

Дата:
Прізвище

Ім'я

Практична робота №5

Тема: Виготовлення водних розчинів із заданими масовими частками розчинених речовин.

Мета: навчитися виготовляти розчини із заданими масовими частками розчинених речовин; закріпити вміння обчислювати масу речовини й об'єм розчинника, необхідних для виготовлення розчину.

1. Пригадайте й запишіть:

Що таке розчин?

На які групи поділяють розчини залежно від агрегатного стану?

Які чинники впливають на розчинність речовин?

Запишіть формулу, за якою обчислюють масову частку розчиненої речовини.

2. Перегляньте демонстраційний дослід

<https://www.youtube.com/watch?v=ZFC73sABqrM>

3. Виконайте практичне завдання: приготуйте 160 г розчину з масовою часткою кухонної солі 25%.

Хід роботи

1. Обчисліть масу кухонної солі і об'єм води, які необхідно взяти для приготування вказаного вище розчину.

Дано:

$m(\text{р-ну}) =$

$w(\text{кух.солі}) =$

$m(\text{кух.солі}) - ?$

$V(\text{води}) - ?$

2. Приготуйте розчин солі із заданою масовою часткою речовини за теоретичними розрахунками в такій послідовності:

1. Зважуємо кухонної солі на терезах й поміщаємо в посудину (стакан) місткістю понад 200 мл.
2. Відміряємо мірною склянкою або столовою ложкою (1 столова ложка містить 15 мл води) води й обережно виливаємо її у посудину з сіллю.
3. Перемішуємо суміш ложкою для прискорення повного розчинення солі.

ВИСНОВОК: під час виконання практичної роботи ми навчилися