

## VJEŽBA 6 Metode čišćenja i odjeljivanja 4

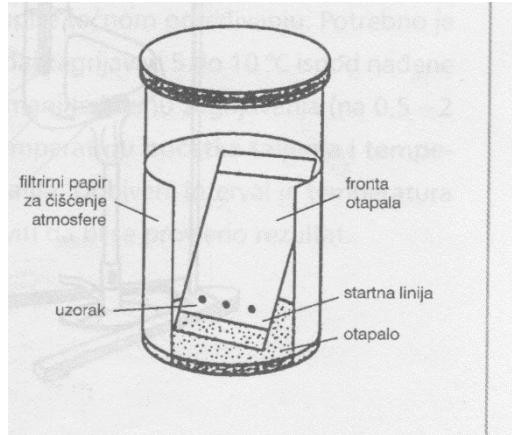
### Pokus 6.1: Kromatografija indikatora

**PRIBOR I KEMIKALIJE:** čaša, petrijeva zdjelica, menzura, filter papir, olovka, ravnalo, kapilare ili kapalice, otopina natrijeve lužine  $c= 0,1 \text{ mol/L}$  ( $\text{NaOH}$ ), metanol ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ), otopine indikatora: metilno crveno, timolno modro, univerzalni indikator

**OPREZ:** metanol u malim količinama izaziva sljepoću, a oko 35 ml je letalna doza koja izaziva smrt!!! Natrijeva lužina nagriza kožu!!! Upotreba rukavica!!!

**OPIS POSTUPKA:** Na 3-4 cm od donjeg ruba filtrat papira olovkom označiti startnu liniju. Kapilarama na startnu liniju nanesite 3 odvojene vrlo male kapljice indikatora , a kao 4. kapljicu nanesite smjesu tih indikatora. Razmak najmanje 1 cm. Papir osušite i stavite u staklenu čašu u kojoj se već nalazi razvijač ( 10 volumnih udjela  $\text{NaOH}$ , i 1 volumnog udjela metanola). Visina razvijača neka bude 1-2 cm. U čašu stavite filter papir i poklopite petrijevom zdjelicom kako bi se uspostavio ravnotežni tlak para otapala. Označite mjesto na filter papiru do kojeg je došlo otapalo (fronta otapala). Nakon sušenja izmjerite prevaljeni put za svaku indikatorsku boju i odredite joj  $R_f$  vrijednost.

### SKICA APARATURE:



### ZAPAŽANJA:

### RAČUN:

### ZAKLJUČAK:

## **Pokus 6.2. Kromatografska analiza prehrambenih boja**

**ZADATAK:** Na temelju kromatografskog ispitivanja dokazati koja je od uporabljenih prehrambenih boja čista tvar, a koja je smjesa tvari. Imamo zelenu, žutu, crvenu i plavu boju.

**PRIBOR I KEMIKALIJE:** 2 Petrijeve zdjelice, kromatografski papir, kapilare, otopine prehrambenih boja otopljene u smjesi 2%-tne otopine t-Na-citrata i 5%-tne otopine NH<sub>3</sub> u omjeru 1:1

### **POSTUPAK:**

1. Izrezati kromatografski papir u obliku kruga, nešto većeg od Petrijeve zdjelice (manjeg od poklopca).
2. Oko središta papira nacrtati krug polumjera 1 cm koji služi kao startna crta.
3. Kapilarom nanijeti uzorak smjese, a zatim pojedine komponente.
4. Kad se mrlje osuše, kroz središte papira provući vrpcu papira kao stijenj koji služi za dovod otapala.
5. U donju Petrijevu zdjelicu ulijati otapalo.
6. Kromatogram razvijati tako dugo dok otapalo ne dođe 2 cm od unutarnjeg ruba papira i zatim ga osušiti.
7. Na temelju izgleda dobivenog kromatograma zaključiti o čistoći svake pojedine prehrambene boje.
8. Odrediti Rf faktor za svaku komponentu koja je prikazana u kromatogramu.

### **ZAPAŽANJA:**

### **RAČUN:**

### **ZAKLJUČAK:**