

Protokol č.3

Téma: Zmesi, oddeľovanie zložiek zmesi

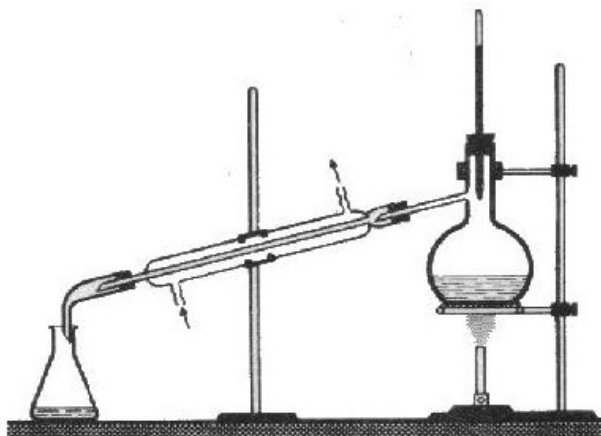
Úloha: Oddelíte destiláciou metanol a etanol z ovocného kvasu.

Princíp: Princíp oddeľovania metanolu a etanolu je ich rozdielna teplota varu. Pri metanole je to 64,7 °C a pri etanole je to 78,3 °C. Etanol vzniká kvasením ovocného kvasu.

Pomôcky: Varná banka, korkový uzáver, teplomer, chladič, zdroj vody, kadička

Chemikálie: Ovocný kvas, $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$, CH_3OH

Aparatúra :



Postup:

1. Zostavili sme aparatúru podľa obrázku (hore)
2. Do varnej banky sme naliali ovocný kvas a zapálili sme plynový kahan.
3. Udržovali sme stálu teplotu odchádzajúcich pár do chladiča.
4. Po ochladení pár sme dostali metanol a etanol.

Záver: Destilácia je metóda oddeľovania látok založená na rozdielnych teplotách varu. Výsledkom destilácie je látka- destilát – etanol a metanol.

Laboratórna práca č.3

Téma : Zmesi, oddeľovanie zložiek zmesi

III.B