

Badische Landesbibliothek Karlsruhe

Digitale Sammlung der Badischen Landesbibliothek Karlsruhe

**Systematische Uebersicht der sogenannten
unorganischen Verbindungen**

Weltzien, Karl

Heidelberg, 1867

Zwei-, vier-, und sechsatomige Metalle

[urn:nbn:de:bsz:31-34947](https://nbn-resolving.org/urn:nbn:de:bsz:31-34947)

Zwei-, vier- und sechsatomige Metalle.

	Mo = 92.	V. = 137.	W = 184.
Fluorüre	MoF ² (?)	—	—
	MoF ⁴ (?)	VF ⁴	—
	MoF ⁶	VF ⁶	WF ⁶
	K ² MoF ⁴	—	—
	K ² MoF ⁶	—	—
	—	—	—
Chlorüre	MoCl ²	—	—
	MoCl ² + H ² O	—	—
	MoCl ² + 2 H ² O	—	—
	MoCl ⁴	VCl ⁴	WCl ⁴
	—	—	W ² Cl ¹⁰
	MoCl ⁶	VCl ⁶	WCl ⁶
	Am ² Mo ³ Cl ³	—	—
	Am ² Mo ³ Cl ³ + 2 H ² O	—	—
	Am ² Mo ³ Cl ⁴	—	—
	Am ² Mo ³ Cl ⁴ + 6 H ² O	—	—
	K ² Mo ³ Cl ³	—	—
	K ² Mo ³ Cl ³ + 2 H ² O	—	—
	MoBr ²	—	—
	MoBr ² + H ² O	—	—
MoBr ⁴	VBr ⁴	WBr ⁴	
—	—	W ² Br ¹⁰	
MoBr ⁶	VBr ⁶	WBr ⁶	
Mo ³ Cl ² Br ⁴	—	—	
Mo ³ Cl ² Br ⁴ + 3 H ² O	—	—	
Mo ³ Cl ⁴ Br ²	—	—	
Mo ³ Cl ⁴ Br ² + 3 H ² O	—	—	
Mo ³ Cl ⁴ Br ² + 6 H ² O	—	—	
Am ² Mo ³ Cl ⁴ Br ⁴	—	—	
Am ² Mo ³ Cl ⁴ Br ⁴ + 2 H ² O	—	—	
K ² Mo ³ Cl ⁴ Br ⁴	—	—	
K ² Mo ⁴ Cl ⁴ Br ⁴ + 2 H ² O	—	—	
Jodüre	—	VJ ²	—
MoJ ⁴	VJ ⁴	—	—
MoJ ⁶	—	—	—
Mo ³ Cl ⁴ J ²	—	—	—
Mo ³ Cl ⁴ J ² + 3 H ² O	—	—	—
Mo ³ Cl ⁴ J ² + 6 H ² O	—	—	—
Am ² Mo ³ Cl ⁴ J ⁴	—	—	—
Am ² Mo ³ Cl ⁴ J ⁴ + 2 H ² O	—	—	—
K ² Mo ³ Cl ⁴ J ⁴	—	—	—
K ² Mo ³ Cl ⁴ J ⁴ + 2 H ² O	—	—	—
Mo ³ Br ⁴ J ²	—	—	—
Mo ³ Br ⁴ J ² + 2 H ² O	—	—	—
Oxyde	—	VO	—
Mo ² O ³	V ² O ³	—	—
Mo ² O ³ + 3 H ² O	V ² O ³ + 3 H ² O	—	—
MoO ²	VO ²	WO ²	—
MoO ³ ¹⁾	VO ³ ¹⁾	WO ³ ¹⁾	—

¹⁾ Molybdänocker.¹⁾ Vanadinocker.¹⁾ Wolframocker.

