

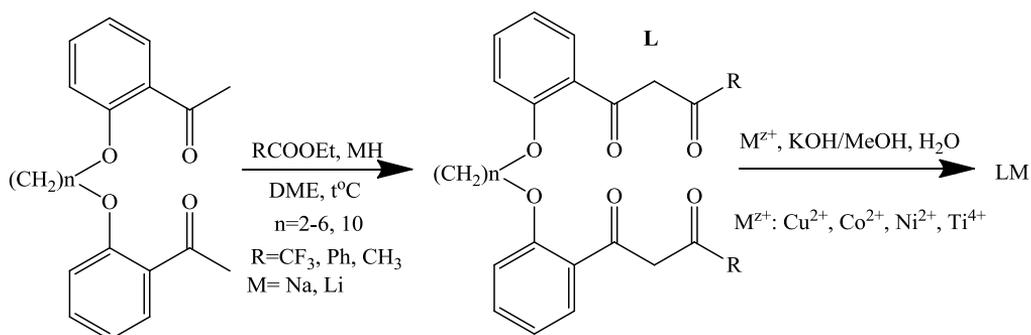
**СИНТЕЗ И КОМПЛЕКСООБРАЗУЮЩАЯ СПОСОБНОСТЬ  
БИС(2'-АЦИЛОАЦЕТИЛФЕНОКСИ)-СОДЕРЖАЩИХ ЛИГАНДОВ**  
Веретенникова Е.А.<sup>(1)</sup>, Хамидуллина Л.А.<sup>(2)</sup>, Пузырев И.С.<sup>(2)</sup>, Пестов А.В.<sup>(1,2)</sup>

<sup>(1)</sup> Уральский федеральный университет  
620002, г. Екатеринбург, ул. Мира, д. 19  
<sup>(2)</sup> Институт органического синтеза УрО РАН  
620137, г. Екатеринбург, ул. С. Ковалевской, д. 22

Комплексы с органическими лигандами играют существенную роль в биохимических процессах. Металлоферменты являются важными катализаторами широкого круга химических реакций, протекающих в живой клетке, а комплексы переходных металлов обладают широким спектром биологической активности.

В данной работе реализован синтез бис(2'-ацилоацетилфенокси)-содержащих лигандов и исследование комплексообразующих свойств данных соединений.

Конденсацию Кневенагеля осуществляли путем смешения сухого LiH или NaN с моноглимом, затем добавляли бискетон и сложный эфир (этилтрифторацетат, этилбензоат, этилацетат). Смесь нагревали при 85 °С в течение 4 часов. Продукты конденсации выделяли путем обработки реакционной массы разбавленным раствором HCl, с последующей горячей экстракцией хлороформом сухого остатка. Координационные соединения на основе синтезированных бис(2'-ацилоацетилфенокси)-содержащих лигандов получали по реакции обмена в присутствии основания.



**Синтез бис(2'-ацилоацетилфенокси)-содержащих лигандов**

Состав и строение полученных соединений охарактеризованы данными элементного анализа, ИК-Фурье и ЯМР <sup>1</sup>H спектроскопии. Как следует из полученных данных, реакционная способность бискетонов в значительной степени зависит от длины и химического строения спейсера между между 2'-ацетилфенокси группами.

*Работа выполнена при финансовой поддержке РФФИ, проект 20-43-660042.*