

4,290; 3,885 mg Subst. gaben 9,430; 8,515 mg CO₂ und 3,230; 2,970 mg H₂O
4,770; 4,495 mg Subst. gaben 0,2578; 0,2455 cm³ N₂ (25°, 723 mm; 24°, 723 mm)
18,800; 18,590 mg Subst. gaben 18,485; 18,220 mg BaSO₄

C₁₂H₁₉O₂NS Ber. C 59,70 H 7,94 N 5,81 S 13,29%
Gef. „ 59,95; 59,77 „ 8,42; 8,55 „ 5,89; 5,97 „ 13,50; 13,46%

1-[1²-Ätho-butyl]-benzol-4-sulfamid (aus III). Breite Nadelchen,
Smp. 89°. Natriumsalz ziemlich schwer löslich.

3,985; 4,290 mg Subst. gaben 8,770; 9,420 mg CO₂ und 2,705; 2,870 mg H₂O
4,025; 5,025 mg Subst. gaben 0,2234; 0,2794 cm³ N₂ (17°, 712 mm)
20,600; 20,495 mg Subst. gaben 2,394; 20,100 mg BaSO₄

C₁₂H₁₉O₂NS Ber. C 59,70 H 7,94 N 5,81 S 13,29%
Gef. „ 60,02; 59,89 „ 7,59; 7,48 „ 6,12; 6,13 „ 13,60; 13,47%

Sulfamid aus dem elektrochemisch gewonnenen Kohlenwasserstoff
C₁₂H₁₈. Blättchen; Smp. 85—86°.

4,651; 4,759 mg Subst. gaben 10,130; 10,380 mg CO₂ und 3,260; 3,335 mg H₂O
3,320; 3,270 mg Subst. gaben 0,163; 0,164 cm³ N₂ (22,5°, 754 mm; 22°, 754 mm)
11,628; 10,360 mg Subst. gaben 11,330; 10,240 mg BaSO₄

C₁₂H₁₈O₂NS Ber. C 59,70 H 7,94 N 5,81 S 13,29%
Gef. „ 59,40; 59,49 „ 7,84; 7,66 „ 5,64; 5,76 „ 13,38; 13,58%

Sulfamid aus dem synthetisch gewonnenen Kohlenwasserstoff C₁₂H₁₈;
1[1²-Metho-pentyl]-benzol-sulfamid. Blättchen; Smp. 86°.

4,530; 4,625 mg Subst. gaben 9,985; 10,200 mg CO₂ und 3,275; 3,330 mg H₂O
20,515; 20,575 mg Subst. gaben 20,200; 20,500 mg BaSO₄

C₁₂H₁₉O₂NS Ber. C 59,75 H 7,98 S 13,28%
Gef. „ 60,11; 60,15 „ 8,09; 8,05 „ 13,53; 13,69%

Zusammenfassung der Ergebnisse.

Der aus Methyl-benzyl-acetessigester durch kathodische Reduktion (oder durch Reduktion mit Bleinatrium) entstehende Kohlenwasserstoff C₁₂H₁₈ wurde in das Sulfamid übergeführt und dieses durch Vergleich mit den isomeren Sulfamiden aus γ -Methyl-n-amylbenzol II und aus γ -Benzyl-pentan III, und mit einem durch eine einwandfreie unabhängige Synthese des Kohlenwasserstoffs gewonnenen Sulfamid-Präparat als β -Methyl-n-amylbenzol = 1[1²-Metho-pentyl]-benzol I charakterisiert. Damit ist die *Tafel'sche* Umlagerung im Sinne früherer Ableitungen als Acylwanderung bestätigt.

Basel, Anstalt für Anorganische Chemie, Mai 1937.

Erratum.

Helv. 18, 1132 (1935), Abhandlung 140 von P. Karrer und Hans F. Meerwein, Zeile 18 von oben, Schmelzpunkt des [3,4-Dimethyl-phenyl]-l-arabamins, lies „135—136°“ statt „123°“.