

Гр. 11 Заняття №3. 18.01.22

Інструкція

до лабораторної роботи №5

Тема: Вуглеводи.

Мета: Закріпити знання про будову та властивості вуглеводів, навчитися визначати їх за допомогою характерних реакцій.

Обладнання: Штатив з пробірками, скляна лопаточка, хімічний стакан, скляна паличка, піпетка, електроплита, реактиви: розчин купрум (II) сульфату, розчин натрій гідроксиду, глюкози, сахарози, крохмаль, вода, спиртовий розчин йоду, бульба картоплі.

Хід роботи.

Дослід №1. Взаємодія глюкози з купрум (II) гідроксидом.

У дві пробірки з 3-4 краплями розчину купрум (II) сульфату додати по 2-3 мл розчину натрій гідроксиду (його повинно бути у надлишку). Потім у першу пробірку додайте кілька крапель розчину глюкози, а у другу – розчину сахарози. Що спостерігаєте?

Обережно нагрійте обидві пробірки. Про що свідчить поява осаду і зміна його забарвлення?

Дослід №2. Розчинність крохмалю у воді.

У пробірку з 1мл води насипте одну лопаточку крохмалю і збовтайте. Що спостерігаєте?

Дослід №3. Приготування клейстеру.

Вміст пробірки, помішуючи, порціями вилийте у стакан з 5 мл гарячої води, а потім доведіть до кипіння. Що спостерігаєте?

Дослід №4. Взаємодія крохмалю з йодом.

У три пробірки внесіть по 1 мл речовин: крохмальний клейстер, сахарозу, воду. Потім у кожен з пробірок додайте по 1 краплі спиртового розчину йоду. Що спостерігаєте?

Дослід №5. Виявлення крохмалю в овочах за допомогою характерної реакції.

Нанесіть на зріз сирої картоплини 1 краплю спиртового розчину йоду. Що спостерігаєте?

Скласти рівняння відповідних реакцій. Записати висновок.

Звіт

1. Назва роботи.
2. Мета роботи.
3. Опис
4. Виконання завдань.
5. Висновок

Література: Попель П.П., Крикля Л.С. Хімія. 10 клас, Київ, 2018