$\text{Am}^2\text{Mo}^2\text{O}^7$	$\text{Am}^2\text{V}^2\text{O}^7$	—
$\text{Am}^2\text{Mo}^2\text{O}^7 + \text{H}^2\text{O}$	—	—
—	$\text{Am}^2\text{V}^2\text{O}^7 + 4 \text{H}^2\text{O}$	—
$\text{Am}^2\text{Mo}^3\text{O}^{10}$	$\text{Am}^2\text{V}^3\text{O}^{10}$	—
—	$\text{Am}^2\text{V}^3\text{O}^{10} + 6 \text{H}^2\text{O}$	—
—	—	$\text{Am}^4\text{W}^3\text{O}^{11}$
—	—	$\text{Am}^4\text{W}^3\text{O}^{11} + 3 \text{H}^2\text{O}$
$\text{Am}^2\text{Mo}^4\text{O}^{13}$	—	$\text{Am}^2\text{W}^4\text{O}^{13}$
$\text{Am}^2\text{Mo}^4\text{O}^{13} + 2 \text{H}^2\text{O}$	—	—
—	—	$\text{Am}^2\text{W}^4\text{O}^{13} + 6 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{Am}^2\text{W}^4\text{O}^{13} + 8 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{Am}^2\text{W}^4\text{O}^{13} + 9 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{AmNO}^3 + \text{Am}^2\text{W}^4\text{O}^{13}$
—	—	$\text{AmNO}^3 + \text{Am}^2\text{W}^4\text{O}^{13} + 2 \text{H}^2\text{O}$
$\text{Am}^4\text{Mo}^5\text{O}^{17}$	—	$\text{Am}^4\text{W}^5\text{O}^{17}$
$\text{Am}^4\text{Mo}^5\text{O}^{17} + 3 \text{H}^2\text{O}$	—	—
—	—	$\text{Am}^4\text{W}^5\text{O}^{17} + 5 \text{H}^2\text{O}$
$\text{Am}^2\text{Mo}^6\text{O}^{17}$	—	—
$\text{Am}^2\text{Mo}^6\text{O}^{17} + 9 \text{H}^2\text{O}$ 1)	—	—
—	—	$\text{H}^5\text{Am}^2\text{W}^6\text{O}^{22}$
—	—	$\text{H}^5\text{Am}^2\text{W}^6\text{O}^{22} + 10 \text{H}^2\text{O}$
$\text{Am}^6\text{Mo}^7\text{O}^{24}$	—	$\text{Am}^6\text{W}^7\text{O}^{24}$
—	—	$\text{Am}^6\text{W}^7\text{O}^{24} + 3 \text{H}^2\text{O}$
$\text{Am}^6\text{Mo}^7\text{O}^{24} + 4 \text{H}^2\text{O}$	—	—
—	—	$\text{Am}^6\text{W}^7\text{O}^{24} + 6 \text{H}^2\text{O}$
$\text{Am}^6\text{Mo}^7\text{O}^{24} + 12 \text{H}^2\text{O}$	—	—
—	—	$\text{Am}^6\text{W}^8\text{O}^{27}$
—	—	$\text{Am}^6\text{W}^8\text{O}^{27} + 8 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{Am}^6\text{W}^8\text{O}^{27} + 9 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{Am}^{10}\text{W}^{12}\text{O}^{41}$
—	—	$\text{Am}^{10}\text{W}^{12}\text{O}^{41} + 11 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{Na}^4\text{Am}^6\text{W}^{12}\text{O}^{41}$
—	—	$\text{Na}^4\text{Am}^6\text{W}^{12}\text{O}^{41} + 15 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{Na}^5\text{Am}^{10}\text{W}^{24}\text{O}^{82}$
—	—	$\text{Na}^5\text{Am}^{10}\text{W}^{24}\text{O}^{82} + 24 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{H}^2\text{Am}^6\text{W}^{16}\text{O}^{52}$
—	—	$\text{H}^2\text{Am}^6\text{W}^{16}\text{O}^{52} + 16 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{Na}^2\text{Am}^4\text{W}^7\text{O}^{24}$
—	—	$\text{Na}^2\text{Am}^4\text{W}^7\text{O}^{24} + 3 \text{H}^2\text{O}$
$\text{Na}^4\text{Am}^{14}\text{Mo}^{21}\text{O}^{72}$	—	—
$\text{Na}^4\text{Am}^{14}\text{Mo}^{21}\text{O}^{72} + 15 \text{H}^2\text{O}$	—	$\text{Na}^6\text{Am}^{24}\text{W}^{35}\text{O}^{120}$
—	—	$\text{Na}^6\text{Am}^{24}\text{W}^{35}\text{O}^{120} + 14 \text{H}^2\text{O}$
K^2MoO^4	K^2VO^4	K^2WO^4
—	—	$\text{K}^2\text{WO}^4 + 2 \text{H}^2\text{O}$
$\text{K}^2\text{MoO}^4 + 4 \text{H}^2\text{O}$	—	—
—	—	$\text{K}^2\text{WO}^4 + 5 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{K}^2\text{W}^2\text{O}^7$
—	$\text{K}^2\text{V}^2\text{O}^7$	$\text{K}^2\text{W}^2\text{O}^7 + 2 \text{H}^2\text{O}$
—	—	—
—	$\text{K}^2\text{V}^2\text{O}^7 + 3 \text{H}^2\text{O}$	—
$\text{K}^2\text{Mo}^3\text{O}^{10}$	—	—
$\text{K}^2\text{Mo}^3\text{O}^{10} + 3 \text{H}^2\text{O}$	—	$\text{K}^4\text{W}^3\text{O}^{11}$
—	—	$\text{K}^2\text{W}^4\text{O}^{13}$
$\text{K}^2\text{Mo}^4\text{O}^{13}$	—	$\text{K}^2\text{W}^4\text{O}^{13} + 8 \text{H}^2\text{O}$
—	—	—

