

Eluotrope Reihe von Gemischen

- 1 Petrolether (PE)
- 2 CCl_4
- 3 Toluol (T)
- 4 T/ CHCl_3
- 5 $\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_2$
- 6 CHCl_3
- 7 PE/EtOAc 80:20
- 8 CHCl_3 /Aceton 90:10
- 9 T/Aceton 90:10
- 10 T/EtOAc 80:20
- 11 CHCl_3 /Et₂O 90:10
- 12 T/Et₂O 60:40
- 13 PE/EtOAc 50:50
- 14 CHCl_3 /Et₂O 80:20
- 15 T/Aceton 80:20
- 16 CHCl_3 /MeOH 99:1
- 17 T/MeOH 90:10
- 18 CHCl_3 /Aceton 85:15
- 19 T/Et₂O 40/60
- 20 T/EtOAc 60:40
- 21 PE/EtOAc 20:80
- 22 n-BuOAc
- 23 CHCl_3 /MeOH 95:5
- 24 CHCl_3 /Aceton 70:30
- 25 T/EtOAc 30:70
- 26 n-BuOAc/MeOH 99:1
- 27 T/Et₂O 10:90
- 28 Et₂O/MeOH 99:1
- 29 Et₂O
- 30 Et₂O/DMF 99:1
- 31 EtOAc
- 32 EtOAc/MeOH 99:1
- 33 T/Aceton 50:50
- 34 CHCl_3 /MeOH 90:10
- 35 Dioxan
- 36 Piridin
- 37 Aceton
- 38 EtOH
- 39 MeOH
- 40 Dioxan/H₂O 90:10
- 41 H₂O

Imprägnierung von SiO_2 -Platten Et₂O/ NET_3 90:10

Für Cellulose:

i-PrOH/0.25 M NH_4HCO_3

1M- NH_4OAc pH 7

Phosphatbuffer pH 7

Reversed Phase:

H₂O/MeCN 50:50 bis 0:100

0.066 KH_2PO_4 /MeCN 25:75

MeCN/MeOH/H₂O 60:20:20

Sprühreagentien:

KMnO_4 /H₂SO₄:

festes KMnO_4 in **eiskalter** konz. H₂SO₄ lösen
Molybdätophosphorsäure

Chromschwefelsäure

Ninhydrin

Handwritten notes:
 CH_2Cl_2 / EtOAc / CCl_4 2:2:1, 2:1:1
 ähnlich CH_2Cl_2 + 5% MeOH ... wandlung
 besser

Polare Phasen:

a) saure:

"OBERPHASE" = obere Phase von

n-BuOH/AcOH/H₂O 50:10:40

T/Dioxan/AcOH 10:1:1

Amyl-OH/AcOH/H₂O 40:10:50

EtOAc/BuOH/AcOH 80:16:4

Phenol/H₂O 80:30

b) basische:

CH_2Cl_2 /MeOH/konz. NH_4OH 70:8:0.5

CHCl_3 /MeOH/17% NH_4OH 60:40:0.5 bis 40:40:20

EtOH/ NH_4OH 80:20

PE/EtOAc/ NET_3 5:4:1 oder 15:4:1

Aceton/H₂O/ NH_4OH 7:2:1

5:4:1 (Basen)