Badische Landesbibliothek Karlsruhe

Digitale Sammlung der Badischen Landesbibliothek Karlsruhe

Systematische Uebersicht der sogenannten unorganischen Verbindungen

Weltzien, Karl

Heidelberg, 1867

Zwei- und sechsatomige Metalle

urn:nbn:de:bsz:31-34947

Visual Library

Zwei- und sechsatomige Metalle.

	Al = 55.	Cr = 53 und 106 [1].	Mn = 55 und 110 [1].	Fe = 56 und 112 [1].	Co = 59 und 118 [1].	Ce = 92 und 184 [1].	U = 120 und 240 [1].
Fluorüre	—	crF^2	mnF^2	feF^2	coF^2	ceF^2	—
	—	—	—	—	$coF^2 + 2H^2O$	—	—
	—	—	—	$feF^2 + 8H^2O$	—	—	—
	—	—	Na^2mnF^4	—	—	—	—
	—	—	K^2mnF^4	K^2feF^4	—	—	—
	AlF^6	CrF^6	MnF^6	FeF^6	—	CeF^6	UF^6
	—	—	—	$FeF^6 + 9H^2O$	—	—	—
	—	Na^2CrF^8 (?)	—	—	—	—	—
	Na^4AlF^{10} [1]	—	—	—	—	—	—
	Na^6AlF^{12}	—	—	—	—	—	—
	$Na^6Al^2F^{18}$ [2]	—	—	—	—	—	—
	Li^6AlF^{12} (?) [1]	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	Am^6FeF^{12}	—	—	—
	—	K^2CrF^8 (?)	—	—	—	—	K^2UF^8 (?)
	K^4AlF^{10}	—	—	K^4FeF^{10}	—	—	—
	K^6AlF^{12}	—	—	K^6FeF^{12}	—	—	—
Chlorüre	—	—	—	—	—	—	u^4Cl^6
	—	$crCl^2$	$mnCl^2$	$feCl^2$	$coCl^2$	$ceCl^2$	uCl^2
	—	—	$mnCl^2 + 4H^2O$	$feCl^2 + 4H^2O$	—	—	—
	—	—	—	—	—	$ceCl^2 + {}^9/_2H^2O$	—
	—	—	—	—	$coCl^2 + 6H^2O$	—	—
	$AlCl^6$	$CrCl^6$	$MnCl^6$ (?)	$FeCl^6$	$CoCl^6$	—	—
	—	—	—	$FeCl^6 + 5H^2O$	—	—	—
	—	$CrCl^6 + 6H^2O$	—	$FeCl^6 + 6H^2O$	—	—	—
	$AlCl^6 + 12H^2O$	$CrCl^6 + 12H^2O$	—	$FeCl^6 + 12H^2O$	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	$2H^3N + 3uCl^2$
	—	—	—	—	$4H^3N + coCl^2$	—	—
	—	—	—	$6H^3N + feCl^2$	$6H^3N + coCl^2$	—	—
	$2H^3N + AlCl^6$	—	—	—	—	—	—
	$6H^3N + AlCl^6$	—	—	—	—	—	—
	—	$8H^3N + CrCl^6$	—	—	—	—	—
	—	$8H^3N + CrCl^6 + 2H^2O$	—	—	—	—	—
	—	$8H^3N + 4HgCl^2 + CrCl^6$	—	—	—	—	—
	[1] Chiolithe. [2] Kryolith.	[1] Chromür = cr = 53 = H^2 Chromid = Cr = 106 = $3H^2$.	[1] Manganür = mn = 55 = H^2 Manganid = Mn = 110 = $3H^2$.	[1] Ferrür = fe = 56 = H^2 Ferrid = Fe = 112 = $3H^2$.	[1] Cobaltür = co = 59 = H^2 Cobaltid = Co = 118 = $3H^2$.	[1] Cerür = ce = 92 = H^2 Cerid = Ce = 184 = $3H^2$.	[1] Uranür = u = 120 = H^2 Uranid = U = 240 = $3H^2$.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

	—	—	—	—	$10\,H^3N + CoCl^6$ [1]	—	—
	—	—	—	—	$10H^3N + CoCl^6 + 2H^2O$ [2]	—	—
	—	—	—	—	$12\,H^3N + CoCl^6$ [3]	—	—
	$2\,H^3P + AlCl^6$	—	—	—	—	—	—
	$2\,Cl^5P + AlCl^6$	—	—	$2\,Cl^5P + FeCl^6$	—	—	—
	—	—	—	$4\,HgCy^2 + FeCl^6$	—	—	—
	—	—	—	$4HgCy^2 + FeCl^6 + 7H^2O$	—	—	—
	Na^2AlCl^8 (?)	—	—	—	—	—	—
	—	—	$Am\,mnCl^3$	—	$Am\,coCl^3$	—	—
	—	—	$Am\,mnCl^3 + 4H^2O$	—	—	—	—
	—	—	—	—	$Am\,coCl^3 + 6\,H^2O$	—	—
	—	—	—	Am^4FeCl^{10}	—	—	—
	—	—	—	$Am^4FeCl^{10} + 2\,H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$Am^4FeCl^{10} + 3\,H^2O$	—	—	—
	—	—	—	K^2feCl^4	—	—	—
	—	—	—	$K^2feCl^4 + 2\,H^2O$	—	—	—
	K^3AlCl^8	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	K^4FeCl^{10}	—	—	—
	—	—	—	$K^4FeCl^{10} + 2\,H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$Am^2K^2FeCl^{10}$	—	—	—
	—	—	—	$Am^2K^2FeCl^{10} + 3H^2O$ [1]	—	—	—
	—	—	—	—	Cd^2coCl^6	—	—
	—	—	—	—	$Cd^2coCl^6 + 12\,H^2O$	—	—
	—	—	$Hg\,mnCl^4$	$Hg\,feCl^4$	$Hg\,coCl^4$ (?)	—	—
	—	—	$Hg\,mnCl^4 + 4H^2O$	$Hg\,feCl^4 + 4\,H^2O$	—	—	—
Oxyfluoräure	—	—	—	—	co^2F^2O	—	—
	—	—	—	—	$co^2F^2O + {}^1/_2\,H^2O$	—	—
	—	—	—	—	—	—	UF^2O^2
Oxychloräure	—	$CrCl^2O^2$	—	—	—	—	UCl^2O^2
	—	$CrCl^2O^2 + 2H^2O$	—	—	—	—	—
	—	—	$Mn^2Cl^4O^4$ (?)	—	—	—	—
	—	—	$mnMn^2Cl^2O^9$	—	—	—	—
	—	—	—	—	$8\,H^3N + CoCl^4O$	—	—
	—	—	—	—	$8H^3N + CoCl^4O + 3H^2O$ [4]	—	—
	—	—	—	—	—	—	$Na^2UCl^4O^2$
	—	—	—	—	—	—	$Am^2UCl^4O^2$
	—	—	—	—	—	—	$Am^2UCl^4O^2 + 2\,H^2O$
	—	—	—	—	—	—	$K^2UCl^4O^2$
	—	—	—	—	—	—	$K^2UCl^4O^2 + 2\,H^2O$
	—	$CrCl^4O$	—	—	—	—	—

1) Kremersit.

1) Roseocobaltid-Chlorür.
2) Purpureocobaltid-Chlorür.
3) Luteocobaltid-Chlorür.
4) Fuscocobaltid-Oxychlorür.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

Chlorate	—	—	—	—	$coCl^2O^6$	—	—
	—	—	—	—	$coCl^2O^6 + 6H^2O$	—	—
	$AlCl^6O^{18}$ (?)	—	—	—	—	—	—
Perchlorate	—	—	$mnCl^2O^8$	$feCl^2O^8$	—	—	uCl^2O^8 (?)
Bromüre	—	—	$mnBr^2$	$feBr^2$	$coBr^2$	$ceBr^2$	uBr^2
	—	—	$mnBr^2 + 4H^2O$	—	—	—	$uBr^2 + 4H^2O$
	—	—	—	$feBr^2 + 6H^2O$	—	—	—
	$AlBr^6$	—	—	$FeBr^6$	—	—	—
	$AlBr^6 + 12H^2O$	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	$6H^3N + coBr^2$	—	—
	K^2AlBr^3	—	—	—	—	—	—
Bromate	—	—	$mnBr^2O^6$	—	$coBr^2O^6$	$ceBr^2O^6$	—
	—	—	—	—	$coBr^2O^6 + 6H^2O$	$ceBr^2O^6 + 6H^2O$	—
	$AlBr^6O^{18}$	$CrBr^6O^{18}$	—	—	—	—	—
	—	—	—	$Fe^5Br^2O^{20}$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^5Br^2O^{20} + 30H^2O$	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	$U^4Br^6O^{27}$
	—	—	—	—	—	—	$U^4Br^6O^{27} + 16H^2O$
Jodüre	—	—	mnJ^2	feJ^2	coJ^2	ceJ^2	uJ^2
	—	—	—	$feJ^2 + 5H^2O$	—	—	—
	—	—	—	—	$4H^3N + coJ^2$	—	—
	—	—	—	—	$6H^3N + coJ^2$	—	—
	AlJ^6	—	—	—	—	—	—
	$AlJ^6 + 12H^2O$	—	—	—	—	—	—
	K^2AlJ^3	—	—	—	—	—	—
Jodate	—	—	mnJ^2O^6	feJ^2O^6	coJ^2O^6	—	uJ^2O^6
	—	—	—	—	$coJ^2O^6 + H^2O$	—	—
	—	—	—	$feJ^2O^6 + 5H^2O$	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	UJ^2O^8
	—	—	—	—	—	—	$UJ^2O^8 + 5H^2O$
	—	—	—	FeJ^4O^{13}	—	—	—
	—	—	—	$FeJ^4O^{13} + 8H^2O$	—	—	—
	—	CrJ^6O^{18}	—	—	—	—	—
	—	—	—	$Fe^3J^{10}O^{34}$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^3J^{10}O^{34} + 15H^2O$	—	—	—
Perjodate	—	—	—	FeJ^6O^{24}	—	—	—
Oxyde	—	crO	mnO	feO	coO	ceO	uO
	AlO^3 [1]	CrO^3 [1]	MnO^3 [1]	FeO^3 [1]	CoO^3	CeO^3	UO^3
	—	$crCrO^4$	$mnMnO^4$ [2]	$feFeO^4$ [2]	$coCoO^4$	$ceCeO^4$	uUO^4 [1]

[1] Saphir, Rubin, Korund und Smirgel.

[1] Chromocker. (Miloschin, Wolkonskit sind chromidoxydhaltige Thone.)

[1] Braunit.
[2] Hausmannit.

[1] Eisenglanz (Rotheisenstein; Eisenrahm).
[2] Magneteisenstein. (Martit, octoëdrischer Eisenglanz, Eisenmulm sind Pseudomorphosen nach Magneteisenstein.)

[1] Uranpecherz (Coracit). (Das Gummierz und der Eliasit sind im Wesentlichen auch Uranpecherze.)

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

	—	—	—	—	co^2CoO^5	—	u^2UO^5
	—	—	—	—	—	ce^3CeO^6	—
	—	—	—	—	co^4CoO^7	—	—
	—	—	—	fe^6FeO^9 [1]	—	—	—
Hydrate	—	H^2crO^2 (?)	H^2mnO^2	H^2feO^2	H^2coO^2	H^2ceO^2	—
	H^2AlO^4 [1]	—	H^2MnO^4 [1]	H^2FeO^4 [2]	H^2CoO^4	—	H^2UO^4
	—	—	—	$H^2Fe^2O^7$ [3]	—	—	—
	H^4AlO^5 [2]	—	—	H^4FeO^5 [4]	H^4CoO^5	—	H^4UO^5
	H^6AlO^6 [3]	H^6CrO^6	—	H^6FeO^6	H^6CoO^6	—	—
	—	$H^6CrO^6 + H^2O$	—	—	—	—	—
	—	$H^6CrO^6 + 2H^2O$	—	—	$H^6CoO^6 + 2H^2O$	—	—
	—	$H^6CrO^6 + 3H^2O$	—	—	—	—	—
	—	$H^6CrO^6 + 5H^2O$	—	—	—	—	—
	—	$H^6CrO^6 + 6H^2O$	—	—	—	—	—
	—	—	—	$H^6Fe^2O^9$ [4]	—	—	—
	—	—	—	H^6feFeO^7 (?)	H^6coCoO^7	H^6ceCeO^7	—
	—	—	—	—	—	$H^6ceCeO^7 + H^2O$	—
	Na^2AlO^4	Na^2CrO^4 (?)	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	$Na^2U^2O^7$
	Na^6AlO^6	—	—	—	—	—	—
	K^2AlO^4	K^2CrO^4 (?)	—	—	—	—	—
	$K^2AlO^4 + 2H^2O$	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	$K^2U^2O^7$
	—	—	—	—	—	—	$K^2U^6O^{19}$
	—	—	—	—	—	—	$K^2U^6O^{19} + 6H^2O$
	—	—	—	—	$K^2co^3Co^3O^{16}$ [1]	—	—
	—	—	—	—	$K^2co^3Co^3O^{16} + 2H^2O$	—	—
	—	—	—	—	$K^2co^3Co^3O^{16} + 3H^2O$	—	—
	—	Ca^2CrO^5	—	—	—	—	—
	Ca^3AlO^6	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	CaU^2O^7
	$Ca^3Al^2O^9$	—	—	—	—	—	—
	$SrAlO^4$ (?)	—	—	—	—	—	—
	$BaAlO^4$	—	—	—	—	—	—
	$BaAlO^4 + 4H^2O$	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	BaU^2O^7
	$BeAlO^4$ [4]	—	—	—	—	—	—

[1] Diaspor.
[2] Hydrat von Beaux.
[3] Hydrargillit; Gibbsit.
[4] Chrysoberyll.

[1] Manganit; Glanzmangan.

[1] Hammerschlag.
[2] Göthit (Nadeleisenerz, Stilpnosiderit, Lepidokrokit).
[3] Hydrohämatit.
[4] Brauneisenstein.

[1] K^2O, $3CoO^3$, $3coO^2$.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

	$MgAlO^4$ [1]	—	—	$MgFeO^4$ [1]	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	MgU^2O^7
	—	—	—	Mg^6FeO^9	—	—	—
	—	—	—	$Mg^6FeO^9 + 9H^2O$	—	—	—
	$H^{30}Mg^6AlO^{24}$ [2]	—	—	—	—	—	—
	$ZnAlO^4$ [3]	$ZnCrO^4$	$ZnMnO^4$ [1]	$ZnFeO^4$ [2]	—	—	—
	—	—	—	$feAlO^4$ [3]	—	—	—
	—	—	—	$feCrO^4$ [4]	—	—	—
	—	—	$Cu^9Mn^2O^9$ [2]	—	—	—	—
Peroxyde	—	crO^2 [1]	mnO^2 [3]	—	—	—	—
	—	H^2crO^3 [2]	H^2mnO^3	—	—	—	—
	—	—	$H^2mn^2O^5$	—	—	—	—
	—	—	$H^2mn^3O^7$	—	—	—	—
	—	—	$H^2mn^4O^9$	—	—	—	—
	—	—	$K^2mn^5O^{11}$	—	—	—	—
	—	—	$Camn^5O^{11}$	—	—	—	—
	—	—	$mn\,mn^5O^{11}$	—	—	—	—
	—	—	mn^3O^5	—	—	—	—
	—	—	$mn^3O^5 + 2H^2O$ [4]	—	—	—	—
	—	—	mn^5O^8	—	—	—	—
	—	—	$mn^5O^8 + H^2O$ [4]	—	—	—	—
	—	$CucrO^4$	—	—	—	—	—
	—	$CucrO^4$	—	—	—	—	—
Säuren	—	crO^3	—	—	—	—	—
	—	H^2crO^4	H^2mnO^4	H^2feO^4	—	—	—
	—	$Sb^2cr^2O^9$	—	—	—	—	—
	—	$Bi^2cr^2O^9$	—	—	—	—	—
	—	$sncrO^4$ (?)	—	—	—	—	—
	—	$Sncr^2O^8$ (?)	—	—	—	—	—
	—	Li^2crO^4	—	—	—	—	—
	—	$Li^2crO^4 + 2H^2O$	—	—	—	—	—
	—	$Li^2cr^2O^7$	—	—	—	—	—
	—	$Li^2cr^2O^7 + 2H^2O$	—	—	—	—	—
	—	Na^2crO^4	Na^2mnO^4	Na^2feO^4	—	—	—
	—	$Na^2crO^4 + 10H^2O$	$Na^2mnO^4 + 10H^2O$	—	—	—	—
	—	$Na^2cr^2O^7$	—	—	—	—	—
	—	$Na^2cr^2O^7 + 2H^2O$	—	—	—	—	—

[1] Spinell; Chlorospinell. Im Ceylonit (Pleonast).
[2] Hydrotalkit (Völknerit). ($H^6AlO^6 + 6H^4MgO^3$).
[3] Gahnit (Kreitonit und Dysluit).

