https://doi.org/10.46861/bmp.28.276

PŮVODNÍ PRÁCE/ORIGINAL PAPER

Krystalová struktura phurcalitu, $Ca_2[(UO_2)_3O_2(PO_4)_2] \cdot 7H_2O$, z Jáchymova

Crystal structure of phurcalite, $Ca_2[(UO_2)_3O_2(PO_4)_2]$ ·7H₂O, from Jáchymov

JAKUB PLÁŠIL

Fyzikální ústav AV ČR v.v.i., Na Slovance 2, 182 21 Praha 8; e-mail: plasil@fzu.cz

 $\label{eq:plass_loss} \begin{array}{l} \mathsf{P}_{\mathsf{L}\check{\mathsf{AS}}\mathsf{IL}} \text{ J } (2020) \text{ Krystalová struktura phurcalitu, } \mathsf{Ca}_2[(\mathsf{UO}_2)_3\mathsf{O}_2(\mathsf{PO}_4)_2]\cdot\mathsf{7H}_2\mathsf{O}, \text{ z } \text{ Jáchymova. Bull Mineral Petrolog 28(2): } 276-280 \text{ ISSN: } 2570-7337 \end{array}$

Abstract

A rare supergene uranyl phosphate mineral, phurcalite, was found on a few specimens originating from the dump material of the Eduard shaft, the Jáchymov ore district, Czech Republic. Phurcalite forms yellow to yellowish-orange perfect prismatic crystals, reaching up to 3 - 4 mm in cavities of vuggy quartz-dominated gangue. Phurcalite was found in the association with walpurgite, uranophane- α , and members of the metatorbernite-metazeunerite series. According to single-crystal X-ray data phurcalite is orthorhombic, space group *Pbca*, with a 17.3785(8), b 15.9864(6), c 13.5477(6) Å, and *V* 3763.8(3) Å³. Its crystal structure has been refined to *R* = 3.56 % for 3488 unique observed reflections [I_{obs} >3 σ (I]] collected on a Rigaku SuperNova X-ray diffractometer with an Atlas S2 CCD detector and focused MoK α radiation. The results of the structure refinement are in line with the recently published structure refinement of phurcalite from Shinkolobwe (Africa). Nevertheless, in phurcalite from Jáchymov, the substitution of As for P takes place at greater extent. The structural formula obtained for the crystal from Jáchymov is Ca₂[(UO₂)₃O₂(PO₄)_{1.753}(AsO₄)_{0.247}]·7H₂O, Z = 8, D_{calc} = 4.409 g/cm³.

Key words: phurcalite, uranyl phosphate, crystal structure, Jáchymov

Obdrženo 30. 9. 2020; přijato 7. 11. 2020

Úvod

Fosfáty a arsenáty šestimocného uranu, ve formě uranylu (UO2)2+, představují velmi rozšířenou skupinu minerálů, které vznikají v průběhu oxidačně-hydratačního zvětrávání uraninitu (Finch, Murakami 1999; Krivovichev, Plášil 2013; Plášil 2014). Tyto minerály, díky nízkým produktům rozpustnosti (např. llton et al. 2010; Astilleros et al. 2013; Göb et al. 2013), ovlivňují migraci uranu jak v oxidačních zónách ložisek U (Murakami et al. 1997; Finch, Murakami 1999; Plášil et al. 2006, 2009; Göb et al. 2013), tak i v prostředí důlních hald a úpravárenských deponií a odkališť (Fuller et al. 2002; Catalano et al. 2006; Cantrell et al. 2011; Maher et al. 2013). Tato skupina minerálů je tak velmi důležitou pro kontrolu migrace U v životním prostředí. Do dnešních dnů čítají fosfáty a arsenáty uranylu, zahrnující několik oficiálně Mezinárodní mineralogickou asociací (IMA) uznaných skupin minerálů, s více než 50 druhy, z nichž některé byly objeveny relativně nedávno (Mills et al. 2008; Plášil et al. 2010, 2018; Pekov et al. 2012).

