

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«БАШКИРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»

ИНЖЕНЕРНЫЙ ФАКУЛЬТЕТ
КАФЕДРА ТЕХНИЧЕСКОЙ ХИМИИ И МАТЕРИАЛОВЕДЕНИЯ

ВЫПУСКНАЯ КВАЛИФИКАЦИОННАЯ РАБОТА БАКАЛАВРА

ВТЮРИНА ЕЛИЗАВЕТА СЕРГЕЕВНА

КАТАЛИТИЧЕСКИЕ СИСТЕМЫ НА ОСНОВЕ МЕТАЛЛОЦЕНОВ И
МЕТИЛАЛЮМОКСАНА В РЕАКЦИЯХ НЕПРЕДЕЛЬНЫХ СОЕДИНЕНИЙ
С ИЗОБУТИЛАЛАНАМИ

Выполнил:

Студент 4 курса очной формы обучения

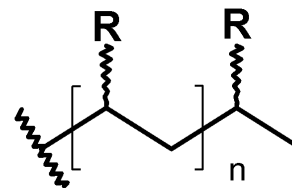
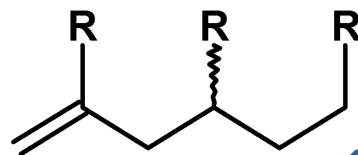
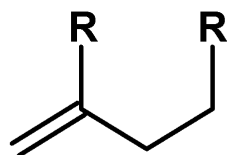
Направления 04.03.02

Химия, физика и механика материалов

Профиль

«Медицинские и биоматериалы»

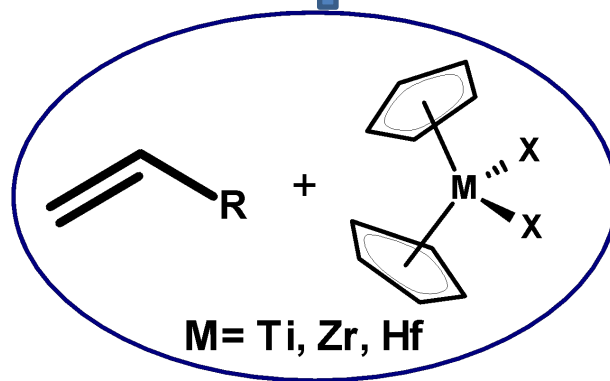
η^5 -Комплексы металлов подгруппы Ti в реакциях полимеризации и функционализации алкенов с помощью Al-органических соединений



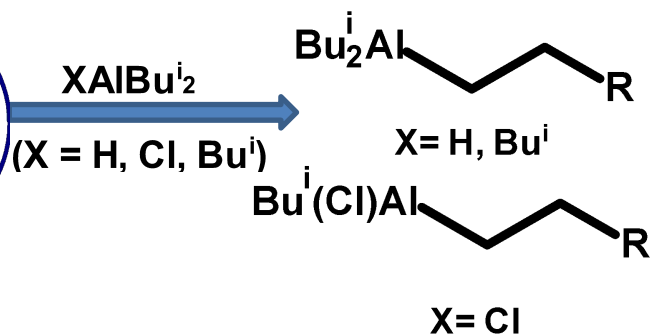
MAO or $B(C_6F_5)_3$
 $XAlBu^i_2$

Ziegler K. 1950;
Asinger F. 1967;
Sato F. 1976;
Ashby E. 1979;
Джемилев У.М. 1980;
Negishi E. 1980

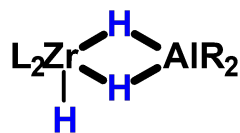
Breslow D., 1957
Kaminsky W., 1976,
P. C. Wailes, 1972,
L. I. Shoer, 1977,
Brintzinger H.-H., 1998,
C. Götz, 2002,
L. V. Parfenova, 2005,
S. M. Baldwin, 2008,
Nifant'ev I.E., 2015,
N. M. Weliange, 2015



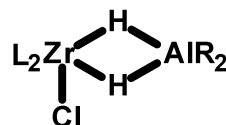
гидрометаллирование



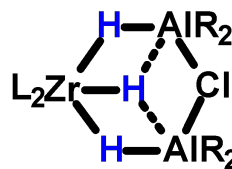
Известные Zr, Al- гидридные комплексы активные интермедиаты реакций гидроалюминирования, олиго- и полимеризации алкенов-1:



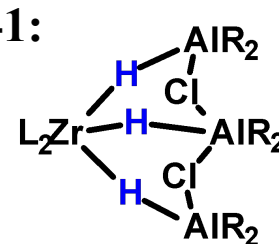
R = Bu^i , L = $Me_2Si(2-Me_3Si-4-Bu^iC_5H_2)_2$,
 $Me_2Si(3-Bu^iC_5H_3)_2$



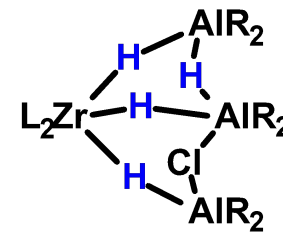
L = $Me_2Si(Ind)_2$, $C_2H_4(Ind)_2$,
 $C_2H_4(THInd)_2$, $Me_2C(C_5H_4)_2$,
 $Me_2Si(C_5H_4)_2$, etc.



R = Bu^i , L = Cp, CpMe, Ind;
L₂ = *rac*- $Me_2C(Ind)_2$,
rac- $Me_2Si(Ind)_2$, *rac*- $C_2H_4(Ind)_2$



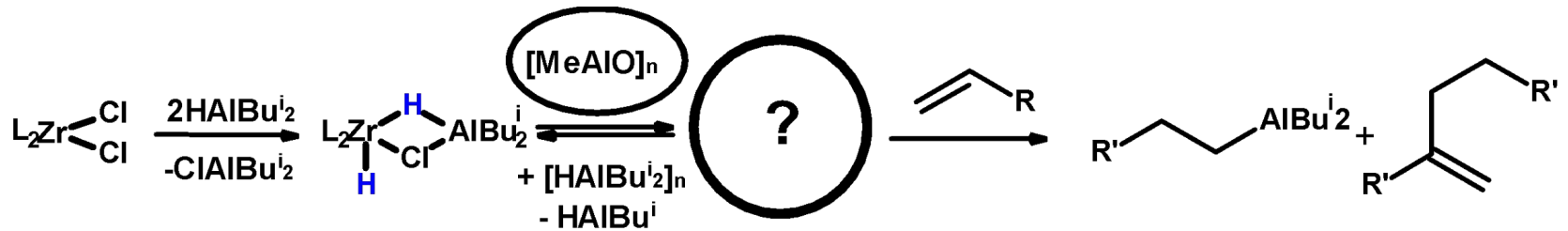
R = Bu^i , Octⁿ
L = Cp, $Bu^nC_5H_4$, 1,2- $Me_2C_5H_3$,
 $Me_3SiC_5H_4$;