1) $2\text{MoMoO}^3 + \text{Am}^2\text{Mo}^2\text{O}^7$.

$K^2Mo^5O^{16}$	—	—
$K^2Mo^5O^{16} + 2H^2O$	—	—
$K^6Mo^7O^{24}$	—	$K^6W^7O^{24}$
$K^6Mo^7O^{24} + 4H^2O$	—	—
—	—	$K^6W^7O^{24} + 6H^2O$
$K^8Mo^9O^{31}$	—	—
$K^8Mo^9O^{31} + 6H^2O$	—	—
—	—	$K^{10}W^{12}O^{41}$
—	—	$K^{10}W^{12}O^{41} + 11H^2O$
—	—	$Na^2K^3W^{12}O^{41}$
—	—	$Na^2K^3W^{12}O^{41} + 15H^2O$
—	—	$AmKW^2O^7$
—	—	$AmKW^2O^7 + 3H^2O$
d^2MoO^4	—	d^2WO^4
$CaMoO^4$	$CaVO^4$	$CaWO^4$ 1)
—	CaV^2O^7	—
—	$CaV^2O^7 + 9H^2O$	—
—	—	CaW^4O^{13}
—	—	$CaW^4O^{13} + 10H^2O$
$SrMoO^4$	$SrVO^4$	$SrWO^4$
—	SrV^2O^7	—
—	$SrV^2O^7 + 9H^2O$	—
—	SrV^2O^{10}	—
—	$SrV^2O^{10} + 14H^2O$	—
—	—	SrW^4O^{13}
—	—	$SrW^4O^{13} + 8H^2O$
—	—	$Sr^3W^7O^{24}$
—	—	$Sr^3W^7O^{24} + 4H^2O$
$BaMoO^4$	$BaVO^4$	$BaWO^4$
—	BaV^2O^7	Ba^2WO^5
—	—	—
$BaMo^3O^{10}$	—	—
$BaMo^3O^{10} + 3H^2O$	—	BaW^4O^{13}
—	—	$BaW^4O^{13} + 9H^2O$
—	—	—
$Ba^2Mo^5O^{17}$	—	—
$Ba^2Mo^5O^{17} + 6H^2O$	—	—
—	$Ba^3V^5O^{18}$	—
—	$Ba^3V^5O^{18} + 19H^2O$	—
—	—	$Ba^3W^7O^{24}$
—	—	$Ba^3W^7O^{24} + 8H^2O$
—	—	$Na^4BaW^7O^{24}$
—	—	$Na^4BaW^7O^{24} + 14H^2O$
$BaMo^9O^{28}$	—	—
$BaMo^9O^{28} + 4H^2O$	—	—
—	—	$Na^6Ba^2W^{12}O^{41}$
—	—	$Na^6Ba^2W^{12}O^{41} + 24H^2O$
$PbMoO^4$ 1)	$PbVO^4$ 1)	$PbWO^4$ 2)
—	Pb^2VO^5 2)	—
—	—	PbW^4O^{13}
—	—	$PbW^4O^{13} + 5H^2O$
—	—	$PbW^4O^{13} + 6H^2O$
—	—	$Pb^3W^7O^{24}$
—	—	$Pb^3W^7O^{24} + 10H^2O$

