



3

A+B tok mobilní fáze

A B

Zóna vzorku → rovnováha mezi oběma fázemi

nespojité posun částic po malých úsecích

chromatografické zóny jednotlivých látek postupují

různou rychlostí, která závisí na průměrné době

setrvání částic v každé z obou fází.

Následuje detekce :

- chemicky
- fyzikálně chemicky
- fyzikálně

Klasifikace chromatografických metod

Kritéria: 1) prostorové uspořádání

2) skupenství mobilní fáze

3) povaha separačního děje

ad 1) geometrie stacionární fáze (chromatografické lože

C - chromatografie

a) sloupcová = kolonová chrom. - CC (svislé u.)

b) plošné uspoř. FBC : a) papírová ch. PC

b) tenkovrstva ch. TLC

ad 1a) svislá trubice s náplní (zrnitost)

mobilní fáze: • plynná

• kapalná (vytéká jako tzv. efluent)

Kolony: náplňové (částice 10 μm), tlak

kapilární - dlouhé, úzké, místo náplně povlak na stěněch