Helmut Schröcke Karl-Ludwig Weiner

Mineralogie

Ein Lehrbuch auf systematischer Grundlage



Walter de Gruyter · Berlin · New York 1981

Inhalt

Ei	nführı	ıng														
1.	Mine	ral, Kri	stall, Gestein													1
2.	Einig	e Beme	erkungen zur Minerals	ystema	ıtik											3
3.	3. Aufbau des behandelten Stoffes												6			
	4. Mineralparagenesen, Gesteine und Lagerstätten													9		
5.	Mine	ralname	en													20
6.	Litera	atur														23
7.	Tabel	len														31
	Tabel	le 1:	Kristall-Systeme, -Klas	sen un	d -Fo	orm	en .									31
			Bravaisgitter und Rau													37
			Mohssche Härteskala													46
			Die Mineralzusammen													47
	Tabel	le 5:	Geologische Zeittafel													52
			Die Häufigkeiten der													53
	Tabel	le 7:	Die Ionenradien der d	hemisc	hen	Eler	nent	e								54
	Tabel	le 8:	Die Erzeugung anorga	nischer	Roh	sto	ffe .									56
	Tabel	le 9:	Abkürzungen													58
				4												
1	Elam		ad intomostallicaha Va	براء بدايي		α.		••••		Ca	L.:	4.				
1.			nd intermetallische Ve													59
			osphide)													
	1.1		e													
	1.2		netalle und Nichtmeta													
		1.2.1	Arsen-Gruppe			٠		٠	٠	٠	٠	•	٠	•	•	83
			* *													
			Schwefel-Gruppe													
	1.3	Carbic	le, Phosphide, Nitride													107
2	Sulfic	le (unt	er Einschluß der Sele	nide T	[ellur	ide	Δrs	enic	le.	Δn	tim	ωn	ide			
۷.			ide)													111
	2.1		ungen und legierungsa											•	•	
	2.1		netallen													113
	2.2		e mit Me: $S > 1:1$													
	2.2		Silberglanz-Gruppe .													
	2.3		e mit Me : $S = 1 : 1$													
			Zinkblende-Gruppe .													
			Kupferkies-Gruppe													
			Zinnkies-Gruppe .													
		2.3.4	Fahlerz-Gruppe .													169

		2.3.5 Wurtzit-Gruppe
		2.3.6 Enargit-Gruppe
		2.3.7 Cubanit-Silberkies-Gruppe
		2.3.8 Magnetkies-Gruppe
		2.3.9 Millerit-Gruppe
		2.3.10 Bleiglanz-Gruppe
		2.3.11 Miargyrit-Schapbachit-Gruppe
		2.3.12 Herzenbergit-Teallit-Gruppe
		2.3.14 Covellin-Gruppe
	2.4	Sulfide mit Me: $S < 1:1$
		2.4.1 Kobalt-Nickelkies-Gruppe (Linneit-Gruppe)
		2.4.2 Antimonglanz-Gruppe
		2.4.3 Tetradymit-Gruppe
		2.4.4 Gruppe der Gold- und Silbertelluride
	2.5	Sulfide mit Me: S = 1:2
	2.3	
		2.5.1 Pyrit-Gruppe
		2.5.3 Markasit-Gruppe
		2.5.4 Arsenkies-Gruppe
	2.6	Sulfide mit Me : $S < 1:2$
		2.6.1 Skutterudit-Gruppe
	2.7	Komplexe Sulfide
		2.7.1 Gruppe der Rotgültigerze
		2.7.2 Gruppe der Spießglanze
		Kupferspießglanze
		Silberspießglanze
		Blei-Kupfer-Spießglanze
		Blei-Silber-Spießglanze
		Blei-Arsen-Spießglanze
		Blei-Antimon-Spießglanze
		Blei-Wismut-Spießglanze
	•	
	2.8	Nichtmetallische Sulfide
3.	Halog	genide
	3.1	Einfache Halogenide
		Wasserfreie Halogenide
		Wasserhaltige Halogenide
	3.2	Doppelhalogenide
		Wasserfreie Doppelhalogenide
		Wasserhaltige Doppelhalogenide
	2.2	11 0
	3.3	Oxidhalogenide

Inhaltsverzeichnis IX

4.		e und Hydroxide (unter Einschluß der Titanate, Antimonate,
	4.1	ate und Tantalate)
	4.2	4.1.2 MeO-Verbindungen
		4.2.1 Spinell-Gruppe354Aluminatspinelle355Ferritspinelle360Chromspinelle375Vanadin- und Titanspinelle381Oxide mit spinellähnlichen Strukturen381
	4.3	Oxide der Zusammensetzung Me_2O_3 bis Me_5O_9
		4.3.3 Perowskit-Gruppe
		4.3.5 Oxide der Zusammensetzung Me_3O_5 und Me_5O_9 409
	4.4	Oxide der Zusammensetzung MeO2
		4.4.3 Braunstein-Gruppe
	4.5	Oxide der Zusammensetzung Me ₂ O ₅ , MeO ₃ und ähnliche
	4.6	Hydroxide und Hydrate4794.6.2 Diaspor-Böhmit-Gruppe <td< td=""></td<>
5	5.1 5.2	Ate, Carbonate, Borate 499 Nitrate 499 Carbonate 501 Wasserfreie Carbonate 502
		Wasserfreie Carbonate obne fremde Anjonen 500