[1] $CrcrO^6$.
[2] $crO^3 + H^2O$.

[1] Im Franklinit.
[2] Credneritt (Mangankupfer).
[3] Pyrolusit (Polianit; Braunstein).
[4] Psilomelan ($mnO + 2mnO^2$ und $2mnO + 3mnO^2$).

[1] Magnoferrit (im Chlorospinell).
[2] Franklinit.
[3] Ceylonit (Pleonast; Hercinit).
[4] Chromeisenstein (Chromit).

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

—	$Na^2cr^2O^6Cl^2$	—	—	—	—	—
—	—	$HAg\,mnO^4$	—	—	—	—
—	Ag^2crO^4	—	—	—	—	—
—	$Ag^2cr^2O^7$	—	—	—	—	—
—	$4\,H^3N + Ag^2crO^4$	—	—	—	—	—
—	Am^2crO^4	—	—	—	—	—
—	$Am^2cr^2O^7$	—	—	—	—	—
—	$Am^2cr^3O^{10}$	—	—	—	—	—
—	$Am^2cr^2O^6Cl^2$	—	—	—	—	—
—	K^2crO^4	K^2mnO^4	K^2feO^4	—	—	—
—	$K^2cr^2O^7$	—	—	—	—	—
—	$K^2cr^3O^{10}$	—	—	—	—	—
—	$K^2cr^4O^{13}$	—	—	—	—	—
—	$K^2cr^2O^6F^2$	—	—	—	—	—
—	$K^2cr^2O^6Cl^2$	—	—	—	—	—
—	$K^4cr^2O^7S$	—	—	—	—	—
—	$K^4cr^3O^{10}S$	—	—	—	—	—
—	$K^3(crO^2)(SO^2)O^3Cl$	—	—	—	—	—
—	$AmKcrO^4$	—	—	—	—	—
—	Rb^2crO^4	—	—	—	—	—
—	$Rb^2cr^2O^7$	—	—	—	—	—
—	tl^2crO^4	—	—	—	—	—
—	$tl^2cr^2O^7$	—	—	—	—	—
—	$tl^2cr^3O^{10}$	—	—	—	—	—
—	$Tl\,cr^3O^{12}$	—	—	—	—	—
—	$Ca\,crO^4$	—	—	—	—	—
—	$Ca\,crO^4 + 2\,H^2O$	—	—	—	—	—
—	$K^2Ca\,cr^2O^8$	—	—	—	—	—
—	$K^2Ca\,cr^2O^8 + 2\,H^2O$	—	—	—	—	—
—	$Ca\,cr^2O^6Cl^2$	—	—	—	—	—
—	$Sr\,crO^4$	$Sr\,mnO^4$	—	—	—	—
—	$Ba\,crO^4$	—	—	—	—	—
—	$Pb\,crO^4$ [1]	—	—	—	—	—
—	Pb^2crO^5	—	—	—	—	—
—	$Pb^3cr^2O^9$	—	—	—	—	—
—	$Pb^2SO^4crO^4$	—	—	—	—	—
—	$Pb^3S^2O^8crO^4$ [2]	—	—	—	—	—
—	$Be\,crO^4$	—	—	—	—	—

[1] Rothbleierz.

[2] Metanochroït.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

—	$Be\,cr^2O^7$	—	—	—	—	—
—	$Y\,crO^4$	—	—	—	—	—
—	$Th\,crO^4$	—	—	—	—	—
—	$Mg\,crO^4$	—	—	—	—	—
—	$Mg\,crO^4 + 7\,H^2O$	—	—	—	—	—
—	$Am^2Mg\,cr^2O^8$	—	—	—	—	—
—	$Am^2Mg\,cr^2O^8 + 6\,H^2O$	—	—	—	—	—
—	$K^2Mg\,cr^2O^8$	—	—	—	—	—
—	$K^2Mg\,cr^2O^8 + 2\,H^2O$	—	—	—	—	—
—	Ni^4crO^7	—	—	—	—	—
—	$Ni^4crO^7 + 6\,H^2O$	—	—	—	—	—
—	$6\,H^3N + Ni\,crO^4$	—	—	—	—	—
—	$6\,H^3N + Ni\,crO^4 + 4\,H^2O$	—	—	—	—	—
—	$Zn\,crO^4$	—	—	—	—	—
—	$Zn\,crO^4 + 7\,H^2O$	—	—	—	—	—
—	$K^2Zn\,cr^2O^8$	—	—	—	—	—
—	Cu^3crO^6	—	—	—	—	—
—	Cu^4crO^7	—	—	—	—	—
—	$Cu^4crO^7 + 5\,H^2O$	—	—	—	—	—
—	$Cu\,cr^2O^7$	—	—	—	—	—
—	$Cu\,cr^2O^7 + 2\,H^2O$	—	—	—	—	—
—	$10\,H^3N + Cu^3cr^2O^9$	—	—	—	—	—
—	$10\,H^3N + Cu^3cr^2O^9 + 2\,H^2O$	—	—	—	—	—
—	$K^2Cu^3cr^3O^{13}$	—	—	—	—	—
—	$K^2Cu^3cr^3O^{13} + 3\,H^2O$	—	—	—	—	—
—	$Hg\,crO^4$	—	—	—	—	—
—	$Hg^4cr^3O^{13}$	—	—	—	—	—
—	$Hg\,crO^4$ (?)	—	—	—	—	—
—	Hg^3crO^6 [1]	—	—	—	—	—
—	Hg^4crO^7 [2]	—	—	—	—	—
—	$Hg^7cr^3O^{13}$	—	—	—	—	—
—	$HgCl^2 + Am^2cr^2O^7$	—	—	—	—	—
—	$HgCl^2 + Am^2cr^2O^7 + H^2O$	—	—	—	—	—
—	$HgCl^2 + Am^6cr^2O^9$	—	—	—	—	—
—	$2\,HgCl^2 + K^2crO^4$	—	—	—	—	—
—	$HgCl^2 + K^2cr^2O^7$	—	—	—	—	—
—	$HgS + 2\,Hg\,crO^4$	—	—	—	—	—

[1]) Aus einer Lösung von Kaliumchromat und gelbem Quecksilberoxyd.

[2]) Mit rothem Quecksilberoxyd.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

	—	$3\,HgCy^2 + K^2crO^4$	—	—	—	—	—
	—	$3\,HgCy^2 + K^2crO^4 + H^2O$	—	—	—	—	—
	—	$K^2HgCy^4 + Hg\,crO^4$	—	—	—	—	—
	—	—	$mn\,crO^4$	—	—	—	—
	—	—	mn^2crO^5	—	—	—	—
	—	—	$mn^2crO^5 + 2\,H^2O$	—	—	—	—
	—	—	—	—	co^3crO^6	—	—
	—	—	—	—	$co^3crO^6 + 4\,H^2O$	—	—
	—	$Al\,crO^6$	$Mn\,crO^6$	$Fe\,crO^6$	—	—	$UcrO^6$
	—	$Al\,crO^6 + 7\,H^2O$	—	—	—	—	—
	—	—	—	$Fe\,cr^4O^{15}$	—	—	Ucr^4O^{15} (?)
	—	$Cr\,crO^6$	—	—	—	—	—
	—	$Cr\,crO^6 + 3\,H^2O$	—	—	—	—	—
	—	$Cr\,cr^2O^9$	—	—	—	—	—
	—	$Cr^3cr^2O^{15}$	—	—	—	—	—
	—	$Cr^3cr^2O^{15} + 9\,H^2O$	—	—	—	—	—
	—	$Cr\,cr^3O^{12}$	—	—	—	—	—
	—	$Cr\,cr^4O^{15}$	—	—	—	—	—
	—	$Cr\,cr^4O^{15} + 12\,H^2O$	—	—	—	—	—
	—	—	$H^2mn^2O^8$	—	—	—	—
	—	—	$Li^2mn^2O^8$	—	—	—	—
	—	—	$Na^2mn^2O^8$	—	—	—	—
	—	—	$Ag^2mn^2O^8$	—	—	—	—
	—	—	$Am^2mn^2O^8$	—	—	—	—
	—	—	$K^2mn^2O^8$	—	—	—	—
	—	—	$K^6mn^4O^{16}$ [1]	—	—	—	—
	—	—	$Ca\,mn^2O^8$	—	—	—	—
	—	—	$Sr\,mn^2O^8$	—	—	—	—
	—	—	$Ba\,mn^2O^8$	—	—	—	—
	—	—	$Mg\,mn^2O^8$	—	—	—	—
	—	—	$Zn\,mn^2O^8$	—	—	—	—
	—	—	$Cu\,mn^2O^8$	—	—	—	—
Sulfüre	—	crS	mnS [2]	feS	coS	ceS	uS
	—	—	mnS^2 [3]	feS^2 [1]	—	—	—
	—	—	—	fe^2S	—	—	—
	—	CrS^3	—	FeS^3	—	—	—
	—	—	Na^2mnS^5	—	—	—	—
	—	—	—	$Ag^2fe^2FeS^6$ [2]	—	—	—

[1] Soll $K^3mn^3O^8 + 2K^3mnO^4$ sein.
[2] Manganglanz (Manganblende).
[3] Hauerit.

[1] Schwefelkies, Eisenkies, Wasserkies, Speerkies (Lonchidit oder Kausim ist Speerkies, das dem Arsenkies beigemengt ist).
[2] Sternbergit.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

	—	—	K^2mnS^5	—	—	—	—
	—	—	—	feNiS³ [1]	—	—	—
	—	—	—	fe⁵FeS⁸ [2]	—	—	—
	—	—	—	CuFeS⁴ [3]	—	—	—
	—	—	—	—	cuCoS⁴ [1]	—	—
	—	—	—	Cu²FeS⁵ [4]	—	—	—
	—	—	—	Cu³FeS⁶ [5]	—	—	—
	—	—	—	Cu fe²FeS⁶ [6]	—	—	—
	—	—	—	Cu⁴fe²FeS⁹ [7]	—	—	—
Oxysulfüre	—	—	mnOS	—	coOS	—	—
	—	—	—	—	—	—	u³OS²
	—	—	—	—	—	—	UO²S
	—	—	—	Fe⁴O⁵S⁹	—	—	—
Sulfite	—	crSO³ (?)	mnSO³	feSO³	coSO³	ceSO³	—
	—	—	mnSO³ + 2 H²O	—	—	ceSO³ + 2 H²O	—
	—	—	—	feSO³ + 3 H²O	—	ceSO³ + 3 H²O	—
	—	—	—	—	coSO³ + 6 H²O	—	—
	—	—	—	—	—	—	u²SO⁴
	—	—	—	—	—	—	u²SO⁴ + 2 H²O
	—	—	—	—	Na²coS²O⁶	—	—
	—	—	—	—	Na²co³S³O¹⁰	—	—
	—	—	—	—	K²coS²O⁶	—	—
	AlSO⁵	—	—	—	—	—	USO⁵
	—	—	—	—	—	—	USO⁵ + 2 H²O
	—	—	—	—	—	—	USO⁵ + 3 H²O
	AlSO⁵ + 4 H²O	—	—	—	—	—	USO⁵ + 4 H²O
	AlS³O⁹	CrS³O⁹ (?)	—	—	—	—	US³O⁹
	—	—	—	—	10 H³N + CoS³O⁹	—	—
	—	—	—	—	10H³N+CoS³O⁹+9H²O	—	—
	—	—	—	—	—	—	HNaUSO⁶
	—	—	—	—	Na²CoS³O¹⁰	—	—
	—	—	—	—	—	—	HAmUSO⁶
	—	—	—	—	—	—	HKUSO⁶
	—	—	—	—	K²CoS⁴O¹²	—	—
	—	—	—	Na²Cu fe²FeS⁶O¹⁹	—	—	—
	—	—	—	Na²Cu fe²FeS⁶O¹⁹ + 16H²O	—	—	—

[1] Eisennickelkies.
[2] Magnetkies.
[3] Kupferkies.
[4] Barnhardtit.
[5] Buntkupfererz.
[6] Cuban.
[7] Homichlin.

[1] Carollit.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

Sulfate	—	$crSO^4$	$mnSO^4$	$feSO^4$	$coSO^4$	$ceSO^4$	uSO^4
	—	—	$mnSO^4 + H^2O$	$feSO^4 + H^2O$	—	$ceSO^4 + H^2O$	—
	—	—	—	—	—	$ceSO^4 + {}^3/_2 H^2O$	—
	—	—	$mnSO^4 + 2H^2O$	$feSO^4 + 2H^2O$	—	$ceSO^4 + 2H^2O$	$uSO^4 + 2H^2O$
	—	—	$mnSO^4 + 3H^2O$	$feSO^4 + 3H^2O$	—	$ceSO^4 + 3H^2O$	—
	—	—	$mnSO^4 + 4H^2O$	$feSO^4 + 4H^2O$	$coSO^4 + 4H^2O$	—	$uSO^4 + 4H^2O$
	—	—	$mnSO^4 + 5H^2O$	—	—	—	—
	—	—	$mnSO^4 + 7H^2O$	$feSO^4 + 7H^2O$	$coSO^4 + 7H^2O$	—	—
	—	—	—	—	—	—	u^2SO^5
	—	—	—	—	—	—	$u^2SO^5 + 2H^2O$
	—	—	$4H^3N + mnSO^4$	—	—	—	—
	—	—	—	—	$6H^3N + coSO^4$	—	—
	—	—	$Na^2mnS^2O^8$	—	—	—	—
	—	—	$Na^2mnS^2O^8 + 2H^2O$	—	—	—	—
	—	—	$Na^2mnS^2O^8 + 5H^2O$	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	$Na^2ce^2S^3O^{12}$	—
	—	—	—	—	—	$Na^2ce^3S^4O^{16}$	—
	—	—	—	—	—	$Na^2ce^3S^4O^{16} + 2H^2O$	—
	—	—	$Am^2mnS^2O^8$	$Am^2feS^2O^8$	$Am^2coS^2O^8$	—	$Am^2uS^2O^8$
	—	—	$Am^2mnS^2O^8 + 6H^2O$	$Am^2feS^2O^8 + 6H^2O$	$Am^2coS^2O^8 + 6H^2O$	—	—
	—	—	—	—	—	$Am^2ce^2S^3O^{12}$	—
	—	—	—	—	—	$Am^2ce^3S^4O^{16}$	—
	—	—	—	—	—	$Am^2ce^3S^4O^{16} + 7H^2O$	—
	—	—	$K^2mnS^2O^8$	$K^2feS^2O^8$	$K^2coS^2O^8$	$K^2ceS^2O^8$	—
	—	—	$K^2mnS^2O^8 + 4H^2O$	—	—	—	—
	—	—	$K^2mnS^2O^8 + 6H^2O$	$K^2feS^2O^8 + 6H^2O$	$K^2coS^2O^8 + 6H^2O$	—	—
	—	—	—	—	—	—	$K^2u^2S^3O^{12}$
	—	—	—	—	—	—	$K^2u^2S^3O^{12} + H^2O$
	—	—	—	—	—	$K^2ce^3S^4O^{16}$	—
	—	—	—	—	—	$K^2ce^3S^4O^{16} + 2H^2O$	—
	—	—	$Rb^2mnS^2O^8$	$Rb^2feS^2O^8$	$Rb^2coS^2O^8$	—	—
	—	—	$Rb^2mnS^2O^8 + 6H^2O$	$Rb^2feS^2O^8 + 6H^2O$	$Rb^2coS^2O^8 + 6H^2O$	—	—
	—	—	$Cs^2mnS^2O^8$	$Cs^2feS^2O^8$	$Cs^2coS^2O^8$	—	—
	—	—	$Cs^2mnS^2O^8 + 6H^2O$	$Cs^2feS^2O^8 + 6H^2O$	$Cs^2coS^2O^8 + 6H^2O$	—	—
	—	—	—	$tl^2feS^2O^8$	—	—	—
	—	—	—	$tl^2feS^2O^8 + 6H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$MgfeS^2O^8$	—	—	—
	—	—	—	$MgfeS^2O^8 + 6H^2O$ [1]	—	—	—
	—	—	—	$NifeS^2O^8$	—	—	—
	—	—	—	$NifeS^2O^8 + 6H^2O$	—	—	—