Většina fosfátů a arsenátů uranylu tvoří vrstevnaté struktury, založené na sdílení hran uranylových koordinačních polyedrů U⁶⁺O₇ a U⁶⁺O₈ a tetraedrů okupovaných P⁵⁺ či As⁵⁺. Mezi dvě nejvýznamnější a nejpočetnější skupiny fosfátů a arsenátů U⁶⁺ patří autunitová a fosfuranylitová skupina (Krivovichev, Plášil 2013). Tyto dvě skupiny se velmi podstatně liší v uspořádání (topologii) strukturních vrstev a tvoří tzv. *autunitovou* a *fosfuranylitovou* topologii. Zatímco poměr U:*T* (kde *T* je P/As) je v případě autunitové topologie 1:1, tak v případě topologie fosfura-

nylitové jde o poměr 3:2. Autunitová topologie zahrnuje sdílení horizontálních vrcholů dipyramid UO₇ s vrcholy tetraedrů, zatímco fosfuranylitová topologie obsahuje ve vrstvě jak UO₇, tak i UO₈, které sdílejí hrany tak, že vznikají nekonečné řetězce polyedrů. Ty jsou pak navzájem vázány opět sdílením vrcholů s tetraedry P či As (Burns 2005; Lussier et al. 2016). Minerál fosfuranylit, který dal název celé skupině, obsahuje navíc ještě poslední typ koordinačního polyedru U⁶⁺, objevujícího se ve strukturách pevných látek, a to UO₆, který se nalézá mezi vrstvami, a díky pevným vazbám tak tvoří trojrozměrnou síť (Demartin et al. 1991).

Phurcalit je vápník obsahující hydratovaný fosfát uranylu, který je svým vzhledem velmi podobný fosfuranylitu. Bez provedení rentgenové difrakční analýzy bývá jen stěží rozeznatelný. Možná i to je důvodem, proč je phurcalit v porovnání s fosfuranylitem považován za vzácnější.

Fosfuranylit je z Jáchymova znám již poměrně dlouhou dobu (Ondruš et al. 1997), nicméně nepatří mezi nejhojnější supergenní minerály. Jeho nálezy jsou omezeny na oxidační zóny žíly Geister (šachta Rovnost I) a přilehlých žil, jako například žíly Severní Jeroným (šachta č. 14), či systému Červených žil (šachta č. 14). Revizí sbírkového materiálu nalezeného na haldě dolu Eduard byl identifikován minerál vzhledem nerozeznatelný od fosfuranylitu. Monokrystalová rentgenová difrakční analýza jednoznačně přiřadila tento minerál k phurcalitu. Jedná se, společně s nově identifikovaným vzorkem z ložiska Medvědín v Krkonoších (*Plášil, Goliáš, nepublikovaná data*), o první spolehlivý výskyt phurcalitu v České republice.

Metodika výzkumu

Povrchová morfologie vzorků byla sledována v dopadajícím světle pomocí optického mikroskopu Zeiss Stemi 2000-C.

Monokrystalová difrakční data phurcalitu z Jáchymova byla získána na difraktometru Rigaku SuperNova vybaveného citlivým CCD detektorem Atlas S2. Použito bylo intenzivního monochromatizovaného MoKα záření kolimovaného pomocí soustavy zrcadel do svazku o průměru cca 0.160 mm. Krystal phurcalitu, o velikosti 0.046 × 0.013 × 0.006 mm, byl nalepen na skleněný vlas a snímkován. Krystalová struktura phurcalitu byla zpřesněna z monokrystalových difrakčních dat programem Jana2006 (Petříček et al. 2014) na základě známé, nedávno publikované struktury tohoto minerálního druhu (Plášil et al. 2020). Krystalografická data, včetně zpřesněných pozic atomů (CIF), jsou dostupná jako supplementary material tohoto příspěvku.

Popis a charakteristika vzorků s phurcalitem

Vzorky, na kterých byl phurcalit identifikován, pocházejí z nálezů jáchymovského sběratele Jana Hlouška. Ten je nalezl na haldě dolu Eduard v roce 1969. Tento údaj byl uveden na jediné etiketě, která náležela k jednomu ze vzorků, nicméně z charakteru ostatních vzorků bylo zřejmé, že jde o stejný nález. Materiál pochází dle etikety z komína, ústícího na haldě dolu, který je dnes již zlikvidován.

