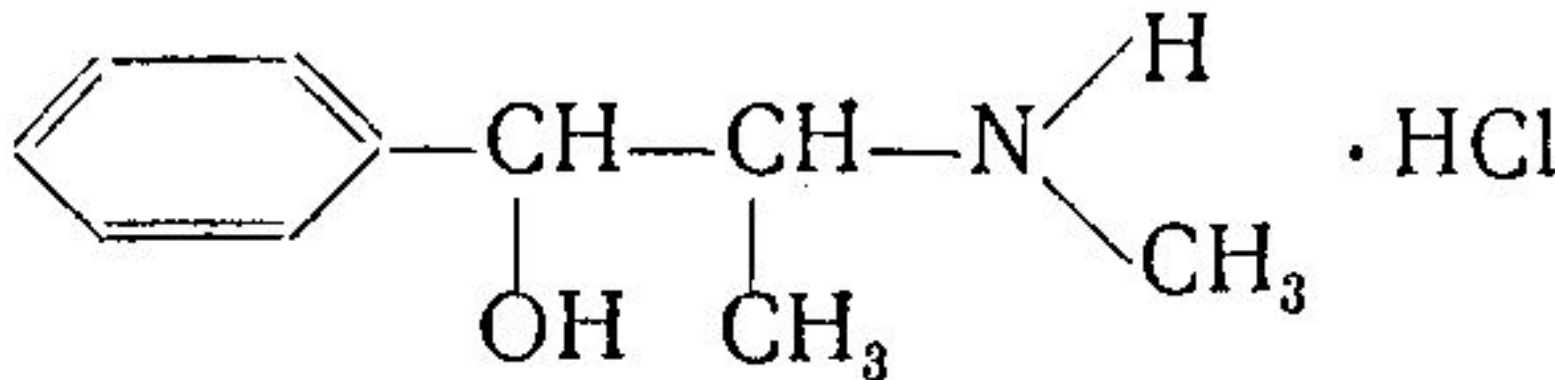
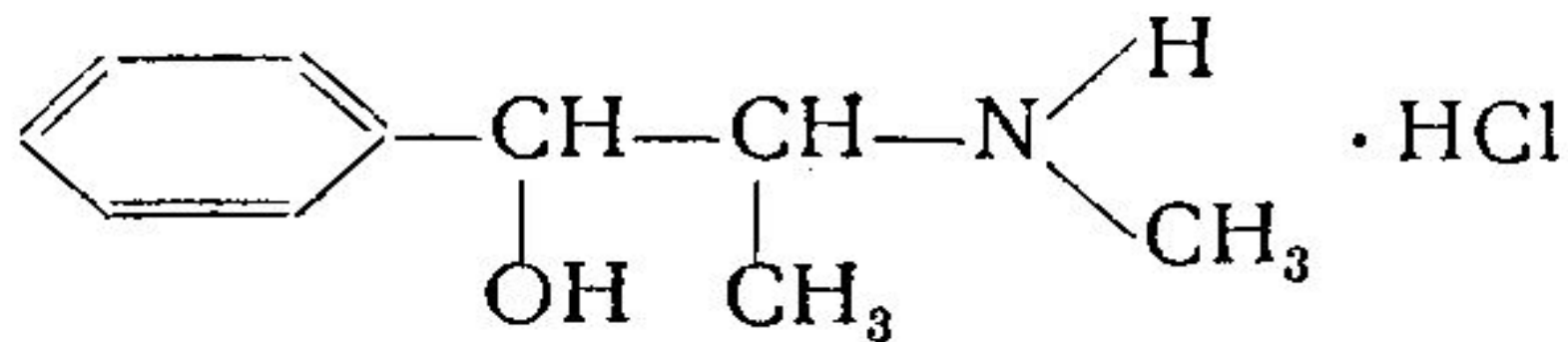


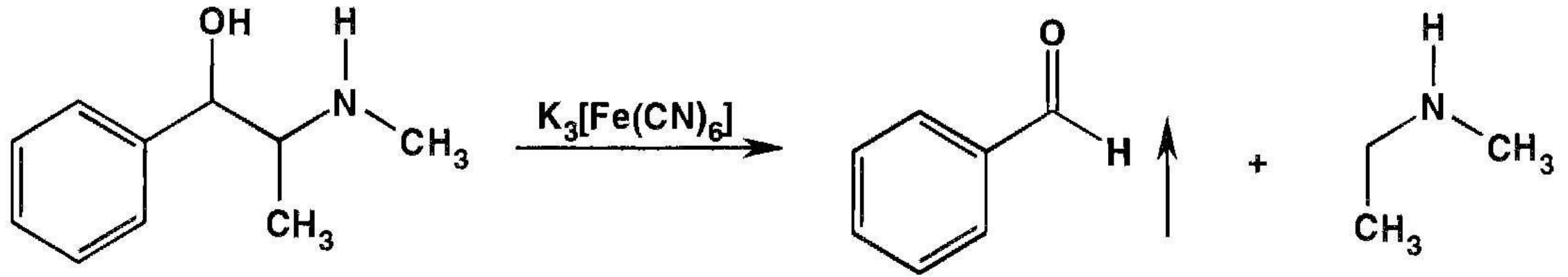
Идентификация эфедрина гидрохлорида и дэфедрина