R = Bu^i , L = Cp, CpMe

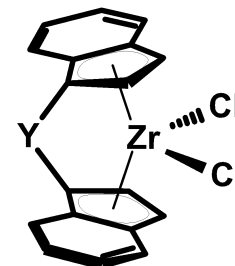
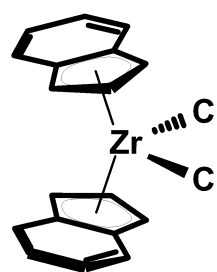
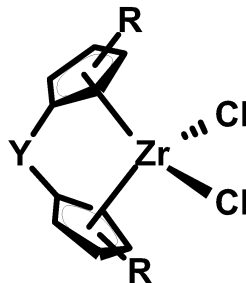
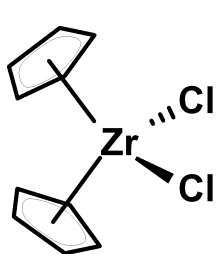
Цель работы

- изучение реакций алкенов-1 с изобутилаланами $XAlBu^i_2$ ($X= H, Bu^i$), катализируемых η^5 - комплексами атомов переходных металлов IV подгруппы, в присутствии активатора метилалюмоксана

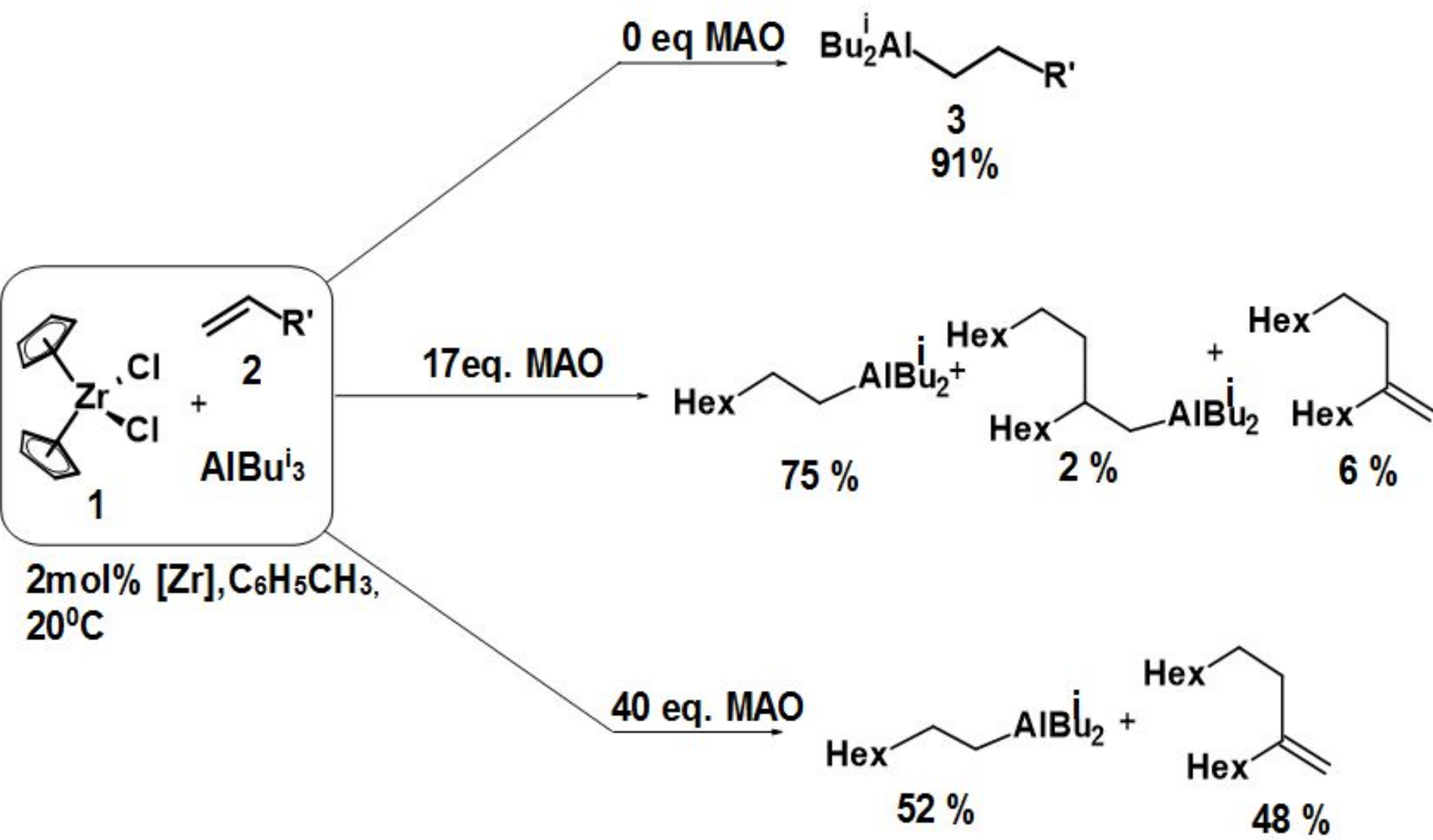


Задачи:

- изучение хемоселективности реакции алкенов с изобутилаланами $XAlBu^i_2$ ($X= H, Bu^i$), катализируемых η^5 -комплексами Zr и Hf, в присутствии активатора метилалюмоксана.
- Исследование влияния различных факторов – структуры катализатора, АОС, условий реакции на активность и хемоселективность систем L_2ZrCl_2 - АОС – MAO-алкен-1.