Vzorky jsou tvořeny silně alterovanou křemennou žilovinu s naprostou absencí žilných karbonátů. Křemen vystupuje velmi pravděpodobně v několika generacích a částečně tvoří drobné krystaly do četných dutin silně kavernózního materiálu. Místy zakalený křišťál přechází až do morionu. V dutinách žiloviny tvoří phurcalit dlouze prismatické, ukončené krystaly jasně žluté barvy, které dosahují velikosti až 3 - 4 mm (obr. 1). Výjimečně dosáh-

ly celé agregáty krystalů velikosti až 6 mm. Phurcalit je dominantním zástupcem U minerálů ve studovaném materiálu. Z dalších minerálů U byl ojediněle zjištěn walpurgin, dále uranofán-α a členy izomorfní série metatorbernit-metazeunerit. Z neuranových supergenních minerálů byl zastoupen blíže neurčený jílový minerál, částečně vyplňující dutiny žiloviny.

Rentgenový difrakční výzkum phurcalitu

Základní údaje o zpřesnění krystalové struktury phurcalitu z Jáchymova jsou uvedeny v tabulce 1; frakční souřadnice atomů jsou uvedeny společně s dalšími údaji v tabulce 2 a v tabulce 3 jsou pak porovnány získané parametry základní cely s publikovanými údaji pro tuto minerální fázi z jiných lokalit.

Zpřesněná krystalová struktura phurcalitu z Jáchy-

Tabulka 1 Krystalografické údaje a detaily zpřesnění krystalové struktury pro pho	urcalit
z láchymova	

P. Škácha.

 $Ca_{2}[(UO_{2})_{3}O_{2}(PO_{4})_{1.753}(AsO_{4})_{0.247}]$ ·7H₂O Strukturní vzorec Prostorová grupa Pbca a, b, c [Å] 17.3785(8), 15.9864(6), 13.5477(6) V (Å³) 3763.8(3) Ζ 8 4.409 Hustota (calc.) [g/cm³] Abs. koeficient μ (mm⁻¹), typ korekce 26.99, gaussian (Jana2006) 0.5866/0.8679 $T_{\rm min}/T_{\rm max}$ Velikost krystalu [mm] 0.046 × 0.013 × 0.006 F₀₀₀ 4275 RTG záření, λ [Å] MoKα, 0.71073 Úhlový rozsah měření [°] 2.94-29.06 Rozsah indexů h, k, l -23<h<22, -19<k<20, -17</<16 Typ měření, šíře snímku [°], expoziční doba [s] ω, 1.0, 300 Reflexí měřeno celkem 28862 Reflexí nezávislých/pozorovaných $[I_{obs}>3\sigma(I)]$ 4913/3488 Kompletnost dat do θ_{max} [%], R_{int} 0.92, 0.053 Počet parametrů, restraints, constraints 273, 0, 18 Váhové schéma σ , w = 1/($\sigma^2(I)$ + 0.004 I^2) R, wR (obs) 0.0356, 0.0637 0.0679, 0.0707 R, wR (all) Goodness-of-fit (S) (obs/all) 1.44/1.33 Diferenční fourierské max./min. [e/Å³] 3.64/ -2.68



