НОВЫЕ МИНЕРАЛЫ И ПЕРВЫЕ НАХОДКИ В СССР

УДК 553.491

Т. Л. ЕВСТИГНЕЕВА, д. члены А. Д. ГЕНКИН и В. А. КОВАЛЕНКЕР

НОВЫЙ ВИСМУТИД ПАЛЛАДИЯ— СОБОЛЕВСКИТ— И НОМЕНКЛАТУРА МИНЕРАЛОВ СИСТЕМЫ PdBi— PdTe—PdSb

При исследовании медно-никелевых сульфидных руд Октябрьского месторождения был обнаружен минерал, первоначально принятый нами ва висмутотеллурид палладия, котульскит Pd (Te, Bi) (Генкин и др., 1963; Kingston, 1966). Определение состава минерала выявило, что он отвечает формуле PdBi, а теллура не содержит. По физическим свойствам (отражение и твердость) этот минерал сходен с котульскитом. Рентгенограмма минерала также может быть отнесена к структурному типу NiAs с параметрами гексагональной элементарной ячейки a=4.23 и c=5.69 Å (c/a=1.347). Новый минерал в честь русского ученого П. Г. Соболевского (1781—1841 гг.), одного из первых исследователей уральских месторождений платины, назван соболевскитом (sobolevskite).

соболевскит

Нахождение. Соболевскит встречен в моихукитовых, халько-пиритовых и троилито-пирротино-халькопирито-кубанитовых сплошных и вкрапленных рудах Октябрьского месторождения. Минерал наблюдается чаще всего в виде прожилковидных срастаний с паоловитом Pd_2Sn (Генкин и др., 1974) и сперрилитом (рис. 1). Реже соболевскит находится в ассоциации с самородным серебром, поляритом и некоторыми другими минералами платиновой группы (рис. 2). Размер зерен соболевскита обычно не превышает $0.1\,$ мм.

Оптические свойства. В отраженном свете соболевскит серовато-белый с кремовым оттенком, очень похож на котульскит. При удаленном синем фильтре кажется розовато-желтоватым. Двуотражение в воздухе отчетливое. Плеохроизм двуотражения не заметен. При скрещенных николях соболевскит сильно анизотропен с яркими цветными эффектами в красновато-сиреневых и светло-кремовых тонах. Значения коэффициентов отражения 2 соболевскита, котульскитов, седбериита и синтетического Pd (Bi, Te) приведены в табл. 1 и на рис. 3. Характер дисперсии R у PdBi такой же, как у котульскита и синтетического Pd (Bi, Te). Измерения R для различных сечений зерен PdBi позволили устано-

¹ Рассмотрено и рекомендовано к опубликованию Комиссией по новым минералам и названиям минералов Всесоюзного минералогического общества 19 июня 1973 г. Утверждено Комиссией по новым минералам и названиям минералов Международной минералогической эссопиации 24 сонтябля 1973 г.

минералогической ассоциации 24 сентября 1973 г.

² Спектры отражения измерены Л. Н. Вяльсовым на установке ПИОР (объектив 3 b фирмы Лейтц с эффективной апертурой 0.1, направление колебаний поляризатора перпендикулярно плоскости падения). Эталоны — кремний и пирит, аттестованные в НФЛ (Англия). Относительная погрешность измерений ±1%.

вить, что соболевскит оптически слабодвуссный, отрицательный (Вяльсов, 1969).

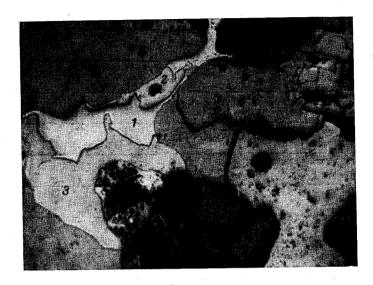


Рис. 1. Минерал PdBi (1) и находящиеся с ним в срастании сперрилит (2) и паоловит (3) нарастают на магнетит (черное и темно-серое). Основная серая масса — талнахит. Полир. шлиф. Увел. 90. Октябрьское месторождение, скв. КЗ-583.

Тв'є р д о с т ь соболевскита по десяти замерам при нагрузке 50 Γ равна $236\pm28~\mathrm{k}\Gamma/\mathrm{mm}^2$.

