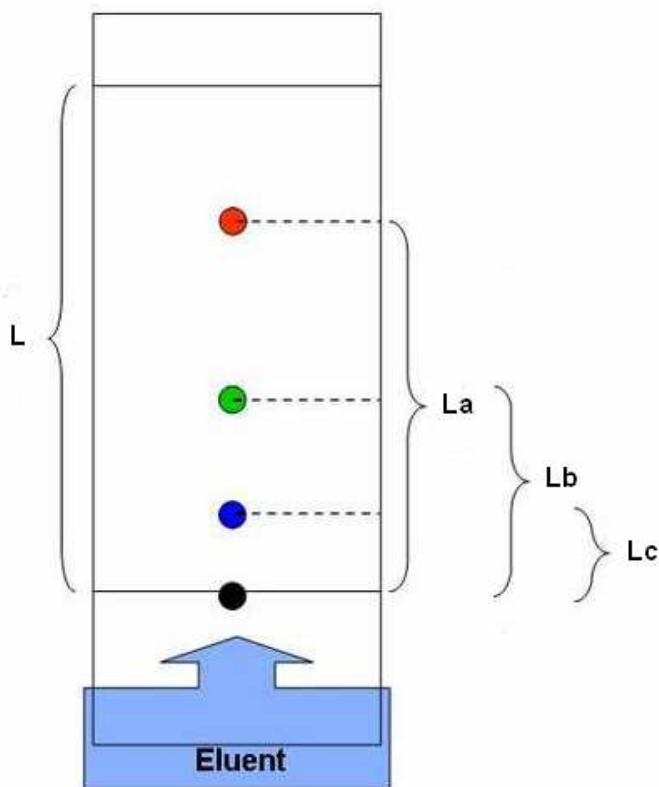


ĆWICZENIE 3

1 Na podstawie przedstawionego chromatogramu oblicz wartość współczynników retencji poszczególnych, barwnych składników mieszaniny. Z czego wynikają różnice pomiędzy wartościami współczynników R_f ?



2. Poniżej przedstawiono kilka przykładów mieszanin. Podziel je na mieszaniny jedno- i niejednorodne. Przy każdej z mieszanin podaj metodę jej rozdziału.

- a) mieszanina jodu z siarką
- b) mieszanina soli kuchennej z krzemionką
- c) roztwór jodu w jodku potasu
- d) mieszanina opiłków żelaza i siarki
- e) atrament
- f) mieszanina oleju z wodą
- f) wodny roztwór glukozy

3. Student dostał za zadanie otrzymanie olejku różanego. W jaki sposób powinien to zrealizować. Przedstaw szczegółowy opis i schemat zastosowanej aparatury.

4. Dla każdej z wymienionych poniżej mieszanin cieczy podaj, podaj która ze znanych Ci technik destylacyjnych powinna być zastosowana. Wybór uzasadnij. Narysuj schemat dla każdej z zaproponowanej przez Ciebie techniki destylacyjnej. Temperatury wrzenia cieczy przedstawiono w tabeli 1.

- a) eter dietylowy i propanol
- b) benzaldehyd i kwas cytrynowy
- c) jodobenzen i jodoksybenzen
- d) chinolina i glikol etylenowy
- e) toluen i eter dietylowy

f) chloroform i etanol

rozpuszczalnik	T_{wiz} °C
etanol	78,3°C
propanol	97,0 °C
eter dietylowy	34,5°C
heksan	68,7°C
metanol	64,7°C
octan etylu	77,1°C
toluen	110,6 °C
dimetylosulfotlenek	189°C
cykloheksanon	155,7°C
chloroform	61,2 °C
Glikol etylenowy	197,0 °C
Chinolina	237,0°C