

die Wurzel mit Alkohol von 0,830 kalt auszog, den Alkohol filtrirte und mit weingeistiger Bleizuckerlösung ausfällte.

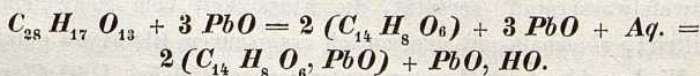
Die vom Niederschlage abfiltrirte Flüssigkeit wurde mit dreibasisch essigsauerm Bleioxyde gefällt, der Niederschlag mit Alkohol ausgewaschen, in verdünnter Essigsäure kalt gelöst, vom Rückstande abfiltrirt, wobei phosphorsaures Bleioxyd auf dem Filter blieb, und mit Alkohol von 98 pCt. gefällt, bei 100° C. getrocknet. Das Salz war braun.

Die Analyse desselben gab folgende Zahlen.

0,390 Grm. Substanz gaben 0,383 Grm. Kohlensäure und 0,0995 Grm. Wasser,
0,3764 „ „ „ 0,2016 Grm. Bleioxyd.

Diess gibt in 100 Theilen :

		berechnet		gefunden
28 Aeq. Kohlenstoff	=	2100,0	— 26,94	— 26,79
17 „ Wasserstoff	=	212,5	— 2,72	— 2,83
13 „ Sauerstoff	=	1300,0	— 16,68	— 16,82
3 „ Bleioxyd	=	4183,5	— 53,66	— 53,56
	Atomgew. =	7796,0	— 100,00	— 100,00



Das zweite wurde auf dieselbe Art bereitet und gab in der Analyse folgende Zusammensetzung :

0,387 Grm. Substanz gaben 0,4285 Grm. Kohlensäure und 0,116 Grm. Wasser,
0,290 „ „ „ 0,3205 Grm. Kohlensäure und 0,085 Grm. Wasser.

Das Salz hinterliess 46,83 pCt. Bleioxyd.

			berechnet		gefunden	
					I.	II.
84 Aeq. Kohlenstoff	=	6300,0	— 30,10	— 30,19	— 30,14	
54 „ Wasserstoff	=	675,0	— 3,22	— 3,33	— 3,26	
42 „ Sauerstoff	=	4200,0	— 20,06	— 19,65	— 19,77	
7 „ Bleioxyd	=	9761,5	— 46,62	— 46,83	— 46,83	
	Atomgew. =	20936,5	— 100,00	— 100,00	— 100,00	