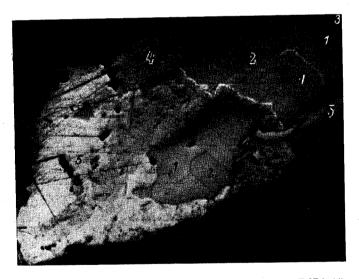


Рис. 2. Сложное срастание платиновых минералов PdBi (1), Pd(Pb, Bi) (2), минерала Pd, Sn и Sb (3) с включениями серебра и золота, паоловита (4), сперрилита (5) и самородного серебра (6). Темно-серое — талнахит, черное — нерудные минералы. Полир. шлиф. Увел. 150. Октябрьское месторождение, скв. КЗ-806.

Химический состав соболевскита определялся на электронных микроанализаторах MAP 1 и MS-46 фирмы «Камека» Н. В Троневой и И. Д. Марчуковой соответственно. Качественный анализ показал при-

4 Записки ВМО, вып. 5, 1975 г.

Отражение $oldsymbol{R}$ соболевскита, минералов ряда PdBi—PdTe и седбериита

Таблица 1

М инерал	Ана-	R	R (в %) для различных длин волн (в нм)																	
минерал	лиз в табл. 2	K	470	480	500	520	540	546	560	580	589	.600	620	640	656	660	680	700	720	740
			-		,															
Соболевскит PdBi	3	Rg'	-	52.2	53.6	56.1	57.7	-	59.7	61.0		62.0	63.5	65.0	_	66.2	67.5	68.3	68.7	68.
		Rp'	_	46.7	48.3	50.4	52.4	_	54.3	55.5	_	56.5	57.8	59.3	-	60. 2	60.5	60.8	61.0	61.
Синтетический ${\rm Pd}({\rm Bi_{0.8}Te_{0.2}})$	-	R	_	54.7	56.2	56.8	57.8	-	59.6	60.9	_	62.8	63.9	64.9	_	67.0	68.7	70.0	70.0	70.4
$(Pd, Pt)_{0.9}(Te_{0.56}Bi_{0.44}) \dots$	9	R	_	57.1	58.4	59.4	59.9	_	61.4	62.0	_	63.3	63.9	64.9	_	65.4	66.5	67.4	66.6	67.5
${\rm Pd}\;({\rm Te}_{0.56}{\rm Bi}_{0.4}{\rm Pb}_{0.04})\;\;\ldots\;\;\ldots\;\;.$	10	R		61.6	62.4	63.5	64.1	_	65.5	66.0	-	68.4	68.8	69.9	_	70.6	72.2	72.5	71.8	71.8
${\rm Pd}_{ {\bf 0.92}}({\rm Te}_{{\bf 0.71}}{\rm Bi}_{{\bf 0.25}}{\rm Pb}_{{\bf 0.04}}) \ . \ . \ . \ . \label{eq:pd}$	13	\dot{R}	_	59.5	61.2	62.6	63.4		64.9	65.4	_	67.5	67.9	69.0	_	70.1	71.3	72.0	72.6	73.5
(Pd, Pt)(Te _{0.74} Bi _{0.26})	14	R	_	57.1	58.4	59.4	59.9	_	61.4	62.0		63.3	63.9	64.9		65.4	66.5	67.4	66.6	67.5
Pd _{0.93} (Te _{0.96} Bi _{0.04})		Rp'		45.7	_	_	_	5 2.7	_		54.8		_	_	56.7					
(Mihalik и др., 1974)		Rg'		48.3	_	_	_	57.9	-	_	60.6	_	_	_	61.3					
Седбериит РdSb	,	Rp'	55.1	-	_	_	_	58.0	-	_	60.1			,				·		
(Cabri, Laflamme, 1974)		Rg'	59.8	_	_	_	-	62.8	_		65.4									
· ·	٠				_	_	_	02.0	_		00.4								-	

сутствие в минерале в основном палладия и висмута, иногда очень небольших количеств платины, свинца, сурьмы и теллура. Для количественного анализа в качестве эталонов были использованы чистые элементы Pd, Bi, Pt, Sb и Pb, а также соединения PdBi и Pd (Te, Bi). Измерения интенсивности проводились не менее чем в 10 точках каждого зерна минерала. Вариации значений интенсивности не превышали 2%. В расчетах использовалось среднее из этих значений. Относительные интенсивности пересчитывались в весовые концентрации по формулам Д. Филлибера и Р. Кастена. Значения эмпирических коэффициентов взяты из работы Г. Шпрингера (Springer, 1967), коэффициенты поглощения даны по К. Хейнриху (Heinrich, 1966), поправка на атомный номер вводилась по П. Данкамбу и С. Риду (Duncumb, Reed, 1968).