Подготовили:
студентки
401 группы ф/ф
Ахадова Д.А
Рашидова М.А



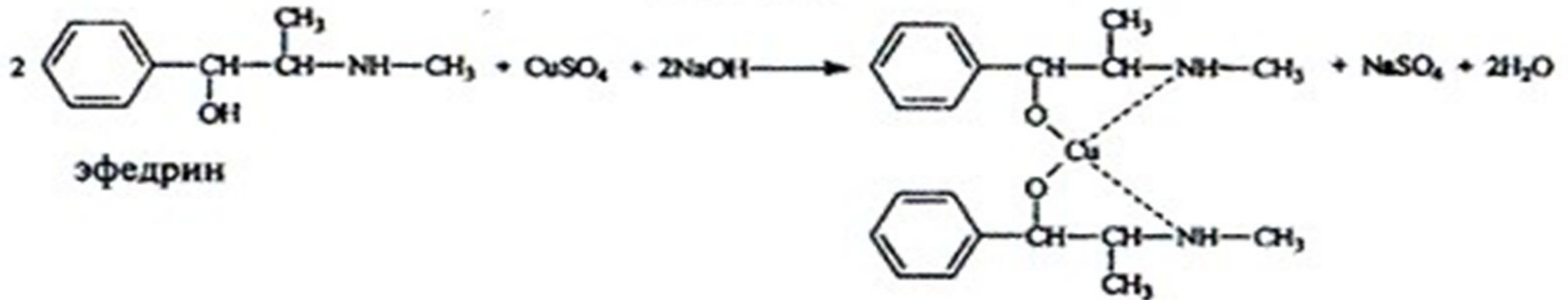
РЕАКЦИИ:



бензальдеги

Д

Реакция образования окрашенных комплексов меди:



эфедрин

растворимое комплексное
соединение, которое при
извлечении в эфир окрашивает
его в фиолетово-красный цвет

Флюоресценция

- .
К 1-2 мг эфедрина гидрохлорида в сухой пробирке прибавляем 7-8 капель реактива Марки (раствор фармальдегида в H_2SO_4) и 5 - 7 капель воды. Наблюдается интенсивно голубая флюоресценция.

- Отличить эфедрин от других арилалкиламинов можно с помощью фосфорномолибденовой кислоты по образующемуся желтому осадку, который растворяется от прибавления раствора аммиака. Подобно аминокислотам, аминоспиртам и аминофенолам, он дает в щелочной среде цветную реакцию с нингидрином (темно-фиолетовое окрашивание), но не образует окрашенных продуктов с окислителями, как аминофенолы.

Количественное определение

Ацидиметрический метод неводного титрования.

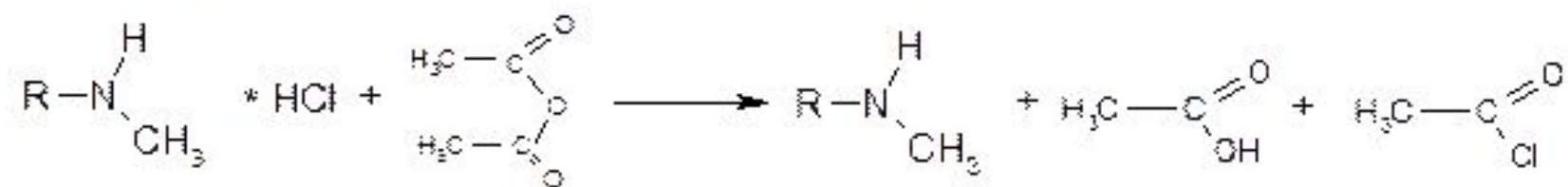
Эфедрин является гидрохлоридом, поэтому используется **среда-уксусный ангидрид** для связывания хлорид-ионов.

Растворитель – муравьиная кислота;

титрант – хлорная кислота;

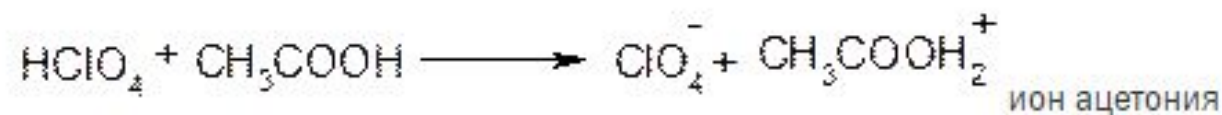
индикатор – кристаллический фиолетовый;

Растворение:



Формиат-ион

Титрант:



Титрование:



по ГФ Х среда - ледяная уксусная кислота + ацетат ртути для связывания хлорид-ионов.

