



Практична робота 1

Тема. Приготування розчину солі заданої молярної концентрації

Мета: (ознайомтеся з ходом роботи та сформулюйте мету)

Обладнання: терези, мірний циліндр об'ємом 50 мл, мірна пипетка об'ємом 20 мл, мірні колби об'ємом 50 мл та 100 мл, скляна паличка, лійка

Реактиви: дистильована вода, натрій хлорид (кухонна сіль), 9% розчин оцтової кислоти (столовий оцет)

! Дотримуйтесь правил безпеки

Порядок виконання роботи (задача 1)

Завдання 1. Обчисліть масу натрій хлориду й води, що необхідні для приготування розчину об'ємом 50 мл із концентрацією 2 моль/л

Розрахунки

Завдання 2. На терезах зважте видану вам сіль необхідної (обчисленої) маси і помістіть наважку в мірну колбу об'ємом 50 мл.

Завдання 3. У мірну колбу налейте дистильовану воду приблизно 2/3 об'єму. Розчиніть наважку солі й долийте воду до необхідної позначки. Розчин ретельно перемішайте



(задача 2)

Завдання 1. Обчисліть об'єм 9% розчину оцтової кислоти (густина 1,0446 г/мл), який необхідно розбавити водою для приготування розчину об'ємом 100 мл із концентрацією кислоти 0,16 моль/л

Розрахунки

Завдання 2. Мірною пипеткою одберіть обчислений об'єм 9% розчину оцтової кислоти й вилийте його у колбу об'ємом 100 мл

Завдання 3. Доведіть об'єм розчину в мірній колбі дистильованою водою до 100 мл. Розчин ретельно перемішайте

Сформулюйте висновок: (використовуйте відповіді на питання)

1. Який метод приготування розчинів найточніший серед описаних у цій практичній роботі?
2. Чому під час розчинення твердої речовини в мірній колбі (варіант 1) не можна доливати воду до потрібної позначки одразу?