krystalů phurcalitu z Jáchymova, narůstající na kry-

staly záhnědy-ametystu. Šířka obrázku 2.7 mm, foto

mova (obr. 2) odpovídá velmi dobře krystalové struktuře phurcalitu z lokality Shinkolobwe (Demokratická republika Kongo, Afrika), která byla nedávno publikována Plášilem et al. (2020). Struktura phurcalitu je vrstevnatá (obr. 2), přičemž strukturní uranyl-fosfátové vrstvy náleží k fosfuranylitové topologii (Burns 2005; Lussier et al. 2016). Jak již bylo výše zmíněno, pro tuto topologii je typické, že hexagon je v této topologii obsazen U⁶⁺. Obdobně jako i jiné členy fosfuranylitové skupiny, tak i phurcalit neobsahuje protonizované atomy kyslíku (ani jako OH, ani jako H₂O) na vrstvě - ligandy UO₂²⁺ (Piret et al. 1988; Demartin et al. 1991; Dal Bo et al. 2017). Složení vrstev je tedy bez vodíku; v případě studovaného phurcalitu z Jáchymova bylo zjištěno, že se výrazněji uplatňuje substituce AsP_{.1}. Chemické složení strukturních vrstev lze tedy vyjádřit jako $[(UO_2)_3O_2(PO_4)_{1.753}(AsO_4)_{0.247}]^4$. Zajímavý je fakt, že proporce As ve studovaném phurcalitu z Jáchymova (12 mol. %), je nejvyšší dosud uváděnou, nicméně objem základní buňky je nižší než například objem zpřesněný pro phurcalit z typové lokality Bergen v Sasku (Deliens, Piret 1978), který je uváděn jako arsenu prostý (tab. 3). Mezi vrstvami jsou uloženy atomy vápníku, které jsou vázány jak ke strukturním vrstvám přes atomy kyslíku náležející uranylovým skupinám, tak jejich ligandy tvoří moleku-

Tabulka 2 Frakční souřadnice atomů, jejich teplotních faktorů (udaných jako ekvivalentní parametr U_{eq}, v Å²) a sumy bond-valenčních příspěvků (BV) v dané pozici ve zpřesněné struktuře phurcalitu z Jáchymova.

	x/a	v/b	z/c	U	BV		
U1	0.548921(17)	0.21636(2)	0.13109(2)	0.01276(10)	5.96(4)		
U2	0.762695(18)	0.26510(2)	0.63474(2)	0.01214(9)	6.09(3)		
U3	0.657628(19)	0.21424(2)	0.38849(2)	0.01468(10)	5.85(3)		
Ca1	0.85435(11)	0.45568(12)	0.46847(13)	0.0195(6)	2.002(13)		
Ca2	0.41097(13)	0.39069(13)	0.28848(14)	0.0268(7)	1.957(12)		
P1#	0.34339(11)	0.24543(12)	0.11969(13)	0.0107(6)	5.43(4)		
P2#	0.96832(10)	0.30853(12)	0.61319(12)	0.0119(6)	5.53(5)		
01	0.6543(3)	0.2336(4)	0.5519(4)	0.0183(19)	1.915(13)		
02	0.2949(3)	0.2026(4)	0.2017(4)	0.0169(19)	2.019(17)		
O3	0.6565(3)	0.1981(4)	0.2254(4)	0.0184(19)	1.856(12)		
O4	0.6587(4)	0.1028(4)	0.4094(4)	0.020(2)	1.90(2)		
O5	0.7662(4)	0.1574(4)	0.6711(4)	0.021(2)	1.85(2)		
O6	0.2890(4)	0.2328(4)	0.0295(4)	0.021(2)	2.098(19)		
07	0.7712(3)	0.3728(4)	0.5963(4)	0.018(2)	1.83(2)		
08	1.0168(4)	0.3336(5)	0.7067(5)	0.035(3)	1.850(19)		
09	0.9013(3)	0.2485(3)	0.6440(4)	0.0156(19)	1.962(15)		
O10	0.6597(4)	0.3255(4)	0.3690(4)	0.024(2)	1.68(2)		
011	0.4166(3)	0.1968(4)	0.1056(4)	0.018(2)	1.919(19)		
012	0.5620(4)	0.1131(4)	0.0832(4)	0.023(2)	1.72(2)		
O13	0.3572(3)	0.3383(4)	0.1400(4)	0.0182(19)	1.95(2)		
O14	0.5279(4)	0.3174(4)	0.1822(4)	0.023(2)	1.81(2)		
O15	1.0283(4)	0.2589(4)	0.5462(5)	0.024(2)	1.926(18)		
O16	0.5296(4)	0.4325(5)	0.3614(5)	0.041(3)	0.306(5)		
017	0.7211(4)	0.4740(5)	0.4361(6)	0.041(3)	0.310(6)		
O18	0.9403(4)	0.3857(4)	0.5605(5)	0.029(2)	1.88(2)		
O19	0.3919(4)	0.4267(4)	0.4620(5)	0.034(3)	0.267(5)		
O20	0.9646(4)	0.4811(4)	0.3513(5)	0.031(2)	0.418(5)		
O21	0.3269(4)	0.5078(5)	0.2761(5)	0.040(3)	0.309(6)		
022	0.8643(5)	0.5451(5)	0.6068(5)	0.044(3)	0.325(6)		
O23	0.8591(5)	0.4619(5)	0.7805(5)	0.051(3)	0.000		
*- okupace P1 = 0.910(6)P/0.090(6)As: okupace P2 = 0.843(6)P/0.157(6)As: BV - suma bond-valencí na dané pozici							

