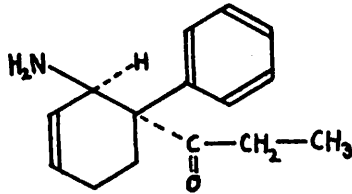


Bisnortilidin



DL-trans-2-amino-1-phenylcyclohex-
3-en-trans-1-carbonsäure-äthylester

$C_{15}H_{19}NO_2$

MG 245

Extraktion: aus alkalischer Lösung z.B. mit Dichlormethan /
Propanol-2 85:15

D C : LM 6 (Methanol-Ammoniak 99:1) Rf 0,84

LM 1 (Essigester-Methanol-Ammoniak 85:10:5)
Rf 0,9

Folgendes System trennt Tilidin, Nortilidin und
Bisnortilidin:

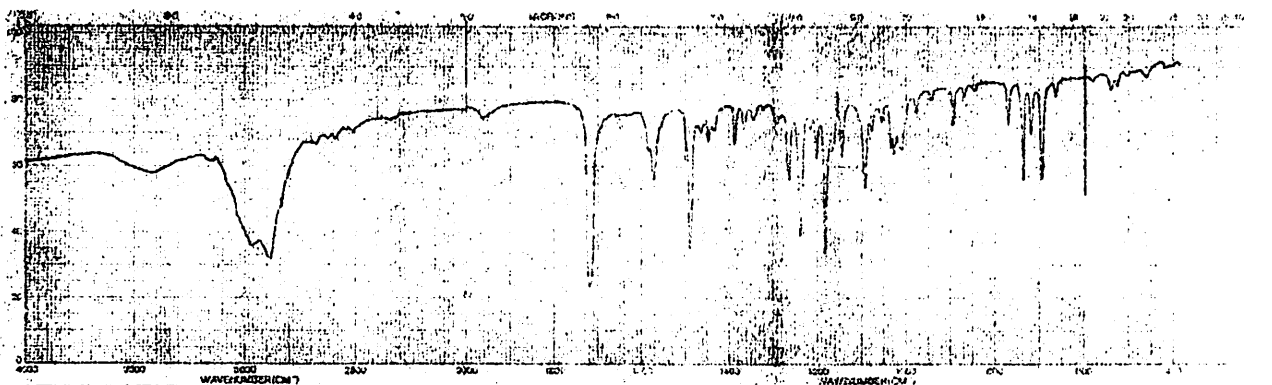
Toluol-Äthanol-Ammoniak 80:20:1 Rf 0,47

Detektion: UV-Licht Fluoreszenzlöschung
Jodplateat braunviolett

G C : Retentionsindices bei 200° 3% OV 1 1825
3% OV 17 2135

<u>U V :</u>	Max. E(1%,1cm)	Max. E(1%,1cm)	Max. E(1%,1cm)
Methanol	251 5,3	257 6,7	263 5
0,1 N H ₂ SO ₄	250 5,7	256 7,1	262 5,7
Boratpuffer	251 6,7	257 7,8	263 5,2
0,1 N NaOH	251 5,8	257 7,1	263 5,2

I R : 1733, 1514, 1250, 1193, 1110, 708, 749 cm⁻¹

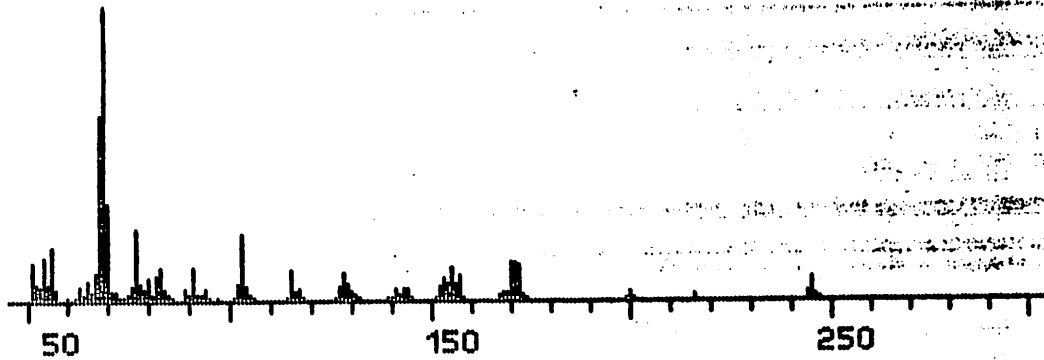


Metabolismus: entsteht aus Tilidin durch zweimalige
N-Demethylierung

M S : 1. Elektronenstoß-Ionisation

MP 245, BP 69, 86 eV, 200°C

51	13%	103	22%
54	15%	115	10%
65	7%	128	10%
69	100%	155	11%
77	24%	170	13%
80	8%	245	7%
91	11%		



2. Chemische Ionisation

Isobutan als Reaktantgas, 150 eV, 200°C

M+H⁺ 246, BP 246

229	10%
245	26%
246	100%
247	18%
248	8%