[1] Botryogen.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

—	—	—	$ZnfeS^2O^8$	—	—	—
—	—	—	$ZnfeS^2O^8 + 6H^2O$	—	—	—
—	—	$Mgmn^2S^3O^{12}$	—	—	—	—
—	—	$Mgmn^2S^3O^{12} + 16H^2O$	—	—	—	—
—	—	—	$Am^4ZnfeS^4O^{16}$	—	—	—
—	—	—	$Am^4ZnfeS^4O^{16} + 12H^2O$	—	—	—
—	—	—	$CufeS^2O^8$	—	—	—
—	—	—	$CufeS^2O^8 + 14H^2O$	—	—	—
$AlSO^6$	$CrSO^6$	—	$FeSO^6$	—	—	USO^6
—	$CrSO^6 + H^2O$	—	—	—	—	—
—	—	—	$FeSO^6 + 3H^2O$	—	—	$USO^6 + 3H^2O$
$AlSO^6 + 9H^2O$ [1]	—	—	—	—	—	—
Al^2SO^9	—	—	Fe^2SO^9	—	—	—
—	—	—	$Fe^2SO^9 + 6H^2O$ [1]	—	—	—
$Al^2SO^9 + 10H^2O$ [2]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	Fe^3SO^{12}	—	—	—
—	—	—	$Fe^3SO^{12} + 4H^2O$	—	—	—
—	—	—	Fe^6SO^{21}	—	—	—
—	—	—	$Fe^6SO^{21} + 10H^2O$	—	—	—
AlS^2O^9 [3]	CrS^2O^9	—	FeS^2O^9	—	—	US^2O^9
—	$CrS^2O^9 + 5H^2O$	—	—	—	—	—
—	—	—	$FeS^2O^9 + 6H^2O$ [2]	—	—	—
—	—	—	$FeS^2O^9 + 10H^2O$ [3]	—	—	—
—	—	—	—	$8H^3N + CoS^2O^9$	—	—
—	—	—	—	$8H^3N + CoS^2O^9 + 4H^2O$ [1]	—	—
—	—	—	—	$10H^3N + CoS^2O^9$ [2]	—	—
—	—	—	—	—	—	uUS^2O^{10}
—	$Cr^3S^2O^{15}$	—	—	—	—	$U^3S^2O^{15}$
—	—	—	—	—	—	$U^3S^2O^{15} + 6H^2O$ [1]
—	$Cr^3S^2O^{15} + 15H^2O$	—	—	—	—	—
$Al^5S^2O^{21}$	—	—	—	—	—	—
$Al^5S^2O^{21} + 30H^2O$ [4]	—	—	—	—	—	—
AlS^3O^{12}	CrS^3O^{12}	MnS^3O^{12}	FeS^3O^{12}	—	CeS^3O^{12}	US^3O^{12} (?)
—	$CrS^3O^{12} + 5H^2O$	—	—	—	—	—
—	—	—	$FeS^3O^{12} + 9H^2O$ [4]	—	$CeS^3O^{12} + 9H^2O$	—
—	$CrS^3O^{12} + 15H^2O$	—	—	—	—	—
$AlS^3O^{12} + 18H^2O$ [5]	$CrS^3O^{12} + 18H^2O$	—	—	—	—	—

[1] Aluminit.
[2] Felsobanyit.
[3] Alumian.
[4] Pissophan.
[5] Haarsalz. (Hierher gehört auch wohl der Davyt.)

[1] Vitriolocker (Glockerit).
[2] Basisches Ferridsulfat aus dem Botryogen.
[3] Stypticit.
[4] Coquimbit.

[1] Fuskocobaltidsulfat.
[2] Normales Sulfat des Purpureocobaltids.

[1] Uranocker (Uranvitriol, Uranblüthe). (Der Johannit und das Urangrün sind ebenfalls basische Sulfate.)

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

—	$8\,H^3N + CrS^3O^{12}$	—	—	—	—	—
—	$8H^3N + CrS^3O^{12} + 2H^2O$	—	—	—	—	—
—	—	—	—	$10\,H^3N + CoS^3O^{12}$	—	—
—	—	—	—	$10H^3N + CoS^3O^{12} + 5H^2O$ [1]	—	—
—	—	—	—	$12\,H^3N + CoS^3O^{12}$	—	—
—	—	—	—	$12H^3N + CoS^3O^{12} + 5H^2O$ [2]	—	—
—	—	—	$Fe^2S^3O^{15}$	—	—	—
—	—	—	$Fe^2S^3O^{15} + 18\,H^2O$ [1]	—	—	—
—	—	—	—	$10\,H^3N + CoS^4O^{15}$	—	—
—	—	—	—	$10H^3N + CoS^4O^{15} + 5H^2O$ [3]	—	—
$Al^3S^4O^{21}$	$Cr^3S^4O^{21}$	—	—	—	—	—
—	$Cr^3S^4O^{21} + 12\,H^2O$	—	—	—	—	—
$Al^3S^4O^{21} + 30\,H^2O$	—	—	—	—	—	—
—	—	—	—	$10\,H^3N + CoS^5O^{18}$	—	—
—	—	—	—	$10H^3N + CoS^5O^{18} + 5H^2O$ [4]	—	—
—	—	—	$Fe^2S^5O^{21}$	—	—	—
—	—	—	$Fe^2S^5O^{21} + 12\,H^2O$ [2]	—	—	—
—	—	—	$Fe^3S^5O^{24}$	—	—	—
—	—	—	$Fe^3S^5O^{24} + 2\,H^2O$ [3]	—	—	—
—	—	—	$Fe^3S^5O^{24} + 27\,H^2O$ [4]	—	—	—
—	—	—	$Fe^4S^5O^{27}$	—	—	—
—	—	—	$Fe^4S^5O^{27} + 12\,H^2O$ [5]	—	—	—
$Al^8S^5O^{39}$	—	—	—	—	—	—
$Al^8S^5O^{39} + 3\,H^2O$	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$Fe^3S^7O^{30}$	—	—	—
—	—	—	$Fe^3S^7O^{30} + 8\,H^2O$ [6]	—	—	—
—	$Cr^5S^5O^{39}$	—	—	—	—	—
—	$Cr^5S^{12}O^{45}$	—	—	—	—	—
—	$Cr^5S^{12}O^{51}$	—	—	—	—	—
$Li^2AlS^4O^{16}$	—	—	—	—	—	—
$Li^2AlS^4O^{16} + 24\,H^2O$	—	—	—	—	—	—
$Na^2AlS^4O^{16}$	$Na^2CrS^4O^{16}$	—	—	—	—	—
$Na^2AlS^4O^{16} + 24\,H^2O$	$Na^2CrS^4O^{16} + 24\,H^2O$	—	—	—	—	—
—	—	—	$Na^2Fe^4S^5O^{28}$	—	—	—
—	—	—	$Na^2Fe^4S^5O^{28} + 9H^2O$ [7]	—	—	—

[1] Fibroferrit.
[2] Coplapit.
[3] Apatelit.
[4] Fibroferrit.
[5] Carposiderit.
[6] Misy.
[7] Gelbeisenerz von Modum.

[1] Roseocobaltid-Sulfat.
[2] Luteocobaltid-Sulfat.
[3] Purpureocobaltid-Sulfat (saures).
[4] Roseocobaltid-Sulfat (saures).

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

$Ag^2AlS^4O^{16}$	—	—	—	—	—	—
$Ag^2AlS^4O^{16} + 24\,H^2O$	—	—	—	—	—	—
—	—	—	—	—	—	$Am^2US^2O^{10}$
—	—	—	—	—	—	$Am^2US^2O^{10} + 2\,H^2O$
$Am^2AlS^4O^{16}$	$Am^2CrS^4O^{16}$	—	$Am^2FeS^4O^{16}$	—	—	—
$Am^2AlS^4O^{16} + 24\,H^2O$	$Am^2CrS^4O^{16} + 24\,H^2O$	—	$Am^2FeS^4O^{16} + 24\,H^2O$	—	—	—
—	—	—	$Am^4FeS^4O^{17}$	—	—	—
—	—	—	$Am^4FeS^4O^{17} + 4\,H^2O$	—	—	—
$Am^2Al^3S^4O^{22}$	—	—	—	—	—	—
$Am^2Al^3S^4O^{22} + 9\,H^2O$	—	—	—	—	—	—
—	—	—	—	—	—	$K^2US^2O^{10}$
—	—	—	—	—	—	$K^2US^2O^{10} + 2\,H^2O$
$K^2AlS^4O^{16}$	$K^2CrS^4O^{16}$	—	$K^2FeS^4O^{16}$	—	—	—
$K^2AlS^4O^{16} + 24\,H^2O$	$K^2CrS^4O^{16} + 24\,H^2O$	—	$K^2FeS^4O^{16} + 24\,H^2O$	—	—	—
$K^2Al^3S^4O^{22}$	—	—	—	—	—	—
$K^2Al^3S^4O^{22} + 4\,H^2O$ [1]	—	—	—	—	—	—
$K^2Al^3S^4O^{22} + 6\,H^2O$ [1]	—	—	—	—	—	—
$K^2Al^3S^4O^{22} + 8\,H^2O$ [1]	—	—	—	—	—	—
$K^2Al^3S^4O^{22} + 9\,H^2O$ [1]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$K^4FeS^4O^{17}$	—	—	—
—	—	—	$K^4FeS^4O^{17} + 6\,H^2O$	—	—	—
—	—	—	—	—	$K^4CeS^5O^{20}$	—
—	—	—	$K^2Fe^4S^5O^{28}$	—	—	—
—	—	—	$K^2Fe^4S^5O^{28} + 9\,H^2O$ [1]	—	—	—
—	—	—	$K^2Fe^5S^5O^{31}$	—	—	—
—	—	—	$K^2Fe^5S^5O^{31} + 17\,H^2O$ [2]	—	—	—
—	—	—	$K^2Fe^5S^8O^{34}$	—	—	—
—	—	—	$K^2Fe^5S^8O^{34} + 22\,H^2O$	—	—	—
—	—	—	$K^6Fe^2S^9O^{36}$	—	—	—
—	—	—	$K^6Fe^2S^9O^{36} + 12\,H^2O$ [3]	—	—	—
—	—	—	$K^2Fe^6S^{10}O^{49}$	—	—	—
—	—	—	$K^2Fe^6S^{10}O^{49} + 18\,H^2O$	—	—	—
—	$K^4Cr^3S^{14}O^{53}$	—	—	—	—	—
—	$K^{12}Cr^5S^{18}O^{75}$	—	—	—	—	—
$Rb^2AlS^4O^{16}$	—	—	—	—	—	—
$Rb^2AlS^4O^{16} + 24\,H^2O$	—	—	—	—	—	—
$Cs^2AlS^4O^{16}$	—	—	—	—	—	—
$Cs^2AlS^4O^{16} + 24\,H^2O$	—	—	—	—	—	—

[1] Alaunsteine.

[1] Gelbeisenerz von Kolosoruk.
[2] Jarosit.
[3] Voltaït.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

	$tl^2AlS^4O^{16}$	—	—	—	—	—	—
	$tl^2AlS^4O^{16} + 24H^2O$	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	$CaUS^2O^{10}$
	—	—	—	—	—	—	$CaUS^2O^{10} + H^2O$ [1]
	$MgAlS^4O^{16}$	—	—	—	—	—	—
	$MgAlS^4O^{16} + 24H^2O$ [1]	—	—	—	—	—	—
	—	—	$mnAlS^4O^{16}$	$feAlS^4O^{16}$	—	—	—
	—	—	$mnAlS^4O^{16} + 24H^2O$ [1]	$feAlS^4O^{16} + 24H^2O$ [1]	—	—	—
	—	—	—	$feFeS^4O^{16}$	—	—	—
	—	—	—	$feFeS^4O^{16} + 12H^2O$ [2]	—	—	—
	—	—	—	$fe^3Fe^2S^5O^{24}$ [3]	—	—	—
	—	—	—	—	—	$ce^2Ce^2S^3O^{17}$	—
	—	—	—	—	—	$ce^2Ce^2S^3O^{17} + 6H^2O$	—
	—	—	—	—	—	$ceCeS^4O^{16}$	—
	—	—	—	—	—	$ceCeS^4O^{16} + 8H^2O$	—
	—	—	—	—	—	$ce^3CeS^6O^{24}$	—
	—	—	—	—	—	$ce^3CeS^6O^{24} + 18H^2O$	—
	—	—	—	—	—	$Am^8ceCeS^8O^{32}$	—
	—	—	—	—	—	$Am^8ceCeS^8O^{32} + 4H^2O$	—
	—	—	—	—	—	$Am^8ce^2CeS^9O^{36}$	—
	—	—	—	—	—	$Am^8ce^2CeS^9O^{36} + 4H^2O$	—
	—	—	—	—	—	$Am^{18}ceCe^2S^{16}O^{64}$	—
	—	—	—	—	—	$Am^{18}ceCe^2S^{16}O^{64} + 12H^2O$	—
	—	—	—	—	—	$K^8ceCeS^8O^{32}$	—
	—	—	—	—	—	$K^8ceCeS^8O^{32} + 4H^2O$	—
	—	—	—	—	—	$K^6ce^3CeS^9O^{36}$	—
	—	—	—	—	—	$K^6ce^3CeS^9O^{36} + 6H^2O$	—
	—	—	—	—	—	$K^{12}ce^3CeS^{12}O^{48}$	—
	—	—	—	—	—	$K^{12}ce^3CeS^{12}O^{48} + 6H^2O$	—
Hyposulfite	—	—	mnS^2O^3 (?)	feS^2O^3	coS^2O^3	—	—
	—	—	—	—	$coS^2O^3 + 6H^2O$	—	—
Hyposulfate	—	—	mnS^2O^6	feS^2O^6	coS^2O^6	ceS^2O^6	—
	—	—	$mnS^2O^6 + 3H^2O$	—	—	—	—
	—	—	—	$feS^2O^6 + 5H^2O$	—	—	—
	—	—	—	—	$coS^2O^6 + 6H^2O$	—	—
	—	CrS^2O^8	—	—	—	—	—
	—	—	—	$Fe^8S^2O^{29}$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^8S^2O^{29} + 20H^2O$	—	—	—
	—	—	—	—	$10H^3N + CoS^4O^{13}$ [1]	—	—

[1] Magnesia-Alaun (Pickeringit).