(uvedena ve valenčních jednotkách, vu)

Tabulka 3 Porovnání mřížkových parametrů phurcalitu z Jáchymova a jiných lokalit (pro ortorombickou prostorovou grupu Pbca).

		a [Å]	b [Å]	c [Å]	V [Å ³]
Jáchymov (CZ)	tato práce	17.4652(5)	16.0068(5)	13.5710(4)	3793.9(2)
Shinkolobwe (DRC)	Plášil et al. (2020)	17.3785(8)	15.9864(6)	13.5477(6)	3763.8(3)
Bergen (Sasko, SRN), typová lokalita	Deliens, Piret (1978)	17.426(3)	16.062(3)	13.592(3)	3804
Marrivale Quarry (Dartmoor, UK)	Braithwaite et al. (1989)	17.44(2)	15.87(2)	13.56(3)	3753
Perus (Brazílie)	Atencio et al. (1991)	17.415(6)	16.035(3)	13.598(3)	3797(2)





ly H₂O (atomy O20, O21, O22, charakteristické sumou vazebně-valenčních příspěvků <0.5 *vu*, viz tab. 2). Dále se v mezivrství nalézá jedna další molekula vody, která není vázána přímo k žádnému kovovému prvku a je ve struktuře držena pouze vodíkovými vazbami. Obdobně, jako v případě phurcalitu z Konga, nebylo možné z rent-genových difrakčních dat jednoznačně určit pozice všech vodíků ve struktuře tak, aby výsledná upřesněná geometrie H-vazeb dávala chemický smysl. V případě phurcalitu z Konga byly pozice atomů vodíku ve struktuře zpřesněny díky užití teoretických výpočtů. Na základě zpřesnění struktury phurcalitu z Jáchymova z monokrystalových dat byl získán strukturní vzorec Ca₂[(UO₂)₃O₂(PO₄)_{1.753} (AsO₄)_{0.247}]·7H₂O, *Z* = 8, $D_{calc.}$ = 4.409 g/cm³.

Minerály skupiny fosfuranylitu a jejich rozšíření v jáchymovském rudním revíru

V jáchymovském rudním revíru se do dnešního dne podařilo potvrdit tři minerály ze skupiny fosfuranylitu - fosfuranylit, dewindtit a zde popsaný phurcalit. Je možné, že se některé další členy této skupiny (která čítá 13 druhů včetně problematického yingjiangitu) v Jáchymově také vyskytují, například dumontit, Pb2(UO2)3O2(PO4)2.5H2O, nebo As-dominantní analog, minerál hügelit, Pb2(UO2)3 O₂(AsO₄)₂·5H₂O. Jako nejpravděpodobnější perspektivní lokalita se jeví žíla Geister v oblasti dolu Rovnost I, případně i žíly severně od zóny hornin označovaných německy jako Putzenwäcke (čedičové tufy) - žíly Severní Jeroným a systém Červených žil. Je velmi pravděpodobné, že i oxidační zóna žíly Schweitzer, která byla v severním úseku těžena šachtou Eduard, mohla, vzhledem k zde popisovanému nálezu, obsahovat velice zajímavé minerály. Naneštěstí neexistuje dokladový materiál, a tudíž jsou badatelé odkázáni na rudní materiál velmi řídce rozptýlený v odvalu šachty Eduard, případně na stará, přípovrchová díla na výchozech žíly Schweitzer.

