Darstellung von Benzylidenmalonsäurediethylester

## Reaktion:

H C 
$$OCH_2CH_3$$
 +  $M = 106g/mol$ 

M = 160g/mol

M = 248g/mol

Ansatz: 4,6g Malonester (29mmol)

3,1g Benzaldehyd (29mmol)

0.1g Katalysator Piperidin (1.2mmol)

0,35g Eisessig (5,8mmol)

8,7ml Toluol (=6,96g = 75,54mmol)

## Versuchsdurchführung:

Die 4,6g Malonester wurden zu 8,7ml Toluol und 0,35g Eisessig in einen 250-ml-Rundkolben mit Wasserabscheider und Rückflußkühler gegeben. Dann wurden 3,1g Benzaldehyd und 0,1g vom Katalysator Piperidin zugefügt. Die Wasserkondensation wurde über nacht laufen gelassen.

Dann wurden etwa 50ml halbgesättigte NaCl-Lösung angesetzt, um damit Piperidin aus Toluol herauszuwaschen. Es wurde viermal ausgeschüttelt. Dann wurde 20 Minuten über  $MgSO_4$  getrocknet, abgefiltert und das Lösungsmittel am Rotationsverdampfer abdestilliert. Die Reinigung erfolgte durch Vakuumdestillation.

## Auswertung:

Ausbeute: 3.5g ( 14,11mmol )  $\cong 24,5\%$  ( Lit.[1]: 70% ) Kp.: 145°C; 2,1mbar, ( Lit.[1]:186°C;18mbar )

 $n_D^{20}$ : 1,5339; (Lit.[1]: 1,5347)

IR: v =  $2800 - 3000 \ cm^{-1}$  (-C-H-Valenz; s-m,  $-CH_3$ -Valenz; s-m,  $-CH_2$ -Valenz; w),  $1735 - 1780 \ cm^{-1}$  (-C=O-Valenz; s),  $1630 - 1675 \ cm^{-1}$  (-C=C-Valenz; m),  $1400 - 1470 \ cm^{-1}$  (- $CH_3$ - und  $-CH_2$ - Deform.; s-m),  $1020 - 1300 \ cm^{-1}$  (-C-O-C-Valenz; m-s, Ester),  $710 - 730 \ cm^{-1}$  (=C-H-Deform., monosubst. Benzene, 2 Banden; s)

Reaktionsmechanismus: Knoevenagel – Kondensation

Bei der Knoevenagel – Kondensation handelt es sich um einen Spezialfall der Aldolkondensation, da die Methylenkomponenten eine besonders hohe C-H-Acidität aufweisen. Durch Zugabe einer katalytischen Menge einer schwachen Amin-Base wird aus der  $\beta$ -Dicarbonylverbindung das entsprechende Anion gebildet, welches nun die Carbonylverbindung nucleophil angreift.

COOR 
$$CH_2$$
  $CN$   $COOR$   $COOR$   $COOR$   $COOR$   $COOR$   $COOR$   $CN$   $CN$ 

## Literatur:

- [1] Autorenkollektiv Organikum, Wiley-VCH-Verlag, Weinheim, 1999, 20. Auflage S.93-95, 501f
- [2] K. Peter C. Vollhardt, Neil E. Schore, Organische Chemie, VCH-Verlag, Weinheim, 1995, 2. Auflage S. 1054