

Практична робота №1

Тема. Розв'язування експериментальних задач.

Мета: навчитися розв'язувати експериментальні задачі, використовуючи знання про властивості оксигеновмісних органічних сполук.

Обладнання та реактиви: штатив з пробірками, хімічна склянка, скляна паличка, спиртівка, пробіркотримач, розчин натрій гідроксиду, купрум (II) сульфату, етанолу, гліцеролу, етанової кислоти, глюкози, крохмалю, йоду, метиловий оранжевий, лакмус.

З правилами техніки безпеки ознайомлений(на) та зобов'язуюсь їх виконувати _____
(підпис або прізвище)

ХІД РОБОТИ

1. Виявлення карбонових кислот

У дві пробірки налити по 1мл розведеної оцтової кислоти. В одну пробірку додаємо кілька крапель лакмусу. У другу – декілька крапель метилового оранжевого.

Спостереження пробірка 1:

Спостереження пробірка 2:

Рівняння реакції:

2. Виявлення гліцеролу

У пробірку внести 1 мл розчину купрум (II) сульфату та додати розчин натрій гідроксиду. Розподілити на дві пробірки (друга для наступного досліджу).

Спостереження:

Рівняння реакції:

Додаємо до утвореного осаду 3 краплі гліцеролу.

Спостерігаємо:

Рівняння реакції:

3. Якісна реакція на глюкозу

У пробірку налити 1 мл модного розчину купрум (II) сульфату та додати розчин натрій гідроксиду або взяти частину утвореного осаду в досліді №1. Потім до пробірки додати 5%-го розчину глюкози і нагріти суміш до кипіння.

Спостереження:

Рівняння реакції:

4. Якісна реакція на крохмаль

У пробірку налити 1мл розчину крохмального клейстеру та 1 краплю розчину йоду в калій йодиді.

Спостереження:

Висновок. Що називають якісними реакціями?