

Hanns-J. Krause

# Aquarien wasser

Diagnose, Therapie,  
Aufbereitung

# 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)	8	19. Phosphat	82
		20. Redoxspannung	84
		21. Sauerstoff	94
		22. Sulfat	101
		23. Wasserstoffperoxid	103
		24. Rechentafel KH-CO <sub>2</sub> -pH	105
<b>B. WASSERANALYTIK</b>		<b>D. WASSERAUFBEREITUNG</b>	
1. Der Umgang mit Reagenzien	11	1. Leitungswasser	108
2. Die richtigen Reagenzien	11	2. Torffilter	108
3. Haltbarkeit der Reagenzien	12	3. Ionenaustauscher	110
4. Richtiges Analysieren	14	3.1 Neutraleaustausch	111
5. Die Meßergebnisse	16	3.2 Teilentsalzung	112
		3.3 Vollentsalzung	114
<b>C. DIAGNOSE und THERAPIE</b>		3.4 Regenerierlösungen	118
0. Warnung	18	3.5 Eigenbau	119
1. Ammonium	19	4. Umkehrosmose	120
2. Chlor	22	<b>E. ANALYSEN</b>	
3. Chlorid	24	<b>TROPISCHER GEWÄSSER</b>	122
4. Eisen	25	<b>F. FIRMENVERZEICHNIS</b>	
5. Härte, Carbonathärte	29	1. Reagenziensätze für Wasseranalysen	123
6. Härte, Gesamthärte	34	2. Elektrische Meßgeräte für Leitfähigkeit, O <sub>2</sub> -Gehalt, pH-Wert, Redoxspannung	124
7. Härte, KH größer als GH ?	38	3. Ionenaustauscher	125
8. Kalium	39	4. Umkehrosmose	125
9. Kohlendioxid	40	<b>G. STICHWORTVERZEICHNIS</b>	126
10. Kupfer	48		
11. Leitfähigkeit	51		
12. Mangan	53		
13. Natrium	54		
14. Nitrat	55		
15. Nitrit	59		
16. Organische Verbindungen	60		
17. Ozon	71		