

## IV. Klasse. Oxide und Hydroxide

### Abteilung H

Mineral	Formel	Zusammensetzung in Masse-%							
Armangit	$Mn_3(AsO_3)_2$	MnO	51,82	As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	48,18				
Reinerit	$Zn_3(AsO_3)_2$	ZnO	55,23	As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	44,77				
Trigonit	$Pb_3MnH(AsO_3)_3$	PbO	64,00	MnO	6,78	As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	28,36	H <sub>2</sub> O	0,86
Asbecasit	$Ca_3TiBe_2Si_2(O_2/(AsO_3)_6)$	CaO	16,63	TiO <sub>2</sub>	7,89	BeO	4,94	SiO <sub>2</sub>	11,88
		As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	58,66						
Stenhuggarit	$CaFeSb(O/(AsO_3)_2)$	CaO	11,70	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	16,65	Sb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	30,40	As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	41,25
Finnemanit	$Pb_5(Cl/(AsO_3)_3)$	PbO	69,74	Pb	7,19	Cl	2,46	As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	20,61
Molybdomenit	$Pb(SeO_3)$	PbO	66,79	SeO <sub>2</sub>	33,21				
Cobaltomenit	$CoSeO_3 \cdot 2H_2O$	CoO	33,76	SeO <sub>2</sub>	50,00	H <sub>2</sub> O	16,24		
Ahlfeldit	$NiSeO_3 \cdot 2H_2O$	NiO	33,69	SeO <sub>2</sub>	50,06	H <sub>2</sub> O	16,25		
Chalkomenit	$CuSeO_3 \cdot 2H_2O$	CuO	35,11	SeO <sub>2</sub>	48,98	H <sub>2</sub> O	15,91		
Teineit	$CeTeO_3 \cdot 2H_2O$	CeO	44,38	TeO <sub>2</sub>	45,38	H <sub>2</sub> O	10,24		
Graemit	$CuTeO_3 \cdot H_2O$	CuO	28,91	TeO <sub>2</sub>	58,00	H <sub>2</sub> O	13,09		
Emmonsit	$Fe_2(TeO_3)_3 \cdot 2H_2O$	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	23,67	TeO <sub>2</sub>	70,98	H <sub>2</sub> O	5,34		
Mackayit	$Fe(OH/Te_2O_5)$	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	19,57	TeO <sub>2</sub>	78,22	H <sub>2</sub> O	2,21		
Rodalquilarit	$Fe_2H_3(Cl/(TeO_3)_4)$	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	18,73	TeO <sub>2</sub>	74,88	HCl	2,11	H <sub>2</sub> O	4,28
Poughit	$Fe_2(SO_4/(TeO_3)_2) \cdot 3H_2O$	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	26,05	TeO <sub>2</sub>	52,07	SO <sub>3</sub>	13,06	H <sub>2</sub> O	8,82
Spiroffit	$MnZnTe_3O_8$	MnO	11,24	ZnO	12,90	TeO <sub>2</sub>	75,86		
Magnolit	$Hg_2TeO_4$	HgO	73,08	TeO <sub>2</sub>	26,92				
Montanit	$(BiO)_2TeO_4 \cdot 2H_2O$	Bi <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	35,32	Bi <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	37,75	TeO <sub>2</sub>	24,20	H <sub>2</sub> O	2,73
Cliffordit	$UTe_3O_8$	UO <sub>2</sub>	36,06	TeO <sub>2</sub>	63,94				
Sonorait	$Fe(OH/TeO_3) \cdot H_2O$	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	29,96	TeO <sub>2</sub>	59,90	H <sub>2</sub> O	10,14		
Mroseit	$Ca_2((CO_3)_2/Te_2O_4)$	CaO	21,59	CO <sub>2</sub>	16,95	TeO <sub>2</sub>	61,46		
Derriksit	$Cu_4(UO_2/(OH)_6/(SeO_3)_2) \cdot H_2O$	CuO	35,42	UO <sub>3</sub>	31,84	SeO <sub>2</sub>	24,71	H <sub>2</sub> O	8,03
Marthozit	$Cu((UO_2)_3/(OH)_2/(SeO_3)_3) \cdot 7H_2O$	CuO	5,62	UO <sub>3</sub>	60,66	SeO <sub>2</sub>	23,53	H <sub>2</sub> O	10,19
Guillemenit	$Ba((UO_2)_3/(OH)_4/(SeO_3)_3) \cdot 3H_2O$	BaO	10,99	UO <sub>3</sub>	61,49	SeO <sub>2</sub>	15,90	H <sub>2</sub> O	11,62
Demesmaekerit	$Pb_2Cu_5((UO_2)_2/(OH)_6/SeO_3)_6) \cdot 2H_2O$	PbO	20,55	CuO	18,31	UO <sub>3</sub>	26,34	SeO <sub>2</sub>	30,65
		H <sub>2</sub> O	4,15						
Schmitterit	$UO_2TeO_3$	UO <sub>3</sub>	64,19	TeO <sub>2</sub>	35,81				
Moctezumit	$PbUO_2(TeO_3)_2$	PbO	26,94	UO <sub>3</sub>	34,53	TeO <sub>2</sub>	38,53		
Lautarit	$Ca(IO_3)_2$	CaO	14,38	I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	85,62				
Dietzeit	$Ca(IO_3)_2 \cdot CaCrO_4$	CaO	20,54	CrO <sub>3</sub>	18,32	I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	61,14		
Salesit	$Cu(OH/IO_3)$	CuO	31,14	I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	65,34	H <sub>2</sub> O	3,53		
Bellingerit	$Cu_3(IO_3)_6 \cdot 2H_2O$	CuO	18,70	I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	78,48	H <sub>2</sub> O	2,82		
Seeligerit	$Pb_3(Cl_3/O/IO_3)$	PbO	36,44	Pb	38,82	Cl	11,58	I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	18,16
Schwartzembergite	$Pb_5(Cl_3/O_3/IO_3)$	PbO	57,22	Pb	22,76	Cl	7,79	I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	12,23