

in etwa 20 ccm absolutem Alkohol und läßt an der Luft verdampfen. Im Verlaufe einiger Tage scheidet sich das Salz aus.

0.1847 g Sbst.: 0.0296 g  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ . — 0.1977 g Sbst.: 0.1046 g AgCl. —  
 0.2992 g Sbst.: 7.27 ccm  $\frac{1}{10}$ -HCl. — 0.1390 g Sbst.: 0.2520 g  $\text{CO}_2$ . —  
 0.1632 g Sbst.: 0.2964 g  $\text{CO}_2$ , 0.0646 g  $\text{H}_2\text{O}$ .

$\text{Fe}_5\text{Cl}_9(\text{Bzx})_6\text{BzxH}, (\text{C}_9\text{H}_7\text{N})_6 + 6 \text{H}_2\text{O}$  (2434.2).

Ber. Fe 11.30, Cl 12.91,  $\text{C}_9\text{H}_7\text{N}$  31.33, C 49.99, H 4.02.

Gef. » 11.21, » 13.08, » 31.37, » 49.46.

— — — » 49.55, » 4.43.

Bei dieser Untersuchung erfreuten wir uns der Unterstützung durch die Gustav Siegle-Stiftung, wofür wir der Verwaltung derselben unseren besten Dank sagen.

Tübingen, 28. Februar 1920.

#### Berichtigung.

Jahrg. 53, S. 260, Zeile 11 und 12 v. u. lies: »2-[*p*-Methoxy-phenyl]-4.6-diphenyl-pyryliums« statt: »4-[*p*-Methoxy-phenyl]-2.6-diphenyl-pyryliums«.