1) Gelbbleierz (Molybdänbleierz).

1) Dechenit (Eusynchit). Der Aräoxen enthält Beimengungen von Blei- und Zink-Arsenaten.
2) Desclowitz.

1) Tungstein (Scheelit).
2) Scheelbleierz.

—	BeVO ⁴ (?)	—
—	BeV ² O ⁷ (?)	—
YMoO ⁴ (?)	YVO ⁴ (?)	YWO ⁴
—	—	YWO ⁴ + 2H ² O
ThMoO ⁴ (?)	ThVO ⁴ (?)	ThWO ⁴ (?)
ThMo ² O ⁷ (?)	ThV ² O ⁷	—
MgMoO ⁴	MgVO ⁴	MgWO ⁴
MgMoO ⁴ + 5H ² O	—	—
—	MgV ² O ⁷	—
—	MgV ² O ⁷ + 8H ² O	—
—	—	MgW ⁴ O ¹³
—	—	MgW ⁴ O ¹³ + 8H ² O
2H ² N + MgMoO ⁴	—	—
2H ² N + MgMoO ⁴ + H ² O	—	—
—	—	Am ² Mg ² W ⁷ O ²⁴
—	—	Am ² Mg ² W ⁷ O ²⁴ + 10H ² O
—	—	Am ⁴ Mg ² W ¹² O ⁴¹
—	—	Am ⁴ Mg ² W ¹² O ⁴¹ + 24H ² O
NiMoO ⁴	NiVO ⁴	NiWO ⁴
—	—	NiW ⁴ O ¹³
—	—	NiW ⁴ O ¹³ + 8H ² O
—	—	Ni ² W ⁷ O ²⁴
—	—	Ni ² W ⁷ O ²⁴ + 14H ² O
ZnMoO ⁴	ZnVO ⁴	ZnWO ⁴
—	ZnV ² O ⁷	—
—	—	ZnW ⁴ O ¹³
—	—	ZnW ⁴ O ¹³ + 10H ² O
2H ² N + ZnMoO ⁴	—	—
2H ² N + ZnMoO ⁴ + H ² O	—	—
—	—	Am ² Zn ² W ⁷ O ²⁴
—	—	Am ² Zn ² W ⁷ O ²⁴ + 13H ² O
CdMoO ⁴	CdVO ⁴	CdWO ⁴
—	—	CdWO ⁴ + 2H ² O
—	CdV ² O ⁷	CdW ² O ⁷
—	—	CdW ⁴ O ¹³
—	—	CdW ⁴ O ¹³ + 10H ² O
—	—	Am ⁶ Cd ¹² W ³⁵ O ¹²⁰
—	—	Am ⁶ Cd ¹² W ³⁵ O ¹²⁰ + 35H ² O
—	CuVO ⁴	CuWO ⁴
—	Cu ⁴ VO ⁷ 1)	—
—	CuV ² O ⁷	—
—	—	—
—	—	—
Cu ⁴ Mo ³ O ¹³	—	CuW ⁴ O ¹³
Cu ⁴ Mo ³ O ¹³ + 5H ² O	—	CuW ⁴ O ¹³ + 11H ² O
—	—	2H ² N + CuWO ⁴
2H ² N + CuMoO ⁴	—	2H ² N + CuWO ⁴ + H ² O
—	—	—
2H ² N + CuMoO ⁴ + 2H ² O	—	—
Am ² CuMo ⁵ O ¹⁷	—	—
Am ² CuMo ⁵ O ¹⁷ + 9H ² O	—	—

1) Volborthit (enthält Calcium-Vanadinat beigemischt).

