

### Laboratorní práce č. 3

#### **Téma: destilace**

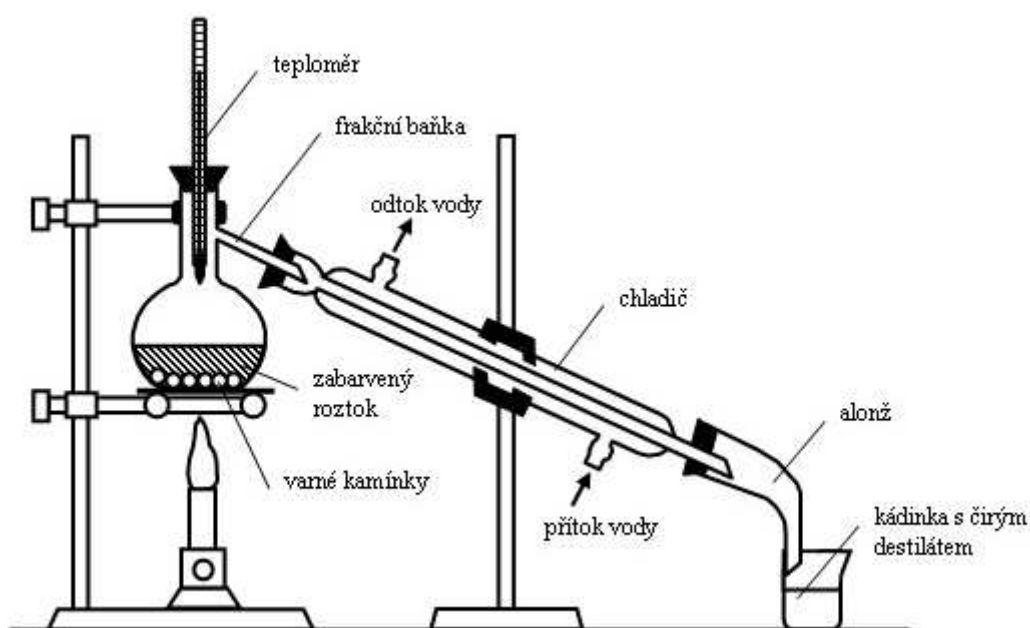
#### **Úkol: provést destilaci roztoku manganistanu draselného**

#### **Princip:**

Destilace je čistící a dělicí metoda, kterou se obvykle od sebe oddělují kapalné látky o rozdílné teplotě varu nebo se odstraňuje rozpouštědlo z méně těkavých látek. Kapalná směs (roztok) se uvede do varu a vzniklá pára se nechá kondenzovat v chladiči. Získaná kapalina se nazývá destilát.

Postup práce:

- destilační aparaturu sestavíme podle schématu:



- do frakční baňky nalijeme 100 ml pitné vody a obarvíme ji přidáním pár krystalků  $\text{KMnO}_4$
- přidáme varné kamínky (abychom zabránili utajenému varu), frakční baňku uzavřeme zátkou s teploměrem
- zapojíme přívod vody do chladiče a začneme zahřívát frakční baňku
- roztok uvedeme do varu. Po oddestilování alespoň 50 ml destilátu destilaci ukončíme