



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



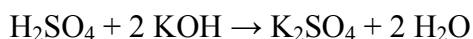
OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

„Inovace bakalářského studijního oboru Aplikovaná chemie“
CZ.1.07/2.2.00/15.0247

Příprava a filtrace K_2SO_4



V 50 ml odměrné baňce připravte 1 M roztok kyseliny sírové. Ten přelijte do 150 ml kádinky a po malých dávkách přidávejte 2 M roztok hydroxidu draselného, který si připravíte v odměrné baňce o objemu 100 ml. Po každém přidavku směs promíchejte a pomocí pH-papírku sledujte pH. Měření pomocí papírku se provádí tak, že se papírek ovlhčí skleněnou tyčinkou, která se nejprve ponoří do měřeného roztoku. Nikdy nevkládáme pH-papírek přímo do nádoby s měřeným roztokem. Hydroxid draselný přidáváme tak dlouho, až je vzniklá směs mírně zásaditá. Poté vzniklou směs zahustíme ke krystalizaci a zchladíme v ledové lázni. Vzniklé krystalky K_2SO_4 odsajeme na Büchnerově nálevce a necháme v exsikátoru vysušit do příštího cvičení. Následující cvičení zvážíme výsledný produkt a výtěžek vyjádříme v procentech. POZOR: je třeba lít vždy kyselinu do vody, nikdy ne opačně. To samé platí i pro rozpouštění hydroxidu. Postupně sypeme hydroxid do vody a rozpouštíme jej. Jak rozpouštění daných látek, tak následná neutralizace jsou exotermní děje, proto je nutné postupovat pomalu, abychom předešli varu a vyšpláchnutí žíravých roztoků.