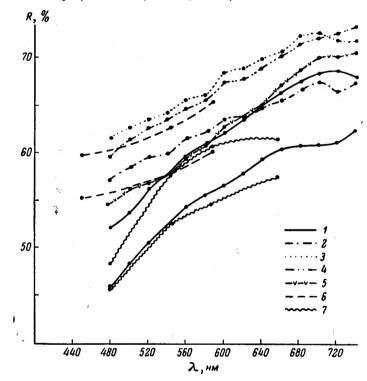


Рис. 3. Кривые отражения минералов ряда соболевскит котульскит и седбериита.

1 — соболевскит. ан. 3 в табл. 2; 2—4 и 7 — минералы ряда PbBi—PdTe: 2 — ан. 9, 3 — ан. 10, 4 — ан. 13, 7 — ан. 17^3 ; 5 — синтетический Pd (Bi_{0.8}Te_{0.2}); 6 — седбериит.

Результаты количественного анализа соболевскита приведены в табл. 2 (ан. 1-3). Состав его может быть выражен формулой PdBi.

Рентгенометрическое изучение соболевскита проводилось методом порошка. Порошок минерала извлекался из зерен с поверхности полированного шлифа с помощью тонкой стальной иглы и закатывался в шарик (d=0.2 мм) из резинового клея. Съемка рентгенограмм производилась в РКД-57.3 асимметричным способом на железном излучении без фильтра (β -линии выделялись расчетным путем).

Как известно (Burr, Peacock, 1942; Журавлев, 1957), в системе Pd—Bi существует фаза PdBi. По данным различных исследователей (Хейкер и др., 1953; Жданов, 1954; Журавлев, 1957), она имеет ромбическую структуру оригинального типа с параметрами базоцентрированной ячейки a=7.203, b=8.707 и c=10.662 Å. Ранее нами (Генкин и др., 1969) был изучен минерал полярит Pd (Pb, Bi), в состав которого входят Pd, Pb

Химический со	остав соболевскита	и мине	ралов ряда	PdBi-PdTe
---------------	--------------------	--------	------------	-----------

المناسب	and the second	<u> </u>		J. Trong					· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
Анализ	Pđ	Pt	Bi	те	Pb	Cu	Sb	Сумма	Формула	Аналитик или источник
-						:	·C	оболев	скит	
1 2 3	35.5 36.0 34.4		64.0 64.0 66.2			_	=	99.5 100.0 100.6	Pd _{1.08} Bi Pd _{1.10} Bi Pd _{1.01} Bi	И. Д. Марчукова И. В. Тронева
						М	инера	лы ряд	a PdBi-PdTe	
4 55 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 17 ^a	32.8 35.8 33.7 35.8 35.1 40.0 36.5 39.0 39.6 41.4 39.5 38.8 45.9 41.0 43.5	1.3 1.3 0.45 - 1.1 0.4 0.2	64.2 49.0 54.4 54.8 52.7 30.6 35.5 30.9 27.8 22.2 21.3 20.1 17.2 14.0 4.8 3.6	1.8 5.8 2.7 10.8 12.8 23.3 27.2 26.1 29.2 33.6 36.1 36.1 38.0 42.9 52.6 54.2	5.8 0.27 ————————————————————————————————————	0.2	7.9 	93.8 96.6 100.4 101.4 103.6 95.2 99.5 98.8 98.9 100.2 100.0 96.1 101.1 99.2 102.9 101.3	$\begin{array}{l} Pd_{0.95}(Bi_{0.95}Te_{0.05}) \\ Pd_{1.09}(Bi_{0.75}Te_{0.14}Ph_{0.09}Cu_{0.01}) \\ (Pd_{0.92}Pt_{0.02})_{0.94}(Bi_{0.75}Sh_{0.19}Te_{0.06}) \\ Pd_{0.97}(Bi_{0.76}Te_{0.24}) \\ Pd_{0.94}(Bi_{0.76}Te_{0.29}) \\ (Pd_{1.14}Pt_{0.02})_{1.16}(Te_{0.56}Bi_{0.44}) \\ (Pd_{0.96}Pt_{0.01})_{0.91}(Te_{0.56}Bi_{0.44}) \\ (Pd_{0.96}Pt_{0.01})_{0.91}(Te_{0.56}Bi_{0.44}) \\ Pd_{1.00}(Te_{0.56}Bi_{0.40}Ph_{0.01}) \\ Pd_{1.00}(Te_{0.61}Bi_{0.38}Ph_{0.03}) \\ Pd_{1.01}(Te_{0.69}Bi_{0.28}Ph_{0.03}) \\ Pd_{0.92}(Te_{0.71}Bi_{0.25}Ph_{0.04}) \\ (Pd_{0.97}Pt_{0.02})_{0.99}(Te_{0.74}Bi_{0.26}) \\ Pd_{1.16}(Te_{0.78}Bi_{0.22}) \\ (Pd_{0.95}Pt_{0.01})_{0.96}(Te_{0.93}Bi_{0.16}Ph_{0.01}Sh<0.01} \\ (Pd_{0.92}Pt_{0.01})_{0.93}(Te_{0.93}Bi_{0.05}Ph_{0.02}Sh<0.01} \\ (Pd_{0.92}Pt_{0.01})_{0.93}(Te_{0.93}Bi_{0.05}Ph_{0.02}Sh<0.01} \\ Pd_{0.93}(Te_{0.96}Bi_{0.04}) \end{array}$	Юшко-Захарова и др., 1972 Тот же Г. Н. Муравицкая И. П. Лапутина « Кingston, 1966 И. П. Лапутина Коваленкер и др., 1972 Тот же « « » « « » « « « « » « « « » « « » « « » « « » « « » « « » « »
y i			e u							