Aluminium

HgMoO ⁴	HgVO ⁴	HgWO ⁴
HgMo ² O ⁷	HgV ² O ⁷	—
—	—	HgW ⁴ O ¹²
—	—	HgW ⁴ O ¹² + 25 H ² O
—	HgVO ⁴	—
—	HgV ² O ⁷	—
—	—	2 H ² N + HgW ² O ⁷
—	—	2 H ² N + HgW ² O ⁷ + 2 H ² O
—	—	Hg ² W ² O ⁹
—	—	Hg ² W ² O ¹¹
Al ² Mo	—	Al ² W
—	—	AlW ⁷ O ²⁴
—	—	AlW ⁷ O ²⁴ + 9 H ² O
Na ⁶ AlMo ¹² O ⁴²	—	—
Na ⁶ AlMo ¹² O ⁴² + 22 H ² O	—	—
Am ⁶ AlMo ¹² O ⁴²	—	—
Am ⁶ AlMo ¹² O ⁴² + 20 H ² O	—	—
K ⁶ AlMo ¹² O ⁴²	—	—
K ⁶ AlMo ¹² O ⁴² + 20 H ² O	—	—
Cr ² MoO ¹²	—	—
Cr ² MoO ¹² + 4 H ² O	—	—
CrMo ² O ⁹	—	—
CrMo ² O ⁹ + 8 H ² O	—	—
CrMo ³ O ¹²	—	CrW ³ O ¹²
CrMo ³ O ¹² + 7 H ² O	—	—
—	—	CrW ³ O ¹² + 13 H ² O
—	—	CrW ⁷ O ²⁴
—	—	CrW ⁷ O ²⁴ + 9 H ² O
Na ⁶ CrMo ¹² O ⁴²	—	—
Na ⁶ CrMo ¹² O ⁴² + 20 H ² O	—	—
Am ⁶ CrMo ¹² O ⁴²	—	—
Am ⁶ CrMo ¹² O ⁴² + 20 H ² O	—	—
K ⁶ CrMo ¹² O ⁴²	—	—
K ⁶ CrMo ¹² O ⁴² + 20 H ² O	—	—
mnMoO ⁴	mnVO ⁴	mnWO ⁴
mnMoO ⁴ + H ² O	mnV ² O ⁷	—
—	—	—
—	—	mn ² W ⁷ O ²⁴
—	—	mn ² W ⁷ O ²⁴ + 11 H ² O
Am ¹⁰ MnMo ¹⁶ O ⁵⁶	—	—
Am ¹⁰ MnMo ¹⁶ O ⁵⁶ + 12 H ² O	—	—
K ¹⁰ MnMo ¹⁶ O ⁵⁶	—	—
K ¹⁰ MnMo ¹⁶ O ⁵⁶ + 12 H ² O	—	—
feMoO ⁴	feVO ⁴	feWO ⁴ 1)
—	feV ² O ⁷	—
FeMo ⁴ O ¹⁵	—	—
FeMo ⁴ O ¹⁵ + 7 H ² O	—	—
FeMo ⁵ O ¹⁵	—	—
FeMo ⁵ O ¹⁵ + 16 H ² O	—	—
—	—	—
—	—	H ⁶ Am ¹⁰ FeW ² O ²⁶
—	—	H ⁶ Am ¹⁰ FeW ² O ²⁶

1) Wolfram (enthält stets Mangan-
Wolfram bei gemengt).

