

Inhalt

<i>Zweck und Ziel der Reihe</i>	V
<i>Vorwort</i>	VII

Erster Teil: Schwerpunkte der modernen Entwicklung des Gebietes

1. Einleitung	1
2. Gasförmige Hydroxide	3
3. Hydrothermale Kristallzüchtung und Synthese	7
4. Hochdrucksynthese im wasserfreien Medium	9
5. Aquoxide mit hydratisierten Protonen	10
6. Hydroxide und Oxide in der Matrix	11
7. Lage der H-Atome im Gitter kristalliner Aquoxide	12

Zweiter Teil: Hydroxide und Oxide der Hauptgruppenelemente

1. Hydroxide, Hydroxidhydrate und Oxide der Alkalimetalle	14
2. Hydroxide und Oxide des Berylliums	18
3. Hydroxide, Hydroxidhydrate und Oxide von Mg, Ca, Sr und Ba	19
4. Oxosäuren und Oxide des Bors	21
5. Hydroxide und Oxide von Al, Ga, In und Tl	25
6. Oxide des Kohlenstoffs	35
7. Kieselsäuren, Oxide von Si und Ge	38
8. Hydroxide und Oxide von Sn und Pb	42
9. Oxosäuren und Oxide des Stickstoffs	47
10. Oxosäuren und Oxide des Phosphors	52
11. Oxosäuren und Oxide von As, Sb und Bi	59
12. Oxosäuren und Oxide der Chalkogene	64
13. Oxosäuren und Oxide der Halogene	70
14. Oxide des Xenons	78

Dritter Teil: Hydroxide, Oxidhydrate und Oxide der Nebengruppen-elemente

1. Hydroxid und Oxide des Kupfers	79
2. Oxide von Ag und Au	80
3. Hydroxide und Oxide von Zn und Cd	85
4. Oxide des Quecksilbers	88
5. Hydroxide und Oxide von Sc, Y, La und den Lanthaniden	90
6. Hydroxide und Oxide der Aktiniden	92

7. Oxide des Titans	95
8. Oxide von Zr und Hf	99
9. Hydroxide und Oxide des Vanadins	101
10. Oxide von Nb und Ta	105
11. Hydroxide und Oxide des Chroms	107
12. Hydroxide, Oxidhydrate und Oxide von Mo und W	111
13. Hydroxide und Oxide des Mangans, „Permangansäure“	118
14. Pertechnetium- und „Perrhenniumsäure“, Oxide von Tc und Re	123
15. Hydroxide und Oxide von Fe, Co und Ni	128
16. Oxide der Platinmetalle	133
<i>Allgemeine Literaturhinweise</i>	136
<i>Formelregister</i>	137
<i>Sachregister</i>	141