5,0% Sb_2O_3, alles bei 20°. Die Lösung war 69 Tage beobachtet worden. Eine neue mit[17]):

$$17{,}0\,Sb_2O_3 + 37{,}5\,C_6H_8O_7 + 18{,}75\,Na_2CO_3$$
zu 250 ccm

hatte nach 6 Tagen 4,7% Sb_2O_3 erreicht und sank dann in 4 Tagen auf 4,5%; daneben fanden sich 0,065% Sb_2O_3. Aus einer 3,74-n. Lösung der Säure, die nach 3 Tagen schon 5,4% Sb_2O_3 aufgenommen hatte, und dann 3 Monate verkorkt stand, schieden sich Kristalle ab, deren Untersuchung noch aussteht.

Zusammenfassung.

Glykolsäure: K[18]) = 0,0152

		a) 1-n. (Nach Moritz u. Schneider)	b) 4,88-n.
allein	—	0,60%	α) 2,83% Sb_2O_3
1 S : 0,2 Na	—	2,60	—
1 S : 0,4 Na	—	2,59	—
1 S : 0,5 K	—	—	β) 12,16% „

b, α) Körper a. d. Mutterlauge mit Alkohol 69,00% „ (?)

b, β) do. 1,5% H_2O; 15,05% K; 30,51 „
berech.: 2,85% „ 15,02% K; 30,69 „
für $2[(C_2H_3O_3)Sb{\cdot}OK]{\cdot}C_2H_3O_3K{\cdot}H_2O$;
kristallisiertes Glykolat:
0,72% H_2O; 13,02% K; 39,41 / 38,14 % Sb_2O_3
ber.: — „ 12,75% K; 39,08 „
für: $O(C_2H_3O_3)_2{:}Sb{\cdot}OK$

Milchsäure: K[18]) = 0,0138

		a) 1,209-n.
allein	20°	0,55%
	100°	—
3 S : 2 Na	100°	1,72 „
	65°	1,84 „

[17]) Wie Moritz und Schneider, also mehr wie ½ Äquivalent Na : 1 Säure.
[18]) Ostwald l. c. 183, 191.

		b) 1,21-n.	c) 1,39-n.	M. u. Sch.
allein	20°	0,47%	—	—
	100°	0,68 „	—	—
2 S : 1 Na	20°	3,67 „	5,06%	5,78%

d) 6,7-n.

allein	20°	3,24 „	—	—
	100°	3,74 „	—	—

Körper aus der Mutterlauge m. Ätheralkohol 52,68% Sb_2O_3
berech.: $C_3H_5O_3Sb : O$ 53,33 „ „

e) 6,7-n.

allein	100°	3,10 „	„
2 S : 1 K	„	30,00 „	„

Weinsäure: K[19]) = 0,097

		a) 0,5-n. = 1,0 äquiv.	M. u. Schn.
allein	20°	3,90% Sb_2O_3	2,50%
1,0 S : 0,4 Na	20°	6,72 „ „	—
„	20°	6,17 „ „	6,01 „
	65°	6,84 „ „	—
		b) 4,29-n. = 8,58 äquiv.	
1 S : 1 K	20°	34,86% „	—
		0,19 „ Sb_2O_5	—

Zitronensäure: K[20]) = 0,082

		a) 0,78 n = 2,34 äquiv.	
allein	20°	3,40% Sb_2O_3	4,60%
2,34 äquiv. S : 1,41 äqu. Na			
	20°	5,00 „ „	6,80 „
„	20°	4,70 „ „	—
		0,067% Sb_2O_5	
		b) 3,74 n = 7,48 äquiv.	
allein	20°	5,40% Sb_2O_3	

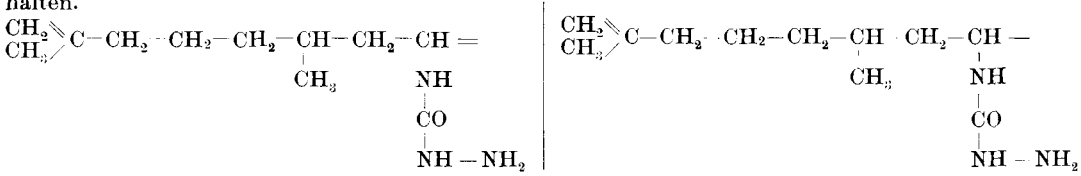
nach 3 Monaten Kristalle.

[19]) Ostwald l. c. 372.
[20]) Walden, Z. physikal. Chem. **10**, 568 (1892).

(Schluß folgt.)

Sitzungsberichte.

Naturforschende Gesellschaft Basel.

Prof. Dr. H. Rupe: **Chemische Mitteilungen.**

I. Ein Vertreter einer neuen Klasse stickstoffhaltiger Verbindungen wurde bei der Einwirkung von zwei Mol. Semicarbazid auf eine Mol. Citronellaceton unter Semicarbazonbildung mit der ersten und Addition der zweiten Molekel an die Doppelbindung erhalten.