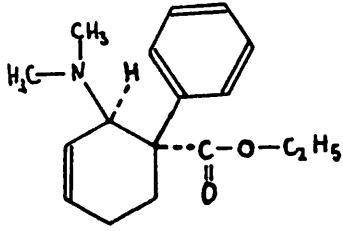


# T i l i d i n

DL-trans-2-Dimethylamino-1-phenylcyclohex-3-en-trans-1-carbonsäureäthylester

$C_{17}H_{23}NO_2$

MG 273



Extraktion: aus alkalischer Lösung mit Äther, Chloroform

D C : LM 1 (Essigester-Methanol-Ammoniak 85:10:5) Rf 0,74  
LM 5 (Toluol-Aceton 95:5) Rf 0,40  
LM 6 (Methanol-Ammoniak 99:1) Rf 0,95

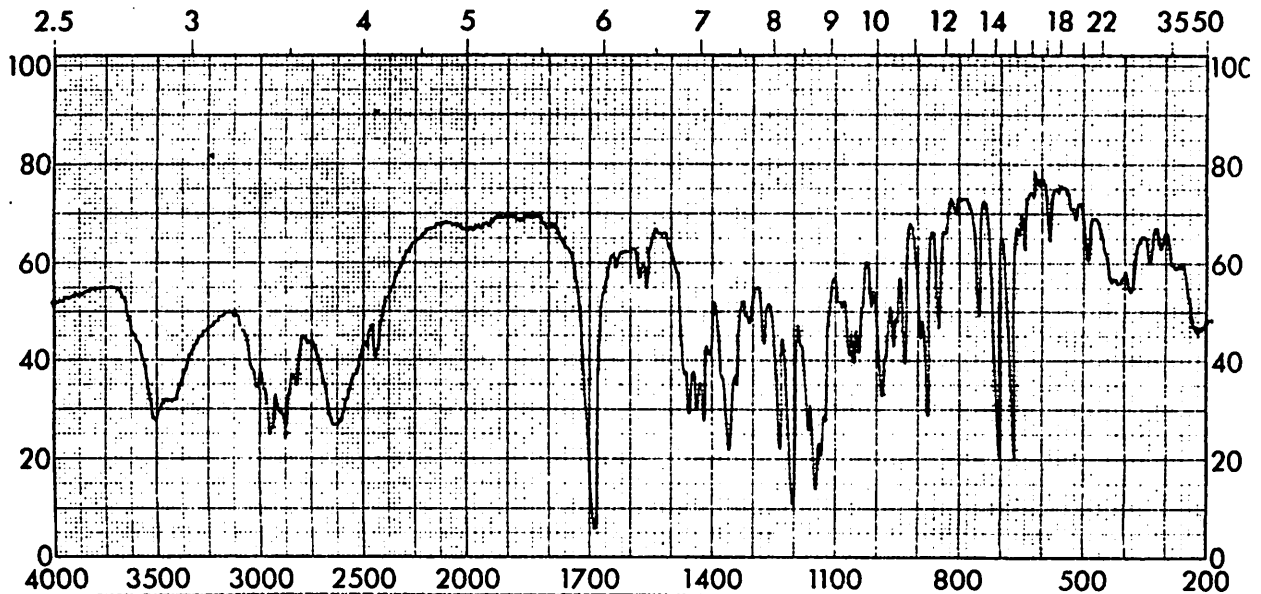
Detektion: Dragendorff's Reagenz: orange-braun

Jodplattentat: blau

G C : Retentionsindices bei 200° 3 % OV 1 1840  
3 % OV 17 2105

U V : Methanol Max. 268 nm, E(1%, 1cm) 5,8  
263 8,2  
258 10  
252 9,5  
0,1 N H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> Max. 268 nm, E(1%, 1cm) 6,8  
263 9,5  
258 11,2  
252 10  
Boratpuffer pH 9,5 Max. 263 nm, E(1%, 1cm) 8,9  
258 11,7  
0,1 N NaOH Max. 263 nm, E(1%, 1cm) 10,7  
258 13,8

I R : als Hydrochlorid-semihydrat: 1690, 1420, 1240, 1150,  
875, 705, 665 cm<sup>-1</sup>



