

Tabelle 1: Reaktionsbeispiele a)

Ausgangsmaterial <u>1</u> Ar-CH ₂ R		Enamin <u>2</u> Ar-C=CHN(CH ₃) ₂ R			Nitril <u>3</u> Ar-CH-CN R		
Nr.	Ar-CH ₂ R	Nr.	Ausb. (%)	Schmp. [°C]	Nr.	Ausb. (%)	Schmp. [°C]
<u>1 a</u>		<u>2 a</u>	82	140-2 ²⁾	<u>3 a</u>	78	116 ⁶⁾ (Ethanol)
<u>1 b</u>		<u>2 b</u>	30	103 ²⁾	<u>3 b</u>	68	43 ⁷⁾ (Ethylacetat/ Hexan)
<u>1 c</u>		<u>2 c</u>	89 ^{b)}	236 (Ethanol)	<u>3 c</u>	81	235 (Acetonitril)
<u>1 d</u>		<u>2 d</u>	66	76 (Ethanol)	<u>3 d</u>	80	76 (Ethanol)
<u>1 e</u>		<u>2 e</u>	71	121 (Ethanol/ Ether)	<u>3 e</u>	64	117 (Ethanol)
<u>1 f</u>		<u>2 f</u>	>90	KP _{O,01} 135-40 (GC 99,2%) n _D ²³ 1,5682	<u>3 f</u>	51 ^{c)}	KP _{O,01} 120-5 ⁸⁾

- a) Für alle Verbindungen liegen korrekte Analysen- und Spektraldaten vor.
Die Ausbeuten wurden nicht optimiert.
- b) Hergestellt unter Verwendung von Dimethylformamid als Lösungsmittel
- c) Bei der Destillation zum Teil zersetzt!

Literatur und Anmerkungen

- 1) P.F. Juby in R.A. Scherrer and M.W. Whitehouse; "Antiinflammatory Agents", Vol. 1, p. 91; Academic Press, New York - San Francisco - London, 1974.
- 2) H. Bredereck, G. Simchen und R. Wahl, Chem. Ber. 101, 4048 (1968).
- 3) H. Meerwein, W. Florian, N. Schön und G. Stopp, Liebigs Ann. Chem. 641, 1 (1961).
- 4) H. Bredereck, G. Simchen, S. Rebsdatt, W. Kantlehner, P. Horn, R. Wahl, H. Hoffmann und P. Grieshaber, Chem. Ber. 101, 41 (1968).
- 5) J. Streith, Ch. Fizet und H. Fritz, Helv. Chim. Act. 59, 2786 (1976).
- 6) B. Radziszewski, Chem. Ber. 3, 198 (1870).
- 7) A. Banashek und M.N. Shchukina, Zhur. Obshchei Khim. 31, 1479 (1961).
C.A. 55, 24739 g (1961).
- 8) J.C. Hessler, Amer. Chem. Journ. 32, 120 (1904).
- 9) W. Ziegenbein und W. Franke, Chem. Ber. 90, 2291 (1957).
- 10) R.A. Weerman, Liebigs Ann. Chem. 401, 20 (1913).
- 11) Gewähltes Molverhältnis Enamin 2 / HAS = 1 : 2,5.
- 12) Über die Untersuchungen zum Mechanismus wird an anderer Stelle ausführlich berichtet.

(Received in Germany 18 December 1978)