Практическое занятие №33

«Взаимодействие глюкозы и сахарозы с гидроксидом меди (II)»

Цель: познакомится со свойствами углеводов на примере взаимодействия глюкозы и сахарозы с гидроксидом меди (II).

Оборудование: штатив с пробирками, держатель, горелка, стеклянная палочка, растворы глюкозы, сахарозы, гидроксида натрия, сульфата меди (II), этилового спирта, серной кислоты, йода, крахмал, металлический магний, индикатор синий лакмус, вода.

Ход работы

**I. Практическое задание**

**Опыт 1.** Взаимодействие глюкозы и сахарозы с гидроксидом меди (II).

В одну пробирку прилейте раствор глюкозы а, в другую пробирку раствор сахарозы и в каждую пробирку добавьте заранее приготовленный гидроксид меди (II). Затем обе пробирки нагрейте до кипения.

**Задание.** Запишите наблюдения и химическую реакцию взаимодействия глюкозы с Cu(OH)2.

**II. Контрольные вопросы**

1. Почему глюкоза проявляет свойства альдегидов и спиртов?

2. Почему сахароза не дает реакцию «серебряного зеркала»?

3. Почему сахароза с аммиачным раствором оксида серебра не дает положительный результат?

4. Запишите реакцию спиртового брожения глюкозы.

5. Осуществите превращение: CO2 → C2H5OH → C6H12O6 → CO2.

**III. Оформление отчета**

Выполнить задание.

Ответить на вопросы.

Сделать вывод.

\*Отчеты присылать на электронную почту: [andru79r@gmail.com](mailto:andru79r@gmail.com).