Примечание. Ан. 9 — мончегорский котульскит, проанализированный на микровонде (материал тот же, что и в работе А. Д. Генкина и др., 1963).

и Ві (Рь и Ві взаимно замещают друг друга в широких пределах). Этот минерал имеет рентгенограмму того же типа, что и синтетический РdВі (табл. 3). По свойствам полярит сильно отличается от соболевскита, поэтому сопоставление их рентгенограмм представляет значительный интерес. Соболевскит имеет более простую по сравнению с поляритом рентгенограмму, практически полностью совпадающую с рентгенограммами котульскита и синтетического соединения PdTe (табл. 3). Присутствует только несколько слабых линий, не индицирующихся в ячейке типа NiAs, отмечающихся и на рентгенограмме котульскита (Генкин и др., 1963).

Таблица 3 Результаты расчета рентгенограмм соболевскита, котульскита, седбериита и синтетических PdTe и PdBi

Code	олевскит PdBi	Монч мест ние	льскит — егорское орожде- (Генкин р., 1963)	Котульскит— Рустенбург (Kingston, 1966)			PdSi La	дбериит o (Cabri, i flamme, 1974)	hhil	Синтетиче- ский РdВі (Генкин и др. 1969)		
, I	d _α (в Å)	I	d _α (в Å)	I	dα (B Å)	I	dα (B Å)	I	dα (B Å)		I	dα (B Å)
10	3.07	3 10	3.65 3.05	10	3.03	1 4	3.58 3.03	5 3	3.21 · 2.96	10 1 0	2	3.35
2	2.68	1 1	$2.85 \\ 2.65$	_	— ' —	_		=		0002	9	2.67 2.51
10 1 9	2.26 2.19 2.11	9 9	2.24	$\frac{9}{7}$	2.22 - 2.08	8 -6	2.22	5 -7 4	2.16 - 2.03 1.75	1012 1120 2020	1 4 10	2.39 2.27 2.18
4 5 1	1.74 1.690 1.642	6 6	1.73 1.68	2 2	1.72 1.67	4 5	1.71	0.5	1.67 1.65	$\begin{bmatrix} 20\overline{2}1\\ 20\overline{2}1\\ 10\overline{1}3, 11\overline{2}2 \end{bmatrix}$	4	1.646
1 3 1 2 4	1.575 1.541 1.450 1.426 1.342	7 1 2 7	1.53 1.44 1.42 1.33	3 0.5 1	1.52 1.41 1.32	8 3 5	1.51 1.42 1.32	0.5	1.491	2022 0004 1014	3 2	1.400
2 4 2 5 4 2 2	1.321 1.244 1.218 1.182 1.117 1.090	3 8 7 8 6 —	1.31 1.24 1.21 1.17 1.11	1 1	1.23 	3 10 5 10 —	1.30 1.22 1.21 1.17	1 1 2 1	1.206 1.180 - 1.081 1.066	2023 2132 3030 1124 1233, 3032 1015 2240	1 2 1 4 1	1.264 1.228 1.213 1.180 1.086
1	0.998	-		-	_	-	_	-	_	1341	1	1.006

Удовлетворительного объяснения появления этих линий на дебаеграммах пока не найдено. Возможно, они связаны с некоторым искажением никельарсенидной структуры (и снижением симметрии). С другой стороны, это могут быть и линии, сверхструктурные к ячейке типа В8. В пользу первого предположения говорят и оптические свойства, однако окончательный вывод сделать трудно.