[1] Mangan-Alaun (Apjohnit).

[1] Eisenoxydul-Alaun (Federalaun, Haarsalz z. Th.). Hierher gehört auch der Halotrichin und die Bergbutter (Gemenge von Sulfaten).

[2] Römerit und vielleicht der Botryogen.

[3] Bourboulith.

[1] Roseocobaltid-Hyposulfat.

[1] Medschidit.

Selenüre	—	—	mnSe	feSe	—	ceSe	—
	—	—	—	$FeSe^3$	—	—	—
Selenite	—	—	$mnSeO^3$	$feSeO^3$	$coSeO^3$	$ceSeO^3$	$uSeO^3$
	—	—	$mnSe^2O^5$	$feSe^2O^5$	$coSe^2O^5$	—	—
	$AlSe^3O^9$	—	—	$FeSe^3O^9$	—	—	USe^3O^9
	$AlSe^6O^{15}$	—	—	$FeSe^6O^{15}$	—	—	—
Selenate	—	—	—	$feSeO^4$	$coSeO^4$	—	—
	—	—	—	$feSeO^4 + 7H^2O$	$coSeO^4 + 7H^2O$	—	—
	—	—	—	$Am^2feSe^2O^8$	$Am^2coSe^2O^8$	—	—
	—	—	—	$Am^2feSe^2O^8 + 6H^2O$	$Am^2coSe^2O^8 + 6H^2O$	—	—
	—	—	—	$K^2feSe^2O^8$	$K^2coSe^2O^8$	—	—
	—	—	—	$K^2feSe^2O^8 + 6H^2O$	$K^2coSe^2O^8 + 6H^2O$	—	—
	$AlSe^3O^{12}$	—	—	—	—	—	—
	$Na^2AlSe^4O^{16}$	—	—	—	—	—	—
	$Na^2AlSe^4O^{16} + 24H^2O$	—	—	—	—	—	—
	$Am^2AlSe^4O^{16}$	—	—	—	—	—	—
	$Am^2AlSe^4O^{16} + 24H^2O$	—	—	—	—	—	—
	$K^2AlSe^4O^{16}$	$K^2CrSe^4O^{16}$	—	—	—	—	—
	$K^2AlSe^4O^{16} + 24H^2O$	$K^2CrSe^4O^{16} + 24H^2O$	—	—	—	—	—
Tellurüre	—	—	—	feTe	—	—	—
Tellurite	—	—	$mnTeO^3$	$feTeO^3$	$coTeO^3$	—	—
	$AlTe^3O^9$ (?)	—	—	$FeTe^3O^9$ (?)	—	—	—
Tellurate	$AlTe^3O^{12}$ (?)	—	—	$FeTe^3O^{12}$ (?)	—	—	—
Sulfotellurite	—	—	—	$feTeS^3$	$coTeS^3$	—	—
Borüre	BAl	—	—	—	—	—	—
Borate	—	—	—	FeB^6O^{12}	—	—	—
	—	—	—	$FeB^6O^{12} + 3H^2O$ [1]	—	—	—
Nitrüre	—	crN	—	—	—	—	—
	—	—	—	fe^2N	—	—	—
Nitrite	—	—	mnN^2O^4	feN^2O^4	—	—	—
	—	—	—	—	$K^2coN^4O^8$	—	—
	—	—	—	—	$K^2coN^4O^8 + {}^1/_2H^2O$	—	—
	—	—	—	—	$K^2Ca\,coN^6O^{12}$	—	—
	—	—	—	—	$K^2Sr\,coN^6O^{12}$	—	—
	—	—	—	—	$K^2Ba\,coN^6O^{12}$	—	—
	—	—	—	$fe^2(NO)^2S^3$ [2]	—	—	—
	—	—	—	$Na^2fe^2(NO)^2S^4$ [3]	—	—	—
	—	—	—	$Na^2fe^2(NO)^2S^4 + H^2O$	—	—	—

[1] Lagonit.
[2] Eisen-Nitrosulfuret.
[3] Natrium-Eisen-Nitrosulfuret.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

	—	—	—	$K^2fe^2(NO)^4S^3$ [1]	—	—	—
	—	—	—	$fe^3(NO)^4S^3$ [1]	—	—	—
	—	—	—	$fe^3(NO)^4S^3 + 2H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$H^2fe^3(NO)^4S^5$ [2]	—	—	—
	—	—	—	$Na^6fe^2(NO)^2S^6$ [3]	—	—	—
	—	—	—	$H^3fe^2(NO)^2S^7$ [4]	—	—	—
	—	—	—	—	$10H^3N + Co(NO^2)^2Cl^4$ [1]	—	—
	—	—	—	—	$4HgCl^2 + 10H^3N + Co(NO^2)^2Cl^4$	—	—
	—	—	—	—	$4HgCl^2 + 10H^3N + Co(NO^2)^2Cl^4 + 2H^2O$	—	—
	—	—	—	—	$2AuCl^3 + 10H^3N + Co(NO^2)^2Cl^4$	—	—
	—	—	—	—	$2AuCl^3 + 10H^3N + Co(NO^2)^2Cl^4 + 2H^2O$	—	—
	—	—	—	$Sb^2S^5 + fe^4(NO)S$	—	—	—
Nitrate	—	—	mnN^2O^6	feN^2O^6	coN^2O^6	ceN^2O^6	—
	—	—	—	—	—	$ceN^2O^6 + 4H^2O$	—
	—	—	$mnN^2O^6 + 6H^2O$	—	$coN^2O^6 + 6H^2O$	—	—
	—	—	—	—	$co^6N^2O^{11}$	—	—
	—	—	—	—	$co^6N^2O^{11} + 5H^2O$	—	—
	—	—	—	—	$6H^3N + coN^2O^6$	—	—
	—	—	—	—	$6H^3N + coN^2O^6 + 2H^2O$	—	—
	—	—	—	—	—	$Am\,ceN^3O^9$	—
	—	—	—	—	—	$Am\,ceN^3O^9 + 4H^2O$	—
	—	—	—	—	—	$K^4ce^3N^{10}O^{30}$	—
	—	—	—	—	—	$K^4ce^3N^{10}O^{30} + 4H^2O$	—
	—	—	—	—	—	$Mg\,ceN^4O^{12}$	—
	—	—	—	—	—	$Mg\,ceN^4O^{12} + 8H^2O$	—
	—	—	—	—	—	$Zn\,ceN^4O^{12}$	—
	—	—	—	—	—	$Zn\,ceN^4O^{12} + 8H^2O$	—
	—	—	—	—	—	$mn\,ceN^4O^{12}$	—
	—	—	—	—	—	$mn\,ceN^4O^{12} + 8H^2O$	—

[1]) Verbindungen von Porcinsky.

[2]) Eisen-Dinitrosulfuret.

[3]) Geschwefeltes Eisen-Natrium-Nitrosulfuret.

[4]) Geschwefeltes Eisen-Nitrosulfuret.

Nr. 2, 3 (S. 62) 3 u. 4 (S. 63), können auf basische Nitrite bezogen werden, in welchen ein Theil des Sauerstoffs (der extraradicale) durch Schwefel ersetzt ist: $\left.\begin{matrix}(NO)^2\\ fe^2\end{matrix}\right\}S^3$, $\left.\begin{matrix}(NO)^2\\ fe^2\\ Na^2\end{matrix}\right\}S^4$, $\left.\begin{matrix}(NO)^2\\ fe^2\\ Na^6\end{matrix}\right\}S^6$ und $\left.\begin{matrix}(NO^2)^2\\ fe^2\\ H^6\end{matrix}\right\}S^7$. In Nr. 1 (S. 63) fehlen zwei, in Nr. 2 ein At. S.

[1]) Xanthocobaltid-Nitrit-Chlorür.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

	—	—	$2\,HgCy^2 + mnN^2O^6$	$2HgCy^2 + feN^2O^6$	$2\,HgCy^2 + coN^2O^6$	—	—
	—	—	$2HgCy^2 + mnN^2O^6 + 5H^2O$	—	—	—	—
	—	—	$2HgCy^2 + mnN^2O^6 + 7H^2O$	$2HgCy^2 + feN^2O^6 + 7H^2O$	$2HgCy^2 + coN^2O^6 + 7H^2O$	—	—
	—	CrN^2O^8	—	FeN^2O^8	—	—	UN^2O^8
	—	$CrN^2O^8 + 2\,H^2O$	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	$UN^2O^8 + 6H^2O$
	—	—	—	$Fe^2N^2O^{11}$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^2N^2O^{11} + H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^3N^2O^{14}$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^3N^2O^{14} + 2\,H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^4N^2O^{17}$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^4N^2O^{17} + 3\,H^2O$	—	—	—
	—	CrN^4O^{13}	—	FeN^4O^{13}	—	—	—
	—	$CrN^4O^{13} + H^2O$	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	$8\,H^3N + CoN^4O^{13}$ [1]	—	—
	—	—	—	—	$8H^3N + CoN^4O^{13} + 3H^2O$	—	—
	AlN^6O^{18}	CrN^6O^{18}	—	FeN^6O^{18}	CoN^6O^{18}	—	UN^6O^{18}
	—	—	—	$FeN^6O^{18} + 2\,H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$FeN^6O^{18} + 12\,H^2O$	—	—	—
	$AlN^6O^{18} + 18H^2O$	$CrN^6O^{18} + 18\,H^2O$	—	$FeN^6O^{18} + 18\,H^2O$	—	—	—
	—	—	—	—	$10\,H^3N + CoN^6O^{18}$ [2]	—	—
	—	—	—	—	$10H^3N + CoN^6O^{18} + 2H^2O$	—	—
	—	—	—	—	$10H^3N + Co(NO)^2(NO^2)^4O^6$ [3]	—	—
	—	$Cr(NO^2)^2Cl^2O$	—	—	—	—	—
	—	$Cr(NO^2)^2Cl^2O + H^2O$	—	—	—	—	—
	—	$Cr^2(NO^2)^4Cl^2O^7$	—	—	—	—	—
	—	$Cr^2(NO^2)^4Cl^2O^7 + H^2O$	—	—	—	—	—
	—	$Cr(NO^2)^4(SO^2)O^6$	—	—	—	—	—
	—	$Cr(NO^2)^2(SO^2)^2O^6$	—	—	—	—	—
Phosphüre	—	—	—	feP	—	—	—
	—	cr^2P	mn^2P	fe^2P	—	—	—
	—	—	mn^3P^2	fe^3P^2	—	—	—
Hypophosphite	—	—	$mn(H^4P^2)O^4$ (?)	$fe(H^4P^2)O^4$ (?)	$co(H^4P^2)O^4$	—	—
	—	—	—	—	$co(H^4P^2)O^4 + 6\,H^2O$	—	—
	—	—	—	$Ca\,fe(H^8P^4)O^8$ (?)	—	—	—
	$Al(H^{12}P^6)O^{12}$ (?)	—	—	—	—	—	—
Phosphite	—	—	$H^2mn^2P^2O^6$	—	$H^2co^2P^2O^6$	—	—
	—	—	$H^2mn^2P^2O^6 + H^2O$	—	—	—	—
	—	—	—	—	$H^2co^2P^2O^6 + 2\,H^2O$	—	—
	AlP^2O^6	CrP^2O^6	—	—	—	—	—

[1] Fuscocobaltid-Nitrat.
[2] Roseocobaltid-Nitrat.
[3] Xanthocobaltid-Nitrit-Nitrat.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

	—	—	—	$H^3FeP^3O^9$	—	—	—
	—	—	—	$H^3FeP^3O^9 + 9H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$H^6FeP^6O^{15}$	—	—	—
	—	—	—	$H^6FeP^6O^{15} + 9H^2O$	—	—	—
Phosphate	—	—	—	$H^2fe^2P^2O^8$	—	—	—
	—	—	—	$H^2fe^2P^2O^8 + 3H^2O$	—	—	—
	—	—	$H^2mn^5P^4O^{16}$	$H^2fe^5P^4O^{16}$	—	—	—
	—	—	—	$H^2fe^5P^4O^{16} + H^2O$ [1]	—	—	—
	—	—	$H^2mn^5P^4O^{16} + 4H^2O$ [1]	$H^2fe^5P^4O^{16} + 4H^2O$ [2]	—	—	—
	—	—	$mn^3P^2O^8$	$fe^3P^2O^8$	$co^3P^2O^8$	$ce^3P^2O^8$ [1]	—
	—	—	—	$fe^3P^2O^8 + H^2O$	—	—	—
	—	—	—	—	$co^3P^2O^8 + 2H^2O$	—	—
	—	—	$mn^3P^2O^8 + 3H^2O$	—	—	—	—
	—	—	—	$fe^3P^2O^8 + 8H^2O$ [3]	—	—	—
	—	—	$mn^4P^2O^9$ [2]	$fe^4P^2O^9$ [4]	—	—	—
	—	—	—	—	$co^3P^4O^{12}$	—	—
	—	—	$mn^5P^4O^{15}$	$fe^5P^4O^{15}$	—	—	—
	—	—	$mn^5P^4O^{15} + H^2O$ [3]	$fe^5P^4O^{15} + H^2O$ [5]	—	—	—
	—	—	$mnF^2 + mn^3P^2O^8$ [4]	$feF^2 + fe^3P^2O^8$ [6]	—	—	—
	—	—	$mnCl^2 + mn^3P^2O^8$	$feCl^2 + fe^3P^2O^8$	—	—	—
	—	—	—	$Li^3fe^3P^3O^{12}$ [7]	—	—	—
	—	—	—	—	$H^2Na^4co^3P^4O^{16}$	—	—
	—	—	—	—	$H^2Na^4co^3P^4O^{16} + 8H^2O$	—	—
	—	—	$H^2Am^2mnP^2O^8$	$H^2Am^2feP^2O^8$	$H^2Am^2coP^2O^8$	—	—
	—	—	—	$H^2Am^2feP^2O^8 + 4H^2O$	$H^2Am^2coP^2O^8 + 4H^2O$	—	—
	—	—	$H^2Am^2mnP^2O^8 + 6H^2O$	—	—	—	—
	—	—	$Am^2mn^2P^2O^8$	$Am^2fe^2P^2O^8$	$Am^2co^2P^2O^8$	—	—
	—	—	$Am^2mn^2P^2O^8 + 2H^2O$	$Am^2fe^2P^2O^8 + 2H^2O$	—	—	—
	—	—	—	—	$Am^2co^2P^2O^8 + 12H^2O$	—	—
	AlP^2O^8	—	—	—	—	—	UP^2O^8
	$AlP^2O^8 + 5H^2O$ [1]	—	—	—	—	—	$UP^2O^8 + 5H^2O$
	$AlP^2O^8 + 8H^2O$ [2]	—	—	—	—	—	—
	$AlP^2O^8 + 18H^2O$ [3]	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	$12H^3N + CoP^2O^8$ [1]	—	—
	—	—	—	—	$12H^3N + CoP^2O^8 + 8H^2O$	—	—

[1] Kalaït.
[2] Gibbsit.
[3] Evansit.

[1] Im Hureaulith.
[2] Im Triplit.
[3] Heterosit.
[4] Im Eisenapatit.

[1] Hetapozit.
[2] Im Hureaulith.
[3] Vivianit; Anglarit, spätiges Eisenblau (der blaue enthält Ferrid-Phosphat).
[4] Im Triplit.
[5] Heterosit.
[6] Eisenapatit (Zwieselit).
[7] Triphyllin (Tetraphyllin, Perowskin). (Enthält noch Natrium-, Magnesium- und Manganür-Phosphat.)

[1] Luteocobaltid-Phosphat.

[1] Kryptolith, Phosphocerit. Im Xenotim, Monazit, Monazitoïd (Edwardsit).

