

Úloha 1: Krystalizace

Zadané úlohy

1. Překrystalizujte vzorek acetanilidu z horké vody.
2. Překrystalizujte vzorek acetanilidu z horkého toluenu.
3. Překrystalizujte vzorek síranu měďnatého srážením vodného roztoku ethanolem.

Teoretický úvod

Zahřívání

Metody, které lze využít k zahřívání reakčních směsí jsou kahaný, topná hnízda, topné míchačky nebo lázně, které jsou zahřívány na topných plotýnkách a v některých případech i nad kahanem. K žhání, neboli zahřívání vzorku, či reakční směsi na velmi vysokou teplotu, užíváme žhacích pecí, ve kterých teplota vrostе až nad 1000°C .

Při našich postupech je důležité předcházet nebezpečí utajeného varu, neboli překročení teploty varu rozpouštědla a následnému vykypění reakční směsi. Tomuto nežádoucímu jevu lze zabránit mícháním, ke které mu využíváme magnetových míchátek, nebo varných kamínků (nelze je použít opakovaně).

Krystalizace

Nejužívanější metodou pro čištění vzorků v chemické laboratoři je krystalizace. Vzorek, neboli znečištěnou pevnou látku rozpustíte v rozpouštědle a následně je snížena její rozpustnost, čehož docílíme ku příkladu změnou teploty a z roztoku se vyloučí látka s vyšší čistotou, než měla před provedením krystalizace. Krystalizaci lze rozlišit na tři druhy, při kterých je užíváno rozdílných postupů.

Krystalizace srážením

Krystalizace srážením, nebo také krystalizace změnou rozpouštědla, je dosažena přidáním k látce s rozpouštědlem druhého rozpouštědla, ve kterém látka není rozpustná, ale je mísitelná s původním rozpouštědlem.

Krystalizace odpařením rozpouštědla

Krystalizace odpařením rozpouštědla, neboli krystalizace zahuštěním pracuje na principu částečného odpaření rozpouštědla, což vede k zahuštění směsi. Nevýhodou této metody je, že čištěná látka je po celou dobu procesu ve styku s matečným roztokem, nebo může dojít k rozkladu produktu.

Krystalizace změnou teploty

Krystalizace změnou teploty je založená na tom, že rozpustnost látek v rozpouštědle se v závislosti na teplotě mění. Ve většině případech se stane to, že se z roztoku při snížení teploty vyloučí část látky, ale v některých situacích k tomuto jevu dojde při zvýšení teploty. Takovéto anomální chování vykazuje například hydroxid vápenatý, nebo chroman vápenatý.

Filtrace a odsávání

Metody filtrace a odsávání jsou využívány v chemické laboratoři k oddělení pevné fáze směsi od roztoku. V závislosti na velikosti zrn pevné fáze směsi zvolíme metodu. Velká zrna oddělujeme ku příkladu i pouze přes smotek vaty. Na druhé straně jemné sraženiny, či aktivní uhlí etc., je potřeba filtrovat přes filtrační papír.

Odsávání je prováděno za sníženého tlaku, a to buď přes filtrační papír na Büchnerově či Hirschově nálevce, nebo na fritě.

Postup

Rekrystalizace acetanilidu z horké vody

Surový acetanilid o hmotnosti 3.00 g byl rozpuštěn v Erlenmeyerově baňce o objemu 250 ml v zhruba 80 ml vody. Roztok byl postaven na topnou míchačku a bylo přidáno magnetické míchátko. Do hrdla baňky byla vložena nálevka, která předešla na nadměrnému odparu a zároveň sloužila jako vzdušný chladič. Za neustálého míchání byla směs přivedena k varu a cca 2 minuty byla povařena. Do připravené 100 ml baňky s předeřhátou nálevkou, do níž byl vložen skládaný filtrační papír, byla přefiltrována směs a baňka byla zazátkována, umyta pod proudem studené vody a vložena na cca 20 minut do ledničky. Poté byl produkt odsát na fritě. Produkt byl promyt stříčkou pomocí malého množství vody. Následně byl produkt prosáván zhruba 5 minut vzduchem. Produkt byl přenesen do odvážené 100 ml kádinky za pomoci kopistky. Kádinka společně s produktem byla pak odvážena ($m_{\text{acetanilid}} = 0,8772 \text{ g}$), a byl vypočten výtěžek (*viz. Výpočty*).