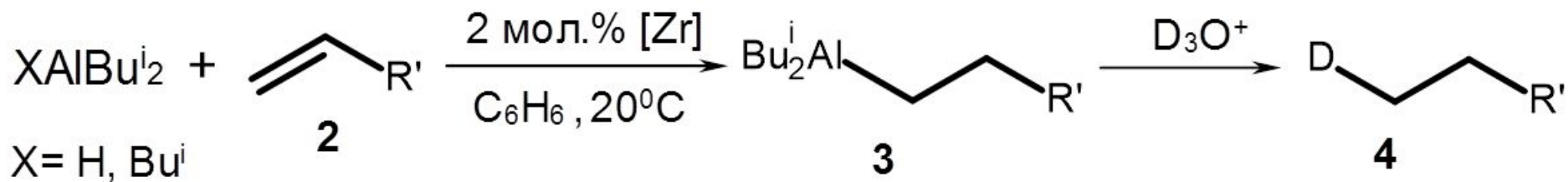


Реакция октена-1 с AlBu^i_3 , катализируемая Cr_2ZrCl_2 и MAO
 ([Zr]:[alkene-1]:[AlBu^i_3]= 1:50:60, 3 ч, $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$)

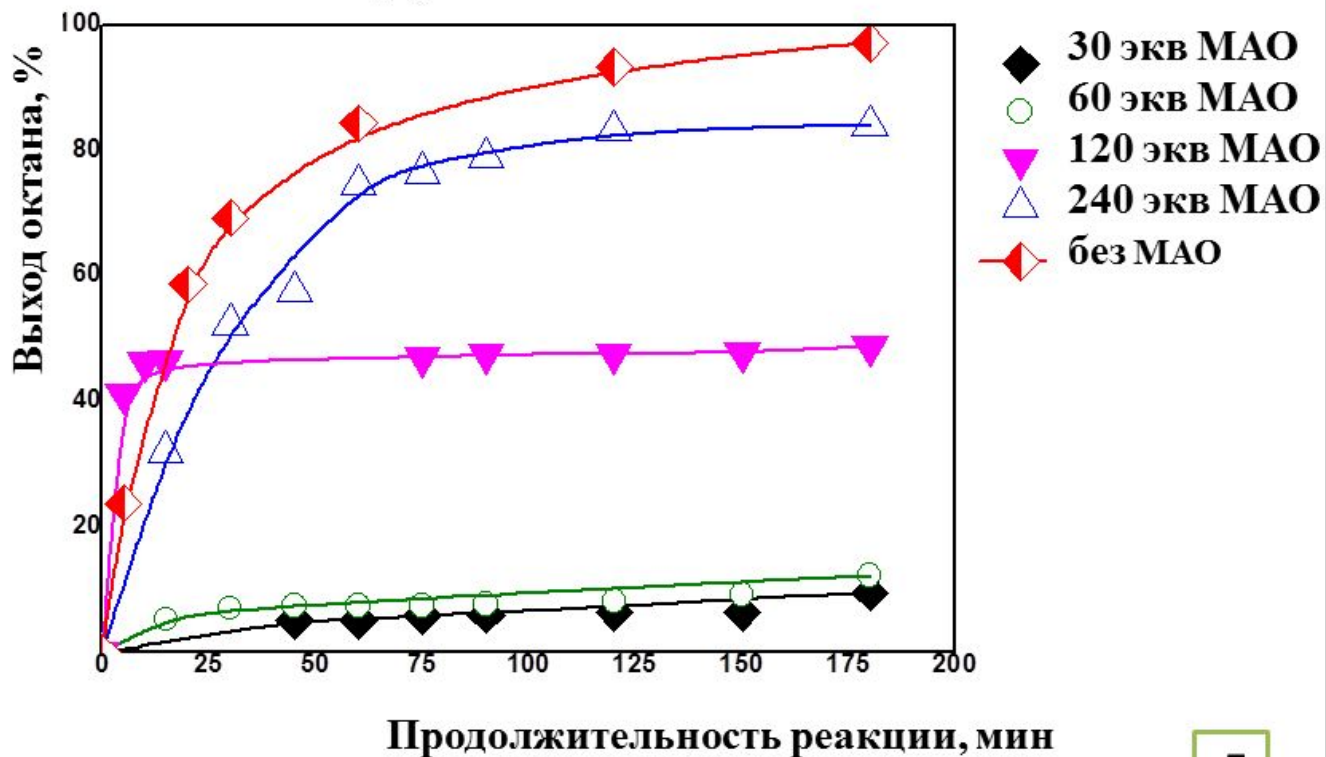
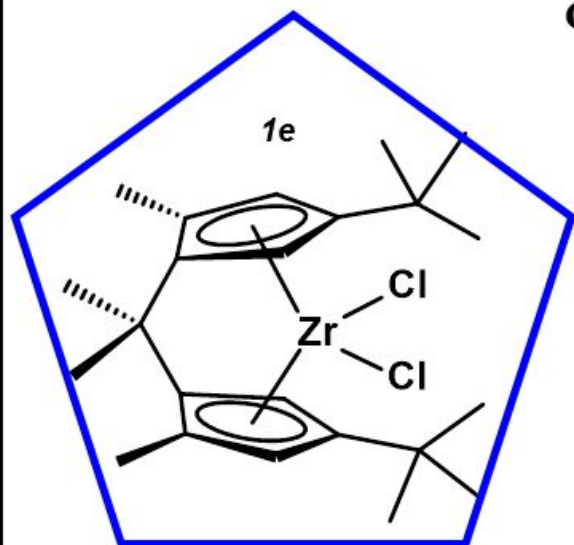


2 mol% [Zr], $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$,
 20°C

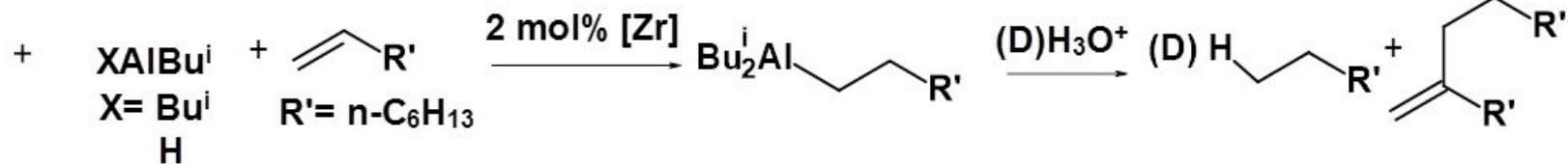
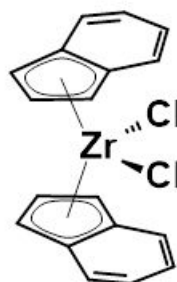
Каталитическое действие $rac\text{-Me}_2\text{C}(2\text{-Me-4-Bu}^t\text{-C}_5\text{H}_2)_2\text{ZrCl}_2$ в реакции гидроалюминирования алкенов



