

Практична работа №5



Запиши в зошит

- **Тема:** Виготовлення водних розчинів з заданою масовою часткою розчиненої речовини.
- **Мета:** навчитись обчислювати масу розчиненої речовини та об'єм розчинника, потрібні для приготування певного розчину; навчитись практично готувати розчин.



Обладнання в домашніх умовах: терези електронні харчові, мірний посуд, паличка для перемішування або маленька ложечка, склянка для приготування розчину.

Реактиви: натрій хлорид (кухонна сіль) – NaCl , вода – H_2O .



Завдання

**Приготувати 50г розчину солі
з масовою часткою
розчиненої речовини 5%**



Хід роботи

Проведіть необхідні розрахунки в зошиті:

а) визначте масу солі;

б) визначте масу води, потрібної для приготування розчину;

в) визначте об'єм води ($\rho(\text{H}_2\text{O})=1\text{г/мл}$) за формулою $V(\text{H}_2\text{O})=m(\text{H}_2\text{O})/\rho(\text{H}_2\text{O})$;

г) запиши усі розрахунки у зошит.



Правила безпеки



- 1) для досліду використовуйте невеликі кількості речовин;
- 2) остерігайтеся потрапляння речовин на одяг, шкіру, в очі;
- 3) наведіть порядок на робочому місці.



2. Зважте на вагах сіль.
3. Насипте сіль у склянку.
4. Відміряйте мірним посудом потрібний об'єм води.
5. Вилийте воду у стакан з сіллю.
6. Паличкою перемішайте вміст склянки до повного розчинення солі.
7. Зробіть висновок: 1) згідно мети; 2) які умови знадобилися тобі для виготовлення розчину?



Творче завдання за бажанням

Обчислити маси кухонної солі, цукру, столового оцту, необхідні для приготування розсолу масою 500 г для маринування огірків, у якому масова частка кухонної солі – 1%, масова частка цукру – 2%, масова частка оцту столового - 3 %.



Дякую за увагу!

