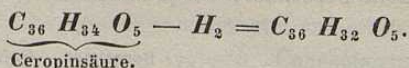


bleibende Körper in siedendem Alkohol gelöst, die Lösung mit Thierkohle behandelt und siedend von der Kohle abfiltrirt, so scheiden sich beim Erkalten weisse Flocken aus, die, zerrieben, ein schwachgelbliches Pulver geben, und nach dem Schmelzen zu einer dem Bienenwachs ähnlichen Masse erstarren. Denselben Körper erhält man durch Auskochen der Rinde mit 40gradigem Weingeist, aus dem er sich beim Erkalten in gelblichen, durch Thierkohle zu entfärbenden Flocken abscheidet.

0·2205 des im Vacuo getrockneten Wachses gaben 0·6107 Kohlensäure und 0·3210 Wasser, oder in 100 Theilen:

	Berechnet.	Gefunden.
36 Äq. Kohlenstoff = 216 —	75·00 —	75·55
32 „ Wasserstoff = 32 —	11·11 —	11·32
5 „ Sauerstoff = 40 —	13·89 —	13·13
	388 —	100·00 —
	100·00 —	100·00

Aller Wahrscheinlichkeit nach ist dieser Körper der nach dieser Formel um 2 Äq. Wasserstoff weniger als die Ceropinsäure, enthält, nichts anderes als Ceropinsäure, verunreinigt mit einer kleinen Menge einer an Kohlenstoff reicheren, an Wasserstoff ärmeren Substanz.



Wird die Rinde mit 40gradigem Weingeist ausgekocht, die Lösung eingedampft, nach dem Erkalten von dem ausgeschiedenen, wachsartigen Körper abfiltrirt, der Weingeist grösstentheils verdunstet und der Rückstand mit Wasser vermischt, so erhält man eine trübe Flüssigkeit, die mit Bleizuckerlösung einen Niederschlag gibt. Dieser wurde durch Decantiren gewaschen, mit sehr verdünnter Essigsäure behandelt, worin sich der grösste Theil des Niederschlages auflöst und die saure Lösung filtrirt. Es bleibt ein dunkelgefärbter, klebriger Rückstand auf dem Filter. Die filtrirte Lösung wurde mit dreibasisch-essigsauerm Bleioxyde gefällt, der ausgewaschene Niederschlag in Wasser vertheilt und durch Schwefelwasserstoffgas zersetzt. Die warm vom Schwefelblei abfiltrirte Flüssigkeit wurde in einer Retorte, die in ein Salzbad gesetzt wurde, in einem Strome von Kohlensäuregas zur Trockne gebracht. Der Rückstand wurde zerrieben und einige Zeit im Vacuo über Schwefelsäure gestellt.

0·2925 Säure gaben 0·515 Kohlensäure und 0·1288 Wasser.

0·1335 Säure enthielten 0·0016 unverbrennlichen Rückstand.