Rekrystalizace acetanilidu z horkého toulenu

Surový acetanilid o hmotnosti 1.00 g byl přenesen do 25 ml slzovité baňky. Baňka byla upevněna do klemy. Následně byla sestavena aparatura pro zahřívání pod zpětným chladičem. Skrze chladič bylo pomocí injekční stříkačky přidáno 10 g toulenu a směs byla zahřívána v olejové lázni k varu. Směs byla zahorka přefiltrována přes malý smotek vaty v plastové nálevce do Erlenmeyerovy baňky o objemu 25 ml. Směs byla následně uzavřena plastovou zátkou, zchlazena pod proudem studené vody a vložena na 15 minut do mrazáku. Poté byl produkt odsán na fritě a promyt 2 ml toulenu. Zbylý produkt byl vysušován zhruba po dobu 5 minut. Do předem zvážené 100 ml kádinky byl vyškrábán kopistkou produkt. V kádince byl následně produkt dalších 15 minut prosušován a následně odvážen a výtěžek vypočten ($m_{\text{acetanilid}} = 0.6275 \text{ g}$, *viz. Výpočty*).

Rekrystalizace síranu měďnatého změnou rozpouštědla

Byly naváženy 3.00 g surového pentahydrátu síranu měďnatého, který byl následně rozetřen v třecí misce, aby jeho rozpouštění probíhalo lépe a předešlo se přidání přílišného množství rozpouštědla. Rozetřená modrá skalice byla přidána do 100 ml kádinky a poté byla postupně přidávána voda za míchání dokud se roztok nestal nasyceným. Do roztoku byla přidána jedna kapka 10% kyseliny sírové a 1 lžička aktivního uhlí. Směs byla přefiltrována do 400 ml kádinky přes složený filtrační papír. Z přefiltrované směsi byl vysrážen produkt postupným přidáváním ethanolu ze stříčky. Ethanol přestal být přidáván, až se matečný louh stal zcela bezbarvým. Sraženina byla odsána na fritě a promyta ethanolem. Následně byla vysušena ethanolem. Produkt, který představovala sraženina, byl odvážen ($m_{\text{CuSO}_4} = 2,7260 \text{ g}$) a výtěžek vypočten (*viz. Výpočty*).

Výpočty

Rekrystalizace acetanilidu z horké vody

$$m_{\text{produktu}} = 0.8772 \text{ g}$$

$$m_1 = 3.00 \text{ g}$$

$$\alpha = \frac{m_{\text{produktu}}}{m_1}$$

$$\alpha = 29\%$$

Rekrystalizace acetanilidu z horkého toluenu

$$m_{\text{produktu}} = 0.6275 \text{ g}$$

$$m_1 = 1.00 \text{ g}$$

$$\alpha = \frac{m_{\text{produktu}}}{m_1}$$

$$\alpha = 63\%$$

Rekrystalizace síranu měďnatého změnou rozpouštědla

$$m_{\text{produktu}} = 2.7260 \text{ g}$$

$$m_1 = 3.00 \text{ g}$$

$$\alpha = \frac{m_{\text{produktu}}}{m_1}$$

$$\alpha = 90\%$$

Závěr

Výtěžky nám, dle naměřených hodnot vyšly: 1. Rekrystalizace acetanilidu z horké vody $\rightarrow \alpha = 29\%$; 2. Rekrystalizace acetanilidu z horkého toluenu $\rightarrow \alpha = 63\%$; 3. Rekrystalizace síranu měďnatého změnou rozpouštědla $\rightarrow \alpha = 90\%$. Je možné si povšimnout, že výtěžek při rekrystalizaci acetanilidu z horkého toluenu je větší, než výtěžek při rekrystalizaci acetanilidu z horké vody a to je způsobeno tím, že v toluenu je rozpustných mnohem více nečistot ze vzorku, než ve vodě. Rekrystalizace změnou rozpouštědla je v našem případě nejúspěšnější, protože v získané směsi dochází k překročení součinu rozpustnosti rozpouštěné látky a tak se pak začne vylučovat v krystalech.