



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 $\text{Fe}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]_3$ (berlínské modři)**



0,003 mol  $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$  (žlutá krevní sůl) rozpustíte ve 20 ml destilované vody a za míchání vlijte do roztoku obsahujícího odpovídající množství  $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  ve 30 ml vody. Ihned po smíchání vznikne tmavě modrá gelovitá sraženina berlínské modři. Do kádinky s berlínskou modří přilejte 50 ml ethanolu a vzniklou směs promíchejte. Směs odsajte na Büchnerově nálevce a odsátou sraženinu několikrát promyjte malým množstvím vody a ethanolu v poměru 1:1. Získanou komplexní sloučeninu převedte na hodinové sklo a nechte do následující hodiny vysušit v exsikátoru. Následující cvičení zvážíme výsledný produkt a výtěžek vyjádříme v procentech.