Minerály fosfuranylitové skupiny jsou uváděny Ondrušem et al. (1997) z materiálu pocházejícího ze šachty Eliáš (dewindtit); pro vzorky náležející fosfuranylitu není lokalita uvedena.

Poděkování

Autor děkuje Pavlu Škáchovi (Hornické muzeum, Příbram) za pořízení mikrofotografie phurcalitu a dále recenzentům Martinu Števkovi (SAV Bratislava) a Jiřímu Čejkovi (NM Praha) za připomínky k textu. Předložená práce vznikla za podpory projektu č. LO1603 Ministerstva školství, mládeže a tělovýchovy, Národnímu programu udržitelnosti I.

Literatura

- Astilleros JM, Pinto AJ, Gonçalves MA, Sanchez-Pastor N, Fernandez-Diaz L (2013) In situ nanoscale observations of metatorbernite surfaces interacted with aqueous solutions. Environ Sci Technol 47: 2636-2644
- ATENCIO D, NEUMANN R, SILVA AJGC, MASCARENHAS YP (1991) Phurcalite from Perus, Sao Paulo, Brazil and redetermination of its crystal structure. Am Mineral 29: 95-105
- BRAITHWAITE RSW, PAAR WH, CHISHOLM JE (1989) Phurcalite from Dartmoor, southwest England, and its identity with "nisaite" from Portugal. Mineral Mag 53: 583-589
- BURNS PC (2005) U⁶⁺ minerals and inorganic compounds: Insights into an expanded structural hierarchy of crystal structures. Can Mineral 43(6): 1839-1894
- CANTRELL KJ, DEUTSCH WJ, LINDBERG MJ (2011) Thermodynamic model for uranium release from Hanford Site Tank residual waste. Environ Sci Technol 45: 1473-1480
- CATALANO JG, MCKINLEY JP, ZACHARA JM, HEALD SM, SMITH SC, BROWN GE JR (2006) Changes in uranium speciation through a depth sequence of contaminated Hanford sediments. Environ Sci Technol 40: 2517-2524

- Dal Bo F, Hatert F, Philippo S (2017) New crystallographic data and formula revision of phuralumite, $AI_2[(UO_2)_3 (PO_4)_2O(OH)](OH)_3(H_2O)_q$. J Geosci 62: 87-95.
- DELIENS M, PIRET P (1978) La phurcalite, $Ca_2(UO_2)_3$ (PO₄)₂(OH)₄·4H2O, nouveau minéral. Bull Minéral 101: 356-358
- DEMARTIN F, DIELLA V, DONZELLI S, GRAMACCIOLI CM, PILATI T (1991) The importance of accurate crystal structure determination of uranium minerals. I. Phosphuranylite KCa(H₃O)₃(UO₂)₇(PO₄)₄O₄.8H₂O. Acta Cryst B 47: 439-446
- FINCH RJ, MURAKAMI T (1999) Systematics and paragenesis of uranium minerals. In: BURNS PC, FINCH RJ (eds) Uranium: Mineralogy, Geochemistry and the Environment. Rev Mineral Geochem 38: 91-180
- FULLER CC, BARGAR JR, DAVIS JA, PIANA MJ (2002) Mechanisms of uranium interactions with hydroxyapatite: implications for groundwater remediation. Environ Sci Technol 36: 158-165
- Göb S, GUHRING JE, BAU M, MARKL G (2013) Remobilization of U and *REE* and the formation of secondary minerals in oxidized U deposits. Am Mineral 98: 530-548
- ILTON ES, ZACHARA JM, MOORE DA, MCKINLEY JP, ECKBERG AD, CAHILL CL, FELMY AR (2010) Dissolution study of metatorbernite: thermodynamic properties and the effect of pH and phosphate. Environ Sci Technol 44: 7521-7526
- KRIVOVICHEV SV, PLÁŠIL J (2013) Mineralogy and crystallography of uranium. In: BURNS PC, SIGMON GE (eds) Uranium: From Cradle to Grave. Mineralogical Association of Canada Short Courses 43, pp 15-119
- LUSSIER AJ, LOPEZ RAK, BURNS PC (2016) A revised and expanded structure hierarchy of natural and synthetic hexavalent uranium compounds. Can Mineral 54: 177-283
- MAHER K, BARGAR JR, BROWN GE JR (2013) Environmental speciation of actinides. Inorg Chem 52: 3510-3532
- $\begin{array}{l} \mbox{Mills SJ, Birch WD, Kolitsch U, Mumme WG, Grey IE (2008) \\ \mbox{Lakebogaite, CaNaFe}^{3+}{}_2\mbox{H}(UO_2)_2(PO_4)_4(OH)_2(H_2O)_8, a \\ \mbox{new uranyl phosphate with a unique crystal structure} \\ \mbox{from Victoria, Australia. Am Mineral 93: 691-697} \end{array}$
- MURAKAMI T, OHNUKI T, ISOBE H, SATO T (1997) Mobility of uranium during weathering. Amer Mineral 88: 888-899

