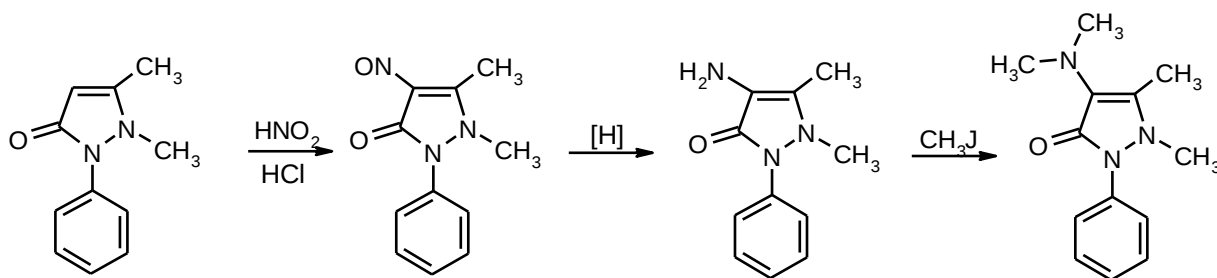
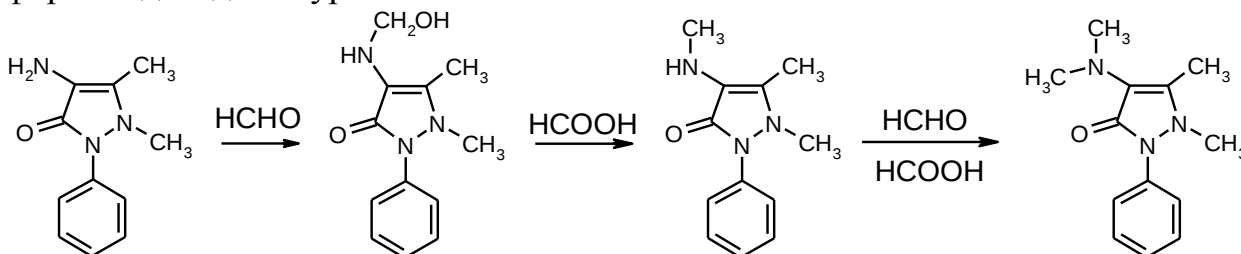


Получение амидопирина.

Амидопирин получают из антипирина путём введения в положение 4 диметиламиногруппы. Сначала получают нитрозоантипирин действием азотистой кислоты, затем его восстанавливают в аминоантипирин, который метилируют метилиодидом и получают амидопирин:



Восстановление нитрозоантипирина протекает в две стадии: сначала получают гидроксиламинную группу, а затем дальнейшим действием бисульфита натрия восстанавливают её до аминогруппы. Метилирование в промышленных условиях проводят смесью формальдегида и муравьиной кислоты:

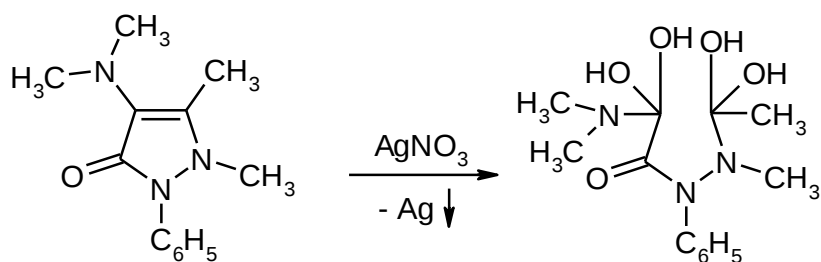


Идентификация амидопирина:

1. Окисление амидопирина различными окислителями.

Амидопирин является хорошим восстановителем, а сам легко окисляется с образованием различно окрашенных продуктов.

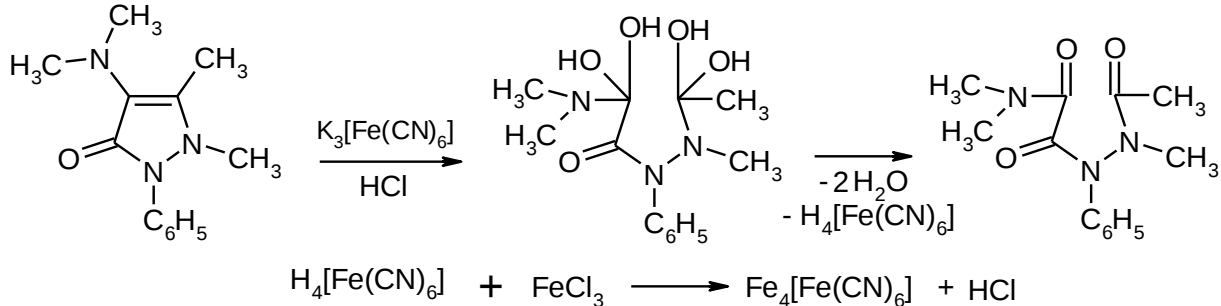
- При действии окислителя нитрата серебра – вначале появляется сине-фиолетовое окрашивание (продукты окисления амидопирина), а затем выпадает темный осадок восстановленного серебра



- При действии хлорида железа окисного наблюдается фиолетовое окрашивание, не исчезающее при добавлении минеральной кислоты.

2. Взаимодействие с ферроцианидом (III) калия.

При добавлении к раствору препарата раствора ферроцианида (III) калия в кислой среде, наблюдается синее окрашивание (берлинская лазурь):



Количественное определение амидопирина.

1. Кисотно-основное титрование в неводной среде.

Амидопирин, как слабое основание титруется в ледяной уксусной кислоте хлорной кислотой. В среде протонного растворителя усиливаются основные свойства амидопирина:

