

Б. П. Никольский

Справочник химика

Том 1 Часть 2

**Москва
«Книга по Требованию»**

Эта книга является репринтом оригинала, который мы создали специально для Вас, используя запатентованные технологии производства репринтных книг и печати по требованию.

Сначала мы отсканировали каждую страницу оригинала этой редкой книги на профессиональном оборудовании. Затем с помощью специально разработанных программ мы произвели очистку изображения от пятен, клякс, перегибов и попытались отбелить и выровнять каждую страницу книги. К сожалению, некоторые страницы нельзя вернуть в изначальное состояние, и если их было трудно читать в оригинале, то даже при цифровой реставрации их невозможно улучшить.

Разумеется, автоматизированная программная обработка репринтных книг – не самое лучшее решение для восстановления текста в его первозданном виде, однако, наша цель – вернуть читателю точную копию книги, которой может быть несколько веков.

Поэтому мы предупреждаем о возможных погрешностях восстановленного репринтного издания. В издании могут отсутствовать одна или несколько страниц текста, могут встретиться невыводимые пятна и кляксы, надписи на полях или подчеркивания в тексте, нечитаемые фрагменты текста или загибы страниц. Покупать или не покупать подобные издания – решать Вам, мы же делаем все возможное, чтобы редкие и ценные книги, еще недавно утраченные и несправедливо забытые, вновь стали доступными для всех читателей.



Серия Книжный Ренессанс

www.samizday.ru/reprint

СТРУКТУРА КРИСТАЛЛОВ. НЕОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

Продолжение

Формула	Сниго- ния	Тип структуры	Простран- ственная группа	Параметры ячейки a, b, c в Å и углы α, β, γ	Число фор- муль- ных весов
$\text{Sr}_3 [\text{Al} (\text{OH})_6]_2$	I	$\text{Ca}_3 \cdot$ $[\text{Al} (\text{OH})_6]_2$	$Ia3d$	13,05	.
SrAs_2O_6 [или $\text{Sr} (\text{AsO}_3)_2$]	IIIa	PbSb_2O_6	$P312$	4,843; ...; 5,397*	1
SrB_6	I	CaB_6	$Pm3m$	4,20	1
SrBiO_2Br	II	.	.	3,995; ...; 12,76*	2
$\text{SrBi}_2\text{O}_3\text{Br}_2$	II	.	$P4/nmm$	3,990; ...; 20,83*	2
$\text{SrBi}_3\text{O}_4\text{Br}_3$	II	.	$I4/mmm$	3,976; ...; 28,78*	2
$\text{SrBi}_4\text{O}_4\text{Cl}_3$	II	.	$I4/mmm$	3,932; ...; 26,99*	2
$\text{SrBi}_3\text{O}_4\text{J}_3$	II	.	$I4/mmm$	4,043; ...; 31,95*	2
SrBr_2	IV	SrBr_2	$Pbnm$	7,13; 8,85; 5,44	4
$\text{SrBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	IIIa	$\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	$P\bar{3}, P\bar{3}1m$ или $P321 (?)$	8,51; 4,29	1
SrC_2	II	CaC_2	$I4/mmm$	4,11; ...; 6,68	2
SrCO_3	IV	CaCO_3 (аргонит)	$Pnam$	6,08; 8,40; 5,12	4
Sr_2CaWO_6	I	$(\text{NH}_4)_3 \text{AlF}_6$	.	8,20	4
SrCeO_3	V	CaTiO_3	$P2_1/m$	8,56; 8,56; 8,56 $\beta = 90^\circ$ $\sim 4,28$	8
.	I	CaTiO_3 (дефектн.)	.	.	.
SrCl_2	I	CaC_2	$Fm3m$	6,99	4
$\text{SrCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	V	.	Cc	11,68; 6,38; 6,66; $\beta = 105^\circ 54'$	4
$\text{SrCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	IIIa	$\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	$P\bar{3}$ или $P\bar{3}1m?$	7,906; 4,07*	1
SrF_2	I	CaC_2	$Fm3m$	5,794	4
$\text{SrF}_2\text{—LaF}_3$ (0,1—0,5 мол. % LaF_3)	I	.	.	5,793	.
$\text{SrF}_2\text{—LaF}_3$ (50 мол. % SrF_2)	I	.	.	5,84	.
SrH_2	IV	SrH_2	$Pnam$	6,364; 7,343; 3,875*	4
SrHfO_3	V	CaTiO_3	$P2_1/m$	8,154; 8,154; 8,154; $\beta = 90^\circ$	8
.	I	CaTiO_3	.	4,077	.
$\text{SrJ}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	IIIa	$\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	$P\bar{3}$ или $P\bar{3}1m?$	8,51; 4,29	1
SrIn_2O_4	II	.	.	7,98; ...; 7,98	.
SrMg_2	III	MgZn_2	$P6_3/mmc$	6,426; ...; 10,473*	4
Sr_2MgWO_6	I	$(\text{NH}_4)_3 \text{AlF}_6$	.	7,91	4
SrMoO_4	II	CaWO_4	$I4_1/a$	5,380; ...; 11,97*	4
$\text{Sr} (\text{N}_3)_2$	IV	.	$Fddd$	11,47; 11,82; 6,08	8
SrNH	I	NaCl	.	5,46	4
$\text{Sr} (\text{NO}_3)_2$	I	$\text{Ba} (\text{NO}_3)_2$	$Pa3$	7,83	4
$\text{SrNi} (\text{CN})_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	V	.	$C2/m$	10,33; 15,18; 7,28	4,11
$\text{Sr}_2\text{Ni} (\text{NO}_2)_6$	I	$(\text{NH}_4)_2 \text{PtCl}_6$	$Fm3m$	10,56	4
SrO	I	NaCl	$Fm3m$	5,083	4

СТРУКТУРА КРИСТАЛЛОВ. НЕОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

Продолжение

Формула	Сингония	Тип структуры	Пространственная группа	Параметры ячейки a, b, c в Å и углы α, β, γ	Число формульных весов
$\text{SrO} \cdot 2\text{Al}_2\text{O}_3$	V	• • • • •	• •	12,56; 9,00; 5,54	4
$3\text{SrO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$	I	SrO	P	15,82	24
$3\text{SrO} \cdot 16\text{Al}_2\text{O}_3$	III	• • • • •	$P6/mmc$	5,557; ...; 21,945*	0,67
SrO (насыщ. CaO)	I	NaCl	• • • • •	5,1312	• • •
$\text{SrO} \cdot 6\text{Fe}_2\text{O}_3$	III	• • • • •	$P6/mmc$	5,864; 23,03*	2
$\text{Sr}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	II	$\text{Sr}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	$P4/mcc$	8,97; 11,55	4
$\text{SrO}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	II	$\text{SrO}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	$P4/mmm$	6,32; 11,10	2
$\text{Sr}_3(\text{PO}_4)_2$	IIIa	• • • • •	$R\bar{3}m$	5,378; 19,76	3
$\text{Sr}_3(\text{PO}_4 \cdot 12\text{MoO}_3)_2 \cdot 58\text{H}_2\text{O}$	I	• • • • •	$Fd3m$	23,10	4
$\text{Sr}_{10}(\text{PO}_4)_6(\text{OH})_2$	III	• • • • •	• • • • •	9,74; ...; 7,20	• • •
SrPb_3	II	AuCu ₃	• • • • •	4,955; ...; 5,025*	1
$\text{SrPt}(\text{CN})_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	V	• • • • •	• • • • •	10,555; 15,420; 7,131*; $\beta = 94^\circ 49'$	4
SrS	I	NaCl	$Fm3m$	6,0062	4
SrSO_4 (целестит)	IV	BaSO ₄	$Pbnm$	6,84; 8,36; 5,36	4
$\text{Sr}_2\text{O}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	III	• • • • •	• • • • •	12,84; ...; 19,28	12
SrSb_2O_6	IIIa	PbSb_2O_6	$P312$	5,251; ...; 5,332*	1
$\text{Sr}_2\text{Sb}_2\text{O}_7$	IV	веберит	• • • • •	7,66; 10,36; 7,44	4
SrSe	I	NaCl	$Fm3m$	6,2320	4
Sr_2SiO_4	IV	K ₂ SO ₄	$Pnam$	7,262; 9,66; 5,59*	4
SrSnO_3	V	CaTiO ₃	$P2_1/m$	8,07; 8,07; 8,07; $\beta = 90^\circ$	8
• • • • •	I	CaTiO ₃	• • • • •	4,0335	• • •
SrTe	I	NaCl	$Fm3m$	6,660	4
SrThF_6	III	LaF ₃	• • • • •	4,125; ...; 7,327*	1
SrThO_3	V	CaTiO ₃	$P2_1/m$	8,86; 8,86; 8,86; $\beta = 90^\circ$	8
SrTiO_3	I	CaTiO ₃	$Pm3m$	3,9049	1
SrTi	I	PdCu	$Pm3m$	4,032	1,95
SrUF_6	III	LaF ₃	• • • • •	4,103; ...; 7,290*	1
$\text{Sr}(\text{UO}_2)_2\text{O}_2$	IIIa	Ca(UO ₂) ₂	$R\bar{3}m$	3,99; ...; 18,3	3
SrUO_4	IIIa	• • • • •	$R\bar{3}m$	6,53; $\alpha = 35^\circ 32'$	1
SrV_2O_4	I	• • • • •	• • • • •	7,69	• • •
SrWO_4	II	CaWO ₄	$I4_1/a$	5,405; 11,90*	4
Sr_3WO_6	I	(NH ₄) ₃ AlF ₆ (искаженн.)	• • • • •	8,29	4
SrZn_5	IV	• • • • •	$Pnma$	13,15; 5,32; 6,72	4
SrZn_{13}	I	NaZn ₁₃	$Fm3c$	12,240	8
SrZrO_3	V	CaTiO ₃	$P2_1/m$	8,21; 8,21; 8,21; $\beta = 90^\circ$	8
• • • • •	I	CaTiO ₃	• • • • •	4,101	1

СТРУКТУРА КРИСТАЛЛОВ. НЕОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

Продолжение

Формула	Сингония	Тип структуры	Пространственная группа	Параметры ячейки a, b, c в Å и углы α, β, γ	Число формульных весов
Ta .	I	W	$Im\bar{3}m$	3,3026	2
TaAl ₃ .	II	TiAl ₃	$I4/mmm$	3,834; 8,536*	2
TaC .	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	4,4545	4
Ta ₂ C .	III			3,091; 4,93*	1
TaF ₃ .	I		$Pm\bar{3}m$	3,9012	1
β -TaH .	I			3,36	1
TaN .	III	ZnO	$P6_3mc$	3,05; ...; 4,94	2
TaS ₂	III			3,395; ...; 5,902*	1
TaV (σ -фаза?) .				8,631; ...; 4,417*	$A=30$
Tb .	III	Mg	$P6_3/mmc$	3,6010; ...; 5,6936	2
TbN .	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	4,93	4
Tb ₂ O ₈ .	I	Mn ₂ O ₃	$Ia\bar{3}$	10,71	16
Tb ₄ O ₇ .	I			5,29	
Tc .	III	Mg	$P6_3/mmc$	2,735; ...; 4,388	2
TcO ₂ .	V	VO ₂	$P2_1/c$	$\sim 5,53$; $\sim 4,79$; $\sim 5,53$; $\beta \approx 120^\circ$	4
Te	IIIa	Se	$P3_221$	4,4476; ...; 5,9149	3
TeO ₂ (теллурит) .	IV	TeO ₂	$Pbca$	5,59; 11,75; 5,50	8
Te(OH) ₆ (или H ₆ TeO ₆) .	II	SnO ₂	$P4/mnm$	4,79; ...; 3,77	2
	V		$P2_1/c$	9,74; 9,30; 5,70; $\beta = 104^\circ 30'$	4
TeTh .	I		$Fm\bar{3}m$	7,85	4
	I	CsCl	$Pm\bar{3}m$	3,819*	1
Te ₂ Tl .	IIIa	CdJ ₂	$P\bar{3}m1$	3,757; 6,513*	1
TeTi .	III	NiAs	$P6_3/mmc$	3,834; 6,390*	2
TeU .	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	6,151*	4
Te ₂ U .	II			3,998; 7,456*	1
Te ₄ U ₃ .	I	Th ₃ P ₄	$I4_3d$	9,378*	4
TeV .	III	NiAs	$P6_3/mmc$	3,805; ...; 6,120*	2
TeYb .	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	6,340*	4
TeZn .	I	ZnS	$F4_3m$	6,101	4
α -Th .	I	Cu	$Fm\bar{3}m$	5,0843	4
β -Th .	I	W	$Im\bar{3}m$	4,11	2
ThAl ₃ .	III	Ni ₃ Sn	$P6_3/mmc$	6,499; 4,626	2
ThB ₆ .	I	CsCl	$Fm\bar{3}m$	4,33	1
ThBe ₁₃ .	I	MeBe ₁₃	$Fm\bar{3}c$	10,395	8
ThC ₂ .	II	KHF ₂		4,14; ...; 5,28	2
ThCl ₄ .	II		$I4/amd$	8,473; ...; 7,468*	4
ThCo ₅ .	III		$P6/mmm$	4,950; ...; 4,039	1
ThF ₄ .	V	ZrF ₄	$I2/c$	10,6; 11,0; 8,6; $\beta = 94^\circ 51'$	12
Th ₂ N ₃ .	III	La ₂ O ₃		3,875; ...; 6,175*	1
ThO ₂	I	CaF ₂	$Fm\bar{3}m$	5,584	4
ThO ₂ -CeO ₂ .	I			5,426—5,601	

СТРУКТУРА КРИСТАЛЛОВ. НЕОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

Продолжение

Формула	Сингония	Тип структуры	Пространственная группа	Параметры ячейки a, b, c в Å и углы α, β, γ	Число формульных весов
ThOF ₂	III	LaF ₃	...	4,039; 7,290*	2
ThOS	II	PbFCl	$P4/nmm$	3,955; 6,733*	2
ThP	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	5,830	4
Th ₃ P ₄	I	Th ₃ P ₄	$I43d$	8,617	4
ThS	I	...	...	5,682	...
ThS ₂	IV	...	$Pnam$	7,249; 8,600; 4,259	4
Th ₂ S ₃	IV	Sb ₂ S ₃	$Pnam$	10,83; 10,97; 3,95	4
ThS—US (50% ThS)	I	...	...	5,598	...
ThSi ₂ ¹	II	ThSi ₂	$I4_1/amd$	4,126; ...; 14,346*	3
ThSiO ₄	V	CePO ₄	$P2_1/n$	6,80; 6,96; 6,54; $\beta = 104^\circ 55'$	4
ThSiW ₁₂ O ₄₀ · 27H ₂ O	IIIa	...	$R\bar{3}m$	16,13; ...; 40,20	6
ThSiW ₁₂ O ₄₀ · 30H ₂ O	IIIa	...	$R\bar{3}m$	16,23; ...; 40,20	6
Th—ThO ₂	I	...	...	5,084—5,596	...
Th ₂ Zn	II	CuAl ₂	$I4/mcm$	7,60; ...; 5,64	4
α -Ti	III	Mg	$P6_3/mmc$	2,9504; ...; 4,6833	2
β -Ti (выше 900° C)	I	W	$Im\bar{3}m$	3,3065	2
TiAl ₃	II	TiAl ₃	$I4/mmm$	3,836; 8,579	2
TiB ₂	III	AlB ₂	$P6/mmm$	3,024; 3,221*	1
TiBe ₂	I	MgCu ₂	$Fd\bar{3}m$	6,448	8
TiBr ₄	I	SnJ ₄	$Pa\bar{3}$	11,273	8
TiC	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	4,3276	4
Ti ₁₀ C ₂ N ₈	I	...	...	4,25	...
TiCl ₂	IIIa	CdJ ₂	$P\bar{3}m1$	3,561; ...; 5,875*	1
TiCl ₃	IIIa	BiJ ₃	$R\bar{3}$	6,121; ...; 17,50*	6
α -TiCl ₄ · 4NH ₃	I	...	...	3,87	1,25
β -TiCl ₄ · 4NH ₃	I	NH ₄ Cl (деформир.)	...	7,74	2
β -TiH	I	...	...	4,41—4,47	...
TiJ ₂	IIIa	CdJ ₂	$P\bar{3}m1$	4,110; ...; 6,820(Å?)	1
TiJ ₄	I	SnJ ₄	...	12,02	8
Ti—N	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	4,242	4
TiN	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$, $F43m$, $F43$	4,23	4
TiO	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	4,244	4
TiO ₂ (анатаз)	II	TiO ₂	$I4/amd$	3,73; ...; 9,37	4
TiO ₂ (брукит)	IV	TiO ₂	$Pcab$	5,436; 9,166; 5,135*	8
TiO ₂ (рутил)	II	TiO ₂	$P4/mnm$	4,4923; ...; 2,8930*	2
Ti ₂ O ₃	IIIa	α -Al ₂ O ₃	$R\bar{3}c$	5,134; ...; 13,61*	6
TiPCl ₇	IV	...	$Pbca$	12,70; 13,59; 12,61	8
TiP ₂ O ₇	I	ZrP ₂ O ₇	$Pa\bar{3}$	7,82	4
TiS ₂	IIIa	CdJ ₂	$P\bar{3}m1$	3,397; 5,691*	1
TiSe	III	NiAs	$P6_3/mmc$	3,559; 6,220*	2
TiSe ₂	IIIa	CdJ ₂	$P\bar{3}m1$	3,541; 5,986*	1

¹ См. также SI.

СТРУКТУРА КРИСТАЛЛОВ. НЕОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

Продолжение

Формула	Синго- ния	Тип структуры	Простран- ственная группа	Параметры ячейки a, b, c в Å и углы α, β, γ	Число фор- муль- ных весов
TiTe	III	NiAs	$P6_3/mmc$	3,834; 6,390*	2
TiTe ₂	IIIa	CdJ ₂	$P3m1$	3,757; 6,513*	1
TiU ₂	III	AlB ₂	$P6/mmm$	4,828; 2,847	A = 3
ω -TiV	III		$P6/mmm$	4,60; 2,82	
TiZn ₂	III	MgZn ₂ (?)	$P6_3/mmc$	5,064; 8,210	4
TiZn ₃	I	AuCu ₃	$Pm3m$	3,9322	1
TiZn ₂ O ₄	I	MgAl ₂ O ₄	$Fd3m$	8,462	8
α -Ti	III	Mg	$P6_3/mmc$	3,4496; ...; 5,5137*	2
β -Ti (выше 230° C)	I	W	$Im3m$	3,882	2
Tl ₂ AgBi(NO ₂) ₆	I	K ₃ Co(NO ₂) ₆ (?)	$Fm3$	11,08	4
Tl ₂ AgCo(NO ₂) ₆	I	K ₃ Co(NO ₂) ₆ (?)	$Fm3$ (?)	10,41	4
TlAlF ₄	II	TlAlF ₄	$P4/mmm$	3,617; ...; 6,367*	1
Tl ₂ AlF ₅	IV		Ccm	8,24; 10,06; 7,46	4
TlAl(SO ₄) ₃ · 12H ₂ O	I	KAl(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O		12,232	4
Tl ₃ AsO ₄ · 12MoO ₃ · 4H ₂ O	I			11,74	
Tl ₃ AsO ₄ · 12WO ₃ · 4H ₂ O	I			11,94	
TlAsS ₂	V		$P2_1/b \sim$ $\sim P2_1/b$	15,02; 11,31; 6,10; $\beta = 127^\circ 45'$	
Tl(As, Sb) ₃ S ₅	IV		$Cmca$	13,35; 23,32; 11,23	21
TlBF ₄	IV	BaSO ₄	$Pnma$	7,40; 9,47; 5,81	4
TlBi	I			3,99	1
TlBi (α -раствор в β -Tl)	I			4,864	
TlBr	I	NaCl	$Fm3m$	6,58	4
	I	CsCl	$Pm3m$	3,98	1
TlBrO ₃	IIIa	KBrO ₃	$R3m$	6,15; ...; 8,05	3
TlBr—TlJ	I			3,976—4,206	
TlCN	I	CsCl	$Pm3m$	3,82	1
Tl ₂ CaFe(NO ₂) ₆	I	K ₃ Co(NO ₂) ₆ ?	$Fm3$	10,32	4
TlCd(NO ₂) ₃	I			5,351	1
Tl ₂ Cd[Ni(NO ₂) ₆]	I	K ₃ Co(NO ₂) ₆	$Fm3$ (?)	10,39	4
TlCl (20° C)	I	CsCl	$Pm3m$	3,838	1
(—190° C)	I			3,759	
(возогн.)	I	NaCl	$Fm3m$	6,30	4
TlClO ₄	IV	BaSO ₄	$Pbnm$	7,50; 9,42; 5,88	4
	I	KClO ₄	$F43m$	7,72	4
TlCl—TlJ	I			4,207	
Tl ₂ Co(NO ₂) ₆	I	K ₃ Co(NO ₂) ₆	$Fm3$	10,74	4
Tl ₂ CrF ₅ · H ₂ O	I	K ₂ PtCl ₆		8,427	4
Tl ₂ CrO ₄	IV	K ₂ SO ₄		7,80; 10,68; 5,91	
TlCr(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	I	β -квасцы	$Pa3$	12,263	4
TlF	IV	TlF	$Fmmm$	5,495; 6,080; 5,180*	4
TlGa(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	I	β -квасцы	$Pa3$	12,258	4
TlHF ₂ (или TlF · HF)	I		$Ia3$	8,60	8
TlHg(NO ₂) ₃	I			5,396	1
Tl ₂ Hg[Ni(NO ₂) ₆]	I	K ₃ Co(NO ₂) ₆ ?	$Fm3$ (?)	10,44	4

СТРУКТУРА КРИСТАЛЛОВ. НЕОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

Продолжение

Формула	Сингония	Тип структуры	Пространственная группа	Параметры ячейки a, b, c в Å и углы α, β, γ	Число формульных весов
$\text{TiI}_3\text{r}(\text{NO}_2)_6$	I	$\text{K}_3\text{Co}(\text{NO}_2)_6$	$Fm\bar{3}$	10,75	4
$\alpha\text{-TiI}_3$	IV	TiI_3	$Amam$	5,24; 12,92; 4,57	4
$\beta\text{-TiI}_3$	I	CsCl	$Pm\bar{3}m$	4,206	1
TiI_3 (возогн.)	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	6,94	4
TiIO_3	IIIa			6,23; ...; 7,81	3
$\text{Ti}_2\text{LiBi}(\text{NO}_2)_6$	I	$\text{K}_3\text{Co}(\text{NO}_2)_6$?	$Fm\bar{3}$	10,66	4
$\text{Ti}_2\text{Mg}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	V	соль Туттона	$P2_1/a$	9,22; 12,42; 6,185*; $\beta = 106^\circ 30'$	2
TiN_3	II	KN_3	$I4/mcm$	6,21; ...; 7,37	...
TiNO_3 (170° C)	IV		$P2_12_12$	6,17; 12,27; 3,98	4
$\text{Ti}_2\text{NaBi}(\text{NO}_2)_6$	I	$\text{K}_3\text{Co}(\text{NO}_2)_6$	$Fm\bar{3}$	11,03	4
Ti_2O_3	I	Mn_2O_8	$Ia\bar{3}$	10,59	16
TiOsNO_3	IV		$P2_12_12$	5,68; 13,45; 5,42	4
$\text{Ti}_3\text{PO}_4 \cdot 12\text{MO}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	I			11,62	...
$\text{Ti}_3\text{PO}_4 \cdot 12\text{WO}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	I			11,91	...
TiPb (α -раствор в $\beta\text{-Ti}$)	I			4,881	...
$\text{TiPbCo}(\text{NO}_2)_6$	I			10,45	4
$\text{Ti}_2\text{PbFe}(\text{NO}_2)_6$	I	$\text{K}_3\text{Co}(\text{NO}_2)_6$?	$Fm\bar{3}$	10,41	4
Ti_2PtCl_6	I	K_2PtCl_6	$Fm\bar{3}m$	9,775	4
$\beta\text{-TiReO}_4$	II	CaWO_4	$I4_1/a$	5,761; ...; 13,33	4
$\text{Ti}_3\text{Rh}(\text{NO}_2)_6$	I	$\text{K}_3\text{Co}(\text{NO}_2)_6$	$Fm\bar{3}$	10,93	4
Ti_2S	IIIa	CdI_2 (?)	$R\bar{3} \sim R3$	12,20; ...; 18,17	27
TiSCN	IV		$Pbma$	6,80; 7,52; 6,78	3,97
	II		4 или $4mm$	4,765; ...; 3,78*	1
Ti_2SO_2	I			10,77	...
Ti_2SO_4	IV	K_2SO_4	$Pbnm$	7,81; 10,68; 6,02	4,08
$\text{Ti}_2\text{S}_3\text{O}_6$	V		$C2/c$	13,20; 7,45; 7,58; $\beta = 91^\circ 0'$	3,83
TiSb (α -раствор в $\beta\text{-Ti}$)	I			4,852	...
TiSb	I	CsCl	$Pm\bar{3}m$	3,85	1
Ti_7Sb_2	I	Sb_2Ti_7	$Im\bar{3}m$	11,61	6
TiSbF_6	IIIa	BaSiF_6	$R\bar{3}m$	7,65; 7,93	3
TiSe	II	TeSe	$I4/mcm$	8,02; 7,00	8
Ti_2SiF_6	I	K_2PtCl_6	$Fm\bar{3}m$	8,580	4
Ti_2SnCl_6	I	K_2PtCl_6	$Fm\bar{3}m$	9,990	4
$\text{Ti}_2\text{SrFe}(\text{NO}_2)_6$	I	$\text{K}_3\text{Co}(\text{NO}_2)_6$	$Fm\bar{3}$	10,42	4
Ti_2TeCl_6	I	K_2PtCl_6	$Fm\bar{3}m$	10,127	4
Ti_3U	I	AuCu_3	$Pm\bar{3}m$	4,675	1
$\text{TiVF}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$	I	K_2PtCl_6		8,467	4
$\text{Ti}_3\text{W}_2\text{Cl}_9$	III	$\text{K}_3\text{W}_2\text{Cl}_9$	$P6_3/m$	7,15; ...; 16,33	2
TU	III	Mg	$P6_3/mmc$	3,5375; ...; 5,5546	2
TUN	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	4,80	4
TU_2O_3	I	Mn_2O_8	$Ia\bar{3}$	10,476	16
$\alpha\text{-U}$	IV	$\alpha\text{-U}$	$Cmcm$	2,858; 5,877; 4,955	4
$\beta\text{-U}$	II		$P4_2/mnm$	10,759; ...; 5,656	30