Выход продуктов реакции гидроалюминирования октана-1 в каталитической системе $rac\text{-Me}_2\text{C}(2\text{-Me-4-Bu}^t\text{-C}_5\text{H}_2)_2\text{ZrCl}_2\text{-HAlBu}^i_2\text{-MAO}$ в толуоле в зависимости от содержания MAO

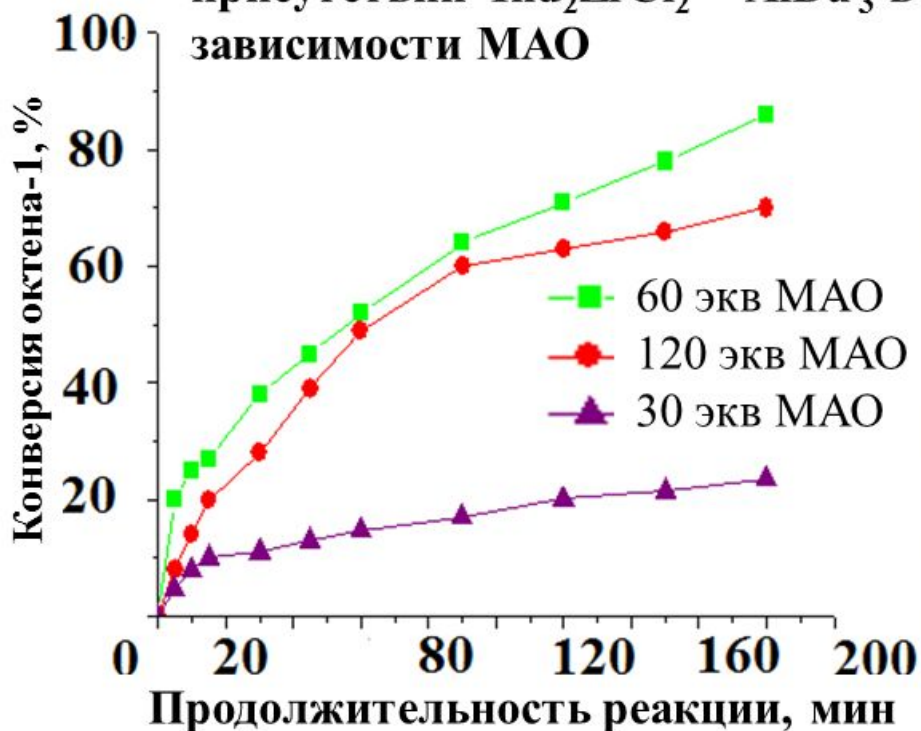


Реакция октена-1 с $XAlBu^i_2$, катализируемая Ind_2ZrCl_2 и MAO
 ($[Zr]:[alkene-1]:[XAlBu^i_2] = 1:50:60$, 3 ч, $C_6H_5CH_3$)

