

Zusatz von 97·4% iger Ameisensäure	Gewichtsprocente Ameisensäure	Galvanometer- auschlag	Erstarrungspunkt in Grad Celsius
2·197	17·63	52·6	— 9·2
3·168	23·54	53·6	—72·8
4·261	29·23	54·6	—16·3
5·475	34·61	55·8	—20·6
6·813	39·62	56·9	—24·5
8·389	44·58	58·4	—29·8
10·568	50·19	59·4	—34·8
<i>b) Menge Wasser: 5·231 g.</i>			
4·467	44·82	58·0	—28·4
6·296	53·21	60·9	—38·7
13·614	69·84	61·1	—39·4
15·419	72·73	60·0	—35·5
17·257	74·75	58·9	—31·6
<i>c) Menge Wasser: 2·749 g.</i>			
6·393	68·13	62·4	—44·0
8·216	72·97	58·6	—38·0
10·276	76·71	57·4	—20·5

Das Schmelzdiagramm zeigt den bei zwei nicht zu einer Verbindung zusammentretenden Stoffen normalen Verlauf, es stellt zwei sich schneidende stetige Kurven dar. Der eutektische Punkt liegt bei $-53\cdot5^\circ$ und einer Zusammensetzung von 64% Ameisensäure und 36% Wasser.

Aus Analogiegründen war nun zu erwarten, daß auch Essigsäure das gleiche Verhalten zeigen würde. Das von Herrn E. Bennesch aufgenommene Erstarrungsdiagramm