Почти вся дебаеграмма соболевскита (табл. 3) проиндицирована в гексагональной ячейке типа NiAs (пространственная группа $P6_3/mmc$, Z=2) с параметрами a=4.23 и c=5.69 Å (c/a=1.347).

Интересно, что некоторые межилоскостные расстояния соболевскита совпадают с d_{α} синтетического PdBi ромбической сингонии. Это может

быть связано с близостью некоторых межатомных расстояний или со сходством сравниваемых фаз.³

НОМЕНКЛАТУРА ПРИРОДНЫХ СОЕДИНЕНИЙ СИСТЕМЫ РdBi—PdTe—PdSb

При систематическом изучении медно-никелевых сульфидных руд наряду с соболевскитом нами был обнаружен целый ряд минералов (рис. 4), по физическим свойствам и рентгенограмме весьма сходных с соболевскитом и котульскитом. Исследование состава этих фаз на электронном микрозонде MS-46, проведенное И. П. Лапутиной (Коваленкер и др., 1972), показало, что все они характеризуются постоянным отношением Pd :(Te+Bi)=1:1 и меняющимся отношением Te:Bi (практически от PdTe до PdBi) — табл. 2. На треугольной диаграмме Pd—Te—Bi

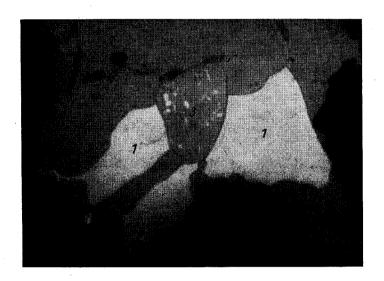


Рис. 4. Срастание котульскита (1), теларгиалита (2) и минерала $\mathrm{Pd_3}(\mathrm{As},\ \mathrm{Te})$ (3). В $\mathrm{Pd_3}(\mathrm{As},\ \mathrm{Te})$ сеетлые точки — реликты замещенного котульскита. Борнито-миллерито-халькопиритовые экзоконтактовые руды. Поле рудника Комсомольский. Полир. шлиф. Увел. 490. Масляная иммерсия.

(рис. 5) точками показаны все составы, полученные авторами и приведенные в литературе для фаз такого типа (небольшие количества сурьмы и свинца при расчете объединены с висмутом, а платины и серебра — с палладием). Как видим, эти составы занимают на диаграмме практически все поле от PdTe до PdBi.4

Существование ряда PdTe-PdBi подтверждается и закономерным изменением физических свойств отдельных его членов. В табл. 1 и 4 и на рис. З приведены данные по отражению и твердости некоторых фаз промежуточного химического состава. Можно отметить некоторое повышение значений R с увеличением содержания Te, за исключением почти чистого PdTe (табл. 2, ан. 17^a). Твердость всех рассмотренных фаз практически одинакова: $230-250~k\Gamma/mm$. Исключение составляют синтетический Pd ($Bi_{0.8}Te_{0.2}$) и минерал, содержащий около 3 вес. % Pb (табл. 2, ан. 10),

⁴ Некоторые отклонения от стехиометрии приводят к расширению этого поля в направлении, перпендикулярном линии составов PdTe—PdBi.

³ Полного сравнения структур типа NiAs и ромбического PdBi сейчас не удается провести, ввиду того что данные по структуре последнего соединения (Хейкер и др., 1953) вызывают большие сомнения.

Таблица 4 Твердость соболевскита и минералов ряда PdBi—PdTe

Минерал	Анализ в табл. 2	Н _с р. (в кГ/мм²)	$H_{\min} - H_{\max}$ (B $\kappa \Gamma / \text{MM}^2$)	n	Р (в Г)
Соболевскит $PdBi$	10 11 12	236 257 355 194 362 249 242 236	208—268 ————————————————————————————————————	10 ? 3 ? 6 5 2	50 15 50 10 20 20 20 20 15

Примечание. ПМТ-3, тарирован по NaCl ($H_{NaCl}=21~{\rm k\Gamma/mm^2}$ при $P=5\Gamma$).

что может быть связано с малым размером выделений минерала или с неоднородностью фазы. На рентгенограммах минералов (табл. 3) наблюдается закономерное увеличение межплоскостных расстояний с ростом содержания висмута, что отражается и на некотором увеличении параметров элементарной ячейки (табл. 5).

