

Ćwiczenia wstępne

Destylacja - zagadnienia i wymagania

- Kiedy ciecz wrze?
- Rozdział mieszaniny dwóch cieczy przez destylację
- równowagi fazowe w układzie dwuskładnikowym, diagramy fazowe ciecz-para [2,3]
- Rodzaje destylacji: prosta, rektyfikacja, pod zmniejszonym ciśnieniem, z parą wodną, azeotropowa i ich zastosowanie.
- Destylacja prosta - aparatura, zasady prowadzenia destylacji.
- Destylacja pod zmniejszonym ciśnieniem – aparatura, zestaw zmniejszający ciśnienie, zasady prowadzenia destylacji pod zmniejszonym ciśnieniem, nomogram.
- Destylacja małych ilości cieczy.
- Zasady działania wyparki.
- Ogrzewanie i chłodzenie w laboratorium chemii organicznej.

Literatura:

1. Misicka A., Orłowska A., Piekarska-Bartoszewicz B., Witkowska E., „Podstawy preparatyki organicznej”
2. Sobczyk L., Kiszka A., „Chemia fizyczna dla przyrodników”
3. Whittaker A.G., Mount M.R., Heal M.R., „Krótkie wykłady CHEMIA FIZYCZNA”

Ćwiczenie polega na rozdzieleniu mieszaniny dwóch cieczy przez destylację.

Po wykonaniu ćwiczenia należy w dzienniku laboratoryjnym sporządzić opis, który powinien zawierać:

- informacje o poszczególnych składnikach destylowanej mieszaniny cieczy, (nazwy, wzory, temperatury wrzenia zaczerpnięte z „Poradnika fizykochemicznego”)
- schemat aparatury stosowanej w procesie destylacji,
- przebieg wykonywanego ćwiczenia i własne obserwacje (m.in. temperatury wrzenia oraz objętości zebranych frakcji)



KAPITAŁ LUDZKI
NARODOWA STRATEGIA SPÓJNOŚCI

EUROPEJSKI
FUNDUSZ SPOŁECZNY

