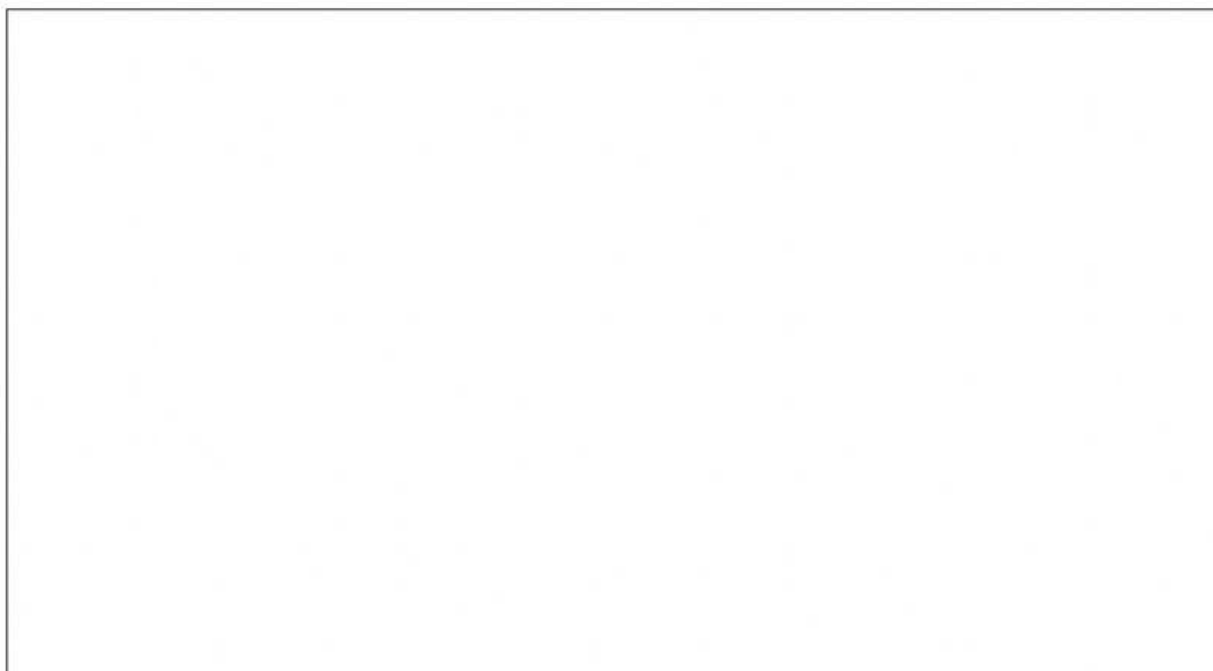


Практична робота № 2

Розділення неоднорідних сумішей

Перегляньте відео



Заповни таблицю:

Хід роботи	Спостереження
I. Розчинення неоднорідної суміші	
1. Розглянь неоднорідну суміш	З яких компонентів складається дана суміш _____ Відмінність у яких фізичних властивостях компонентів суміші буде використано для розділення? _____ _____
2. Насип у хімічну склянку за допомогою шпателя невелику кількість неоднорідної суміші 3. Відмірай за допомогою мірного циліндра 10-20 мл дистильованої води та вилий її в склянку з сумішшю. 4. Перемішай компоненти скляною паличкою з гумовим наконечником для прискорення розчинення	Опиши спостереження _____ _____ _____
II. Виділення речовин з неоднорідної суміші	
5. Віднови послідовність виготовлення фільтра	
1.	2.
3.	4.
5.	

	
6. Помісти лійку з фільтром у кільце лабораторного штатива, постав під нею склянку для збирання рідини (фільтрату) 7. Профільтруй суміш, отриману в першому досліді, повільно наливаючи рідину по скляній паличці на фільтр	Для чого фільтр змочують водою? _____ Чому розчин доливають по скляній паличці? _____ Чому треба, щоб розчин не доходив 5мм до краю фільтра? _____ Що спостерігається на фільтрі? _____ Який вигляд має фільтрат, що зібрався у чисту склянку? _____ _____
III. Виділення речовин з однорідної суміші	
8. Вилий у порцелянову мисочку фільтрат і випарю його, дотримуючись правил безпеки	Відмінність у яких фізичних властивостях компонентів суміші буде використано для розділення? _____ Як запобігти спаленню стола? _____ Що є джерелом полум'я? _____ _____

Проведи підсумки роботи. Під час практичної роботи ми навчилися

Зроби загальний висновок.

Які методи розділення сумішей використовували під час практичної роботи?

Головними операціями по очищенню кухонної солі є:

1

2

3