Inhaltsverzeichnis

Einl	leitung		1	
Neue Anleitung				
2.1.	Flüssigkeiten		5	
2.2.	Physikalische Grundlagen		8	
	2.2.1. Mikroskopisches Bild von Flüssig	keiten	8	
	2.2.2. Viskosität		10	
	2.2.3. Stokessches Gesetz		13	
	2.2.4. Hagen-Poiseuillesches Gesetz		16	
			20	
			22	
			24	
2.3.			27	
			27	
			29	
			30	
			31	
2.4			32	
۷.٦.			32	
	2.4.2 Vanillannialragimentan		34	
	Net 2.1. 2.2. 2.3.	2.1. Flüssigkeiten 2.2. Physikalische Grundlagen 2.2.1. Mikroskopisches Bild von Flüssig 2.2.2. Viskosität 2.2.3. Stokessches Gesetz 2.2.4. Hagen-Poiseuillesches Gesetz 2.2.5. Oberflächenspannung 2.2.6. Diffusion 2.2.7. Osmose 2.3. Technische Grundlagen 2.3.1. Kugelfallviskosimeter 2.3.2. Kapillarviskosimeter 2.3.3. Abreißmethode 2.3.4. Osmometer 2.4.1. Kugelfallviskosimeter 2.4.1. Kugelfallviskosimeter 2.4.1. Kugelfallviskosimeter	Neue Anleitung 2.1. Flüssigkeiten 2.2. Physikalische Grundlagen 2.2.1. Mikroskopisches Bild von Flüssigkeiten 2.2.2. Viskosität 2.2.3. Stokessches Gesetz 2.2.4. Hagen-Poiseuillesches Gesetz 2.2.5. Oberflächenspannung 2.2.6. Diffusion 2.2.7. Osmose 2.3. Technische Grundlagen 2.3.1. Kugelfallviskosimeter 2.3.2. Kapillarviskosimeter 2.3.3. Abreißmethode 2.3.4. Osmometer 2.4. Versuchsdurchführung 2.4.1. Kugelfallviskosimeter	

		2.4.3.	Messung der Oberflächenspannung	35
		2.4.4.	Osmometer	36
	2.5.	ertung	37	
		2.5.1.	Kugelfallviskosimeter	37
		2.5.2.	Kapillarviskosimeter	38
		2.5.3.	Messung der Oberflächenspannung	38
		2.5.4.	Osmometer	38
	2.6.	Anhan	ng	40
		2.6.1.	Datenblatt	40
		2.6.2.	Formelsammlung	41
3.	Übe	rarbeit	ung einer Praktikumsanleitung	43
	3.1.	Anford	derungen an ein Praktikum	43
		3.1.1.	Aufbau und Struktur einer Anleitung	45
		3.1.2.	Inhaltliche Aspekte	47
		3.1.3.	Funktion von Sprache und Bildern	47
		3.1.4.	Formeln und mathematische Schreibweisen	49
	3.2.	3.2. Änderungen in der neuen Anleitung		50
		3.2.1.	Änderungen von Aufbau und Struktur	51
		3.2.2.	Inhaltliche Änderungen	54
		3.2.3.	Verwendung von Sprache und Bildern	61
			Herleitung von Formeln	
4.	Enty	vicklun	g eines neuen Teilversuchs zur Osmose	67
••	4.1. Die Pfeffersche Zelle			
	1.1.		Verschiedene Versuchsaufbauten	68 68
			Testläufe mit den beiden Versuchsaufbauten	70
		T.1.4.	4.1.2.1. Theoretischer Hintergrund	70
			- 4. L. 7. L L. HCOLCHISCHEL THURCIYIUUU	11

		4.1.2.2. Möglichkeiten der Auswertung	72
		4.1.2.3. Auswertung der Versuchsreihen	74
		4.1.3. Vorteile der verschiedenen Versuchsaufbauten	77
	4.2.	Verfassen der entsprechenden Teile in der neuen Anleitung	78
5.	Hinv	weise für den Betreuer	81
	5.1.	Vorbemerkungen	82
	5.2.	Musterprotokoll	84
		5.2.1. Kugelfallviskosimeter	84
		5.2.2. Kapillarviskosimeter	85
		5.2.3. Messung der Oberflächenspannung	86
		5.2.4. Osmometer	86
	5.3.	Auswertung	87
		5.3.1. Kugelfallviskosimeter	87
		5.3.2. Kapillarviskosimeter	88
		5.3.3. Messung der Oberflächenspannung	89
		5.3.4. Osmometer	90
	5.4.	Ausblick und zukünftige Realisierung im Praktikum	93
6.	Osm	nosekraftwerke	95
	6.1.	Funktionsprinzip eines Osmosekraftwerkes	95
	6.2.	Aktueller Stand der Forschung	98
Α.	Mes	sreihen	105
R	Δlte	Anleitung zum Versuch M1	123