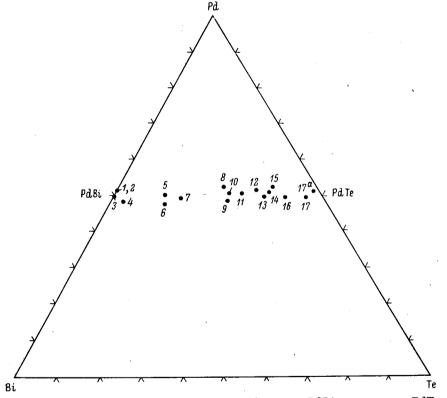


Рис. 5. Диаграмма составов минералов ряда соболевскит PdBi—котульскит PdTe. $1-17\,$ и 17^a здесь и на рис. 6 — анализы в табл. 2.

Приведенные данные достаточно убедительно свидетельствуют об изоморфизме Ві и Те в соединениях ряда PdBi—PdTe в широких пределах. Замещение висмута теллуром (и наоборот) проявляется и в других природных соединениях платиновых металлов. Например, известны мончеиты — Pt (Te, Bi)₂ — со значительными колебаниями состава в отно-

Таблица 5 Размеры элементарных ячеек соединений ряда PdBi—PdTe

Минерал, соединение	Анализ в табл. 2	а (в Å)	с (в Å)	c/a
Соболевскит PdBi Синтетический Pd(Bi _{0.8} Te _{0.2}). (Pd, Pt) _{0.9} (Te _{0.56} Bi _{0.44}). Pd(Te _{0.61} Bi _{0.36} Pb _{0.03}). Pd(Te _{0.74} Bi _{0.26}). Синтетический PdTe (Grönvold, Röst, 1956).	3 -9 11 14—15	4.23 4.22 4.19 4.188 4.145 4.127	5.69 5.68 5.67 5.67 5.67	1.345 1.347 1.354 1.355 1.369 1.373

шении Те и Ві: от Рt ($\mathrm{Te_{1.96}Bi_{0.04}}$)₂ до Рt ($\mathrm{Bi_{1.31}Te_{0.69}}$)₂ (Генкин и др., 1963, 1972; Коваленкер и др., 1972).

Интересно также сопоставить минералы ряда PdBi—PdTe с седбериитом — палладиево-сурьмяным минералом, недавно описанным Л. Кабри и Д. Лафламмом (Cabri, Laflamme, 1974). Идеальный состав седбериита PdSb, однако во всех десяти приведенных микрозондовых анализах (табл. 6) отмечается присутствие висмута (до 5.4 вес. % — ан. 27), мышьяка (до 2.04% — ан. 18), теллура (до 3.9% — ан. 25) и никеля (до 10.3% в одном случае — ан. 20).

Таблица 6 Химический состав седбернита (Cabri, Laflamme, 1974)

Ана- лиз	Pd	Ni	Те	Bi	Sb	As	Сумма	Формула
18 19 20 21 22 23 24 25 26 27	45.2 36.1 31.1 35.5 36.1 34.8 44.4 44.4 40.8 41.9	$0.48 \\ 0.53 \\ 3.2$	0.82 1.13 0.84 0.79 0.68 0.17 3.9 0.12	0.53 0.60 0.75 0.76 0.77 0.84 3.2 3.3 4.5 5.4	55.2 57.7 55.5 55.5	1.06 0.62 0.80 0.71 0.96 0.88 1.88 0.52	99.31 100.44	$(Pd_{0.63}Ni_{0.37})_1(Sb_{1.01}Te_{0.02}AS_{0.02}Bi_{0.01})_{1.06}$ $(Pb_{0.72}Ni_{0.28})_1(Sb_{0.98}AS_{0.02}Bi_{0.01}Te_{0.01})_{1.06}$ $(Pd_{0.72}Ni_{0.28})_1(Sb_{0.98}AS_{0.02}Bi_{0.01}Te_{0.01})_{1.02}$

Установлено, что седбериит, как и его синтетический аналог PdSb, характеризуется структурой типа NiAs с параметрами элементарной ячейки $a=4.06\pm0.02$ и $c=5.29\pm0.02$ Å (Cabri, Laflamme, 1974). Твердость PdSb при нагрузке 25 Г равна 281—311 кГ/мм². Сходство структур (тип B8), близость размеров элементарных ячеек (табл. 5), а также присутствие в составе седбериита висмута и теллура (табл. 6), а в котульските — сурьмы (табл. 2) позволяют сделать предположение о существовании фаз промежуточного состава между седбериитом, соболевскитом и котульскитом. На рис. 6 точками показаны все установленные нами и имеющиеся в литературе составы природных фаз в системе PdBi—PdTe—PdSb. О вероятности такого предположения может свидетельствовать обнаруженная нами минеральная фаза, 5 показанная на диаграмме PdBi—PdTe—PdSb (рис. 6, 28). Ее химический состав (в вес. %) — Pd 43.6, Bi 32.2 и Sb 25.2, сумма 101.0 (аналитик И. П. Лапутина) — соответствует формуле $Pd_{1.13}$ (Sb_{0.57}Bi_{0.43}).

