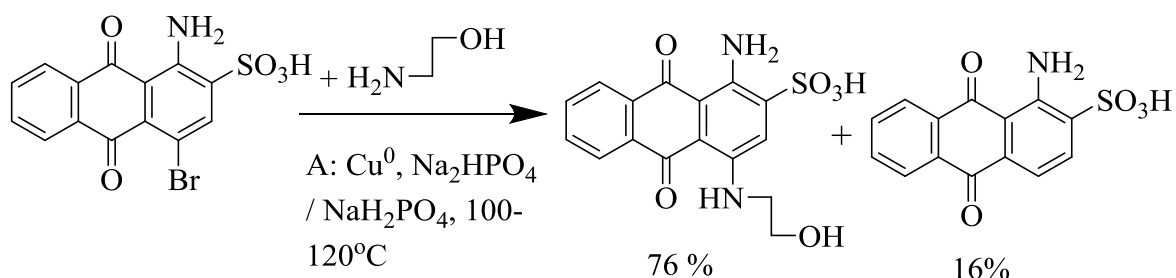


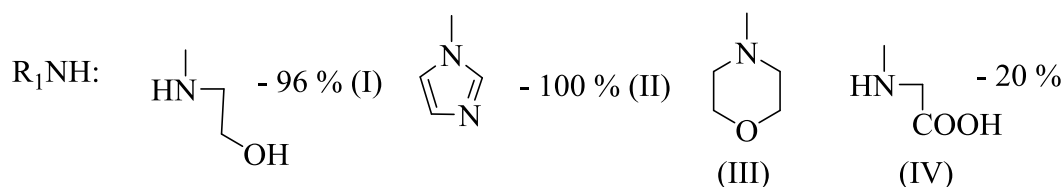
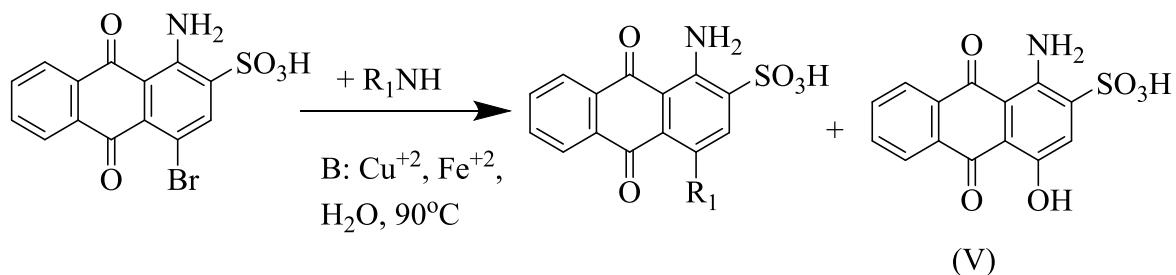
Шупенюк В. І., Тарас Т. М.

Прикарпатський національний університет імені Василя Стефаника
76000, Івано-Франківськ, вул. Шевченка, 57
taras.tanya.if@gmail.com

За методом А заміщення проходило в фосфатному буфері на мідній пластинці, проте вихід основного продукту зменшувався через окисно-відновну реакцію з утворенням продукту без-броду.



Використання методу В з біфункціональним каталізатором (CuSO_4 і FeSO_4) в водному середовищі в присутності Na_2CO_3 , призводить до зменшення часу реакції і відповідно до збільшення виходу основного продукту 4-заміщеного моноетаноламіну (І).



За даною методикою було проведено нуклеофільне заміщення і іншими амінами зокрема з імідазолом (II) реакція проходила кількісно. Проте, у випадку з гліцином (IV) реакція проходила з суттєвим збільшенням виходу гідрокси похідного (V), через конкуренцію з боку ОН-групи і слабоосновність аміно похідного. У випадку з морфоліном (III) утворювалась суміш продуктів. Будова одержаних сполук доведена методами ЯМР H^1 спектроскопії, хроматомасс-спектроскопії та елементним аналізом.