

## IX. Klasse. Silikate und Germanate

### Abteilung A: Neso-Subsilikate

Mineral	Formel	Zusammensetzung									
Euklas	$\text{AlBe}_2[\text{OH} \text{SiO}_4]$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	35,14	BeO	17,24	$\text{H}_2\text{O}$	6,21	$\text{SiO}_2$	54,57		
Sillimanit	$\text{Al}_2[\text{O} \text{SiO}_4]$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	62,92	$\text{SiO}_2$	37,08						
Andalusit	$\text{Al}_2[\text{O} \text{SiO}_4]$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	62,92	$\text{SiO}_2$	37,08						
Disthen	$\text{Al}_2[\text{O} \text{SiO}_4]$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	62,92	$\text{SiO}_2$	37,08						
Staurolith	$2\text{FeO} \cdot \text{AlOOH} \cdot 4 \text{Al}_2[\text{O} \text{SiO}_4]$	FeO	16,87	$\text{Al}_2\text{O}_3$	53,86	$\text{H}_2\text{O}$	1,06	$\text{SiO}_2$	28,21		
Topas	$\text{Al}_2[\text{F}_2 \text{SiO}_4]$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	53,94	Al	7,14	F	15,08	$\text{SiO}_2$	23,84		
Gerstmannit	$\text{ZnMnMg}[(\text{OH})_2 \text{SiO}_4]$	ZnO	30,07	MnO	26,20	MgO	14,89	$\text{H}_2\text{O}$	6,65	$\text{SiO}_2$	22,19
Norbergit	$\text{Mg}_3[(\text{F}/\text{OH} \text{SiO}_4)]$	MgO	50,13	Mg	6,05	F	9,45	$\text{H}_2\text{O}$	4,48	$\text{SiO}_2$	28,89
Chondroit	$\text{Mg}_5[(\text{F}/\text{OH} \text{SiO}_4)_2]$	MgO	53,08	Mg	3,56	F	5,56	$\text{H}_2\text{O}$	2,64	$\text{SiO}_2$	35,16
Alleghanyit	$\text{Mn}_5[(\text{OH})_2 \text{SiO}_4)_2]$	MnO	71,96	$\text{H}_2\text{O}$	3,66	$\text{SiO}_2$	24,38				
Titanit	$\text{CaTi}[\text{O} \text{SiO}_4]$	CaO	28,61	$\text{TiO}_2$	40,74	$\text{SiO}_2$	30,65				
Malayait	$\text{CaSn}[\text{O} \text{SiO}_4]$	CaO	21,02	$\text{SnO}_2$	56,47	$\text{SiO}_2$	22,52				
Alit	$\text{Ca}_3[\text{O} \text{SiO}_4]$	CaO	73,68	$\text{SiO}_2$	26,32						
Spurrit	$\text{Ca}_5[\text{CO}_3 \text{SiO}_4)_2]$	CaO	63,07	$\text{CO}_2$	9,90	$\text{SiO}_2$	27,03				
Thaumasit	$\text{Ca}_3[\text{CO}_3 \text{SO}_4 \text{Si}(\text{OH})_6] \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	CaO	27,02	$\text{CO}_2$	7,07	$\text{SO}_3$	12,86	$\text{H}_2\text{O}$	43,40	$\text{SiO}_2$	9,65
Chloritoid	$\text{FeAl}_2[(\text{OH})_2 \text{O} \text{SiO}_4]$	FeO	28,52	$\text{Al}_2\text{O}_3$	40,48	$\text{H}_2\text{O}$	7,15	$\text{SiO}_2$	23,85		

### Abteilung A: Borosilikate und Verwandte

Mineral	Formel	Zusammensetzung									
Datolith	$\text{CaB}(\text{OH}/\text{SiO}_4)$	CaO	35,05	$\text{B}_2\text{O}_3$	21,76	$\text{H}_2\text{O}$	5,63	$\text{SiO}_2$	37,56		
Homilit	$\text{Ca}_2\text{FeB}_2(\text{O}/\text{SiO}_4)_2$	CaO	30,01	FeO	19,22	$\text{B}_2\text{O}_3$	18,63	$\text{SiO}_2$	32,14		
Gadolinit	$\text{Y}_2\text{FeB}_2(\text{O}/\text{SiO}_4)_2$	$\text{Y}_2\text{O}_3$	48,26	FeO	15,36	$\text{SiO}_2$	25,69	BeO	10,69		
Kornerupin	$\text{Mg}_4\text{Al}_6(\text{O}_2/\text{OH}/\text{BO}_4(\text{SiO}_4)_4)$	MgO	21,46	$\text{Al}_2\text{O}_3$	40,72	$\text{H}_2\text{O}$	1,20	$\text{B}_2\text{O}_3$	4,63	$\text{SiO}_2$	31,99
Dumortierit	$\text{Al}_7(\text{O}_3/\text{BO}_3/(\text{SiO}_4)_3)$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	62,39	$\text{B}_2\text{O}_3$	6,09	$\text{SiO}_2$	31,52				
Howlith	$\text{Ca}_2((\text{BOOH})_5/\text{SiO}_4)$	CaO	28,66	$\text{B}_2\text{O}_3$	44,48	$\text{H}_2\text{O}$	17,51	$\text{SiO}_2$	15,35		
Sklodowsit	$\text{MgH}_2(\text{UO}_2/\text{SiO}_4)_2$	MgO	5,37	$\text{UO}_3$	76,22	$\text{SiO}_2$	16,01	$\text{H}_2\text{O}$	2,40		
Uranophan	$\text{CaH}_2(\text{UO}_2/\text{SiO}_4)_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	CaO	6,55	$\text{UO}_3$	66,80	$\text{H}_2\text{O}$	12,62	$\text{SiO}_2$	14,03		
Kasolit	$\text{Pb}_2(\text{UO}_2/\text{SiO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	PbO	38,00	$\text{UO}_3$	48,70	$\text{H}_2\text{O}$	3,07	$\text{SiO}_2$	10,23		
Weeksit	$\text{K}_2((\text{UO}_2)_2/\text{Si}_6\text{O}_{15}) \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	K <sub>2</sub> O	8,57	$\text{UO}_3$	52,06	$\text{H}_2\text{O}$	6,56	$\text{SiO}_2$	32,81		
Haiweeit	$\text{Ca}((\text{UO}_2)_2/\text{Si}_6\text{O}_{15}) \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	CaO	5,20	$\text{UO}_3$	53,03	$\text{H}_2\text{O}$	8,35	$\text{SiO}_2$	33,42		
Soddyit	$((\text{UO}_2)_5/(\text{OH})_2/\text{SiO}_4) \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	$\text{UO}_3$	85,62	$\text{H}_2\text{O}$	5,39	$\text{SiO}_2$	8,99				