- ONDRUŠ P, VESELOVSKÝ F, HLOUŠEK J, SKÁLA R, VAVŘÍN I, FRÝ-DA J, ČEJKA J, GABAŠOVÁ A (1997) Secondary minerals of the Jáchymov (Joachimsthal) ore district. J Czech Geol Soc 42: 3-69
- Рекоv IV, Levitskiy VV, KRIVOVICHEV SV, ZOLOTAREV AA, CHUкалоv NV, BRYZGALOV IA, ZADOV AE (2012) New nickel -uranium-arsenic mineral species from the oxidation zone of the Belorechenskoye deposit, northern Caucasus, Russia: II. Dymkovite, Ni(UO₂)₂(As³⁺O₃)₂·7H₂O, a seelite-related arsenite. Eur J Mineral 24: 923-930
- PETŘIČEK V, DUŠEK M, PALATINUS L (2014) Crystallographic computing system JANA2006: General features. Z Kristallogr 229: 345-352
- PIRET P, PIRET-MEUNIER J (1988) Nouvelle détermination de la structure cristalline de la dumontite Pb₂[(UO₂)₃ O₂(PO₄)₂]·5H₂O. Bull Minéral 111: 439-442
- PIRET P, DELIENS M, PIRET-MEUNIER J (1988) La françoisite-(Nd), nouveau phosphate d'uranyle et de terres rares; propriétés et structure cristalline. Bull Minéral 111: 443-449
- PLÁŠIL J (2014) Oxidation-hydration weathering of uraninite: the current state-of-knowledge. J Geosci 59: 99-114
- PLÁŠIL J, SEJKORA J, ONDRUŠ P, VESELOVSKÝ F, BERAN P, GO-LIÁŠ V (2006) Supergene minerals in the Horní Slavkov uranium ore district, Czech Republic. J Czech Geol Soc 51: 149-158
- PLÁŠIL J, SEJKORA J, ČEJKA J, ŠKODA R, GOLIÁŠ V (2009) Supergene mineralization of the Medvědín uranium deposit, Krkonoše Mountains, Czech Republic. J Geosci 54: 15-56
- PLÁŠIL J, SEJKORA J, ČEJKA J, NOVÁK M, VIÑALS J, ONDRUŠ P, VESELOVSKÝ F, ŠKÁCHA P, JEHLIČKA J, GOLIÁŠ V, HLOUŠEK J (2010) Metarauchite, Ni(UO₂)₂(AsO₄)₂·8H₂O, from Jáchymov, Czech Republic, and Schneeberg, Germany: a new member of the autunite group. Can Mineral 48: 335-350
- PLÁŠIL J, KIEFER B, GHAZISAEED S, PHILIPPO S (2020) Hydrogen bonding in the crystal structure of phurcalite, Ca₂[(UO₂)₃O₂(PO₄)₂]·7H₂O: single-crystal X-ray study and TORQUE calculations. Acta Cryst B 76: 502-509