

## IV. Klasse. Oxide und Hydroxide

### Abteilung G

Mineral	Formel	Zusammensetzung in Masse-%							
Scherbinait	$V_2O_5$	$V_2O_5$	100						
Alait	$V_2O_5 \cdot H_2O$	$V_2O_5$	90,99	$H_2O$	9,01				
Duttonit	$V_2O_5 \cdot 2H_2O$	$V_2O_5$	83,47	$H_2O$	16,53				
Navajoit	$V_2O_5 \cdot 3H_2O$	$V_2O_5$	77,09	$H_2O$	22,91				
Häggit	$V_2O_3 \cdot V_2O_4 \cdot 2H_2O$	$V_2O_3$	42,61	$V_2O_4$	47,15	$H_2O$	10,24		
Doloresit	$3V_2O_4 \cdot 4H_2O$	$V_2O_4$	87,35	$H_2O$	12,65				
Vanoxit	$V_6O_{13} \cdot 8H_2O$	$V_2O_4$	50,44	$V_2O_5$	27,65	$H_2O$	21,91		
Vanalit	$Na_2Al_3V_{10}O_{38} \cdot 30H_2O$	$Na_2O$	3,23	$Al_2O_3$	21,25	$V_2O_5$	47,37	$H_2O$	28,15
Nolanit	$Fe_3V_8O_{18}$	$FeO$	24,97	$V_2O_3$	17,37	$V_2O_4$	57,66		
Simplotit	$CaV_4O_7 \cdot 5H_2O$	$CaO$	12,58	$V_2O_3$	67,22	$H_2O$	20,20		
Rossit	$CaV_2O_6 \cdot 4H_2O$	$CaO$	18,09	$V_2O_5$	58,67	$H_2O$	23,24		
Metarossit	$CaV_2O_6 \cdot 2H_2O$	$CaO$	20,47	$V_2O_5$	66,38	$H_2O$	13,15		
Huemulit	$Na_4MgV_{10}O_{28} \cdot 24H_2O$	$Na_2O$	8,23	$MgO$	2,68	$V_2O_5$	60,38	$H_2O$	28,71
Pascoit	$Ca_3V_{10}O_{28} \cdot 16H_2O$	$CaO$	12,32	$V_2O_5$	66,58	$H_2O$	21,10		
Hewettit	$CaV_6O_{16} \cdot 9H_2O$	$CaO$	7,34	$V_2O_5$	71,43	$H_2O$	21,23		
Barnesit	$Na_2V_6O_{16} \cdot 3H_2O$	$Na_2O$	9,37	$V_2O_5$	82,46	$H_2O$	8,17		
Grantsit	$Na_2CaV_{12}O_{32} \cdot 8H_2O$	$Na_2O$	4,58	$CaO$	4,14	$V_2O_5$	80,63	$H_2O$	10,65
Hendersonit	$Ca_2V_9O_{24} \cdot 8H_2O$	$CaO$	10,51	$V_2O_4$	7,78	$V_2O_5$	68,20	$H_2O$	13,51
Bokit	$KAl_3Fe_6V_6V_{20}O_{76} \cdot 30H_2O$	$K_2O$	1,36	$Al_2O_3$	4,32	$Fe_2O_3$	13,55	$V_2O_4$	14,07
		$V_2O_5$	51,42	$H_2O$	15,28				
Sherwoodit	$Ca_3V_8O_{22} \cdot 15H_2O$	$CaO$	14,63	$V_2O_4$	14,42	$V_2O_5$	47,45	$H_2O$	23,50
Delrioit	$CaSrV_2O_6(OH)_2 \cdot 3H_2O$	$CaO$	13,56	$SrO$	25,05	$V_2O_5$	43,96	$H_2O$	17,43
Ianthinit	$UO_2(OH)_2$	$UO_3$	94,07	$H_2O$	5,93				
Masuyit	$UO_2(OH)_2 \cdot H_2O$	$UO_3$	88,81	$H_2O$	11,19				
Schoepit	$UO_2(OH)_2 \cdot H_2O$	$UO_3$	88,81	$H_2O$	11,19				
Becquerelit	$6(UO_2/(OH)_2) \cdot 4H_2O$	$UO_3$	90,50	$H_2O$	9,50				
Compreignacit	$6(UO_2/(OH)_2) \cdot 2KOH \cdot 4H_2O$	$K_2O$	4,69	$UO_3$	85,44	$H_2O$	9,87		
Rameauit	$K_2Ca(UO_2)_6/(OH)_{16} \cdot H_2O$	$K_2O$	4,64	$CaO$	2,76	$UO_3$	84,60	$H_2O$	8,00
Fourmarierit	$4(UO_2/(OH)_2) \cdot Pb(OH)_2$	$PbO$	15,31	$UO_3$	78,50	$H_2O$	6,19		
Vandendriesscheit	$4(UO_2/(OH)_2) \cdot Pb(OH)_2 \cdot H_2O$	$PbO$	15,13	$UO_3$	77,55	$H_2O$	7,32		
Vandenbrandeit	$(UO_2/(OH)_2) \cdot Cu(OH)_2$	$CuO$	19,81	$UO_3$	71,22	$H_2O$	8,97		
Roubalit	$3(UO_2/(OH)_2) \cdot 2Cu(OH)_2 \cdot 5H_2O$	$CuO$	13,29	$UO_3$	71,67	$H_2O$	15,04		
Wölsendorfit	$4(UO_2/(OH)_2) \cdot PbO \cdot CaO$	$CaO$	3,75	$PbO$	14,92	$UO_3$	76,51	$H_2O$	4,82