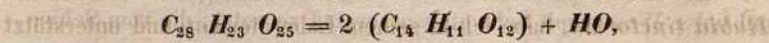
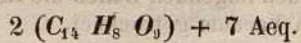


Dies, auf 100 berechnet, gibt folgende Zusammensetzung:

		berechnet	gefunden
28 Aeq. Kohlenstoff	= 168	42·96	43·00
23 „ Wasserstoff	= 23	5·88	5·89
25 „ Sauerstoff	= 200	51·16	51·11
		<hr/>	<hr/>
		391 100·00	100·00



oder im Einklange mit den nachfolgenden Bleisalzen:



Ein Bleisalz der Gerbsäure wurde auf folgende Weise erhalten:  
 Eine Portion frischen Krautes wurde mit Wasser ausgekocht, die filtrirte Flüssigkeit mit essigsauerm Bleioxyde gefällt, der braun gefärbte Niederschlag abfiltrirt und mit Wasser gewaschen, dann mit verdünnter Essigsäure digerirt. Die essigsäure Lösung, vom unlöslichen Rückstande abfiltrirt, wurde mit Ammoniak gefällt, der Niederschlag von der Flüssigkeit abfiltrirt mit Wasser gewaschen, mit Schwefelwasserstoff zersetzt; die vom Schwefelblei abfiltrirte Flüssigkeit wurde nach Verjagung des überschüssigen Schwefelwasserstoffes mit basisch-essigsauerm Bleioxyde gefällt, der gelbliche Niederschlag mit Wasser gewaschen und bei 100° getrocknet.

Die Analyse des Salzes gab folgende Resultate:

0·471 Grmn. Substanz gaben 0·199 Grmn. Kohlensäure und 0·065 Grmn. Wasser.

0·397 Grmn. Substanz gaben 0·296 Grmn. Bleioxyd.

Dies entspricht, auf 100 berechnet, folgender Zusammensetzung:

		berechnet	gefunden
70 Aeq. Kohlenstoff	= 420·00	11·71	11·50
50 „ Wasserstoff	= 50·00	1·39	1·42
55 „ Sauerstoff	= 440·00	12·26	12·34
24 „ Bleioxyd	= 2677·44	74·64	74·74
		<hr/>	<hr/>
		3587·44 100·00	100·00

Eine einfachere Formel, die ebenfalls sehr nahe mit dem Ergebnisse der Analyse übereinstimmt, ist