Nitrate	—	VN ² O ⁶ (?)	—
Phosphüre	MoP	—	—
	—	—	—
	—	—	—
Phosphate	MoP ² O ⁸	VP ² O ⁸	—
	H ⁴ Am ⁶ Mo ⁶ P ² O ²⁵	—	—
	H ⁴ Am ⁶ Mo ⁶ P ² O ²⁵ + 5 H ² O	—	—
	H ⁴ K ³ Mo ³ P ² O ³³	—	—
	H ⁴ K ³ Mo ³ P ² O ³³ + 15 H ² O	—	—
	Am ⁶ Mo ⁶ P ² O ³³	—	—
	Am ⁶ Mo ⁶ P ² O ³³ + 15 H ² O	—	—
	Na ³⁰ Am ¹² Mo ⁶⁰ P ⁴ O ²¹¹	—	—
	Na ³⁰ Am ¹² Mo ⁶⁰ P ⁴ O ²¹¹ + 18 H ² O	—	—
	K ³⁰ Am ¹² Mo ⁶⁰ P ⁴ O ²¹¹	—	—
	K ³⁰ Am ¹² Mo ⁶⁰ P ⁴ O ²¹¹ + 12 H ² O	—	—
	Am ³ Ba ¹² Mo ¹² PO ⁶⁴	—	—
Paraphosphate	MoP ² O ⁷ (?)	VP ² O ⁷ (?)	—
Arseniate	MoAs ² O ⁸ (?)	VAs ² O ⁸ (?)	—
Pararseniate	MoAs ² O ⁷ (?)	VAs ² O ⁷ (?)	—
Sulfo-Metarseniat	MoAs ² S ⁶	—	—
Silicowolframat	—	—	H ⁶ SiW ¹⁰ O ³⁶ 1)
	—	—	H ³ SiW ¹⁰ O ³⁶ + 3 H ² O
	—	—	H ⁶ Na ³ SiW ¹⁰ O ³⁶
	—	—	H ⁶ Na ³ SiW ¹⁰ O ³⁶ + 17/2 H ² O
	—	—	H ⁵ Am ³ SiW ¹⁰ O ³⁶
	—	—	H ⁵ Am ³ SiW ¹⁰ O ³⁶ + 4 H ² O
	—	—	H ² Am ⁶ SiW ¹⁰ O ³⁶
	—	—	H ² Am ⁶ SiW ¹⁰ O ³⁶ + 18 H ² O
	—	—	HAm ⁷ SiW ¹⁰ O ³⁶
	—	—	HAm ⁷ SiW ¹⁰ O ³⁶ + 24 H ² O
	—	—	Am ⁸ SiW ¹⁰ O ³⁶
	—	—	Am ⁸ SiW ¹⁰ O ³⁶ + 8 H ² O
	—	—	H ⁶ K ³ SiW ¹⁰ O ³⁶
	—	—	H ⁶ K ³ SiW ¹⁰ O ³⁶ + 13 H ² O
	—	—	H ⁴ K ⁴ SiW ¹⁰ O ³⁶
	—	—	H ⁴ K ⁴ SiW ¹⁰ O ³⁶ + 8 H ² O
	—	—	H ⁶ SiW ¹² O ⁴² 2)
	—	—	H ³ SiW ¹² O ⁴² + 18 H ² O
	—	—	H ³ SiW ¹² O ⁴² + 29 H ² O
	—	—	H ⁶ Na ² SiW ¹² O ⁴²
	—	—	H ⁶ Na ² SiW ¹² O ⁴² + 14 H ² O
	—	—	H ⁴ Na ⁴ SiW ¹² O ⁴²
	—	—	H ⁴ Na ⁴ SiW ¹² O ⁴² + 11 H ² O
	—	—	H ⁴ Na ⁴ SiW ¹² O ⁴² + 18 H ² O
	—	—	H ¹² Na ¹⁰ Si ³ (NO ²) ⁴ W ³⁶ O ¹³⁰
	—	—	H ¹² Na ¹⁰ Si ³ (NO ²) ⁴ W ³⁶ O ¹³⁰ + 39 H ² O
	—	—	H ⁴ Ag ⁴ SiW ¹² O ⁴²
	—	—	H ⁴ Ag ⁴ SiW ¹² O ⁴² + 7 H ² O
	—	—	H ⁴ Ca ² SiW ¹² O ⁴²
	—	—	H ⁴ Ca ² SiW ¹² O ⁴² + 22 H ² O
	—	—	H ⁴ Ba ² SiW ¹² O ⁴²
	—	—	H ⁴ Ba ² SiW ¹² O ⁴² + 14 H ² O
	—	—	H ⁴ Ba ² SiW ¹² O ⁴² + 22 H ² O

1) Silicium-Deciwolframsäure.

