Helv. Chim. Acta. 25, 528-530 (1942)

58. Strukturchemische Untersuchungen VI. Über eine reduzierende Aufspaltung des 5-Phenyl-4-methyl-thiazols von H. Erlenmeyer und Marion Simon.

(26. III. 42.)

Über das Verhalten von Thiazolen bei Reduktionsversuchen liegen zwei ältere widersprechende Mitteilungen vor.

P. Schatzmann³) hat auf 2,4-Dimethyl-thiazol in alkoholischer Lösung metallisches Natrium einwirken lassen und beschreibt als Reduktionsprodukte Äthylamin und Propylmercaptan. 4-Phenyl-2-methyl-thiazol wurde unter den gleichen Bedingungen nicht angegriffen. Eine spätere Arbeit von A. Schuftan⁴) berichtet, dass bei

der Reduktion des 2,4-Dimethyl-thiazols unter etwas abgeänderten Bedingungen eine Aufspaltung des Thiazolringes unter Bildung von Schwefelwasserstoff und Äthyl-propyl-amin stattfindet.

Da uns einmal das Verhalten des Thiazolringes bei solchen Reduktionsversuchen im Zusammenhang mit Untersuchungen über die aromatische Struktur des Thiazols interessierte¹), und sodann präparativ diese reduzierende Aufspaltung des Thiazols die Möglichkeit zur Darstellung biologisch wirksamer sekundärer Amine²) bedeuten würde, haben wir am Beispiel des 5-Phenyl-4-methyl-thiazols den Verlauf einer solchen Reduktion untersucht.

5-Phenyl-4-methyl-thiazol lässt sich ausgehend von α-Brom-α-phenyl-aceton gewinnen. Die Kondensation mit Thioformamid wurde in ätherischer Lösung durchgeführt. 5-Phenyl-4-methyl-thiazol zeigt bei 25 mm einen Siedepunkt von 134—135°.

5,867 mg Subst. gaben 0,445 cm³ N_2 (16°, 722 mm) $C_{10}H_9NS$ Ber. N 8,48 Gef. N 8,51%

Das Pikrat des 5-Phenyl-4-methyl-thiazols, aus ätherischer Lösung gewonnen, zeigt den Smp. 147°.

4,605 mg Subst. gaben 0,6027 cm³ N_2 (27°, 703 mm) $C_{16}H_{12}O_7N_4S$ Ber. N 13,62 Gef. N 13,77%

Zur Reduktion wurde 5-Phenyl-4-methyl-thiazol in alkoholischer Lösung rasch auf gekörntes Natrium gegeben. Die Reduktion ist nach etwa 15 Minuten beendet. Auf Zusatz von Salzsäure zur Lösung entweicht Schwefelwasserstoff. Die saure Lösung wurde im Vakuum eingeengt, dann mit Natriumcarbonat bis zur alkalischen Reaktion versetzt und die gebildete Base in Äther aufgenommen. Die getrocknete ätherische Lösung hinterlässt nach der Entfernung des Äthers ein Öl, das zur Reinigung destilliert wurde. Bei 84° (13 mm) geht eine stark aminartig riechende, hygroskopische Base über, die sich als 1-Phenyl-2-methylamino-propan ckarakterisieren liess. Mit Hexachloroplatin(IV)-säure wurde ein gut krystallisierendes Salz vom Smp. 198—199° erhalten.

 $5,314~{\rm mg~Subst.~gaben~1,442~mg~Pt} \\ (C_{10}H_{15}N)_2 \cdot H_2 PtCl_6 \qquad {\rm Ber.~Pt~27,54~~Gef.~Pt~27,17\%}$

Das aus der Base des Handelspräparates "Pervitin" (= 1-Phenyl-2-methylamino-propan) gewonnene Salz der Hexachloroplatin-(IV)-säure zeigt den gleichen Smp. von 198—199°. Eine Mischung der beiden Salze schmolz ohne Erniedrigung bei 198°.

¹) E. Baur, Helv. **24**, 783 (1941).

²⁾ Die Redaktion erklärt hiemit die Diskussion für geschlossen.

³) A. **261**, 6 (1891). ⁴) B. **27**, 1009 (1894).

¹⁾ H. Erlenmeyer und H. Ueberwasser, Helv. 23, 1268 (1940); H. Erlenmeyer und W. Schoenauer, Helv. 24, 172 E (1941).

²) Über die pharmakologischen Eigenschaften des früher von uns beschriebenen ²²-Amino-2-propyl-furans — Helv. **24**, 1210 (1941) — haben inzwischen G. A. Alles und G. A. Feigen — J. Pharmacol. exptl. Therap. **72**, 265 (1941) — berichtet.

Mit Phenylsenföl gibt die Base ein gut krystallisierendes T_{hio} harnstoffderivat, das, aus Alkohol umkrystallisiert, den Smp. 1340 zeigt.

4,431 mg Subst. gaben 0,433 cm³ N_2 (17°, 734 mm) $C_{17}H_{20}N_2S$ Ber. N 9,85 Gef. N 9,98%

Die Reduktion erfolgt demnach im Sinne der Gleichung:

$$H_5C_6 \cdot C$$
—S
 $H_3C \cdot C$
 CH
 $H_3C \cdot C$
 CH
 $H_3C - CH$
 CH_3
 H_3C
 CH
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_4
 CH_5
 CH_5
 CH_5
 CH_5
 CH_6
 CH_6
 CH_7
 CH_8
 CH_8

Basel, Anstalt für anorganische Chemie.