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

$Al^2P^2O^{11}$	—	—	$Fe^2P^2O^{11}$	—	—	$U^2P^2O^{11}$
—	—	—	$Fe^2P^2O^{11} + 3H^2O$ [1]	—	—	—
—	—	—	—	—	—	$U^2P^2O^{11} + 4H^2O$
$Al^2P^2O^{11} + 5H^2O$ [1]	—	—	$Fe^2P^2O^{11} + 5H^2O$ [2]	—	—	—
$Al^2P^2O^{11} + 6H^2O$ [2]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	—	—	—	$U^2P^2O^{11} + 7H^2O$
$Al^2P^2O^{11} + 8H^2O$ [3]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	—	—	—	$U^2P^2O^{11} + 9H^2O$
—	—	—	$Fe^2P^2O^{11} + 12H^2O$ [3]	—	—	—
$Al^3P^4O^{19}$	—	—	$Fe^3P^4O^{19}$	—	—	—
—	—	—	$Fe^3P^4O^{19} + 2H^2O$ [4]	—	—	—
$Al^3P^4O^{19} + 12H^2O$ [4]	—	—	—	—	—	—
$Li^3AlP^3O^{12}$ [5]	—	—	—	—	—	—
$Ca^3AlP^2O^{11}$	—	—	—	—	—	—
$Ca^3AlP^2O^{11} + 3H^2O$ [6]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	—	—	—	$H^2CaUP^2O^{10}$
—	—	—	—	—	—	$H^2CaUP^2O^{10} + 4H^2O$
—	—	—	—	—	—	$CaU^2P^2O^{12}$
—	—	—	—	—	—	$CaU^2P^2O^{12} + 8H^2O$ [1]
$Mg^2Al^2P^4O^{18}$	—	—	—	—	—	—
$Mg^2Al^2P^5O^{18} + 2H^2O$ [7]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	—	—	—	$CuU^2P^2O^{12}$
—	—	—	—	—	—	$CuU^2P^2O^{12} + 8H^2O$ [2]
—	—	—	$fe^3Al^2P^6O^{29}$	—	—	—
—	—	—	$fe^3Al^2P^6O^{29} + 15H^2O$ [8]	—	—	—
—	—	—	$fe^3Fe^6P^8O^{41}$	—	—	—
—	—	—	$fe^3Fe^6P^8O^{41} + 6H^2O$ [6]	—	—	—
—	—	—	—	$36H^3N + H^6Co^3P^8O^{32}$	—	—
—	—	—	—	$36H^3N + H^6Co^3P^8O^{32} + 11H^2O$	—	—
$Na^4CaAl^3(SO^2)^2(PO)^2O^{17}$	—	—	—	—	—	—
$Na^4CaAl^3(SO^2)^2(PO)^2O^{17} + 3H^2O$ [8]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$Fe^5(SO^2)^4(PO)^4O^{25}$	—	—	—
—	—	—	$Fe^5(SO^2)^4(PO)^4O^{25} + 32H^2O$ [7]	—	—	—

[1] Kalaït.
[2] Peganit.
[3] Fischerit.
[4] Wawellit (Lasionit; Stringisan).
[5] Amblygonit.
[6] Phosphat von Tavistock.
[7] Lazulith (Blauspath).
[8] Svanbergit.

[1] Dufrenit, Delvauxit.
[2] Grüneisenstein.
[3] Kakoxen. (Der Beraunit, Delvauxit und Caleoferrit gehören ebenfalls hierher.)
[4] Pseudotriplit. (Hierher gehört auch der Alluaudit.)
[5] Childrenit.
[6] Melanchlor (Grüneisenstein).
[7] Diadochit.

[1] Uranit (Kalk-Uranit; Uranglimmer).
[2] Chalkolith (Kupfer-Uranit).

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

Metaphosphate	—	—	mnP^2O^6	—	—	—	—
	—	—	—	—	$co^6P^{10}O^{31}$	—	—
Paraphosphate	—	—	—	$fe^2P^2O^7$	$co^2P^2O^7$	—	—
	—	—	—	—	CoP^6O^{18}	—	—
	—	—	—	—	$CoP^6O^{18} + 24H^2O$	—	—
	—	—	—	—	$10H^3N + CoP^6O^{18}$	—	—
	—	—	—	—	$10H^3N + CoP^6O^{18} + 15H^2O$	—	—
	—	—	—	$Fe^2P^6O^{21}$	—	—	—
	—	—	—	—	$36H^3N + Co^3P^{10}O^{34}$	—	—
	—	—	—	—	$36H^3N + Co^3P^{10}O^{34} + 40H^2O$	—	—
Phosphaminate	—	—	—	$feH^2N^2P^2O^4$	—	—	—
	—	—	—	$feH^2N^2P^2O^4 + 2H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$2H^3N + feH^2N^2P^2O^4$	—	—	—
Hyposulfophosphite	—	—	—	feP^2S^3	—	—	—
Sulfophosphite	—	—	—	feP^2S^5	—	—	—
Thiophosphaminate	—	—	—	feH^2NPSO^2 (?)	—	—	—
Selenophosphüre	—	—	mnP^2Se^2	feP^2Se^2	—	—	—
Selenophosphite	—	—	$mn^2P^2Se^5$	—	—	—	—
Paraselenophosphate	—	—	$mn^2P^2Se^7$	—	—	—	—
Arsenüre	—	—	mn^2As [1]	—	—	—	—
	—	—	—	fe^2As^3 [1]	co^2As^3 [1]	—	—
	—	—	—	$feAs^2$ [1]	$coAs^2$ [2]	—	—
	—	—	—	—	$coAs^3$ [2]	—	—
	—	—	—	—	co^3As^8 [2]	—	—
Arsenite	—	—	—	$fe^2As^2O^5$	$co^2As^2O^5$	—	—
	—	—	—	$Fe^4As^2O^{15}$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^4As^2O^{15} + 5H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^2As^6O^{15}$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^2As^6O^{15} + 7H^2O$	—	—	—
Arseniate	—	—	—	$H^4feAs^2O^8$	—	—	—
	—	—	$H^2mn^2As^2O^8$	$H^2fe^2As^2O^8$	—	—	$H^2u^2As^2O^8$
	—	—	$H^2mn^2As^2O^8 + 2H^2O$	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	$H^2u^2As^2O^8 + 3H^2O$
	—	—	—	$fe^3As^2O^8$	$co^3As^2O^8$	—	$u^3As^2O^8$
	—	—	—	$fe^3A^2O^8 + 6H^2O$	—	—	—
	—	—	—	—	$co^3As^2O^8 + 8H^2O$ [3]	—	—
	—	—	$Am^2mn^2As^2O^8$	—	—	—	—
	—	—	$Am^2mn^2As^2O^8 + 12H^2O$	—	—	—	—

[1] Arsenikmangan.

[1] Arsenikalkies (Arsenikeisen).

[1] Arsenikkobaltkies (Tesseralkies).

[2] Speiskobalt.

[3] Kobaltblüthe (Kobaltbeschlag ist ein Gemenge von Kobaltblüthe und arseniger Säure).

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

	$AlAs^2O^8$	$CrAs^2O^8$	—	$FeAs^2O^8$	—	—	—
	—	—	—	$FeAs^2O^8 + 4H^2O$ [1]	—	—	—
	—	—	—	$Fe^2As^2O^{11}$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^2As^2O^{11} + 12H^2O$ [2]	—	—	—
	—	—	—	$Fe^2As^6O^{21}$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^2As^6O^{21} + 12H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^4As^6O^{27}$	—	—	—
	—	—	—	$Fe^4As^6O^{27} + 15H^2O$ [3]	—	—	—
	—	—	—	$Ca^3Fe^3As^4O^{22}$	—	—	—
	—	—	—	$Ca^3Fe^3As^4O^{22} + 6H^2O$ [4]	—	—	—
	—	—	—	$Pb^3Fe^5As^{12}O^{48}$ [5]	—	—	—
Hyposulfarsenite	—	—	—	$feAsS$ [6]	$coAsS$ [1]	—	—
	—	—	$mnAs^2S^3$	$feAs^2S^3$ [6]	—	—	—
Sulfarsenite	—	—	—	$fe^2As^2S^5$	$co^2As^2S^5$	—	—
	—	—	—	$FeAs^2S^6$	—	—	—
Sulfarseniate	—	—	—	$fe^3As^2S^8$	—	—	—
	—	—	$mn^6As^2S^{11}$	—	—	—	—
	—	—	—	$FeAs^2S^8$	—	—	—
Parasulfarseniate	—	—	$mn^2As^2S^7$	$fe^2As^2S^7$ (?)	$co^2As^2S^7$	—	—
Stibiate	—	—	—	—	—	—	$u^5Sb^6O^{20}$
	—	—	—	—	—	—	$u^5Sb^6O^{20} + 15H^2O$
Parastibiate	—	—	$mn^2Sb^2O^7$	$fe^2Sb^2O^7$	—	—	—
Sulfostibite	—	—	—	$feSb^2S^4$ [7]	—	—	—
	—	—	—	$fe^3Sb^4S^9$	—	—	—
Sulfostibiate	—	—	—	—	$co^3Sb^2S^6$	—	—
Parasulfostibiate	—	—	$mn^2Sb^2S^7$	—	—	—	—
Siliciumfluorüre	—	—	$mnSiF^6$	$feSiF^6$	$coSiF^6$	—	$uSiF^6$
	—	—	$mnSiF^6 + 6H^2O$	—	$coSiF^6 + 6H^2O$	—	—
Silicate	—	—	$mnSiO^3$ [1]	$feSiO^3$ [8]	—	—	—
	—	—	mn^2SiO^4 [2]	fe^2SiO^4 [9]	—	—	—
	—	—	—	fe^4SiO^6 [10]	—	—	—

[1] Cummingtonit (Manganhornblende, Rhodonit, rother Mangankiesel, Kieselmangan, Manganangit, Bustamit, Pajsbergit).
[2] Knebelit, Tephroit.

[1] Skorodit.
[2] Eisensinter z. Th.
[3] Würfelerz.
[4] Arseniosiderit.
[5] Carminspath.
[6] Arsenikkies (Misspickel; Giftkies).
[7] Berthierit.
[8] Grunerit; Pyroxenschlacke.
[9] Fayalit; Frischschlacke; im Hyalosiderith.
[10] Gahrschlacke.

[1] Kobaltglanz. Im Kobaltarsenikkies (Glaukodot u. Danaït).

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

$AlSiO^5$ [1]	—	$MnSiO^5$ [1]	$FeSiO^5$	—	—	—
$AlSiO^5 + 6H^2O$ [2]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$FeSiO^5 + 12H^2O$ [1]	—	—	—
$AlSiO^4F^2$ [3]	—	—	—	—	—	—
Al^2SiO^5	—	—	—	—	—	—
$Al^2SiO^5 + 9H^2O$ [4]	—	—	—	—	—	—
$Ca^3Al^2SiO^{11}$	—	—	—	—	—	—
$Ca^3Al^2SiO^{11} + H^2O$ [5]	—	—	—	—	—	—
—	—	$mn^3Si^2O^7$	$fe^3Si^2O^7$	—	—	—
—	—	$mn^3Si^2O^7 + 3H^2O$ [2]	$fe^3Si^2O^7 + 3H^2O$ [2]	—	—	—
$AlSi^2O^7$	—	—	$FeSi^2O^7$	—	—	—
$AlSi^2O^7 + 2H^2O$ [6]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$FeSi^2O^7 + 3H^2O$ [3]	—	—	—
$AlSi^2O^7 + 4H^2O$ [7]	—	—	$FeSi^2O^7 + 4H^2O$ [4]	—	—	—
$Na^2AlSi^2O^8$	—	—	—	—	—	—
$Na^2AlSi^2O^8 + 3H^2O$	—	—	—	—	—	—
$K^2AlSi^2O^8$	—	—	—	—	—	—
$NaKAlSi^2O^8$ [8]	—	—	—	—	—	—
$CaAlSi^2O^8$ [9]	—	—	—	—	—	—
$CaAlSi^2O^8 + {}^5/_2H^2O$ [10]	—	—	—	—	—	—
$CaAlSi^2O^8 + 4H^2O$ [11]	—	—	—	—	—	—
$MgAlSi^2O^8$	—	—	—	—	—	—
$MgAlSi^2O^8 + H^2O$ [12]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$feAlSi^2O^8$	—	—	—
—	—	—	$feAlSi^2O^8 + H^2O$ [5]	—	—	—
$Be^2AlSi^2O^9$	—	—	—	—	—	—
$Be^2AlSi^2O^9 + H^2O$ [13]	—	—	—	—	—	—
$Ca^3AlSi^2O^{10}$ [14]	—	—	—	—	—	—

[1] Cyanit, Andalusit, Staurolith, Chiastolith, Talksteinmark.
[2] Allophan.
[3] Topas.
[4] Kollyrit.
[5] Xanthophyllit. (Wohl auch Seybertit und Chrysophan.)
[6] Thon.
[7] Halloysit (Halloït).
[8] Elæolith und Nephelin.
[9] Wernerit, Skapolith und Anorthit.
[10] Thomsonit.
[11] Gismondin (Zeagonit).
[12] Im Phyllit (Ottrelith) und Prasolith.
[13] Euklas.
[14] Gehlenit.

[1] Im Eisensinter.
[2] Im Hydrophit.

[1] Eisensinter von Freiberg.
[2] Im Hydrophit (Jenkinsit).
[3] Degeroït.
[4] Hisingerit.
[5] Phyllit (Ottrelith).

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

—	—	—	
—	—	—	
—	—	—	
—	—	—	
$Al^2Si^2O^{10}$ [1]	—	—	
$Mg^4AlSi^2O^{11}$	—	—	
$Mg^4AlSi^2O^{11} + 3H^2O$ [2]	—	—	
—	—	—	
—	—	—	
$CaAl^2Si^2O^{11}$	—	—	
$CaAl^2Si^2O^{11} + H^2O$ [3]	—	—	
$Al^5Si^2O^{19}$	—	—	
$Al^5Si^2O^{19} + 20H^2O$ [4]	—	—	
—	—	—	
—	—	—	
$AlSi^3O^9$	—	—	
$AlSi^3O^9 + 3H^2O$ [5]	—	—	
—	—	—	
—	—	—	
$LiNaAlSi^3O^9F^2$ [6]	—	—	
$Na^2AlSi^3O^{10}$	—	—	
$Na^2AlSi^3O^{10} + 2H^2O$ [7]	—	—	
$Na^2AlSi^3O^{10} + 3H^2O$ [8]	—	—	
$K^2AlSi^3O^{10}$ [9]	—	—	
$CaAlSi^3O^{10}$ [10]	—	—	
$CaAlSi^3O^{10} + 3H^2O$ [11]	—	—	
$CaAlSi^3O^{10} + 4H^2O$ [12]	—	—	
$Ca^2AlSi^3O^{11}$	—	—	
$Ca^2AlSi^3O^{11} + H^2O$ [13]	—	—	

1) Staurolith.
2) Chlorit (im Ripidolith).
3) Margarit.
4) Schrötterit (Opalin-Allophan).
5) Rasoumoffskin und Thon.
6) Lithionit.
7) Mesotyp (Natrolith).
8) Lehuntit.
9) Rhyakolith (glasiger Feldspath).
10) Kalk-Labrador (Ersbyit); normal-pyroxenisches Gestein.
11) Skolezit (Kalk-Mesotyp).
12) Levyn.
13) Prehnit.

