Vorwort

0	Vora	ussetzu	ngen			
	0.1	Der Bo	den			
	0.2	Chemis	che Grundlagen3			
		0.2.1	Vorbemerkung			
		0.2.2	Zur Chemie des Kohlenstoffs und			
			Siliciums6			
		0.2.3	Bodeninhaltsstoffe			
						
1	1.1	märprozesse				
	1.1					
		Verwitterung20				
	1.3	Bodenbildung23				
	1.4	Tonminerale und ihre Genese24				
	1.5		toffe - Humifizierung32			
		1.5.1	Vorbemerkung32			
		1.5.2	Nomenklatur und Einteilung35			
		1.5.3	Humifizierung und Huminstoffsynthese37			
		1.5.4	Das Huminstoffsystem45			
		1.5.5	Chemie, Physik und Kolloidchemie51			
		1.5.6	Strukturprobleme62			
	1.6	Tonorg	anische Komplexe69			
		1.6.1	Vorbetrachtung69			
		1.6.2	Tonorganische Komplexe mit			
			niedermolekularen organischen			
			Verbindungen			
		1.6.3	Ton-Huminstoff-Komplexe (THK)74			
			1.6.3.1 Modellversuche mit Pheno-			
			len und Tonmineralen75			
			1.6.3.2 Komplexe mit natürlichen			
			' Huminstoffen78			
			1.6.3.3 Diskussion der Ergebnisse85			
		1.6.4	Ton-Lignin-Komplexe92			
	1.7	Litera	tur99			
2	Saku	ndärnro	zesse 101			
~	2.1					
	2.1		Bodenwasser101			
		2.1.2	Massenwirkungsgesetz102			

	2.1.3	Dissoziation	102
	2.1.4	Säure-Base-Reaktionen	107
	2.1.5	Löslichkeitsprodukt	110
	2.1.6	Ionen in wäßriger Lösung	111
	2.1.7	Literatur	113
2.2	Adsorpt	ionsphänomene	114
	2.2.1	Adsorptionskräfte	116
		2.2.1.1 Van der Waals Kräfte	117
		2.2.1.2 Wasserstoffbrückenbindungen	121
		2.2.1.3 Elektronen-Donator-	
		Akzeptor-Komplexe	122
		2.2.1.4 Hydrophobe Bindung	126
		2.2.1.5 Ionenbeziehung	128
		2.2.1.6 Atombindung	130
	2.2.2	Quantitative Beschreibung der	
		Adsorption	132
		2.2.2.1 Freundlich-Gleichung	132
		2.2.2.2 Langmuir-Gleichung	136
	2.2.3	Literatur	141
2.3	Kation	enadsorption	142
	2.3.1	Austauschbare Kationen	143
	2.3.2	Theorie der Kationenadsorption	147
	2.3.3	Kationenaustauschgleichung	153
	2.3.4	Austausch von Kationen mit	
		unterschiedlicher Ladung	
	2.3.5	Kationenselektivität	159
	2.3.6	Literatur	162
2.4	Anione	nadsorption	163
	2.4.1	Unspezifische Anionenreaktionen	165
		2.4.1.1 AnionenabstoBung	165
		2.4.1.2 Elektrostatische An-	
		ziehung von Anionen	
	2.4.2	Spezifische Anionenreaktionen	174
	2.4.3	Phosphatbindung in Böden	176
	2.4.4	Literatur	182
2.5	Adsorp	tion von organischen Verbindungen	182
	2.5.1	Adsorption organischer Ver-	
		bindungen an Tonminerale	188

3

	2.5.2	Adsorption organischer Ver-
		bindungen an die organische Sub-
		stanz des Bodens 198
	2.5.3	Literatur
2.6	Bodena	cidität
	2.6.1	Ursachen der Bodenacidität 203
		2.6.1.1 Bodeneigene CO ₂ -
		Produktion
		2.6.1.2 Stark saure Niederschläge 205
		2.6.1.3 Humifizierung -
		Mineralisierung 205
		2.6.1.4 Ionenaufnahme durch
		Pflanzen
		2.6.1.5 Redoxreaktionen 209
		2.6.1.6 Physiologisch saure Dünger 210
		2.6.1.7 Quantifizierung der
		Protoneneinträge211
	2.6.2	
		2.6.2.1 Kohlensäure/Carbonat-
		Pufferbereich
		2.6.2.2 Silikat-Pufferbereich 218
		2.6.2.3 Austauscher-Pufferbereich 220
		2.6.2.4 Aluminium-Pufferbereich 222
		2.6.2.5 Eisen-Pufferbereich 229
	2.6.3	Literatur
2.7	_	ion und Reduktion231
	2.7.1	Elektronenakzeptoren und -donatoren 233
	2.7.2	Redoxpotential 235
	2.7.3	Redoxreaktionen in Böden 238
	2.7.4	Redoxreaktionen einzelner Elemente 244
		2.7.4.1 Stickstoff 244
		2.7.4.2 Schwefel
		2.7.4.3 Kohlenstoff 248
		2.7.4.4 Eisen
		2.7.4.5 Mangan
	2.7.5	Literatur252
		esse253
3.1		intrag durch die Luft (Immissionen)253
3.2		metalle257
3.3	Minera	löle und analoge Kohlenwasserstoffe263

3.4	Weitere aromatische Kohlenwasserstoffe274				
3.5	Tenside279				
3.6	Enzyme283				
3.7	Pestizide292				
	3.7.1 Ionische Pestizide294				
	3.7.2 Nichtionische Pestizide299				
3.8	Phenole303				
3.9	Literatur310				
Ein Nachwort: Wie ist der Boden als Gegenstand der Chemie einzuordnen?					
Gege	enstand der Chemie einzuordnen?				

Register