X Inhaltsverzeichnis

	5.2.3 I 5.2.4	Kalkspat-Gruppe Dolomit-Gruppe Aragonit-Gruppe freie Carbonate n				· ·			. 503 . 528 . 533 . 543	8
	5.2.7 5.2.8 1 Wasserhal	Bastnäsit-Gruppe Phosgenit-Gruppe		 le Anior	 nen	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	 	 	. 549 . 550 . 552 . 554	9 0 2 2
	5.2.10	Gruppe der Urany	lcarbonate.						. 556	5
5.3	Wasserfre	ie Borate							. 556 . 559 . 562	9
		ate, Molybdate ui							. 567	
6.1	Wasserfre	ie Sulfate freie Sulfate ohne					•		. 567 . 567	7
	Wasser Wasserhal Wasser	Schwerspat-Grupp freie Sulfate mit t ige Sulfate haltige Sulfate oh haltige Sulfate mi	fremden Ant nne fremde A	ionen 1 nionen		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			. 575 . 584 . 584 . 586	1 4 7
									. 597	
6.2 6.3	Tellurate, Molybdat	Chromate	 e						. 598 . 599 . 600	8
7. Ph o 7.1	Wasserfre Wasser	enate, Vanadate ie Phosphate, Ars freie Phosphate u freie Phosphate u	enate und V sw. ohne fre	anadate emde Ar	e . nioner	 ı .			. 60° . 60° . 60°	9
	7.1.3	Apatit-Pyromorph	it-Gruppe .						. 624	4
7.2	Wasser	tige Phosphate, A haltige Phosphate haltige Phospate	usw. ohne j	fremde .	Anion	en .			. 632	2
	7.2.3	Gruppe der Urang	limmer						. 642	2
8. Sili 8.1	8.1.1 8.1.2	nte, Nesosilikate Phenakit-Gruppe Olivin-Gruppe							. 649 . 653 . 654	1 1 4
	Q 1 2	Cranat Crunna							666	6

Inhaltsverzeichnis XI

	8.1.4 Zirkon-Gruppe
8.2	Gruppensilikate, Sorosilikate
8.3	Ringsilikate, Cyklosilikate 728 8.3.1 Dreierring-Strukturen 729 8.3.2 Viererring-Strukturen 732 8.3.3 Sechserring-Strukturen 734
8.4	Ketten- und Bandsilikate, Inosilikate 745 Kettensilikate 748 Kettensilikate mit Einerketten 748 Kettensilikate mit Zweierketten 748
	8.4.1 Pyroxen-Gruppe
	8.4.2 Pyroxen-ähnliche Kettensilikate
	Silikate mit kettenähnlichen Baugruppen
	8.4.3 Übergangsstrukturen in andere Silikatgruppen 783 Bandsilikate
	8.4.5 Strukturelle Übergänge zu den Phyllosilikaten
8.5	Schichtsilikate, Phyllosilikate
	8.5.2 Pyrophyllit-Talk-Gruppe 803 8.5.3 Glimmer-Gruppe 81 Muskovit-Reihe 81 Biotit-Reihe 818 Sprödglimmer 823 Hydroglimmer 824
	8.5.4 Montmorillonit-Gruppe

	8.5.6 Kaolini	t-Serpent	in-Ha	lloy	sit-	Gπ	ıpp	e						836
		aolinit-R												
	Se	erpentin-	Reihe	٠.										843
	H	alloysit-H	Reihe											847
	C	a-Schicht	silika	te										850
8.6	Gerüstsilikate	, Tektosi	likate											851
	8.6.1 Nepheli	n-Grupp	e											851
	8.6.2 Analcin	n-Leucit-	Grupp	рe										856
	8.6.3 Feldspa	t-Gruppe												861
	8.6.5 Sodalith	n-Gruppe												898
	8.6.7 Zeolith-	Gruppe												907
9. Orga	nische Minerali	ien												921
9.1	Salze organisc													
9.2	Kohlenwasser	stoffe .												922
9.3	Harze													
Index-M	ineralnamen .								•					925
Formel-Index der Mineralien												934		
Struktu	ren										."			944
Ein- und	l Mehrstoffsys	teme .												946
Sach-Inc	lex													948