

Практична робота №1 Прізвище.....клас.....

Тема: «Дослідження властивостей основних класів неорганічних сполук»

Мета: повторити і закріпити знання про властивості основних класів неорганічних сполук; формувати вміння виконувати хімічний експеримент, скласти звіт про роботу; розвивати вміння спостерігати та описувати спостереження.

Хід роботи:

I. *Інструктаж з техніки безпеки. З правилами ТБ ознайомлений(на) та забов'язуюсь виконувати*(підпис)

II. *Інструктаж по виконанню роботи:*

Дослід №1. Дія кислот та лугів на індикатори. Налийте у пробірку 1 мл хлоридної кислоти та капніть 1-2 краплі метилового оранжевого. Що спостерігаєте?.....У другу пробірку налейте 1 мл натрій гідроксиду та капніть 1-2 краплі фенолфталеїну. Що спостерігаєте?.....

Дослід №2. Реакція хлоридної кислоти з металами. В пробірку обережно помістіть гранулу цинку і прилийте 1-2 мл розчину хлоридної кислоти. Що спостерігаєте?....
..... Який газ виділяється в ході реакції?.....Запишіть рівняння реакції

.....
Дослід №3. Реакція сульфатної кислоти з основним (амфотерним) оксидом. В пробірку з невеликою кількістю кальцій оксиду (ферум (III) оксидом) прилийте 1-2 мл розчину сульфатної кислоти. В разі з ферум (III) оксидом вміст можна підігріти, але не до кипіння. Що спостерігаєте?..... Які зміни відбуваються з речовинами? Складіть рівняння реакцій

.....
Дослід №4. Реакція хлоридної кислоти з натрій гідроксидом. Налийте в пробірку 1-2 мл лугу натрій гідроксиду до якого додайте 1 краплю індикатору фенолфталеїну. Що спостерігаєте? Потім до вмісту додавайте по краплям розчин хлоридної кислоти .Що спостерігаєте? Чому відбувається знебарвлення розчину? Складіть рівняння хімічної реакції.....

.....
Дослід №5. Реакція хлоридної кислоти з сіллю. Насипте в пробірку 1 ложку натрій карбонату (соди) і додайте 1-2 мл розчину хлоридної кислоти. Що спостерігаєте?..... Який газ виділяється в результаті реакції?..... Запишіть рівняння хімічної реакції.....

.....
Висновок: в результаті практичної роботи я.....

.....
.....
.....
.....