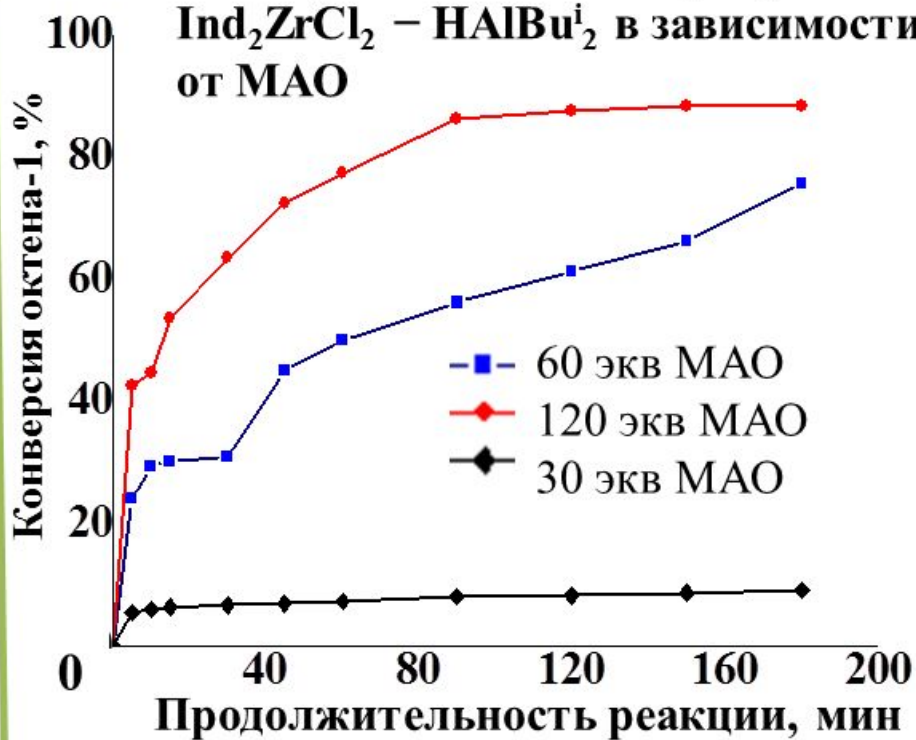


$[Zr]:[XAlBu^i_2]:[alkene]:[MAO] = 1:60:50:60-120$,

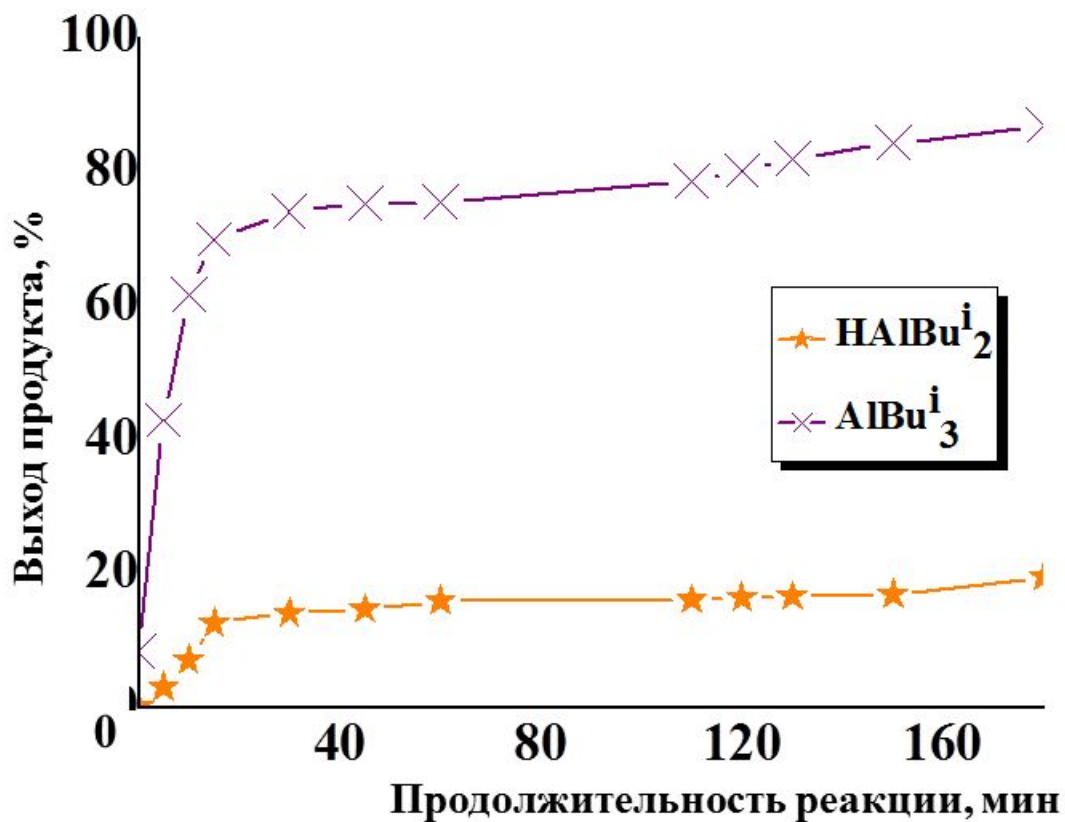
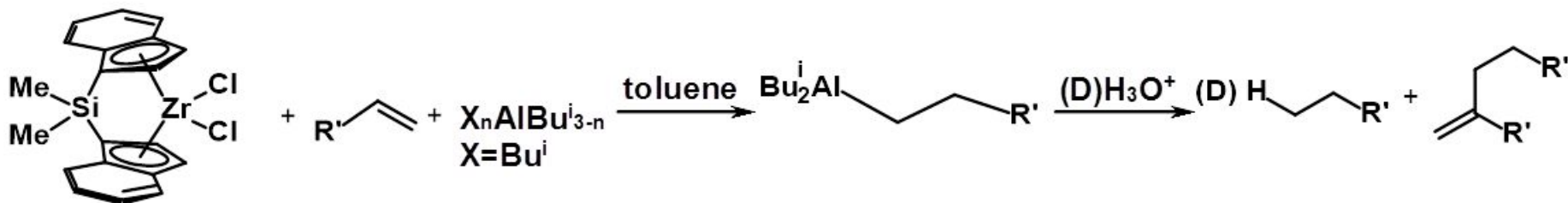
Конверсия октена-1 в присутствии $Ind_2ZrCl_2 - AlBu^i_3$ в зависимости MAO



Конверсия октена-1 в присутствии $Ind_2ZrCl_2 - HAlBu^i_2$ в зависимости от MAO

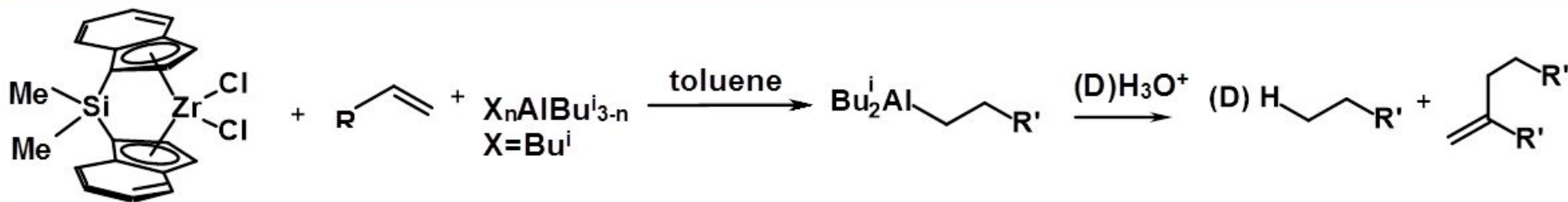


Реакция октена-1 с $XAlBu^i_2$, катализируемая $Me_2SiInd_2ZrCl_2$ и MAO
 ($[Zr]:[alkene-1]:[XAlBu^i_2]= 1:50:60, 3 \text{ ч}, C_6H_5CH_3$)

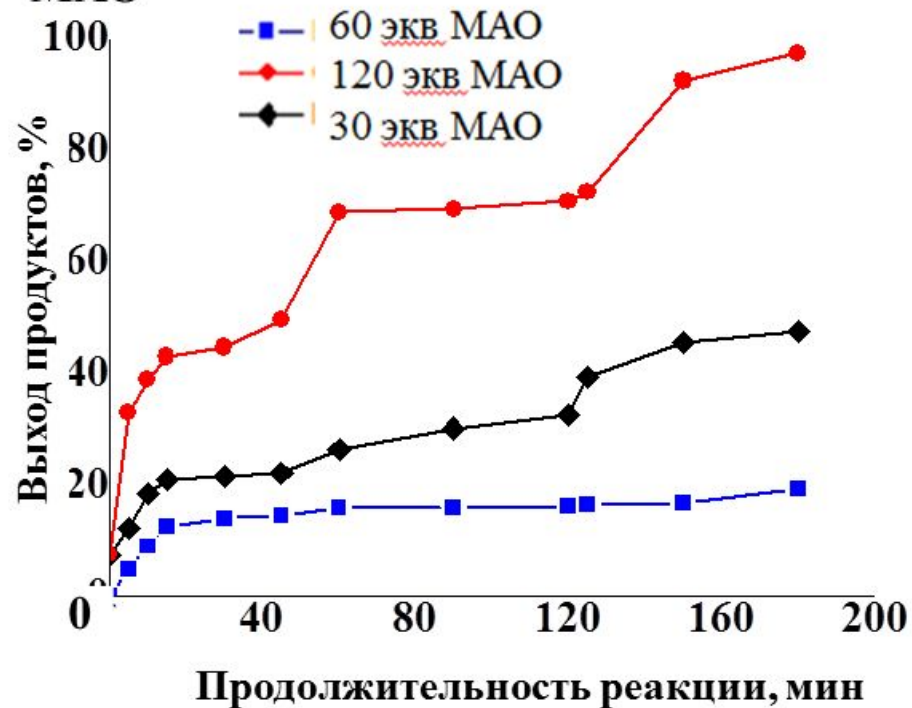


Выход продуктов гидроалюминирования октена-1 в присутствии системы на основе $Me_2SiInd_2ZrCl_2$ и $XAlBu^i_2$ ($X=H, Bu^i$) в присутствии 60 экв MAO.