СТРУКТУРА КРИСТАЛЛОВ. НЕОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

Продолжение

Формула	Сниго- ния	Тип структуры	Простран- ственная группа	Параметры ячейки a, b, c в Å и углы α, β, γ	Число фор- мულ- ных весов
γ -U	I	W	$Im\bar{3}m$	3,524	2
UAl ₂	I	MgCu ₂	$Fd\bar{3}m$	7,811	8
UAl ₃	I	AuCu ₃	$Pm\bar{3}m$	4,287	1
UAl ₄	IV	UAl ₄	$Imma$	4,41; 6,27; 13,71	4
UBe ₁₃	I	NaZn ₁₃	$Fm\bar{3}c$	10,256	8
UBr ₃	III	UCl ₃	$P6_3/m$	7,926; 4,432*	2
UC	I	..	..	4,995	..
U—C _{0,35}	II	CaC ₂	$I4/mmm$	3,535; 5,970*	2
U—C _{0,67}	II	CaC ₂	$I4/mmm$	3,528; 5,977*	2
U—C _{0,87}	II	CaC ₂	$I4/mmm$	3,515; 5,959*	2
U—C _{1,14}	II	CaC ₂	$I4/mmm$	3,501; 5,967*	2
U—C _{1,29}	II	CaC ₂	$I4/mmm$	3,515; 5,992*	2
U—C _{1,40}	II	CaC ₂	$I4/mmm$	3,508; 6,016*	2
U—C _{1,48}	II	CaC ₂	$I4/mmm$	3,518; 6,006*	2
U—C _{1,57}	II	CaC ₂	$I4/mmm$	3,495; 5,987	2
U—C ₂	II	CaC ₂	$I4/mmm$	3,54; 5,99	2
U—C _{~2,3}	II	CaC ₂	$I4/mmm$	3,512; 5,968	2
UCl ₃	III	UCl ₃	$P6_3/m$	7,428; 4,312*	2
UCl ₄	II	ThCl ₄	$I4/amd$	8,296; 7,487	4
..	I	..	..	14,60	24
UCl ₆	IIIa	UCl ₆	$P\bar{3}m$	10,95; 6,03	3
UCo	I	CsCl (деформир.)	$I\bar{2}3$	6,3557	8
UCO ₂	I	MgCu ₂	$Fd\bar{3}m$	6,9924	..
U ₆ Co	II	U ₆ Mn	$I4/mcm$	10,36; 5,21	4
UCu ₅	I	AuBe ₅	$F\bar{4}3m$	7,033	4
UD ₃	I	..	$P\bar{4}3n$	6,633	8
UF ₃	III	LaF ₃	..	4,138; ...; 7,333*	2
UF ₄	V	ZrF ₄	$I2/c$	10,36; 10,72; 8,39; $\beta = 94^\circ 40'$	12
α -UF ₅	II	..	$I4/m$	6,512; ...; 4,463*	2
β -UF ₅	II	β -UF ₅	$I42d$	11,450; ...; 5,198	8
U ₂ F ₉	I	U ₂ F ₉	$I\bar{4}3m$	8,4716	4
UF ₆	I	MgCu ₂	$Fd\bar{3}m$	7,0592	8
U ₆ Fe	II	U ₆ Mn	$I4/mcm$	10,31; ...; 5,24	4
UFeNi	I	MgCu ₂	..	7,054	..
UH ₃	I	..	$P4_3n$, $P4_33$, $Pm\bar{3}n$	6,6445	8
UHg ₂	III	AlB ₂	$P6/mmm$	4,976; 3,218	1
UHg ₃	III	..	..	3,320; 4,878*	0,5
UHg ₄	I	..	..	3,62*	2
UJ ₃	IV	PuBr ₃	$Amam$	9,99; 13,98; 4,31	4
UMn ₂	I	MgCu ₂	$Fd\bar{3}m$	7,1628	8
U ₆ Mn	II	U ₆ Mn	$I4/mcm$	10,29; ...; 5,24	4
γ -U—Mo	I	..	..	3,38—3,42	..
UN	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	4,890	4
UN ₂	I	CaF ₂	$Fm\bar{3}m$	5,32	4