Dosierung: 50 - 400 mg Tilidin-HCl

Konzentrationen: nach 50 mg p.o. 0,1 µg/ml in Blut

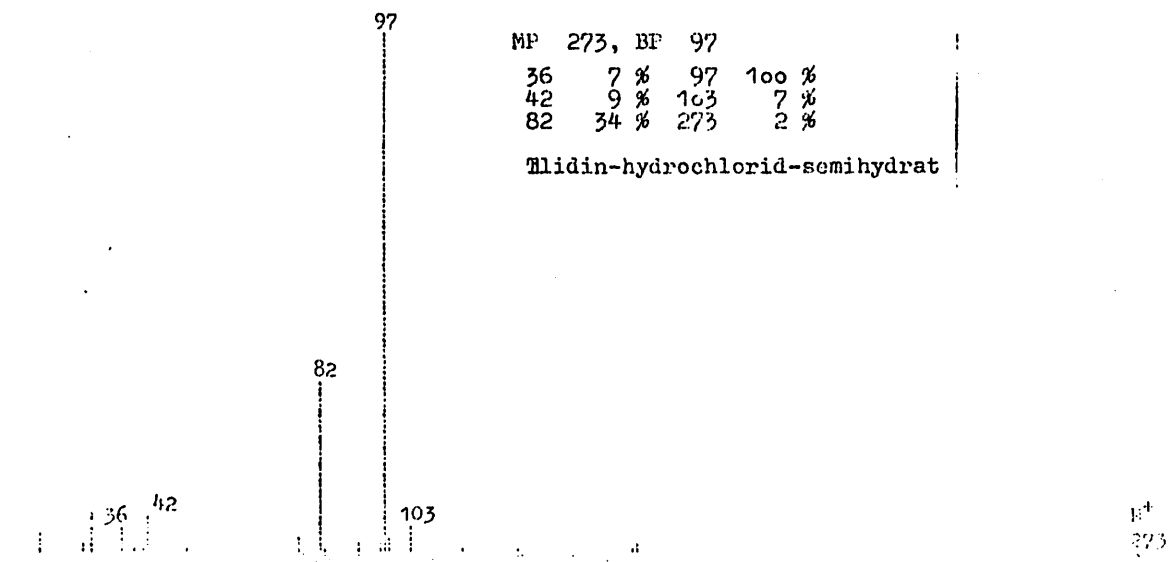
Metabolismus: Demethythylierung zu Nortilidin und Bisnortilidin

Die Metaboliten liegen teilweise (I) und hauptsächlich als N-Glukuronide im Urin vor.

Etwa 90 % der Einzeldosis werden beim Menschen binnen 4 Stunden ausgeschieden.

siehe dazu: K.O.Vollmer & H.Achenbach: Arzneim.Forsch. 24,1237-1242(1974) und K.O.Vollmer & A.Poisson Arzneim.Forsch. 26,1827-1836(1976)

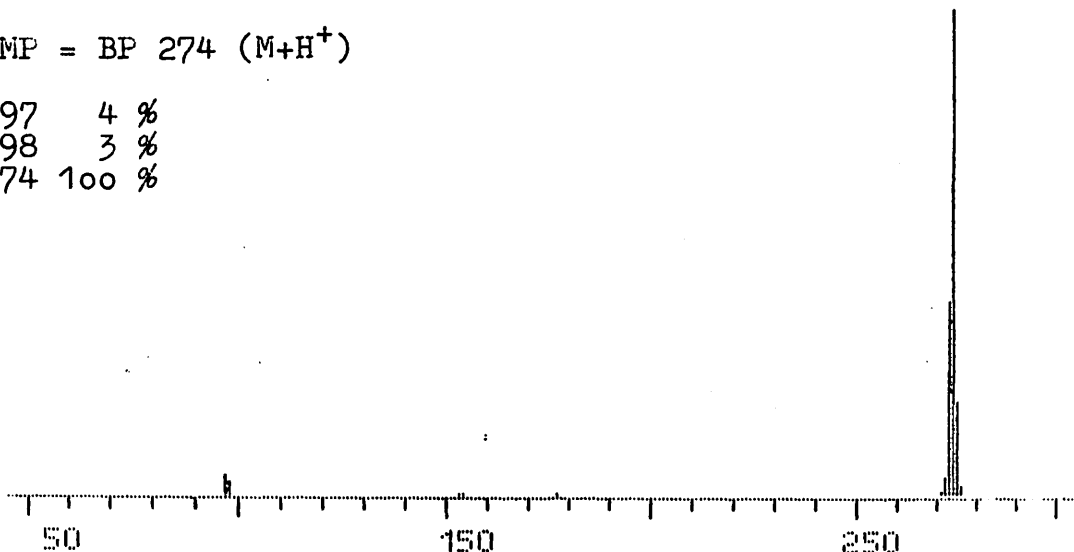
MS : EI: Magnetgerät 80°, 70 eV



MS : CI: Magnetgerät, 120°, 141 eV, Isobutan als Reaktantgas

MP = BP 274 (M+H<sup>+</sup>)

97	4 %
98	3 %
274	100 %



SCHNEIDER/HARZER  
1979