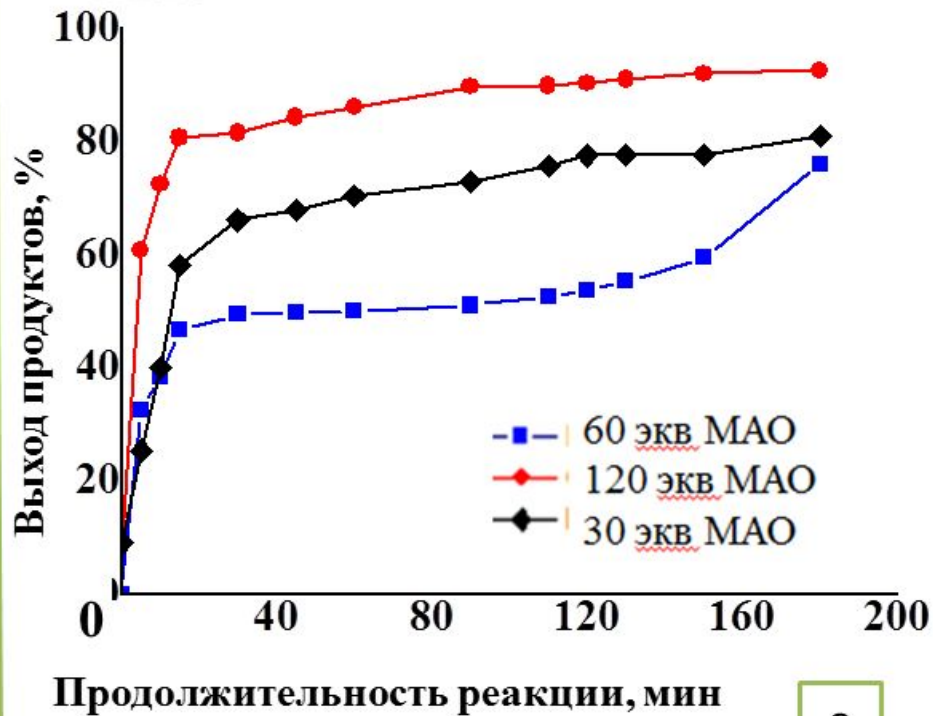
Реакция октена-1 с $XAlBu^i_2$, катализируемая $Me_2SiInd_2ZrCl_2$ и MAO
 ([Zr]:[alkene-1]:[$XAlBu^i_2$]= 1:50:60, 3 ч, $C_6H_5CH_3$)