СТРУКТУРА КРИСТАЛЛОВ. НЕОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

Продолжение

Формула	Синго- ния	Тип структуры	Простран- ственная группа	Параметры ячейки a, b, c в Å и углы α, β, γ	Число фор- мул- ных весов
U_2N_3	I	Mn_2O_3	$Ia\bar{3}$	10,700	16
UNi_2	III	$MgZn_2$	$P6_3/mmc$	4,966; 8,252	4
UNi_5	I	$AuBe_5$	$F\bar{4}3m$	6,7967	4
U_6Ni	II	U_6Mg	$I4/mcm$	10,37; ...; 5,21	4
$U_{0,86}O_{2,12}$	II	..	..	5,38; ...; 5,55	4
UO	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	4,92	4
UO ₂ (уранинит)	I	CaF ₂	$Fm\bar{3}m$	5,4692	4,02
α -UO ₃	IIIa	α -UO ₃	$P\bar{3}m$	3,963; ...; 4,160*	1
U ₂ O ₅	IV	..	..	8,27; 31,65; 6,72	16
U ₃ O ₇	I	..	..	5,41	..
U ₃ O ₃	IV	..	..	4,144; 6,716; 3,977*	0,67
UO ₂ F ₂	IIIa	UO ₂ F ₂	$R\bar{3}m$	4,198; ...; 15,661*	3
UO ₂ (NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	IV	..	$Cmcm$	11,42; 13,15; 8,02	4
UOS	II	PbFCl	$P4/nmm$	3,835; ...; 6,681*	2
UP	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	5,600	..
UP ₂	II	Cu ₂ Sb	$P4/nmm$	3,800; ...; 7,762	2
U ₃ P ₄	I	Th ₃ P ₄	$I\bar{4}3d$	8,197*	4
UP ₂ O ₇	I	ZrP ₂ O ₇	$P\bar{a}3$	8,63	4
US	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	5,484	4
U ₂ S ₃	IV	Sb ₂ S ₃	$Pbnm$	10,39; 10,63; 3,88	4
USi ¹	IV	FeB	$Pbnm$	5,65; 7,65; 3,90	4
α -USi ₂	II	USi ₂	$I4_1/amd$	3,97; ...; 13,71	4
β -USi ₂	III	AlB ₂	$P6/mmm$	3,85; ...; 4,06	1
U ₈ Si	II	U ₃ Si	$I4/mcm$	6,029; ...; 8,696	4
U ₃ Si ₂	II	U ₃ Si ₂	$P4/mbm$	7,3299; ...; 3,9004	2
USn ₃	I	AuCu ₃	$Pm\bar{3}m$	4,626	1
δ -UZr ₃	I	MgCu ₂	$Fd\bar{3}m$	7,600*	8
V	I	W	$Im\bar{3}m$	3,0278 ~ 3,0282	2
VBe ₂	III	MgZn ₂	$P6_3/mmc$	4,385; ...; 7,130*	4
VBr ₂	IIIa	CdJ ₂	$P\bar{3}m1$	3,768; ...; 6,180*	1
VC	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	4,16	4
V ₄ C ₃	I	..	..	4,149	..
VCl ₃	IIIa	BiJ ₃	$R\bar{3}$	6,012; 17,34	6
VF ₃	IIIa	..	$R\bar{3}c$	5,170; 13,40	6
VJ ₂	IIIa	CdJ ₂	$P\bar{3}m1$	4,000; 6,670*	1
VMg ₂ O ₄	I	MgAl ₂ O ₄	$Fd\bar{3}m$	8,403	8
VN	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	4,29	4
VO	I	NaCl	$Fm\bar{3}m$	4,08	4
VO ₂	II	TiO ₂	$P4/mnm$	4,54; 2,88	..
V ₂ O ₂	I	NaCl	..	4,089	8
V ₂ O ₃	IIIa	α -Al ₂ O ₃	$R\bar{3}c$	4,933; ...; 13,940	6
V ₂ O ₅	IV	V ₂ O ₅	$Pnm2$	4,36; 11,48; 3,55	1,97
VO ₂ · 2ZnO	I	MgAl ₂ O ₄	..	8,401	..
2VO ₂ · ZnO	I	MgAl ₂ O ₄	..	8,380	..
2VO ₂ · 3ZnO	I	MgAl ₂ O ₄	..	8,399	..

¹ См. также SI.

