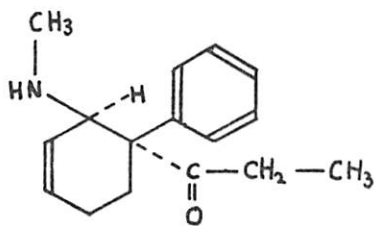


N o r t i l i d i n



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

$C_{16}H_{21}NO_2$

MG 259

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

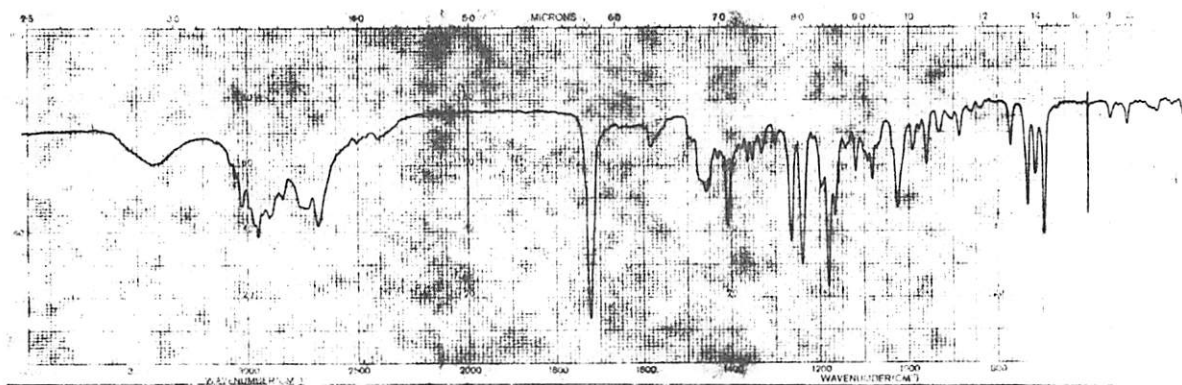
D C : Lk 6 (Methanol-Ammoniak 99:1) Rf 0,82
 Lk 1 (Essigester-Methanol-Ammoniak 85:10:5) Rf 0,93
 Folgendes System trennt Tilidin, Nortilidin und Bis-nortilidin: Toluol-Äthanol-Ammoniak 80:20:1 Rf 0,72
 Detektion: UV-Licht Fluoreszenzlöschung
 Jodplateat rotviolett

G C : Retentionsindices bei 200°C 3% OV 1 1835
 3% OV 17 2125

U V :

	Max. E(1%,1cm)	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 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 : 1739, 1192, 1252, 1280, 1422, 1040, 708 cm⁻¹

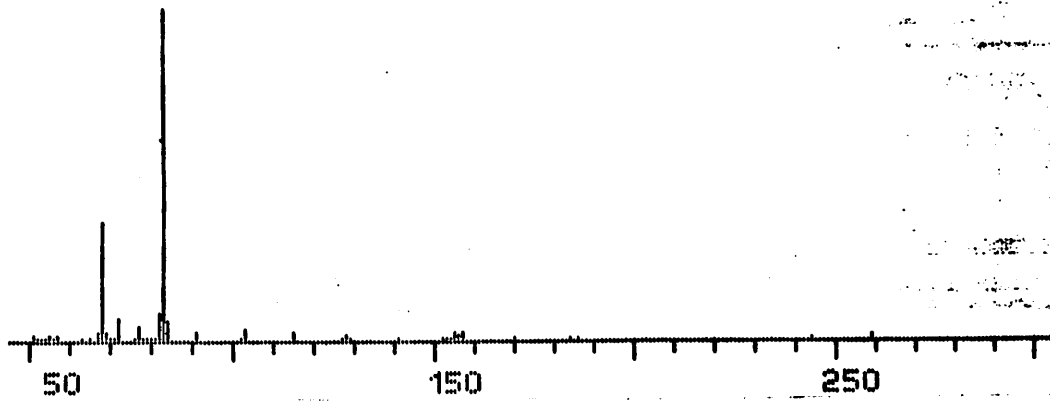


Metabolismus: entsteht aus Tilidin durch N-Demethylierung

M S : 1. EI, 86 eV, 200°, M⁺ 259, BP 83

51	2%	103	4%
68	35%	128	2%
72	7%	155	2%
77	4%	157	2%
83	100%	184	2%
91	3%	259	2%

MS : (Fortsetzung)



2. C 1, Reaktantgas: Isobutan, 150 eV, 200°C

M+H⁺ 260, BF 260

83	5%
259	27%
260	100%
261	18%

