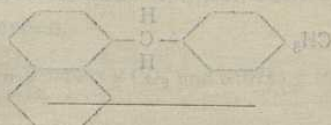


In 100 Teilen:	Gefunden		Berechnet für
	I	II	$C_{20}H_{18}O_3$
C	78·54	78·30	78·38
H	5·72	6·37	5·94

Zum Vergleiche wurde der Ester aus dem Silbersalz der *p*-Xylyl-2-Oxynaphtoesäure-3. mittels Jodmethyls dargestellt. Das Salz wurde in Benzol aufgeschlämmt, Jodmethyl zugegeben und unter oftmaligem Umschütteln längere Zeit stehen gelassen. Aus der Benzollösung krystallisierte ein schwach gelb gefärbter Körper, der dieselbe Löslichkeit zeigte wie die vorstehend beschriebene Substanz und auch bei derselben Temperatur schmolz; ein Mischschmelzpunkt ergab keine Depression.

Farbenreaktionen: Konzentrierte Schwefelsäure und Salpetersäure geben dieselben Reaktionen wie mit der Xylyloxy-naphtoesäure. Eisessig-Schwefelsäure färbt in der Kälte nicht, in der Wärme unter Auflösung schwach gelb. Perchlorsäure gibt in der Wärme braune Lösung, Zinntetrachlorid eine gelbe. Eisenchlorid gibt eine grüne Färbung.

Zum Schluß erübrigt mir noch die angenehme Pflicht, meinem hochverehrten Lehrer, Prof. Dr. Guido Goldschmiedt für die stets liebenswürdige Weise, in der er mich bei der Ausführung der Arbeit unterstützte, meinen wärmsten Dank auch an dieser Stelle auszusprechen.



Die Analyse wurde durch die Güte der Herren Dr. G. Goldschmiedt und Dr. H. G. Goldschmiedt ermöglicht. Die Analyse wurde durch die Güte der Herren Dr. G. Goldschmiedt und Dr. H. G. Goldschmiedt ermöglicht.

Die Analyse wurde durch die Güte der Herren Dr. G. Goldschmiedt und Dr. H. G. Goldschmiedt ermöglicht. Die Analyse wurde durch die Güte der Herren Dr. G. Goldschmiedt und Dr. H. G. Goldschmiedt ermöglicht.