

Ćwiczenia wstępne

Krystalizacja - zagadnienia i wymagania

- Co to jest krystalizacja?
- Zasady doboru rozpuszczalnika do krystalizacji.
- Krystalizacja z mieszaniny rozpuszczalników.
- Aparatura potrzebna do przeprowadzenia krystalizacji.
- Czynności składające się na proces krystalizacji.
- Usuwanie zanieczyszczeń barwnych.
- Sączenie grawitacyjne i pod zmniejszonym ciśnieniem.
- Sprawdzanie czystości przekrystalizowanego związku.
- Jak prowadzić krystalizację, aby zminimalizować straty oczyszczanego związku?
- Zadania obliczeniowe wykorzystujące dane o rozpuszczalności związków.

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

- nazwę i wzór krystalizowanego związku, dane o jego rozpuszczalności i temperaturze topnienia z „Poradnika fizykochemicznego”
- rysunki aparatury stosowanej w procesie krystalizacji,
- obliczenia dotyczące ilości rozpuszczalnika użytego do krystalizacji,
- przebieg wykonywanego ćwiczenia i własne obserwacje,
- obliczoną wydajność krystalizacji oraz zmierzoną temperaturę topnienia.

Literatura:

Misicka A., Orłowska A., Piekarska-Bartoszewicz B., Witkowska E. „*Podstawy preparatyki organicznej*”



EUROPEJSKI
FUNDUSZ SPOŁECZNY



Projekt nr: POKL.04.01.01-00-100/10 realizowany przez Wydział Chemii, Wydział Fizyki i Wydział Biologii Uniwersytetu Warszawskiego „*Chemia, fizyka i biologia na potrzeby społeczeństwa XXI wieku: nowe makrokierunki studiów I, II i III stopnia*”