

schönen, seidenglänzenden Kristallnadeln aus, welche einen Schmelzpunkt von 173° zeigten. Das Produkt erwies sich als ein Methyläther und ergab bei der Analyse folgende Zahlen:

- I. $0\cdot2000\text{ g}$ Substanz gaben $0\cdot5031\text{ g}$ Kohlensäure und $0\cdot1203\text{ g}$ Wasser.
 II. $0\cdot2027\text{ g}$ Substanz gaben $0\cdot5098\text{ g}$ Kohlensäure und $0\cdot1232\text{ g}$ Wasser.
 III. $0\cdot1103\text{ g}$ Substanz gaben nach Zeisel $0\cdot0777\text{ g}$ Jodsilber.

In 100 Teilen:

	Gefunden		
	I.	II.	III.
C	68·60	68·60	—
H	6·67	6·75	—
OCH ₃	—	—	9·29

Diese Zahlen entsprechen annähernd der Formel $C_{22}H_{26}O_6$.

Nachdem die Substanz nur in einer Menge von $1\cdot5\%$ vom Ausgangsmaterial isoliert werden konnte und außerdem diese Methode der Darstellung des Kondensationsproduktes in der Folge nicht angewendet wurde, mußte von einer weiteren Untersuchung dieser Verbindung abgesehen werden.