

Silikagel - mírně kyselý => adsorbuje bazické látky (13)

2) Oxid hlinitý - a) elektrofilní centra - váže látky
s násobnými vazbami
a volnými el. páry

b) O^{2-} - váže kyseliny

Adsorbenty - kulovité částice 10 μm , porézní ^{plošně}
_{objemově}
+ porézně

MOBILNÍ FÁZE

voli se tak, aby:

1. vhodná selektivita
2. přiměřené eluční parametry

Rozpouštědla s různou eluční mohutností (účinností)

Eluční účinnost rozpouštědla závisí na
jeho adsorbovatelnosti na stacionární fázi

↓
závisí na polárnosti rozpouštědla

Na polárních adsorbentech roste eluční účinnost
od méně polárních \rightarrow k polárnějším
eluotropická řada

heptan \rightarrow cyklohexan \rightarrow tetrachlormetan \rightarrow toluen \rightarrow
 \rightarrow toluen \rightarrow ether \rightarrow chloroform \rightarrow aceton \rightarrow acetonitril \rightarrow
 \rightarrow acetonitril \rightarrow etanol \rightarrow metanol \rightarrow kyselina octová

Směsi, např. benzen - etanol 95:5

vždy menší podíl polárnějšího