Практическое занятие №22

«Изучение свойств альдегидов»

Цель: изучить реакции характерные для альдегидов.

Оборудование: нитрат серебра, сульфат меди (II), гидроксид натрия, раствор формалина, аммиачная вода, прибор для нагревания, пробирки.

Ход работы

**I. Практические задания**

**Опыт 1. Реакция серебряного зеркала.**

Поместить в пробирку 1 каплю 0,2% раствора нитрата серебра, прибавить 3-4 капли раствора аммиака до растворения образующегося осадка. Затем прибавить 1 каплю формалина (40% раствор метаналя) и слегка нагреть.

**Задание.** Что происходит? Напишите уравнение реакции «серебряного зеркала».

**Опыт 2. Окисление метаналя гидроксидом меди (II).**

В пробирку поместить 1 каплю формалина, 6 капель 2% раствора гидроксида натрия, 1 каплю 2% раствора сульфата меди(II). Полученный раствор нагрейте до кипения.

**Задание.** Что происходит? Напишите уравнения реакций, протекающих при нагревании. Составьте уравнение реакции взаимодействия ацетальдегида с гидроксидом меди (II). Что общего у данного опыта с реакцией серебряного зеркала?

**II. Оформление отчета**

Выполнить задания.

Сделать вывод.

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