2) Silicium-Wolframsäure.

—	—	$\text{Na}^2\text{Ba}^2\text{SiW}^{12}\text{O}^{42}$
—	—	$\text{Na}^2\text{Ba}^2\text{SiW}^{12}\text{O}^{42} + 28 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{H}^4\text{Mg}^2\text{SiW}^{12}\text{O}^{42}$
—	—	$\text{H}^4\text{Mg}^2\text{SiW}^{12}\text{O}^{42} + 16 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{H}^{12}\text{Al}^2\text{Si}^2\text{W}^{36}\text{O}^{126}$
—	—	$\text{H}^{12}\text{Al}^2\text{Si}^2\text{W}^{36}\text{O}^{126} + 87 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{Am}^{18}\text{Al}^2\text{Si}^2\text{W}^{36}\text{O}^{126}$
—	—	$\text{Am}^{18}\text{Al}^2\text{Si}^2\text{W}^{36}\text{O}^{126} + 75 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{H}^5\text{W}^{12}\text{SiO}^{42}$ ¹⁾
—	—	$\text{H}^5\text{W}^{12}\text{SiO}^{42} + 20 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{H}^4\text{Na}^4\text{W}^{12}\text{SiO}^{42}$
—	—	$\text{H}^4\text{Na}^4\text{W}^{12}\text{SiO}^{42} + 10 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{H}^4\text{K}^4\text{W}^{12}\text{SiO}^{42}$
—	—	$\text{H}^4\text{K}^4\text{W}^{12}\text{SiO}^{42} + 7 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{K}^5\text{W}^{12}\text{SiO}^{42}$
—	—	$\text{K}^5\text{W}^{12}\text{SiO}^{42} + 20 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{H}^4\text{Ca}^2\text{W}^{12}\text{SiO}^{42}$
—	—	$\text{H}^4\text{Ca}^2\text{W}^{12}\text{SiO}^{42} + 20 \text{H}^2\text{O}$
—	—	$\text{H}^{12}\text{Al}^2\text{W}^{36}\text{Si}^2\text{O}^{126}$
—	—	$\text{H}^2\text{Al}^2\text{W}^{36}\text{Si}^2\text{O}^{126} + 75 \text{H}^2\text{O}$
—	—	—
—	—	—
—	$\text{V}^2\text{P}^{10}\text{Si}^3\text{O}^{37}$	—
—	$\text{V}^2\text{P}^{10}\text{Si}^3\text{O}^{37} + 6 \text{H}^2\text{O}$	—

¹⁾ Wolfram-Siliciumsäure isomer mit der Silicium-Wolframsäure.

Fünfatomige Metalle.

	Nb = 94.	Ta = 182.
Fluorüre	Na^2NbF^7	Na^2TaF^7
	—	$\text{Na}^2\text{TaF}^7 + \text{H}^2\text{O}$
	Am^2NbF^7	Na^3TaF^8
	K^2NbF^7	Am^2TaF^7
	—	K^2TaF^7
Chlorüre Oxyde	—	ZnTaF^7
	—	$\text{ZnTaF}^7 + 7 \text{H}^2\text{O}$
	—	CuTaF^7
	—	$\text{CuTaF}^7 + 4 \text{H}^2\text{O}$
	NbCl^5	TaCl^5
	—	TaO^2
	Nb^2O^5	Ta^2O^5
	—	NaTaO^3
	—	$\text{Na}^2\text{Ta}^6\text{O}^{19}$
	—	$\text{Na}^2\text{Ta}^6\text{O}^{19} + 24 \text{H}^2\text{O}$
—	KTaO^3	
$\text{K}^6\text{Nb}^4\text{O}^{13}$	K^5TaO^5	
$\text{K}^6\text{Nb}^4\text{O}^{13} + 13 \text{H}^2\text{O}$	—	
	—	