

(3,28). Mikrotitration mit Tetramethylammoniumhydroxid in 80-proz. Methylcellosolve: pK_{MCS}^* 5,60 [2]; Äq.-G. 202.

C_9H_9ClO	Ber. C 53,88	H 4,53	Cl 17,67%	Mol.-G. 200,64
	Gef. „ 54,16	„ 4,55	„ 17,49%	M^+ 200/202 (3:1)

Der aus 60 mg Säure mit Diazomethan hergestellte Methylester XI wurde an 11 g Kieselgel chromatographiert und bei 70° im Hochvakuum destilliert; farblose Flüssigkeit. IR.- und NMR.-Spektren deckungsgleich mit denen des Abbauesters aus Chlorothricin [2].

$C_{10}H_{11}ClO_3$	Ber. C 55,95	H 5,17	Cl 16,52%	Mol.-G. 214,67
	Gef. „ 56,07	„ 5,19	„ 16,48%	M^+ 214/216 (3:1)

Der Neutralteil der *Grignard*-Reaktion (186 mg) wurde an 30 g Kieselgel chromatographiert. Mit Chloroform erhielt man 130 mg Öl, das nach Dünnschichtchromatographie (Rf 0,53 mit abs. Chlf.) einheitlich zu sein schien. Das NMR.-Spektrum zeigte aber, dass es ein Gemisch von Ausgangsmaterial VIII und 4-Chlor-3-methyl-anisol (Verh. ca. 3:1) war. Spätere Fraktionen gaben 5 mg des *Phenols XII* als chromatographisch einheitliches Öl, Rf 0,44. NMR.-Spektrum in $CDCl_3$: δ 2,31 ppm (s, 3H; Ar- CH_3); 3,88 ppm (s, 3H; OCH_3); 5,78 ppm (s, 1H; OH); 6,63 und 6,88 ppm AB, $J = 8,5, 2$ H). Mol.-G. ber. 172,83, gef. M^+ 172/174 (3:1).

Die Analysen wurden in unserer mikroanalytischen Abteilung (Leitung *W. Manser*) ausgeführt. Die NMR.-Spektren verdanken wir unserer Abteilung für Instrumentalanalyse (Leitung Prof. *W. Simon*), die Massenspektren Herrn Dr. *J. Seibl*.

LITERATURVERZEICHNIS

- [1] 83. Mitteilung: *H. Diekmann*, Arch. Mikrobiol., im Druck.
 [2] *W. Keller-Schielein*, *R. Muntwiler*, *W. Pache* & *H. Zähler*, Helv. 52, 127 (1969).
 [3] *W. O. Kernack* & *T. W. Wight*, J. chem. Soc. 1935, 1421.
 [4] *F. Bodroux*, Bull. Soc. chim. France 3, 31, 24 (1904).
 [5] *G. A. Holmberg*, Acta chem. scand. 6, 1137 (1952).
 [6] *A. S. Hussey*, J. Amer. chem. Soc. 73, 1364 (1951).

Errata

Helv. 53, 290 (1970), Abhandlung Nr. 33 von *H. Gamsjäger*, *W. Kraft* & *P. Schindler*, soll die unterste Gleichung im «Summary» lauten:

$$\log [MnHCO_3^+] [Mn^{2+}]^{-1} [HCO_3^-]^{-1} = 0,55 \pm 0,05, \text{ anstatt } = 0,45 \pm 0,05.$$

Auf S. 296, letzte Zeile der Legende zu Fig. 2, lies: Kurve (1) wurde mit $\log K_1 = 0,60$ berechnet, anstatt $\log K_1 = 0,40$. Auf S. 297 unten, 2. Zeile der eingerahmten Formel, lies $= 0,55 \pm 0,05$, anstatt $0,45 \pm 0,05$.