

## Laboratórne cvičenie číslo 1

Meno a priezvisko: Natália Muchová

Trieda: 1.B

Dátum: 14.10.2008

Téma: Zmesi a oddeľovanie zložiek zmesi

Úloha: 1. oddeľovať zložky farby atramentu (fixky)

2. oddeliť zmes kuchynskej soli a kriedy

Princíp: chromatografia - proces oddelenia malých množstiev látok na základe ich rozdielnej rýchlosti pohybu v prostredí

filtrácia – oddeľovanie nerozpustných tuhých látok od kvapalín alebo plynov na základe rozdielnej veľkosti častíc

kryštalizácia – oddeľovaná zložka vykryštalizuje vo forme tuhej látky, zvyšné rozpustnejšie zložky zmesi zostanú v roztoku

Pomôcky: 1. filtračný papier, injekčná striekačka, fixka

2. stojan, filtračný kruh, lievnik, kadičky, filtračný papier, sklenená tyčinka

Chemikálie: 1. atrament, voda

2. kuchynská soľ, krieda, voda

Postup: 1. - na štvorcový filtračný papier urobíme bodku fixkou

- pomaly prikľapkávame vodu na bodku

2. - zmes dáme do vody – premiešať

- zmes prefiltrovať

- filtrát odpariť

Aparatúra:

Pozorovanie: 1. Bodka bola modrej farby, chromatograf sa skladá z tyrkysovej, ružovej a svetlomodrej farby

2. Filtrát sa skladal z vody, kuchynskej soli a kriedy. Soľ rozpustená vo vode stekala do kadičky a krieda sa zachytávala na filtračnom papieri. Vodu z kadičky sme už nestihli odpariť.

Záver: cvičenie bolo zamerané na metódy oddeľovania zložiek zmesi : chromatografia, filtrácia, odparovanie.