

50 ccm Nitrobenzol wie oben. Ergebnis: 0,7 g schwach brauner Krystalle vom Schmp. 124°. 9 ccm Benzol-Benzin (1 : 1) liefern 0,4 g farbloser Prismen. Schmp. 126°. Umfällung derselben und darauffolgende Umkrystallisation aus Benzol-Benzin (.. : 1) erhöhen nicht den Schmelzpunkt.

0,1504 g Subst.: 0,4422 g CO₂, 0,0954 g H₂O.

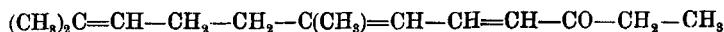
C₁₇H₁₈O₂ Ber. C 80,26 H 7,13 Gef. C 80,19 H 7,05.

Die Verbindung löst sich leicht in Äther, Methyl-, Äthyl- und Amylalkohol, Aceton, Benzol, Toluol, Xylol, fast nicht in Petroläther, Benzin und Wasser.

Berichtigungen

In dem Aufsatz von O. Hinsberg, dies. Journ. [2] 142, 137 934) muß es in dem Schema, Zeile 14/15 v. o. heißen statt γ -Trisulfoxydsulfid-perchlorat: γ -Disulfoxydsulfid-perchlorat.

In dem Aufsatz von H. Köster, dies. Journ. [2] 143, 251 (1935) Zeile 3 v. o. muß die Formel I heißen:



und Zeile 7/8 die Formel III

