

# B) ROZDĚLOVACÍ CHROMATOGRRAFIE

Mechanizmus:

Distribuce látky mezi dvěma kapalnými fázemi:

Kapalná stacionární fáze je fixována na pevném nosiči

- jemně zrněný nosič povlečený tenkým filmem stacionární kapaliny

→ kapalinové extrakci. Sorpční izoterma lineární - velký konc. rozsah

- nosič = silikagel, křemelina, skleněné kuličky (drsný povrch) syntetické silikačky; musí být INERTNÍ (nereaguje)

- zakotvená (fixovaná) kapalná fáze musí:

\* rozpuštět dělené látky

\* být pevně fixována na nosiči (NESMÍ SE VYMÝVAT)

↓  
často chemickou vazbou

↑ POLÁRNĚJŠÍ NEŽ POHYBLIVÁ (mobilní)  
tzv. "normální" systém

(stacionární)  
ZAKOTVENÁ

FAZE → MÉNĚ POLÁRNÍ NEŽ POHYBLIVÁ (mobilní)

tzv. systém "obrácených fází"

**RPS** - reverse phase system  
(převažující v současné době)

Rozdělovací rovnováha musí být posunuta ve prospěch stacionární fáze, aby docházelo k dělení.

→ POLÁRNÍCH LÁTEK v NORMÁLNÍ SYST.

Dělení → MÉNĚ POLÁRNÍCH LÁTEK v SYST. OBRÁCENÝCH FÁZÍ

↓  
Lze dělit i iontové sloučeniny ve formě elektroneutralních IONTOVÝCH ASOCIÁTŮ