

Laboratorní práce č. 5 - Příprava látek určité hmotnosti

Jméno a příjmení: Datum:

Spolupracoval/a: Znamka:

Úkol č. 1 - Příprava 8 g chloridu draselného KCl neutralizací.***Teoretická příprava úlohy***

1. Co je to neutralizace? Uveďte příklad takové reakce.

2. Je neutralizace reakce exotermní nebo endotermní? Jak byste si svoji hypotézu ověřili?

Výsledky

1. Zapište chemickou rovnici prováděné reakce.

2. Vypočítejte látková množství kyseliny chlorovodíkové, hydroxidu draselného a chloridu draselného.

3. Vypočítejte hmotnost hydroxidu draselného a hmotnost vody nutné na přípravu 10% roztoku.

4. Vypočítejte hmotnost a objem potřebné 20% kyseliny chlorovodíkové, tak aby oba uvedeného roztoky (10% KOH a 20% HCl) spolu zreagovaly beze zbytku?

5. Vypočítejte výtěžek získaného chloridu draselného.

6. Jakým jiným způsobem by bylo možné získat krystaly chloridu draselného z roztoku.

Závěr