$fe^3AlSi^2O^{10}$	—	—	—
$fe^3AlSi^2O^{10} + 2H^2O$ [1]	—	—	—
$fe^3FeSi^2O^{10}$	—	—	—
$fe^3FeSi^2O^{10} + 3H^2O$ [2]	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—
$fe^4AlSi^2O^{11}$	—	—	—
$fe^4AlSi^2O^{11} + 3H^2O$ [3]	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—
$fe^2Si^3O^8$ [4]	—	—	—
$fe^2Si^3O^8 + 12H^2O$ [5]	—	—	—
$FeSi^3O^9$	—	—	—
$FeSi^3O^9 + 3H^2O$ [6]	—	—	—
$fe^4Si^3O^{10}$	—	—	—
$fe^4Si^3O^{10} + 4H^2O$ [7]	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—
—	—	—	—

1) Aphrosiderit.
2) Cronstedtit.
3) Ripidolith.
4) Chrysolithschlacke.
5) Chlorophacit.
6) Chloropal (Nontronit; Pingurit; Ungwarit; Fettbob).
7) Hydrophit (Jenkinsit).

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

$Mg^2AlSi^3O^{11}$ [1]	—	—	$Mg^2FeSi^3O^{11}$	—	—	—
—	—	—	$Mg^2FeSi^3O^{11} + 5H^2O$ [1]	—	—	—
—	—	—	$fe^2FeSi^3O^{11}$	—	—	—
—	—	—	$fe^2FeSi^3O^{11} + 3H^2O$ [2]	—	—	—
$K^2MgAlSi^3O^{11}$	—	—	—	—	—	—
$K^2MgAlSi^3O^{11} + 2H^2O$ [2]	—	—	—	—	—	—
$Ca^3AlSi^3O^{12}$ [3]	—	—	—	—	—	—
$Al^2Si^3O^{12}$ [4]	—	$Mn^2Si^3O^{12}$ [1]	$Fe^2Si^3O^{12}$	—	—	—
$Al^2Si^3O^{12} + 3H^2O$ [5]	—	$Mn^2Si^3O^{12} + 3H^2O$ [2]	—	—	—	—
$Al^2Si^3O^{12} + 4H^2O$ [6]	—	—	—	—	—	—
$Al^2Si^3O^{12} + 6H^2O$ [7]	—	—	$Fe^2Si^3O^{12} + 6H^2O$ [3]	—	—	—
$Mg^6AlSi^3O^{15}$	—	—	—	—	—	—
$Mg^6AlSi^3O^{15} + 4H^2O$ [8]	—	—	—	—	—	—
$Al^3Si^3O^{13}F^4$ [9]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$fe^4Fe^2Si^3O^{16}$	—	—	—
—	—	—	$fe^4Fe^2Si^3O^{16} + 4H^2O$ [4]	—	—	—
—	—	—	$fe^6Fe^2Si^3O^{18}$	—	—	—
—	—	—	$fe^6Fe^2Si^3O^{18} + 6H^2O$ [5]	—	—	—
$Al^4Si^3O^{18}$ [10]	—	—	—	—	—	—
$Al^4Si^3O^{18} + 9H^2O$ [11]	—	—	—	—	—	—
$Ca^6Al^4Si^3O^{24}$	—	—	—	—	—	—
$Ca^6Al^4Si^3O^{24} + 2H^2O$ [12]	—	—	—	—	—	—
$Ca^8Al^4Si^3O^{26}$ [13]	—	—	—	—	—	—
$Ca^{10}Al^6Si^3O^{34}$	—	—	—	—	—	—
$Ca^{10}Al^6Si^3O^{34} + 3H^2O$ [14]	—	—	—	—	—	—
$Mg^6Al^8Si^3O^{36}$ [15]	—	—	—	—	—	—

[1] Ein Magnesiaglimmer.
[2] Groppit.
[3] Granat. (Ein Gemenge dieses Calcium-Silicats mit den entsprechenden Silicaten des Ceriums, Yttriums, Lanthaniums und Dydyms scheinen den Orthit [Allanit, Cerin] zu bilden.)
[4] Humboldtilithschlacke.
[5] Porcellanthon; im Karpholith.
[6] Pholerit.
[7] Von Scheurer-Kestner dargestellt. Im Plinthit.
[8] Chlorit (Kinochlor; Pennin; Ripidolith.
[9] Topas.
[10] Staurolith.
[11] Dillnit.
[12] Disterrit (Brandisit).
[13] Clintonit.
[14] Xanthophyllit.
[15] Saphirin.

[1] Kieselmangan; Marcelin (Heteroklin).
[2] Im Karpholith.

[1] Eisenchlorit (Delessit; Grengesit).
[2] Melanolith.
[3] Thraulit (Hisingerit); im Plinthit.
[4] Thuringit (neben dem entsprechenden Aluminiumsilicat.
[5] Cronstedtit.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

$Na^2AlSi^4O^{12}$ [1]	—	—	—	—	—	—
$Na^2AlSi^4O^{12} + 3H^2O$	—	—	—	—	—	—
$K^2AlSi^4O^{12}$	—	—	—	—	—	—
$K^2AlSi^4O^{12} + 2H^2O$ [2]	—	—	—	—	—	—
$NaKAlSi^4O^{12}$	—	—	—	—	—	—
$NaKAlSi^4O^{12} + 5H^2O$ [3]	—	—	—	—	—	—
$CaAlSi^4O^{12}$	—	—	—	—	—	—
$CaAlSi^4O^{12} + 3H^2O$ [4]	—	—	—	—	—	—
$CaAlSi^4O^{12} + 4H^2O$ [5]	—	—	—	—	—	—
$Ca^2AlSi^4O^{13}$	—	—	—	—	—	—
$Ca^2AlSi^4O^{13} + 3H^2O$ [6]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$fe^2FeSi^4O^{13}$	—	—	—
—	—	—	$fe^2FeSi^4O^{13} + 3H^2O$ [1]	—	—	—
$Na^2Mg^2AlSi^4O^{14}$	—	—	—	—	—	—
$Na^2Mg^2AlSi^4O^{14} + 2H^2O$ [7]	—	—	—	—	—	—
$Al^2Si^4O^{14}$	—	—	—	—	—	—
$Al^2Si^4O^{14} + 6H^2O$ [8]	—	—	—	—	—	—
$Mg^4AlSi^4O^{15}$ [9]	—	—	—	—	—	—
$CaAl^2Si^4O^{15}$	—	—	—	—	—	—
$CaAl^2Si^4O^{15} + 2H^2O$ [10]	—	—	—	—	—	—
$Ca^2Al^2Si^4O^{16}$ [11]	—	—	—	—	—	—
$Mg^6AlSi^4O^{17}$ [12]	—	—	—	—	—	—
$Mg^6AlSi^4O^{17} + H^2O$ [13]	—	—	—	—	—	—
$Ca^3Al^2Si^4O^{17}$ [14]	—	—	—	—	—	—
$Ca^3Al^2Si^4O^{17} + 6H^2O$ [15]	—	—	—	—	—	—
$Al^3Si^4O^{15}F^4$ [16]	—	—	—	—	—	—

1) Leucit.
2) Analcim.
3) Herschelit.
4) Leonhardit und Caportianit.
5) Laumonit.
6) Uigit.
7) Savit.
8) Eisensteinmark.
9) Magnesiaglimmer.
10) Polyargit und Rosellan.
11) Sarkolith.
12) Pyroskierit.
13) Pseudophit.
14) Epidot.
15) Chalilith.
16) Pyknit.

1) Chalcodit.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

$NaKCa^2Al^2(SO^2)Si^4O^{18}$ [1]	—	—	—	—	—	—
$Be^6Al^2Si^4O^{20}$ [2]	—	—	—	—	—	—
$Ca^2Al^3B^6Si^4O^{28}$ [3]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$fe^4Al^4Si^4O^{24}$	—	—	—
—	—	—	$fe^4Al^4Si^4O^{24} + 4H^2O$ [1]	—	—	—
$NaKAlSi^5O^{14}$ [4]	—	—	—	—	—	—
$BaAlSi^5O^{14}$	—	—	—	—	—	—
$BaAlSi^5O^{14} + 5H^2O$ [5]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$Na^2fe^3Si^5O^{14}$	—	—	—
—	—	—	$Na^2fe^3Si^5O^{14} + 5H^2O$ [2]	—	—	—
$K^2MgAlSi^5O^{15} + 3H^2O$ [6]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$Na^2feFeSi^5O^{15}$ [3]	—	—	—
$Na^2Ca^3Be^3Si^5O^{16}F^2$ [7]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$Ca^4FeSi^5O^{17}$ [4]	—	—	—
$Na^2CaAl^2Si^5O^{18}$	—	—	—	—	—	—
$Na^2CaAl^2Si^5O^{18} + 4H^2O$ [8]	—	—	—	—	—	—
$Na^2CaAl^2Si^5O^{18} + 5H^2O$ [9]	—	—	—	—	—	—
$Ca^2Al^2Si^5O^{18}$ [10]	—	—	—	—	—	—
$Mg^2Al^2Si^5O^{18}$ [11]	—	—	—	—	—	—
$Mg^2Al^2Si^5O^{18} + 2H^2O$ [12]	—	—	—	—	—	—
$Mg^2Al^2Si^5O^{18} + 3H^2O$ [13]	—	—	—	—	—	—
$Ca^4Al^2Si^5O^{20}$	—	—	$Ca^4Fe^2Si^5O^{20}$ [5]	—	—	—
$Ca^4Al^2Si^5O^{20} + 3H^2O$ [14]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$fe^9Al^2Si^5O^{25}$	—	—	—
—	—	—	$fe^9Al^2Si^5O^{25} + 10H^2O$ [6]	—	—	—
$CaAl^4B^3Si^5O^{35}$ [15]	—	$mnAl^4B^3Si^5O^{35}$ [1]	—	—	—	—
$Na^2AlSi^6O^{16}$ [16]	—	—	—	—	—	—
$K^2AlSi^6O^{16}$ [17]	—	—	—	—	—	—

1) Hauyn.
2) Euklas.
3) Turmalin.
4) Grüner Feldspath.
5) Barytharmotom.
6) Gongylit.
7) Leucophan (Melinophan).
8) Brevicit.
9) Mesol.
10) Skapolith und Barsowit.
11) Cordierit (Dichroït; Steinheilit; Fahlunit; Jolith; Luchssaphir; Peliom).
12) Esmarkit (Praseolith).
13) Fahlunit (Bonsdorffit; Pyrargillit und Chlorophyllit).
14) Atheriastit.
15) Im Mangan-Turmalin.
16) Albit.
17) Orthoklas.

1) Mangan-Turmalin.

1) Chloritoïd (Chloritspath)
2) Krokydolith (Blaueisenstein).
3) Arfvedsonit.
4) Im Schorlamit (Ferrotitanit).
5) Lievrit.
6) Metachlorit.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

$CaAlSi^6O^{16}$	—	—	—	—	—	—
$CaAlSi^6O^{16} + 3H^2O$ [1]	—	—	—	—	—	—
$CaAlSi^6O^{16} + 5H^2O$ [2]	—	—	—	—	—	—
$CaAlSi^6O^{16} + 6H^2O$ [3]	—	—	—	—	—	—
$BaAlSi^6O^{16}$	—	—	—	—	—	—
$BaAlSi^6O^{16} + 5H^2O$ [4]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$Na^2fe^4Si^6O^{17}$ [1]	—	—	—
$Ca^3AlSi^6O^{18}$ [5]	—	—	—	—	—	—
$Be^3AlSi^6O^{18}$ [6]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$fe^3AlSi^6O^{18}$ [2]	—	—	—
—	—	—	$Na^2Ca^2FeSi^6O^{18}$ [3]	—	—	—
$K^2CaAl^2Si^6O^{20}$	—	—	—	—	—	—
$K^2CaAl^2Si^6O^{20} + 8H^2O$ [7]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$K^2feAl^2Si^6O^{20}$	—	—	—
—	—	—	$K^2feAl^2Si^6O^{20} + 2H^2O$ [4]	—	—	—
$Ca^6AlSi^6O^{21}$ [8]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$fe^6AlSi^6O^{21}$	—	—	—
—	—	—	$fe^6AlSi^6O^{21} + 2H^2O$ [5]	—	—	—
$Na^6Al^2Si^6O^{20}Cl^2$ [9]	—	—	—	—	—	—
$Na^2Mg^2Al^2Si^6O^{21}$ [10]	—	—	—	—	—	—
$Na^2Mg^2Al^2Si^6O^{21} + 3H^2O$ [11]	—	—	—	—	—	—
$Ca^3Al^2Si^6O^{21}$	—	—	—	—	—	—
$Ca^3Al^2Si^6O^{21} + 10H^2O$ [12]	—	—	—	—	—	—
$Ca^3Al^2Si^6O^{21} + 18H^2O$ [13]	—	—	—	—	—	—
$Mg^3Al^2Si^6O^{21}$	—	—	$fe^3Al^2Si^6O^{21}$	—	—	—
$Mg^3Al^2Si^6O^{21} + 3H^2O$ [14]	—	—	$fe^3Al^2Si^6O^{21} + 3H^2O$ [6]	—	—	—
$Al^3Si^6O^{21}$	—	—	—	—	—	—
$Al^3Si^6O^{21} + 6H^2O$ [15]	—	—	—	—	—	—
$NaKAl^3Si^6O^{22}$ [16]	—	—	—	—	—	—

1) Parastilbit.
2) Stilbit (Heulandit, Blätterzeolith und Epistilbit).
3) Desmin.
4) Brewsterit.
5) Kieselschmelzschlacke.
6) Beryll (Smaragd, Davidsonit).
7) Zeagonit.
8) Humboldtilith.
9) Sodalith.
10) Skapolith (Paranthin).
11) Groppit.
12) Palagonit.
13) Von Bunsen dargestellt.
14) Ottrelith (Phylith).
15) Kaolin und Tholerit.
16) Kaliglimmer.

1) Arfvedsonit.
2) Wihtisit.
3) Aegirin.
4) Pinit.
5) Kirwanit.
6) Torrelith.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

$NaKMg^3Al^2Si^6O^{22}$ [1]	—	—	—	—	—	—
$LiNaMg^3Al^2Si^6O^{21}F^2$ [2]	—	—	—	—	—	—
$NaKCa^5Al^2Si^6O^{24}$ [3]	—	—	—	—	—	—
$Ca^6Al^2Si^6O^{24}$ [4]	—	—	$fe^6Al^2Si^6O^{24}$ [1]	—	—	—
$Na^8Al^3Si^6O^{24}Cl^2$ [5]	—	—	—	—	—	—
$Na^8Al^3Si^6O^{24}Cl^2 + 6H^2O$ [6]	—	—	—	—	—	—
$K^4La^{10}AlSi^6O^{27}$	—	—	—	—	—	—
$K^4La^{10}AlSi^6O^{27} + 6H^2O$ [7]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$Ca^9Fe^2Si^6O^{27}$ [2]	—	—	—
—	—	—	$fe^9Fe^2Si^6O^{27}$ [2]	—	—	—
—	—	—	$fe^9Al^2Si^6O^{27}$	—	—	—
—	—	—	$fe^9Al^2Si^6O^{27} + 8H^2O$ [3]	—	—	—
$Al^6Si^6O^{25}F^{10}$ [8]	—	—	—	—	—	—
$Ca^2Al^2Si^7O^{22}$	—	—	—	—	—	—
$Ca^2Al^2Si^7O^{22} + 10H^2O$ [9]	—	—	—	—	—	—
$Mg^6AlSi^7O^{23}$	—	—	$Mg^6FeSi^7O^{23}$	—	—	—
$Mg^6AlSi^7O^{23} + 5H^2O$ [10]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$Mg^6FeSi^7O^{23} + 9H^2O$ [4]	—	—	—
—	—	—	$fe^6FeSi^7O^{23}$	—	—	—
—	—	—	$fe^6FeSi^7O^{23} + 9H^2O$ [4]	—	—	—
$Mg^{10}Al^2Si^7O^{30}$	—	—	—	—	—	—
$Mg^{10}Al^2Si^7O^{30} + 6H^2O$ [11]	—	—	—	—	—	—
$CaAlSi^5O^{20}$	—	—	—	—	—	—
$CaAlSi^5O^{20} + 6H^2O$ [12]	—	—	—	—	—	—
$Na^2CaAl^2Si^5O^{24}$ [13]	—	—	—	—	—	—
$K^2BaAl^2Si^5O^{24}$ [14]	—	—	—	—	—	—
$Na^2CaAl^2Si^5O^{24}$	—	—	—	—	—	—
$Na^2CaAl^2Si^5O^{24} + 12H^2O$ [15]	—	—	—	—	—	—

1) Magnesiaglimmer.
2) Lepidolith (Lithionglimmer).
3) Sarkolith.
4) Kalk-Thongranat.
5) Sodalith.
6) Ittnerit.
7) Tritomit.
8) Topas.
9) Phakolith.
10) Saponit.
11) Chonikrit.
12) Beaumontit.
13) Andesin.
14) Hyalophan.
15) Natronchabasit; Gmelinit; Hydrolith.

