	8.7	23	266
valenčni a deformačni vibrace	203 sh	7.5	17	199
Cu-OH, O-(Cu, Ca)-OH, O-Cu-C	190 sn	3.3	(190
a mrizkove mody	164 SN	18.3	18	174
	151 \$	13.8	22	154
		3.3	12	147
		14.4	13	131
		۱/.۱ ۸۸	01	107
		4.4 7 9	0	107
		7.0 10.7	9 10	90 82
		10.7	8	72

1348 cm⁻¹ jsou spojeny s dvojnásob- Pozice a pološířka pásů jsou uvedeny v cm⁻¹; I_{rel.} odvozeno z výšky pásů při ně degenerovanými antisymetrický- dekonvoluci spektra; 1* - tyrolit, RRUFF 50571, Penamellera (Španělsko).

studiu krystalové struktury tyrolitu. Překrývání v_1 (AsO₄)³⁻ s mimorovinnými deformačními vibracemi $v_2(\delta)$ (CO₃)²⁻ nelze vyloučit.

Středně intenzivní pás při 511 cm⁻¹ může být přiřazen valenčním a deformačním vibracím Cu-O a Cu-OH. Pásy při 462 a 418 cm⁻¹ spolu s pásem při 484 cm⁻¹ jsou přiřazeny trojnásobně degenerované deformační vibraci $v_4(\delta)$ (AsO₄)³⁻ a pásy při 388, 360 a 338 cm⁻¹ dvojnásobně degenerované deformační vibraci $v_2(\delta)$ (AsO₄)³⁻ Pásy střední intenzity při 318, 302, 285, 266, 199, 190, 174, 154, 147, 131, 121, 107, 98, 88, a 72 cm⁻¹ lze přiřadit valenčním a deformačním vibracím Cu-OH, O-(Cu, Ca)-OH, O-Cu-O a mřížkovým modům.



Obr. 17 Ramanovo spektrum tyrolitu z Mina Delfina.

Závěr

Vznik nově zjištěného výskytu theisitu a doprovodného sabelliitu a tyrolitu z dolu Mina Delfina je vázán na procesy *in-situ* zvětrávání sulfidů Cu a Zn - tennantitu a tetraedritu. Okolní horniny (převážně vápence) sloužily při vzniku těchto minerálů jako zdroj Ca. Přítomnost theisitu byla na této lokalitě patrně opomíjena pro jeho výraznou podobnost se zde známým tyrolitem, od kterého se makroskopicky jen nevýrazně odlišuje barvou. Dokladový materiál je uložen v mineralogické sbírce Národního muzea v Praze - Horních Počernicích.

Poděkování

Předložená práce vznikla za finanční podpory Grantové agentury ČR v rámci projektu 17-09161S. Poděkování za řadu připomínek zvyšujících odbornou úroveň práce patří recenzentům předložené práce.

Literatura

- BERNÁRDES GÓMEZ MJ, GUISADO DI MONTI JC (2000) La Mina Delfina. Přístup 1. srpna 2017 na adrese https://www. concejodecabrales.com/esp/articulos/mina_delfina. html
- BITTARELLO E, CÁMARA F, CIRIOTTI ME (2015) Ottensite, brizziite and mopungite from Pereta mine (Tuscany, Italy): new occurrences and crystal structure refinement of mopungite. Mineral Petrol 109: 431-442
- BLAS CORTINA, MA (1989) La Minería Prehistórica del cobre en las montañas astur-leonesas en Minería y metalurgia en las antiguas civilizaciones mediterráneas y europeas. I Coloquio Internacional Asociado, Madrid 143-153
- BONAZZI P, OLMI F (1989) Theisite from Forno (Alpi Apuane) and from Sa Duchessa (Sardinia), Italy. N Jb Mineral Mh 241-244
- BURNHAM CH W (1962) Lattice constant refinement. Carnegie Inst Washington Year Book 61: 132-135
- ČЕЈКА J, SEJKORA J, MACEK I, MALÍKOVÁ R, WANG L, SCHOLZ R, XI W, FROST RL (2015) Raman and infrared study of turqoise minerals. Spectrochim Acta A 149: 273-182

DRÁTOVSKÝ M, KARLÍČEK J (1981) Lithium and sodium antimonates. Chemické Zvěsti 35: 629-640