$Me_2SiInd_2ZrCl_2 - AlBu^i_2$ в присутствии MAO

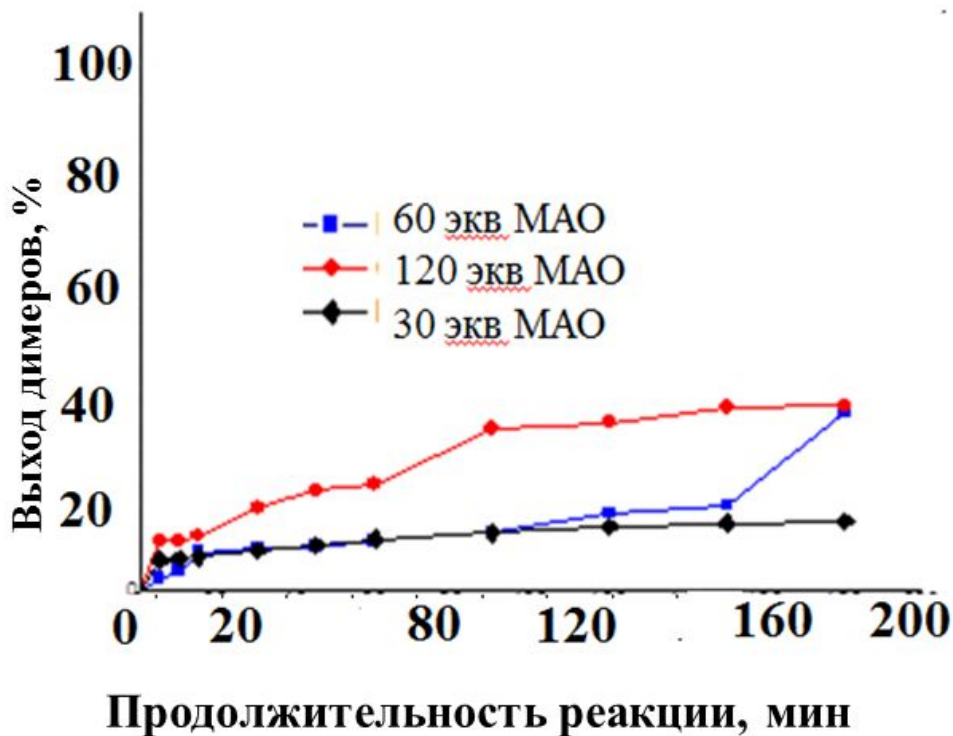


$Me_2SiInd_2ZrCl_2 - AlBu^i_3$ в присутствии MAO

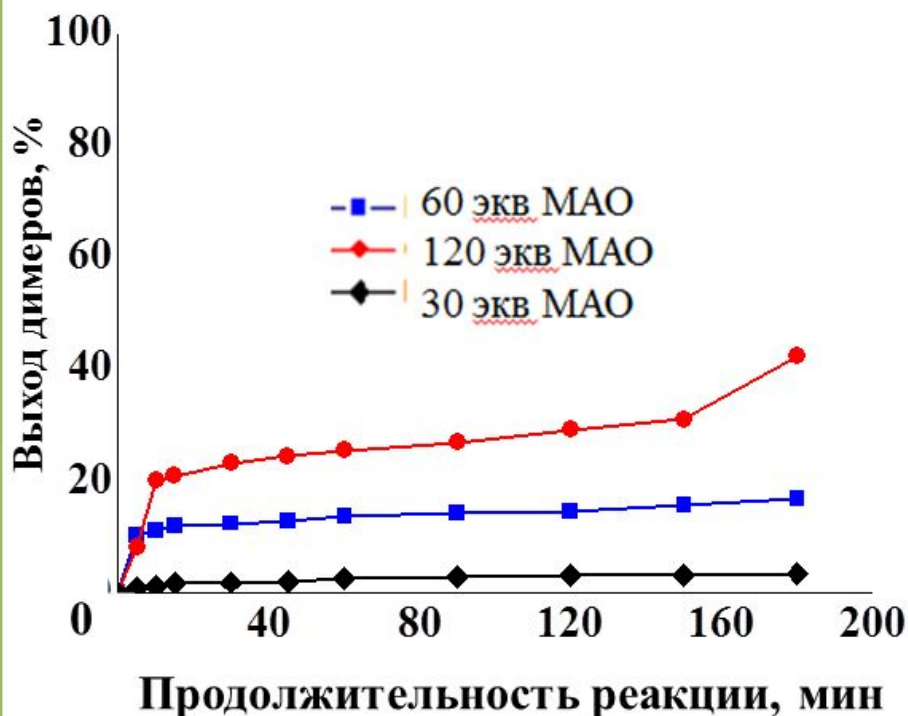


Каталитические системы на основе $\text{Ind}_2\text{ZrCl}_2$ и XAlBu^i_2 ($\text{X}=\text{H}, \text{Bu}^i$)

Выход димеров октена-1 в присутствии каталитической системы $\text{Ind}_2\text{ZrCl}_2\text{-AlBu}^i_3$ в зависимости от концентрации MAO.

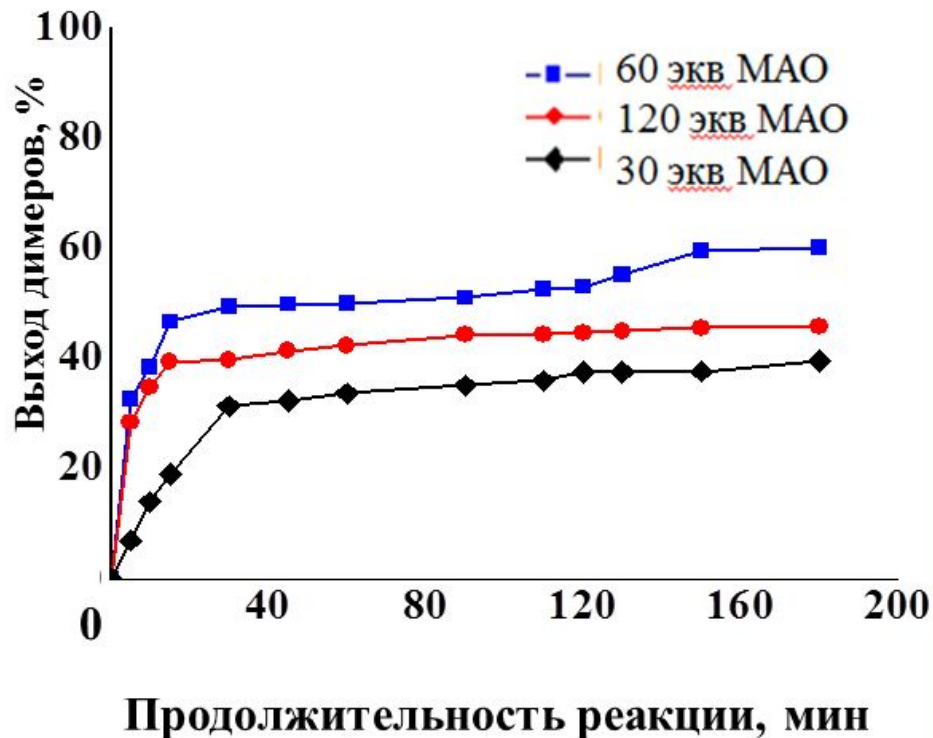


Выход димеров октена-1 в присутствии каталитической системы $\text{Ind}_2\text{ZrCl}_2\text{-HAlBu}^i_2$ в зависимости от концентрации MAO.

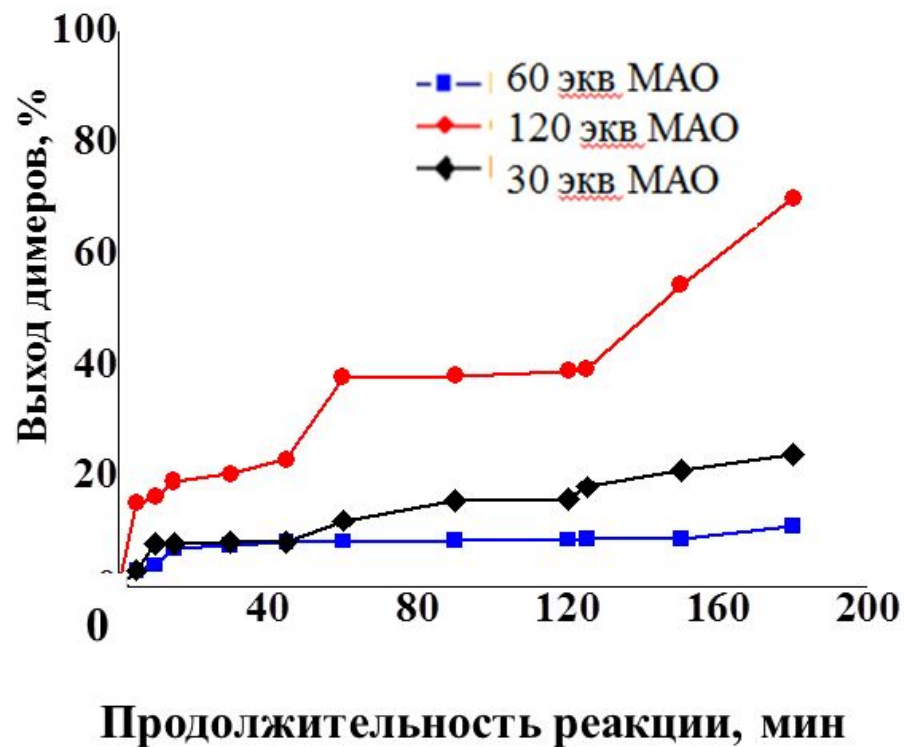


Каталитические системы на основе $\text{Me}_2\text{SiInd}_2\text{ZrCl}_2$ и XAlBu^i_2 ($\text{X}=\text{H}, \text{Bu}^i$)

