

KATEGÓRIA 9

Téma: *Separácia zrazeniny z roztoku*

Pomôcky: *4 kadičky, odmerný valec, laboratórny stojan, filtračný kruh, filtračný lievik, filtračný papierik, sklenená tyčinka, strička, hodinové sklíčko*

Chemikálie: *FeCl₃, NaOH*

Postup práce:

1. V odmernom valci si odmerajte 25 ml NaOH.
2. Odmeraný obsah prelejte do kadičky.
3. Použitý odmerný valec dôkladne umyte.
4. Následne si odmerajte 25 ml FeCl₃.
5. Do kadičky s NaOH prelejte nameraný FeCl₃.
6. Zostavte filtračnú aparatúru a začnite filtrovať obsah kadičky.
7. Po dokončení filtrácie vyberte filtračný papier a položte ho na hodinové sklíčko.
8. Opatrne rozoberte filtračnú aparatúru, všetky použité pomôcky umyte a odložte na určené miesto.
9. Odpovedzte na otázky týkajúce sa tejto praktickej úlohy.

Otázky a úlohy:

1. Napíšte systémový názov FeCl₃.
2. Zapište rovnicu prebiehajúcej chemickej reakcie.
3. Vyberte správne tvrdenie:
 - a) Reakciu FeCl₃ a NaOH zaradzujeme k reakciám *hydroxidovým / redoxným / zrážacím*.
 - b) NaOH obsahuje *jeden / dva / tri* anióny.
 - c) Chlór patrí medzi *alkalické kovy / halogény / kovy alkalických zemín*.
 - d) NaOH je *kyslého / zásaditého* charakteru.
 - e) NaOH je v tuhej forme *červeného / modrého / bieleho* sfarbenia.
 - f) FeCl₃ je soľou kyseliny *chlorovodíkovej / chlórnej / železitej*.
 - g) Kyselinu chlorovodíkovú zaradzujeme ku *kyslíkatým / bezkyslíkatým* kyselinám.
4. Koľko gramov NaOH a koľko gramov vody sme použili na prípravu 500 g 10 % roztoku NaOH?