1) Eisen-Thongranat.
2) Im Lievrit.
3) Aphrosiderit.
4) Im Skotiolith.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

$K^2CaAl^2Si^8O^{24}$	—	—	—	—	—	—
$K^2CaAl^2Si^8O^{24} + 10H^2O$ [1]	—	—	—	—	—	—
$Ca^2Al^2Si^8O^{24}$	—	—	$fe^2Al^2Si^8O^{24}$	—	—	—
—	—	—	$fe^2Al^2Si^8O^{24} + 6H^2O$ [1]	—	—	—
$Ca^2Al^2Si^8O^{24} + 12H^2O$ [2]	—	—	—	—	—	—
$Y^3AlSi^3O^{24}$ [3]	—	—	—	—	—	—
$Na^2Mg^2Al^2Si^8O^{25}$ [4]	—	—	—	—	—	—
$Ca^6Al^2B^2Si^8O^{31}$ [5]	—	—	—	—	—	—
$Na^2Ca^3Al^4Si^8O^{32}$	—	—	—	—	—	—
$Na^2Ca^3Al^4Si^8O^{32} + 10H^2O$ [6]	—	—	—	—	—	—
$Mg^{11}Al^2Si^8O^{33}$ [7]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$fe^6Al^5Si^8O^{37}$	—	—	—
—	—	—	$fe^6Al^5Si^8O^{37} + 4H^2O$ [2]	—	—	—
$KNaAlSi^9O^{22}$ [8]	—	—	—	—	—	—
$KNaAlSi^9O^{22} + 2H^2O$ [9]	—	—	—	—	—	—
$KNaAlSi^9O^{22} + 4H^2O$ [9]	—	—	—	—	—	—
$CaAlSi^9O^{22}$	—	—	—	—	—	—
$CaAlSi^9O^{22} + 6H^2O$ [10]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$Na^4feFeSi^9O^{24}$ [3]	—	—	—
$Al^2Si^9O^{24}$	—	—	$Fe^2Si^9O^{24}$	—	—	—
—	—	—	$Fe^2Si^9O^{24} + 2H^2O$ [4]	—	—	—
—	—	—	$Fe^2Si^9O^{24} + 4H^2O$ [5]	—	—	—
$Al^2Si^9O^{24} + 6H^2O$ [11]	—	—	—	—	—	—
$Na^2CaAl^2Si^9O^{26}$ [12]	—	—	—	—	—	—
$Na^2CaAl^2Si^9O^{26} + 18H^2O$ [13]	—	—	—	—	—	—
$Ba^2Al^2Si^9O^{26}$	—	—	—	—	—	—
$Ba^2Al^2Si^9O^{26} + 10H^2O$ [14]	—	—	—	—	—	—
$Na^2Ca^2Al^2Si^9O^{27}$ [15]	—	—	—	—	—	—
$Ca^3Al^2Si^9O^{27}$ [16]	—	—	—	—	—	—

1) Phillipsit (Kalkharmatom).
2) Chabasit.
3) Im Yttrotitanit.
4) Weissit (schaliger Triklasit).
5) Axinit.
6) Thomsonit (Comptonit).
7) Vermiculith.
8) Perlstein (Sphärulith; Baulit; Krablit).
9) Pechstein.
10) Mordenit.
11) Cimolit.
12) Oligoklas (Natronspodumen).
13) Faujasit.
14) Barytharmotom.
15) Dipyr.
16) Manganepidot.

1) Jollyt.
2) Zeuxit.
3) Akmit.
4) Anthosiderit.
5) Ferridsilicat von Pexabure.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

—	—	—	$fe^4Al^2Si^9O^{28}$	—	—	—
—	—	—	$fe^4Al^2Si^9O^{28} + 6H^2O$ [1]	—	—	—
$K^2Ca^3Al^2Si^9O^{28}$	—	—	—	—	—	—
$K^2Ca^3Al^2Si^9O^{28} + 18H^2O$ [1]	—	—	—	—	—	—
$Ca^2Al^3Si^9O^{29}$	—	—	—	—	—	—
$Ca^2Al^3Si^9O^{29} + H^2O$ [2]	—	—	—	—	—	—
$Na^4Ca^4Al^2Si^9O^{30}$ [3]	—	—	$Na^4fe^4Al^2Si^9O^{30}$ [2]	—	—	—
$Na^2Ca^5Al^2Si^9O^{30}$ [4]	—	—	—	—	—	—
$Ca^6Al^2Si^9O^{30}$ [5]	—	—	—	—	—	—
$Ca^6Al^2Si^9O^{30} + 18H^2O$ [6]	—	—	—	—	—	—
$Ca^6Al^2Si^9O^{30} + 20H^2O$ [7]	—	—	—	—	—	—
$Na^2Ca^2Al^2Si^9O^{30}$ [8]	—	—	—	—	—	—
$Na^2Ca^2Al^2Si^9O^{30} + 8H^2O$ [9]	—	—	—	—	—	—
—	—	$mn^{13}Si^9O^{30}Cl^2$	$fe^{13}Si^9O^{30}Cl^2$ [3]	—	—	—
$Mg^8Al^2Si^9O^{32}$	—	—	—	—	—	—
$Mg^8Al^2Si^9O^{32} + 3H^2O$ [10]	—	—	—	—	—	—
$K^4Al^4Si^9O^{32}$	—	—	—	—	—	—
$K^4Al^4Si^9O^{32} + 2H^2O$ [11]	—	—	—	—	—	—
$Na^8Al^4Si^9O^{34}$ [12]	—	—	—	—	—	—
$Na^8Al^4Si^9O^{34} + Na^2S^2$ [13]	—	—	—	—	—	—
$Na^8Al^4Si^9O^{34} + Na^2S^5$ [14]	—	—	—	—	—	—
$K^2Mg^{11}Al^2Si^9O^{36}$ [15]	—	—	—	—	—	—
$Ca^{12}Al^2Si^9O^{36}$ [16]	—	—	—	—	—	—
$Mg^{12}Al^2Si^9O^{36}$	—	—	$fe^{12}Al^2Si^9O^{36}$	—	—	—
$Mg^{12}Al^2Si^9O^{36} + 6H^2O$ [17]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$fe^{12}Al^2Si^9O^{36} + 9H^2O$ [4]	—	—	—
$Mg^{12}Al^2Si^9O^{36} + 12H^2O$ [18]	—	—	—	—	—	—

1) Gismondin (Zeagonit).
2) Prehnit.
3) Skolopsit. (Im Tachylit.)
4) Saussurit, Humboldtilith (Mallilith; Sommervillit).
5) Pistazit.
6) Glottalith.
7) Tuff.
8) Kalk-Natron-Labrador.
9) Mesolith.
10) Epichlorit.
11) Glimmer; Margarodit.
12) Nephelin (Eläolith).
13) Grüner Ultramarin.
14) Lasurstein und blauer Ultramarin.
15) Glimmer.
16) Vesuvian und Humboldtilithschlacke.
17) Enceladit.
18) Kämmererit.

1) Im Pyrosmalith.

1) Chalkodit.
2) Tachylit (Sideromelan).
3) Im Pyrosmalith.
4) Pyrosklerit.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

$Ca^6Al^3B^2Si^9O^{36}$ [1]	—	—	—	—	—	—
$Na^2Ca^5Al^4Si^9O^{36}$ [2]	—	—	—	—	—	—
$Na^2Ca^5Al^4Si^9O^{36} + 6H^2O$ [3]	—	—	—	—	—	—
$Ca^6Al^4Si^9O^{36}$ [4]	—	—	—	—	—	—
$Ca^6Al^4Si^9O^{36} + 12H^2O$ [5]	—	—	—	—	—	—
$Mg^6Al^4Si^9O^{36}$	—	—	—	—	—	—
$Mg^6Al^4Si^9O^{36} + 18H^2O$ [6]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$fe^6Al^4Si^9O^{36}$	—	—	—
—	—	—	$fe^6Al^4Si^9O^{36} + 6H^2O$ [1]	—	—	—
—	—	—	$fe^6Fe^4Si^9O^{36}$	—	—	—
—	—	—	$fe^6Fe^4Si^9O^{36} + 12H^2O$ [2]	—	—	—
—	—	—	$fe^6Fe^4Si^9O^{36} + 18H^2O$ [2]	—	—	—
$Mg^{14}Al^2Si^9O^{38}$	—	—	—	—	—	—
$Mg^{14}Al^2Si^9O^{38} + 10H^2O$ [7]	—	—	—	—	—	—
$Ca^2Al^6Si^9O^{38}$	—	—	—	—	—	—
$Ca^2Al^6Si^9O^{38} + 4H^2O$ [8]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$fe^{12}Al^3Si^9O^{39}$	—	—	—
—	—	—	$fe^{12}Al^3Si^9O^{39} + 6H^2O$ [3]	—	—	—
$MgAl^3Si^{10}O^{30}$	—	—	—	—	—	—
$MgAl^3Si^{10}O^{30} + 3H^2O$ [9]	—	—	—	—	—	—
$Ba^3Al^4Si^{10}O^{35}$	—	—	—	—	—	—
$Ba^3Al^4Si^{10}O^{35} + 12H^2O$ [10]	—	—	—	—	—	—
$K^2Al^4Si^{11}O^{35}$	—	—	—	—	—	—
$K^2Al^4Si^{11}O^{35} + 3H^2O$ [11]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$fe^2Fe^4Si^{11}O^{36}$	—	—	—
—	—	—	$fe^2Fe^4Si^{11}O^{36} + 30H^2O$ [4]	—	—	—
$K^2Ca^2Al^4Si^{11}O^{37}$	—	—	—	—	—	—
$K^2Ca^2Al^4Si^{11}O^{37} + 15H^2O$ [12]	—	—	—	—	—	—
$Na^4Al^6Si^{11}O^{42}$ [13]	—	—	—	—	—	—
$Li^2Al^2Si^{12}O^{31}$ [14]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$Ca^9FeSi^{12}O^{36}$ [5]	—	—	—
—			$Ca^9Fe^2Si^{12}O^{39}$ [6]			

[1] Axinit.
[2] Mejonit.
[3] Chlorastrolith.
[4] Epidot, Mejonit und Zoïsit.
[5] Chalilith.
[6] Im Pimelith.
[7] Pennin.
[8] Euphyllit.
[9] Pyrophyllit.
[10] Edingtonit.
[11] Agalmatolith.
[12] Gismondin (Zeagonit).
[13] Pregrattit (Natronglimmer).
[14] Petalit.

[1] Zeuxit.
[2] Hisingerit.
[3] Aphrosiderit.
[4] Pingult.
[5] Babingtonit.
[6] Im Schorlamit (Ferrotitanit).

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

$Na^2Ca^3Al^4Si^{12}O^{40}$ [1]	—	—	—	—	—	—
$K^2Al^5Si^{12}O^{40}$	—	—	—	—	—	—
$K^2Al^5Si^{12}O^{40} + 6H^2O$ [2]	—	—	—	—	—	—
$K^4Al^6Si^{12}O^{44}$	—	—	—	—	—	—
$K^4Al^6Si^{12}O^{44} + 4H^2O$ [3]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$K^2feAlB^2Si^{12}O^{44}$ [1]	—	—	—
$Mg^{18}Al^4Si^{12}O^{54}$	—	—	—	—	—	—
$Mg^{18}Al^4Si^{12}O^{54} + 12H^2O$ [4]	—	—	—	—	—	—
$Na^4MgAl^8B^2Si^{12}O^{54}$ [5]	—	—	—	—	—	—
$Mg^4Al^8B^2Si^{12}O^{55}$ [5]	—	—	—	—	—	—
$K^2Mg^5Al^8B^2Si^{12}O^{57}$ [5]	—	—	—	—	—	—
$Na^4Mg^6Al^8B^2Si^{12}O^{59}$ [5]	—	—	$Na^4fe^6Al^8B^2Si^{12}O^{59}$ [2]	—	—	—
$Ca^3AlSi^{15}O^{36}$ [6]	—	—	—	—	—	—
$Na^6Ca^6Al^2Si^{15}O^{45}$ [7]	—	—	—	—	—	—
$Li^6Al^4Si^{15}O^{45}$ [8]	—	—	—	—	—	—
$Cs^4Al^5Si^{15}O^{47}$	—	—	—	—	—	—
$Cs^4Al^5Si^{15}O^{47} + 2H^2O$ [9]	—	—	—	—	—	—
$Na^2Ca^5Al^4Si^{15}O^{48}$ [10]	—	—	—	—	—	—
$Mg^4Al^6Si^{15}O^{52}$	—	—	—	—	—	—
$Mg^4Al^6Si^{15}O^{52} + 8H^2O$ [11]	—	—	—	—	—	—
$Mg^6Al^5B^2Si^{15}O^{54}$ [12]	—	—	—	—	—	—
—	—	$Na^2mnAl^7B^2Si^{15}O^{56}$ [1]	—	—	—	—
$Mg^{18}Al^4Si^{15}O^{60}$	—	—	—	—	—	—
$Mg^{18}Al^4Si^{15}O^{60} + 12H^2O$ [13]	—	—	—	—	—	—
$Ca^3Al^4Si^{16}O^{47}$ [14]	—	—	—	—	—	—
$Ba^3Al^4Si^{18}O^{51}$	—	—	—	—	—	—
$Ba^3Al^4Si^{18}O^{51} + 18H^2O$ [15]	—	—	—	—	—	—
$Mg^6Al^{11}B^2Si^{18}O^{78}$ [16]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$fe^6Al^{11}B^2Si^{18}O^{78}$ [3]	—	—	—
$Mg^{18}Al^8Si^{21}O^{84}$	—	—	—	—	—	—
$Mg^{18}Al^8Si^{21}O^{84} + 12H^2O$ [17]	—	—	—	—	—	—
—	—	—	$fe^6Al^{12}Si^{24}O^{90}$ [4]	—	—	—

[1] Kalk-Natron-Labrador.
[2] Pinitoïd.
[3] Damourit.
[4] Chonikrit.
[5] Turmaline nach Gmelin.
[6] Normaltrachytisches Gestein.
[7] Glaukophan.
[8] Spodumen (Triphan).
[9] Pollux.
[10] Skapolith.
[11] Aspasiolith.
[12] Magnesia-Turmalin.
[13] Chonikrit.
[14] Leonhardit.
[15] Baryt-Harmotom.
[16] Im Magnesia-Eisen-Turmalin.
[17] Chlorit.

[1] Mangan-Turmalin.