⁵ Троилито-пирротино-кубанитовые сплошные руды, поле рудника Таймырский, Октябрьское месторождение.

Существование рядов PdBi—PdTe, PdBi—PdSb и PdTe—PdSb с замещениями Bi—Te, Bi—Sb и Te—Sb в различных пределах можно объяснить, если рассматривать PdBi, PdTe и PdSb как интерметаллические соединения, в которых возможность изоморфных замещений лимитируется в основном размерами атомов и особенностями структур.

На основании приведенных данных может быть предложена следующая номенклатура природных соединений ряда PdBi—PdTe. Названия

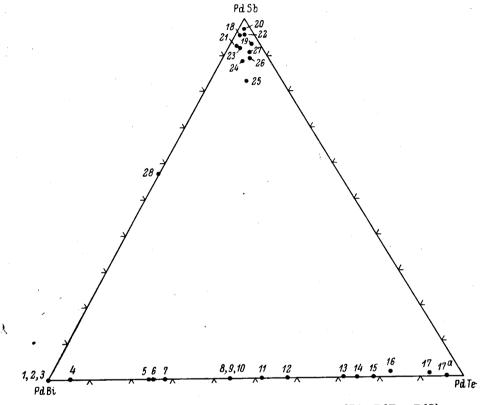


Рис. 6. Диаграмма состава минералов в системе PdBi—PdTe—PdSb. 18—27 — анализы в табл. 6.

минеральных видов следует присвоить конечным членам ряда: соболевскит PdBi и котульскит PdTe. Промежуточные члены ряда называть с добавлением определения: теллуристые соболевскиты (при содержании Bi > Te) и висмутистые котульскиты (Te > Bi) — к ним относятся все описанные ранее котульскиты (Генкин и др., 1963; Kingston, 1966; Коваленкер и др., 1972).

Могут быть предложены названия и для двух других возможных рядов: PdBi—PdSb и PdTe—PdSb. Аналогично вышеизложенному в ряду соболевскит—седбериит могут быть выделены висмутистые седберииты и сурьмянистые соболевскиты, а в ряду котульскит—седбериит — теллуристые седберииты и сурьмянистые котульскиты.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

В настоящее время установлена довольно широкая распространенность соболевскита и минералов ряда PdBi—PdTe в медно-никелевых рудах

⁶ В природе не обнаружен пока чистый PdTe, есть только фаза с содержанием Віоколо 3.6 вес.% (табл. 2, ан. 17^a).

норильских месторождений. Отмечается приуроченность различных по составу минералов этого ряда к определенным типам руд.

Соболевскит пользуется преимущественным развитием в сплошных рудах. В существенно пирротиновых разновидностях руд, в которых соболевскит ассоциирует с алтаитом, самородным серебром, паоловитом, (Pt, Pd) (Bi, Sb, Te)2, в составе минерала присутствуют до 3% теллура и 8% сурьмы (табл. 2, ан. 5^а). В сплошных рудах халькопиритового состава встречается теллуристый соболевскит (до 10.8% Те), находящийся в парагенезисе с паоловитом, а в рудах с преобладающими талнахитом и моихукитом в ассоциации с паоловитом, поляритом и сперрилитом развит соболевскит, в составе которого примесь теллура и сурьмы отсут-CTBVeT.

Проведенные наблюдения показывают, что для сплошных руд характерны висмутовые члены ряда PdBi—PdTe. В этих рудах и другие висмутотеллуриды (мончеит) обладают составами, в которых висмут значи-

тельно преобладает над теллуром (Коваленкер и др., 1972).

Напротив, котульскиты (PdTe и минералы, в которых Te > Bi) развиты в экзоконтактовых прожилково-вкрапленных и брекчиевидных рудах, где они ассоциируют с большим числом минералов теллура, клауста-

литом и самородным серебром (Коваленкер и др., 1972).

Таким образом, для минералов ряда PdBi—PdTe выявляется, с одной стороны, соответствие их состава с'составами ассоциирующих с ними минералов, с другой — различное соотношение висмута и теллура в зависимости от типа руды, что отражает различия в соотношениях активностей этих элементов при образовании рассматриваемых минералов в различных физико-химических условиях. В более поздних прожилкововкрапленных экзоконтактовых рудах минералы платиновой группы формировались при относительно более низких температурах из остаточных растворов с повышенными концентрациями теллура, селена и серы.

Авторы выражают благодарность Л. Н. Вяльсову за измерение спектров отражения, а также И. Д. Марчуковой, Н. В. Троневой, И. П. Лапутиной и Г. Н. Муравицкой за определение состава минералов на электрон-

ных микроанализаторах.

Полированные шлифы с соболевскитом и висмутистым котульскитом хранятся в Минералогическом музее АН СССР и в лаборатории минераграфии ИГЕМа АН СССР.

Литература

Вяльсов Л. Н. (1969). Определение осности и оптического знака рудных минералов из измерений отражательной способности. Геол. рудн. месторожд. т. 11, № 1.

Генкин А. Д., Л. Н. Вяльсов, Т. Л. Евстигнеева, И. Д. Марчукова. (1972). О мончеите и майчнерите из медно-никелевых руд Октябрьского

месторождения. Заш. Всесоюзн. минер. общ., ч. 101, вып. 1 Генкин А. Д., Т. Л. Евстигнеева, Л. Н. Вяльсов, И. П. Лапутина, Н. В. Тронева. (1974). Паоловит — Pd₂Sn — новый минерал из медно-

ти н а, п. в. гронева. (1974). паоловит — ги₂sп — новый минерал из медно-никелевых сульфидных руд. Геол. рудн. месторожд., т. 14, № 1. Генкин А. Д., Т. Л. Евстигнеева, Н. В. Тронева, Л. Н. Вяль-сов. (1969). Полярит — Рd(Рb, Вi) — новый минерал из медно-никелевых сульфид-ных руд. Зап. Всесоюзн. минер. общ., ч. 98, вып. 6. Генкин А. Д., Н. Н. Журавлев, Е. М. Смирнова. (1963). Монче-

ит и котульскит — новые минералы и состав майчнерита. Зап. Всесоюзн. минер. общ.,

ч. 92, вып. 1.

Ж данов Г. С. (1954). Атомное строение металлических соединений висмута.

Тр. Инст. кристаллогр., вып. 10.
Ж у р а в л е в Н. Н. (1957). Структура сверхпроводников. Х. Термическое, микроскопическое и рентгенографическое исследование системы Ві-Рd. ЖЭТФ, т. 32,

Коваленкер В. А., И. П. Лапутина, Л. Н. Вяльсов, А. Д. Генкин, Т. Л. Евстигнеева. (1972). Минералы теллура в сульфидных медно-никелевых рудах Талнахского и Октябрьского месторождений (Норильский район).

Изв. АН СССР, сер. геол., № 11. Хейкер Д. М., Г. С. Жданов, Н. Н. Журавлев. (1953). Структура сверхпроводников. Рентгенографическое исследование BiPd. ЖЭТФ, т. 25, № 5.

Ю шко-Захарова О. Е., А. С. Авдонин, В. П. Быков, Э. А. Кулагов, С. И. Лебедева, Л. А. Черняев, К. В. Юркина. (1972). О составе платиновых минералов в медно-никелевых рудах Талакского и Норильского

ставе платиновых минералов в медно-никелевых рудах галнахского и норильского месторождений. В сб.: Минералогические исследования, вып. 2. ИМГРЭ. М. В urr S. V., M. A. Peacock. (1942). A preliminary study of the alloys of palladium and bismuth. Toronto Univ. Stud. v. 47.

Cabri L. J., J. H. G. Laflamme. (1974). Sudburyite, a new palladium-antimony mineral from Sudbury, Ontario, Canad. Miner., v. 12, № 4.

Duncumb P., S. J. B. Reed. (1968). The calculation of stoopping power and blackscatter effects in electron microanalysis. Quant. electron probe microanalysis. NRS spec. mubl. 298 v. 408 He in rich K. F. J. (1966). X-ray absorption uncertainty. Electron Microprobe.

Kingston G. A. (1966). The occurence of plationoid bismuthotellurides in the Merensky Reef at Rustenburg platinum mine in the Western Bushveld. Miner. Mag., v. 35, No. 247.

Mihalik P., J. B. E. Jacobson, S. A. Hiemstra. (1974). Platinum-group minerals from a hydrothermal environment Econ. Geol., v. 69, № 2.

Springer G. (1967). Die Berechnung von Korrekturen für die quantitative Elektronen-strahl-Mikroanalyse. Fortschr. Miner., Bd. 45, № 1.

Институт геологии рудных месторождений, петрографии, минералогии и геохимии (ИГЕМ) АН СССР, Москва.

Поступила в редакцию 17 марта 1975 г.