

Laboratorní práce č. 4

Příprava roztoků, oddělování složek směsí

Úkol: Odděl od sebe jednotlivé složky směsí tvořené

- a) pískem a solí (chloridem sodným)
- b) sacharózou a solí (chloridem sodným)

Jméno a příjmení, třída, skupina

Datum

Pomůcky: ...

Chemikálie: ...

Schéma aparatur:

a) filtrační aparatura

...

b) vodní lázeň pro krystalizaci

...

Postup

a) Oddělení složek směsí soli (NaCl) + písku

- 1) Směs soli a písku nasypeme do kádinky. Přidáme vodu a mícháme, dokud se sůl se nerozpustí.
- 2) Sestavíme filtrační aparaturu a oddělíme ze směsi písek.
- 3) Sůl získáme z filtrátu, který si přelijeme do odpařovací misky, odpařením vody (krystalizací) tak, že budeme misku zahřívat na trojnožce se síťkou pomocí plynového kahanu.

b) Oddělení složek směsí soli (NaCl) + cukru (sacharózy)

- 1) Směs soli a cukru nasypeme do kádinky. Přidáme ethanol a mícháme, dokud se cukr nerozpustí.
- 2) Sestavíme filtrační aparaturu a oddělíme ze směsi sůl.
- 3) Cukr získáme z filtrátu, který si přelijeme do odpařovací misky, odpařením vody (krystalizací) tak, že budeme misku zahřívat ve vodní lázni!!! na trojnožce se síťkou pomocí plynového kahanu.

Výsledky (pozorování):

a) Oddělení složek směsí soli (NaCl) + písku

Co se stalo po přidání vody a zamíchání směsi ...

Co se stalo při filtraci ...

Co se stalo při krystalizaci ...

b) Oddělení složek směsí soli (NaCl) + cukru (sacharózy)

Co se stalo po přidání ethanolu a zamíchání směsi ...

Co se stalo při filtraci ...

Co se stalo při krystalizaci ...

Proč se musela v tomto případě použít vodní lázeň?

Závěr: *Jakých vlastností bylo využito při dělení obou směsí látek? Co jsme oddělováním získali?*