- FROST RL, BAHFENNE S (2010a) A review of the vibrational spectroscopis studies of arsenite, antimonite and antimonate minerals. Appl Spectrosc Rev 45: 101-129
- FROST RL, BAHFENNE S (2010b) Raman spectroscopic study of the antimonate mineral bottinoite $Ni[Sb_2(OH)_{12}] \cdot 6H_2O$ and in comparison with brandholzite $Mg[Sb_2^{5+}(OH)_{12}] \cdot 6H_2O$. J Raman Spectrosc 41: 1353-1356
- FROST RL, ČEJKA J, SEJKORA J, OZDÍN D, BAHFENNE S, KEEFFE EC (2009) Raman spectroscopic study of the antimonate mineral brandholzite Mg[Sb₂(OH)₁₂]·6H₂O. J Raman Spectrosc 40: 1907-1910
- FROST RL, RINTOUL L, BAHFENNE S (2011) Single crystal Raman spectroscopy of brandholzite Mg[Sb(OH)₆]₂·6H₂O and bottinoite Ni[Sb(OH)₆]₂·6H₂O and the polycrystalline Raman spectrum of mopungite Na[Sb(OH)₆]. J Raman Spectrosc 42: 1147-1153
- FROST RL, SCHOLZ R, LÓPEZ A (2015) Raman and infrared spectroscopic characterization of the arsenate-bearing mineral tangdanite - and its comparison with the discredited mineral clinotyrolite. J Raman Spectrosc 46: 920-926
- CHUKANOV NV (2014) Infrared spectra of mineral species. Extended Library Vol.1, Springer Dordrecht
- KLOPROGGE JT, FROST RL (2000) Raman microscopy study of tyrolite: A multi-anion arsenate mineral. Appl Spectrosc 54: 517-521
- KOLITSCH U, SLADE PG, TIEKINK ERT, PRING A (1999) The structure of antimonian dussertite and the role of antimony in oxysalt minerals. Mineral Mag 63: 17-26
- KRIVOVICHEV SV, CHERNYSCHEV DV, DOBELIN N, ARMBRUSTER T, KAHLENBERG V, KAINDL R, TESSADRI R, KALTENHAUSER G (2006) Crystal chemistry and polytypism of tyrolite sample: Brixlegg, Schwaz, Tyrol, Austria. Am Mineral 91: 1378-1384
- LAUGIER J, BOCHU B (2004) LMGP-Suite of Programs for the interpretation of X-ray experiments. ENSP/Laboratoire des Matériaux et du Génie Physique, Grenoble, France

- LIBOWITZKY E (1999) Correlation of O-H stretching frequencies and O-H···O hydrogen bond lenghts in minerals. Monatsh Chem 130: 1047-1059
- Ma Z, Li G, CHUKANOV NV, POIRIER G, SHI N (2014) Tangdanite, a new mineral species from the Yunan Province, China and the discreditation of clinotyrolite. Mineral Mag 78: 559-569
- NAKAMOTO K (2009) Infrared and Raman spectra of inorganic and coordination compounds, Part A, Theory and applications in inorganic chemistry, Wiley Hoboken
- NUCHE R (ED) (2002) Patrimonio Geológico de Asturia, Cantabria y País Vasco. Madrid 500
- O'BRIEN W (2016) Prehistoric Copper Mining in Europe, 5500-500 BC. Archaeological Journal 173(2): 358-359
- OLMI F, SABELLI C, TROSTI-FERRONI R (1995a) The crystal structure of sabelliite. Eur J Mineral 7: 1331-1338
- OLMI F, SANTUCCI A, TROSTI-FERRONI R (1995b) Sabelliite, a new copper-zinc arsenate-antimonate mineral from Sardinia, Italy. Eur J Mineral 7: 1325-1330
- ONDRUŠ P (1993) ZDS A computer program for analysis of X-ray powder diffraction patterns. Materials Science Forum, 133-136, 297-300, EPDIC-2. Enchede
- Pouchou JL, Pichoir F (1985) "PAP" (фрZ) procedure for improved quantitative microanalysis. In: Microbeam Analysis (J. T. Armstrong, ed.). San Francisco Press, San Francisco, pp 104-106

- Ross SD (1974) Phosphates and other oxy-anions of Group V. In: The infrared spectra of minerals (v.C. Farmer, ed.), The Mineralogical Society London
- SIEBERT H (1966) Anwendungen der Schwingungsspektroskopie in der anorganischen Chemie, Springer Berlin
- Šтеvко M, Sejkora J, Bačík P (2011) Mineralogy and origin of supergene mineralization at the Farbište ore occurrence near Poniky, central Slovakia. J Geosci 56: 273-298
- TERENTE LMR, CABAL CL, CLAVEROL MG (2006): Los registros mineros para sustancias metálicas en Asturias. Trabajos de Geología 26: 19-55
- VVAA (1994) Revista de Minerales y Yacimientos de España. Bocamina, Grupo Mineralogista de Madrid 0: 50
- Wells AF (1986) Structural inorganic chemistry. Clarendon Press Oxford
- WILLIAMS SA (1982) Theisite, a new mineral from Colorado, Mineral Mag 46: 49-50
- YVON K, JEITSCHKO W, PARTHÉ E (1977) Lazy Pulverix, a computer program for calculation X-ray and neutron diffraction powder patterns. J Appl Cryst 10: 73-74
- ZHAO X, MEI D, X∪ J, W∪ Y (2016) ASb₂(SO₄)₂(PO₄) (A=H₃O⁺, K, Rb): Layred structure containing ordered sulfate and phosphate anions. Zeits Allgem Anorg Chem 642: 343-349