СТРУКТУРА КРИСТАЛЛОВ. НЕОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

Продолжение

Формула	Сингония	Тип структуры	Пространственная группа	Параметры ячейки a, b, c в Å и углы α, β, γ	Число формульных весов
$3\text{VO}_2 \cdot 4\text{ZnO}$	I	MgAl_2O_4	. .	8,397	. . .
$\alpha\text{-VS}$	III	NiAs	$P6/mmc$	3,34; 5,785*	2
VS_2	IIIa	CdJ_2	$P\bar{3}m1$	3,348; 6,122	1
$\alpha\text{-VSe}$	III	NiAs	$P6_3/mmc$	3,580; 5,977*	2
VSe_2	IIIa	CdJ_2	$P\bar{3}m1$	3,348; 6,122*	1
V_3Si^1	I	$\beta\text{-W}$	$Pm\bar{3}n$	4,722	2
VTe	III	NiAs	$P6_3/mmc$	3,805; 6,120*	2
V_2Zr	I	CuAl_2	$Fd\bar{3}m$	7,43	8
	III	MgZn_2	$P6_3/mmc$	5,277; 8,649*	4
$\alpha\text{-W}$	I	$\alpha\text{-W}$	$Im\bar{3}m$	3,16475	2
$\beta\text{-W}$	I	$\beta\text{-W}$	$P\bar{4}3n$	5,048	8
WBe_2	III	MgZn_2	$P6_3/mmc$	4,437; ...; 7,274*	4
WC	III	.	.	2,897; ...; 2,827*	. . .
$\alpha\text{-W}_2\text{C}$	III	.	.	2,9948; ...; 4,7262*	1
$\text{W}(\text{CO})_6$	IV	.	$P2nb$	11,27; 11,90; 6,42	4
$\beta\text{-W-N}$	I	.	.	4,126	. . .
$\delta\text{-WO}_2$	V	.	$P2_1$	5,560; 4,884; 5,546; $\beta = 118,93^\circ$	4
	II	TiO_2	$P4/mnm$	4,86; ...; 2,77	. . .
WO_3	IV	WO_3	.	7,28; 7,48; 3,82	4
W_4O_{11}	II	.	.	7,56; ...; 3,735	1
WP	IV	MnP	$Pnma$	5,717; 3,238; 6,219	4
W_2P	III	.	. .	6,18; ...; 6,78	. .
WS_2	III	MoS_2	$P6/mmc$	3,18; ...; 12,5	2
WSe_2	II	NoS_2	.	3,29; ...; 12,97	. .
WSi_2^1	II	MoSi_2	$I4/mmm$	3,211; ...; 7,868*	2
W_2Zr	I	W_2Zr	$Fd\bar{3}m$	7,63	8
$\text{Xe} (-170^\circ\text{C})$	I	Cu	$Fm\bar{3}m$	6,19	4
(-185°C)	I	Cu	$Fm\bar{3}m$	6,25	4
Y	III	Mg	$P6_3/mmc$	3,6474; ...; 5,7306	2
YAlO_3	V	CaTiO_3	$P2_1/m$	7,36; 7,36; 7,36; $\beta = 90^\circ$	8
	I	CaTiO_3	$Pm\bar{3}m$	3,68	1
YAsO_4	II	ZrSiO_4	. . .	6,890; ...; 6,269	4
YB_6	I	CaB_6	$Pm\bar{3}m$	4,08	1
YBO_3	IIIa	CaCO_3	$R\bar{3}c$	5,06; ...; 17,21	6

¹ См. также Si.

СТРУКТУРА КРИСТАЛЛОВ. НЕОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

Продолжение

Формула	Синго- ния	Тип структуры	Простран- ственная группа	Параметры ячейки a, b, c в Å и углы α, β, γ	Число фор- мულ- ных весов
$(Y, Bi)_2 O_3$.	I	.	$Ia3d$	10,72	16
YC_2	III	.	.	3,79; 6,58	2
YF_3 .	I	.	.	5,655	2,99
$YNbO_4$. . .	II	.	$4/m$	7,76; 11,32	8
$Y(Nb, Ta) O_4$	II	.	$4/m$	7,74; 11,31	8
Y_2O_3	I	Mn_2O_3	$Ia3$	10,61	16
$YOCl$	II	$PbFCl$	.	3,892; ...; 6,591	2
YOF	II	.	.	3,910; ...; 5,431	.. .
	IIIa	.	R	3,827; ...; 18,97	6
$Y(OH)_3$	III	.	$P6_3/m$	6,24; 3,53	2
YPO_4	II	$ZrSiO_4$	.	6,862; ...; 6,174	..
$YPO_4 \cdot 2H_2O$	V	.	$B2/b$	6,48; 15,12; 6,28; $\beta = 129^\circ 24'$	4
$YTaO_4$.	II	.	$4/m$	7,75; 11,41	.. .
$(Y, Ti)_2 O_3$.	I	Ti_2O_3	$Ia3d$	10,53	16
YVO_4 .	II	$ZrSiO_4$	$I4/amd$	7,126; 6,179	3,92
Yb	I	Cu	$Fm3m$	5,4862	4
YbB_6	I	ThB_6	$Pm3m$	4,144	1
$YbCl_2$.	IV	$\sim CaF_2$	.	6,68; 6,91; 6,53	..
YbD_2	IV	SrH_2	$Pnma$	5,871; 3,561; 6,763	4
YbJ_2	IIIa	CdJ_2	$P\bar{3}m1$	4,48; 6,96	..
YbN .	I	NaCl	$Fm3m$	4,78	4
Yb_2O_3 .	I	Ti_2O_3	$Ia3$	10,429	16
$YbSe$.	I	NaCl	$Fm3m$	5,879	4
$YbTe$.	I	NaCl	$Fm3m$	6,353	4
Zn . .	III	Mg	$P6_3/mmc$	2,6649; ...; 4,9431	2
$ZnAl_2O_4$.	I	$MgAl_2O_4$	$Fd3m$	8,10	8
$ZnAs_2$. .	IV	.	.	7,99; 36,28; 7,72	32
$\alpha-Zn_3As_2$ (низкотемп.) .	II	Zn_3P_2	$P4_2/nmc$	8,316; 11,76*	8
$Zn (BrO_3)_2 \cdot 6H_2O$.	I	$Zn (BrO_3)_2 \cdot 6H_2O$	$Pa3$	10,337	4
$Zn (CN)_2$.	I	.	$P\bar{4}3m$	5,89	2
$ZnCO_3$	IIIa	$CaCO_3$	$R\bar{3}c$	9,273; 7,510*	6
$52,04 ZnCO_3 \cdot 47,96 CdCO_3$	III	.	.	9,559; 7,865*	..
$75,58 ZnCO_3 \cdot 24,42 MnCO_3$	III	.	.	9,313; 7,576	.. .
$ZnCl_2$.	IIIa	$CdCl_2$	$R\bar{3}m$	3,77; 17,80	3