

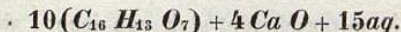
Die Zusammensetzung ist folgende:

I. 0,329	Substanz geben	0,607	Kohlensäure.
II. 0,1725	„ „	0,319	Kohlensäure und 0,118 Wasser.
III. 0,3865	„ „	0,0535	schwefelsauren Kalk.
IV. 0,3235	„ „	0,043	„ „

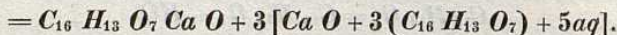
Diess entspricht folgender Formel:

		berechnet		gefunden	
			I.		II.
160 Aeq. Kohlenstoff	= 12000,0—	50,61—	50,31—		50,43
145 Aeq. Wasserstoff	= 1812,5—	7,64—			7,60
85 Aeq. Sauerstoff	= 8500,0—	35,85—			36,50
4 Aeq. Kalk	= 1400,0—	5,90—	5,69—		5,47
	<hr/>	23712,5—	100,00—	. . .	100,00

Die Formel



lässt sich betrachten als zusammengesetzt aus



Die Lösung der reinen Cäinasäure in Alkohol gibt mit einer alkoholischen Bleizuckerlösung eine geringe Menge eines weissen Niederschlages, der bei 100° C. getrocknet folgende Zusammensetzung zeigte:

I. 0,3264	Substanz gaben	0,4184	Kohlensäure u.	0,1309	Wasser
II. 0,3250	„ „	0,1310	Bleioxyd.		

Diess gibt auf 100 Theile berechnet:

		berechnet		gefunden	
16 Aeq. Kohlenstoff	= 1200,0—	34,71—			34,95
13 Aeq. Wasserstoff	= 162,5—	4,70—			4,45
7 Aeq. Sauerstoff	= 700,0—	20,25—			20,30
1 Aeq. Bleioxyd	= 1394,5—	40,34—			40,30
	<hr/>	3457,0—	100,00—		100,00

Mit dreibasisch-essigsäurem Bleioxyd erhält man aus einer Cäinasäure-Lösung einen reichlichen weissen, schleimigen, schwer auszuwaschenden Niederschlag von folgender Zusammensetzung:

I. 0,5805	Substanz gaben	0,5675	Kohlensäure
II. 0,425	„ „	0,2185	Bleioxyd.