

Laboratorní práce č. 5

Téma: Příprava jodidu olovnatého rušenou krystalizací a jeho vlastnosti

Postup: Ve vodě o objemu 100cm^3 v první kádince rozpustíte dusičnan olovnatý o hmotnosti 0,33g. Pokud se při rozpouštění tvoří bílý zákal, přidejte několik kapek HNO_3 , až se zákal rozpustí. V druhé kádince rozpustíte ve vodě o objemu 100cm^3 jodid draselný o hmotnosti 0,33g. Oba roztoky zahřejte v kádinkách k varu a pak slijte do titrační baňky. Baňku ochladte proudem tekoucí vody a nechte stát. Po několika minutách se vyloučí zlatavé krystalky jodidu olovnatého. Krystalky oddělte filtrací na předem zváženém filtračním papírku. Zjistěte hmotnost vzniklého jodidu olovnatého. Dejte malé množství krystalů do zkumavky se 3ml vody a zahřejte, až se krystalky rozpustí.

Úkoly:

- 1) Zapište chemickou rovnici reakce.
- 2) Popište vzhled výchozích látek a produktu – sraženiny.
- 3) Vypočítejte teoretickou hmotnost PbI_2 a porovnejte se skutečnou.