[1] Eisen-Mangan-Turmalin.
[2] Schwarzer Turmalin.
[3] Im Magnesia-Eisen-Turmalin.
[4] Eisen-Turmalin.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

Titansäure	Al^3Ti	—	—	—	—	—	—
Titan-Fluorüre	—	—	$mnTiF^6$	$feTiF^6$	—	—	—
	—	—	$mnTiF^6 + 6H^2O$	$feTiF^6 + 6H^2O$	—	—	—
Titanate	—	—	—	$feTiO^3$	—	—	—
	—	—	—	$MgfeTi^2O^6$ [1]	—	—	—
	—	—	mn^2TiO^4	fe^2TiO^4	—	—	—
	—	—	—	$Ca^4TeTi^6O^{17}$ [2]	—	—	—
Zirkon-Fluorüre	—	—	$mnZrF^6$	—	—	—	—
	—	—	$mnZrF^6 + 5H^2O$	—	—	—	—
	—	—	mn^2ZrF^8	—	—	—	—
	—	—	$mn^2ZrF^8 + 6H^2O$	—	—	—	—
Stannüre	—	—	—	$feSn^2$	—	—	—
Stannchlorüre	—	—	—	—	$12H^3N + Co\,sn^3Cl^{12}$	—	—
	—	—	—	—	$12H^3N + Co\,sn^3Cl^{12} + 8H^2O$	—	—
	—	—	—	—	$12H^3N + Co\,sn^3Cl^{12} + 10H^2O$	—	—
Carbonate	—	—	$mnCO^3$ [1]	$feCO^3$ [3]	$coCO^3$	$ceCO^3$	uCO^3
	—	—	—	—	$coCO^3 + {}^2/_3H^2O$	—	—
	—	—	—	$feCO^3 + H^2O$	—	—	$uCO^3 + H^2O$ [1]
	—	—	—	—	—	$ceCO^3 + 3H^2O$	—
	—	—	—	—	$co^5C^2O^9$	—	—
	—	—	—	—	$co^5C^2O^9 + 4H^2O$	—	—
	—	—	—	—	$Na^2coC^2O^6$	—	—
	—	—	—	—	$Na^2coC^2O^6 + 4H^2O$	—	—
	—	—	—	—	$K^2coC^2O^6$	—	—
	—	—	—	—	$K^2coC^2O^6 + 4H^2O$	—	—
	—	—	—	—	$K^2co^2C^4O^{11}$	—	—
	—	—	—	—	$K^2co^2C^4O^{11} + 9H^2O$	—	—
	—	—	$Ca\,mnC^2O^6$ [2]	—	—	—	—
	—	—	—	$Mg\,feC^2O^6$ [4]	—	—	—
	—	—	—	—	—	$CaF^2 + ceCO^3$	—
	—	—	—	—	—	$CaF^2 + ceCO^3 + H^2O$ [1]	—
	$AlCO^5$	$CrCO^5$	—	$FeCO^5$	—	—	—
	—	$CrCO^5 + 4H^2O$	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	CeC^3O^9	—

1) Manganspath (Ankerit; Diallagit); Himbeerspath.
2) Manganocalcit (Gemenge isomorpher Carbonate).

1) Titaneisen (Crichtonit; Kibdelophan).
2) Im Schorlamit (Ferrotitanit).
3) Eisenspath (Spatheisenstein, Stahlstein, Sphärosiderit, Junkerit).
4) Mesitinspath (Breunnerit).

1) Im Parisit.

1) Voglit.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

	—	—	—	Fe^3CO^{11}	—	—	—
	—	—	—	$Fe^3CO^{11} + 6H^2O$	—	—	—
	—	—	—	Fe^9CO^{29}	—	—	—
	—	—	—	$Fe^9CO^{29} + 12H^2O$	—	—	—
	—	CrC^2O^7	—	—	—	—	—
	$Al^3C^2O^{13}$	—	—	—	—	—	—
	$Al^3C^2O^{13} + 9H^2O$	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	$12H^3N + CoC^3O^9$ [1]	—	—
	—	—	—	—	$12H^3N + CoC^3O^9 + 7H^2O$	—	—
	—	—	—	—	$12H^3N + H^2CoC^4O^{12}$ [2]	—	—
	—	—	—	—	$12H^3N + H^2CoC^4O^{12} + 5H^2O$	—	—
	—	—	—	—	—	—	$Am^4UC^3O^{11}$
	—	—	—	—	—	—	$K^4UC^3O^{11}$
	—	—	—	—	—	—	$CaUC^2O^8$
	—	—	—	—	—	—	$CaUC^2O^8 + 20H^2O$ [1]
Sulfocarbonate	—	—	—	$fe^4(CS)(NO)^6S^2$	—	—	—
	—	—	—	$fe^4(CS)(NO)^6S^2 + 3H^2O$	—	—	—
Cyanüre	—	$crCy^2$	$mnCy^2$	$feCy^2$	$coCy^2$	$ceCy^2$	—
	—	—	—	—	$coCy^2 + 2H^2O$	—	—
	—	—	—	H^4feCy^6	—	—	—
	—	—	—	sn^2feCy^6	—	—	—
	—	—	—	$SnfeCy^6$	—	—	—
	—	—	—	Na^4feCy^6	—	—	—
	—	—	—	$Na^4feCy^6 + 12H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$Na^2fe^2Cy^6$	—	—	—
	—	—	Ag^2mnCy^4	Ag^2feCy^4	Ag^2coCy^4	—	—
	—	—	—	Ag^4feCy^6	—	—	—
	—	—	—	Am^4feCy^6	—	—	—
	—	—	—	$Am^4feCy^6 + 3H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$Am^6feCy^6Cl^2$	—	—	—
	—	—	—	$Am^6feCy^6Cl^2 + 3H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$Am^6feCy^6Br^2$	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	$Am^2fe^2Cy^6$	—	—	—
	—	—	K^2mnCy^4	—	K^2coCy^4	—	—
	—	—	K^4mnCy^6	K^4feCy^6	—	—	—
	—	—	—	$K^4feCy^6 + 3H^2O$	—	—	—
	—	—	—	$K^2fe^2Cy^6$	—	—	—
	—	—	—	NaK^3feCy^6	—	—	—
	—	—	—	$Na^2K^2feCy^6$	—	—	—
	—	—	—	$Na^2K^2feCy^6 + 8H^2O$	—	—	—

[1] Luteocobaltid-Carbonat.
[2] Luteocobaltid-Dicarbonat.

[1] Liebigit.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

—	—	—	$K^4Hg^3feCy^{12}$	—	—	—
—	—	—	$K^4Hg^3feCy^{12} + 4H^2O$	—	—	—
—	—	—	AmK^3feCy^6	—	—	—
—	—	—	$Am^2K^2feCy^6$	—	—	—
—	—	—	$Am^2K^2feCy^6 + 6H^2O$	—	—	—
—	—	—	$Na^2Am^2K^4fe^2Cy^{12}$	—	—	—
—	—	—	Rb^4feCy^6	—	—	—
—	—	—	$Rb^4feCy^6 + 2H^2O$	—	—	—
—	—	—	$Rb^4feCy^6 + 3H^2O$	—	—	—
—	—	—	Cs^4feCy^6	—	—	—
—	—	—	$Cs^4feCy^6 + 3H^2O$	—	—	—
—	—	—	Ca^2feCy^6	—	—	—
—	—	—	$Ca^2feCy^6 + 12H^2O$	—	—	—
—	—	—	$K^2Ca\,feCy^6$	—	—	—
—	—	—	$K^2Ca\,feCy^6 + 3H^2O$	—	—	—
—	—	—	Sr^2feCy^6	—	—	—
—	—	—	$Sr^2feCy^6 + 15H^2O$	—	—	—
—	—	Ba^2mnCy^6	Ba^2feCy^6	—	—	—
—	—	—	$Ba^2feCy^6 + 6H^2O$	—	—	—
—	—	—	$K^2Ba\,feCy^6$	—	—	—
—	—	—	$K^2Ba\,feCy^6 + 3H^2O$	—	—	—
—	—	—	Pb^2feCy^6	—	—	—
—	—	—	$Pb^2feCy^6 + 3H^2O$	—	—	—
—	—	—	Be^2feCy^6 (?)	—	—	—
—	—	—	Y^2feCy^6 (?)	—	—	—
—	—	—	Th^2feCy^6 (?)	—	—	—
—	—	—	Mg^2feCy^6	—	—	—
—	—	—	$Mg^2feCy^6 + 12H^2O$	—	—	—
—	—	—	$K^2Mg\,feCy^6$	—	—	—
—	—	—	$Ni\,feCy^4$	$Ni\,coCy^4$	—	—
—	—	—	Ni^2feCy^6	—	—	—
—	—	—	Zn^2feCy^6	—	—	—
—	—	—	$Zn^2feCy^6 + 3H^2O$	—	—	—
—	—	—	$3H^3N + Zn^2feCy^6$	—	—	—
—	—	—	$3H^3N + Zn^2feCy^6 + H^2O$	—	—	—
—	—	—	$Cd\,feCy^4$	—	—	—
—	—	—	Cd^2feCy^6 (?)	—	—	—
—	—	$Gu\,mn\,Cy^4$	—	$Gu\,coCy^4$	—	—
—	—	$Gu\,mn^3Cy^8$	—	—	—	—
—	—	—	Gu^2feCy^6	—	—	—
—	—	—	Cu^2feCy^6	—	—	—
—	—	—	$4H^3N + Cu^2feCy^6$	—	—	—
—	—	—	$4H^3N + Cu^2feCy^6 + H^2O$	—	—	—
—	—	—	$8H^3N + Cu^2feCy$	—	—	—
—	—					
—	—					

—	—	—	$K^6Gu^2fe^2Cy^{14}$	—	—	—
—	—	—	$K^6Gu^2fe^2Cy^{14} + 8H^2O$	—	—	—
—	—	—	$K^6Gu^2fe^2Cy^{14} + 10H^2O$	—	—	—
—	—	—	$K^2Cu\,feCy^6$	—	—	—
—	—	—	$K^6Cu^2fe^2Cy^{14}$	—	—	—
—	—	—	$K^6Cu^2fe^2Cy^{14} + 8H^2O$	—	—	—
—	—	—	$2H^3N + Hg^2feCy^6$	—	—	—
—	—	—	$2H^3N + Hg^2feCy^6 + H^2O$	—	—	—
—	—	—	$K^4Hg^3feCy^{12}$	—	—	—
—	—	—	$K^4Hg^3feCy^{12} + 4H^2O$	—	—	—
—	—	$Hg^2mnCy^4Cl^2$	—	—	—	—
—	—	—	—	$Hg\,co^2Cy^2Cl^4$	—	—
—	—	—	cr^2feCy^6 (?)	co^2feCy^6	—	u^2feCy^6
—	—	—	mn^2feCy^6 (?)	—	—	—
—	—	—	$K^2mn\,feCy^6$	—	—	—
—	—	—	$FeCy^6$	—	—	—
—	H^4CrCy^{10}	—	—	—	—	—
—	—	—	H^6FeCy^{12}	H^6CoCy^{12}	—	—
—	—	—	—	sn^3CoCy^{12}	—	—
—	—	—	Na^6FeCy^{12}	—	—	—
—	—	—	$Na^6FeCy^{12} + 2H^2O$	—	—	—
—	Ag^6CrCy^{12}	Ag^6MnCy^{12}	Ag^6FeCy^{12}	Ag^6CoCy^{12} (?)	—	—
—	Am^6CrCy^{12}	—	Am^6FeCy^{12}	—	—	—
—	—	—	$Am^6FeCy^{12} + 6H^2O$	—	—	—
—	K^6CrCy^{12}	K^6MnCy^{12}	K^6FeCy^{12}	K^6CoCy^{12}	—	—
—	—	—	$Am^4K^2FeCy^{12}$	—	—	—
—	—	—	Ca^3FeCy^{12}	—	—	—
—	—	—	$Ca^3FeCy^{12} + 12H^2O$	—	—	—
—	—	—	$K^2Ba^2FeCy^{12}$	—	—	—
—	—	—	$K^2Ba^2FeCy^{12} + 6H^2O$	—	—	—
—	—	—	Pb^3FeCy^{12}	—	—	—
—	$H^2PbO^2 + Pb^3CrCy^{12}$	—	—	—	—	—
—	—	—	Mg^3FeCy^{12}	—	—	—
—	—	—	Ni^3FeCy^{12}	Ni^3CoCy^{12}	—	—
—	—	—	Zn^3FeCy^{12}	Zn^3CoCy^{12}	—	—
—	—	—	$3H^3N + Zn^3FeCy^{12}$	—	—	—
—	—	—	$3H^3N + Zn^3FeCy^{12} + H^2O$	—	—	—
—	—	—	Cd^3FeCy^{12}	Cd^3CoCy^{12}	—	—
—	—	—	—	—	—	$GuUCy^8$
—	—	—	Gu^3FeCy^{12}	—	—	—
—	Cu^3CrCy^{12}	Cu^3MnCy^{12}	Cu^3FeCy^{12}	Cu^3CoCy^{12}	—	—
—	—	—	—	Hg^3CoCy^{12}	—	—
—	—	—	—	$H^4HgCoCy^{12}$	—	—
—	—	—	fe^3CrCy^{12}	—	—	—
—	—	—	$fe^3CrCy^{12} + 20H^2O$	—	—	—
—	—	—	—	mn^3CoCy^{12}	—	—

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg

—	—	—	$K^2mn\,feCy^6$	—	—	—
—	—	—	$feFeCy^8$	—	—	—
—	—	—	$feFeCy^8 + 4\,H^2O$	—	—	—
—	—	—	$fe^3Fe^2Cy^{18}$	—	—	—
—	—	—	$fe^3Fe^2Cy^{18} + 12\,H^2O$	—	—	—
—	—	—	$fe^3Fe^2Cy^{18} + 15\,H^2O$	—	—	—
—	—	—	$K^2fe^2FeCy^{12}$	—	—	—
—	—	—	$K^2fe^2FeCy^{12} + {}^9/_2\,H^2O$	—	—	—
—	—	—	$Cr^3Fe^2Cy^{30}$	—	—	—
—	—	—	—	fe^3CoCy^{12}	—	—
—	—	—	fe^3CrCy^{12}	co^3CrCy^{12}	—	—
—	—	—	$fe^3CrCy^{12} + 20\,H^2O$	—	—	—
—	—	—	mn^3FeCy^{12}	co^3FeCy^{12}	—	—
—	—	—	—	$4\,H^3N + co^3FeCy^{12}$	—	—
—	—	—	—	$4\,H^3N + co^3FeCy^{12} + 3\,H^2O$	—	—
—	—	—	—	co^3CoCy^{12}	—	—
—	—	—	—	$12\,H^3N + CoCrCy^{12}$	—	—
—	—	—	—	$10\,H^3N + Co\,fe(NO^2)^2Cy^6$ [1]	—	—
—	—	—	—	$10H^3N + Co\,fe(NO^2)^2Cy^6 + 6H^2O$	—	—
—	—	—	—	$10\,H^3N + CoFeCy^{12}$ [2]	—	—
—	—	—	—	$10\,H^3N + CoFeCy^{12} + 3\,H^2O$	—	—
—	—	—	—	$12\,H^3N + CoFeCy^{12}$ [3]	—	—
—	—	—	—	$12\,H^3N + CoFeCy^{12} + H^2O$	—	—
—	—	—	—	$CoCoCy^{12}$	—	—
—	—	—	—	$10\,H^3N + CoCoCy^{12}$ [4]	—	—
—	—	—	—	$10\,H^3N + CoCoCy^{12} + 3\,H^2O$	—	—
—	—	—	—	$12\,H^3N + CoCoCy^{12}$ [5]	—	—
—	—	—	—	$12\,H^3N + CoCoCy^{12} + H^2O$	—	—
—	—	—	—	—	—	$fe\,U^2O^4Cy^6$
—	—	—	—	—	—	$U^3FeO^6Cy^{12}$

[1]) Xanthocobaltid-Ferrür-Nitrit-Cyanür.
[2]) Roseocobaltid-Ferrid-Cyanür.
[3]) Luteocobaltid-Ferrid-Cyanür.
[3]) Roseocobaltid-Cobaltid-Cyanür.
[4]) Luteocobaltid-Cobaltid-Cyanür.

BLB BADISCHE LANDESBIBLIOTHEK
Baden-Württemberg