

ПРАКТИЧНА РОБОТА № 5

Виготовлення водних розчинів

із заданими масовими частками розчинених речовин

Мета: навчитися практично виготовляти розчини із заданою масовою часткою речовини

Обладнання і реактиви:

ХІД РОБОТИ

I. Обчислюємо масу солі та води, необхідних для приготування розчину

1. Напишіть формулу, за якою можна знайти масу солі
2. Напишіть формулу, за якою можна знайти масу води
3. Напишіть формулу, яка дозволить перейти від маси до об'єму
4. Яка маса солі необхідна для приготування 50 г розчину з масовою часткою солі 5%?
5. Яка маса води необхідна для приготування 50 г розчину з масовою часткою солі 5%?
6. Який об'єм води необхідний для приготування 50 г розчину з масовою часткою солі 5%?

II. Виготовлення розчину

1. Зазначте порядок приготування розчину

1)

2)

3)

4)

5)

Висновки:

1. Розрахуйте масу розчину, для якого використали 20 г калій хлориду KCl та 50 г води
2. Обчисліть масову частку калій хлориду KCl в розчині, одержаному розчиненням 60 г KCl у 240 мл води
3. Наведіть приклади розчинів, які людина використовує в повсякденному житті