

---

# Inhaltsverzeichnis

<b>A. WASSERCHEMIE</b>			
1. Wasser, was ist das eigentlich?	7	18. pH-Wert	73
2. Welche Stoffe sind im Wasser gelöst? (Salze, Gase, organische Verbindungen)		19. Phosphat	82
		20. Redoxspannung	84
		21. Sauerstoff	94
	8	22. Sulfat	101
		23. Wasserstoffperoxid	103
		24. Rechentafel KH-CO <sub>2</sub> -pH	105
<b>B. WASSERANALYTIK</b>			
1. Der Umgang mit Reagenzien	11	<b>D. WASSERAUFBEREITUNG</b>	
2. Die richtigen Reagenzien	11	1. Leitungswasser	108
3. Haltbarkeit der Reagenzien	12	2. Torffilter	108
4. Richtiges Analysieren	14	3. Ionenaustauscher	109
5. Die Meßergebnisse	16	3.1 Neutralaustausch	109
		3.2 Teilentalsalzung	111
	18	3.3 Vollentsalzung	113
		3.4 Regenerierlösungen	117
	22	3.5 Eigenbau	118
	24	4. Umkehrosmose	119
	25		
<b>C. DIAGNOSE und THERAPIE</b>		<b>E. ANALYSEN</b>	
0. Warnung	29	<b>TROPISCHER GEWÄSSER</b>	121
1. Ammonium	34		
2. Chlor	38	<b>F. FIRMENVERZEICHNIS</b>	
3. Chlorid	39	1. Reagenziensätze für	
4. Eisen	40	Wasseranalysen	122
5. Härte, Carbonathärte	48	2. Elektrische Meßgeräte für	
6. Härte, Gesamthärte	51	Leitfähigkeit, O <sub>2</sub> -Gehalt,	
7. Härte, KH größer als GH ?	53	pH-Wert, Redoxspannung	123
8. Kalium	54	3. Ionenaustauscher	124
9. Kohlendioxid	55	4. Umkehrosmose	124
10. Kupfer	59		
11. Leitfähigkeit	60	<b>G. STICHWORTVERZEICHNIS</b>	125
12. Mangan	71		
13. Natrium			
14. Nitrat			
15. Nitrit			
16. Organische Verbindungen			
17. Ozon			