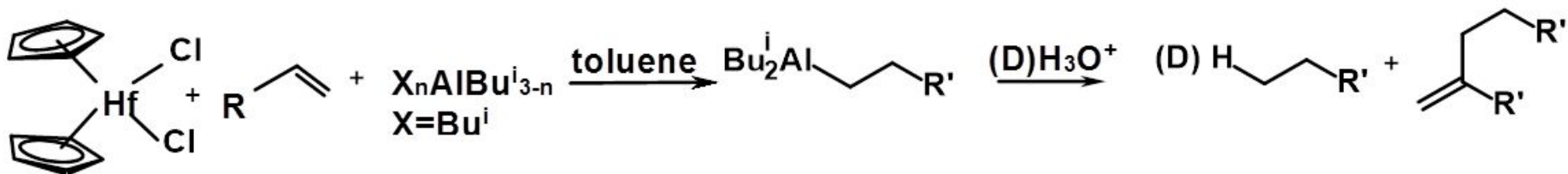
Выход димеров октена-1 в присутствии каталитической системы $\text{Me}_2\text{SiInd}_2\text{ZrCl}_2\text{-AlBu}^i_3$ в зависимости от MAO.



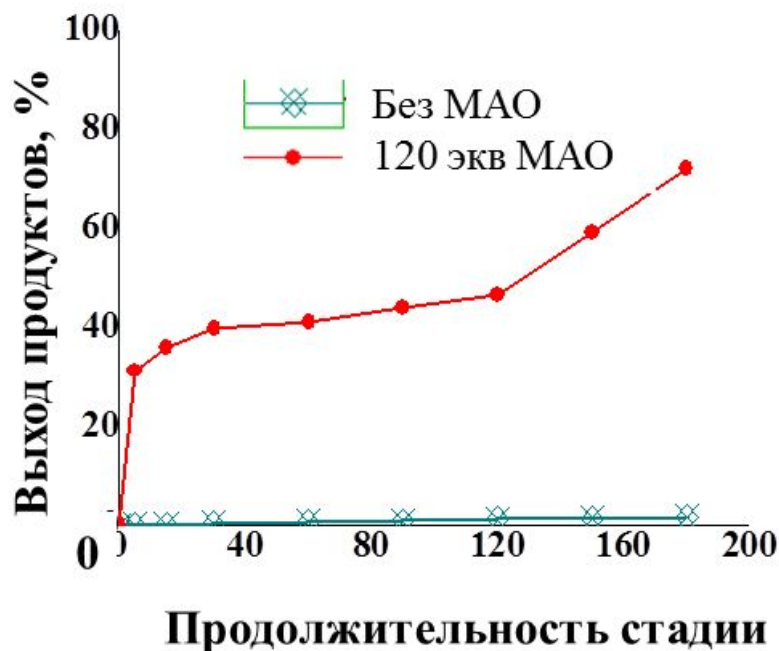
Выход димеров октена-1 в присутствии каталитической системы $\text{Me}_2\text{SiInd}_2\text{ZrCl}_2\text{-HAlBu}^i_2$ в зависимости от MAO.



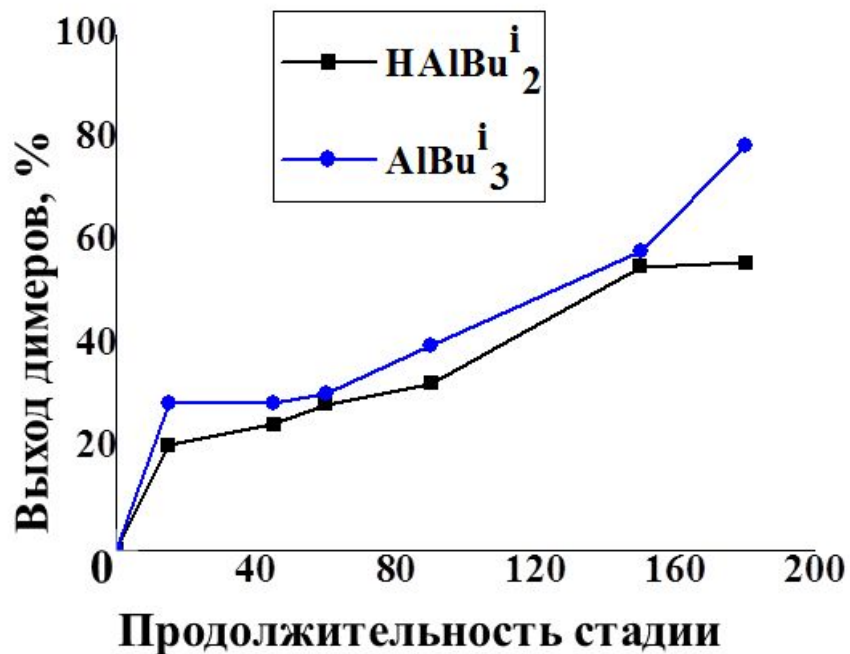
Реакция октена-1 с $XAlBu^i_2$, катализируемая Cp_2HfCl_2 и MAO
 ($[Hf]:[alkene-1]:[XAlBu^i_2]:[MAO]= 1:50:60:240, 3 \text{ ч}, C_6H_5CH_3$)



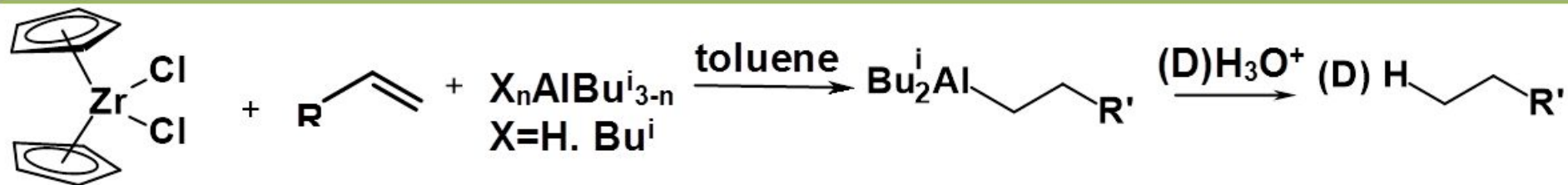
Выход продуктов реакции октена-1 с $AlBu^i_3$ в присутствии Cp_2HfCl_2 .



Выход продуктов (димеров) реакции октена-1 с $XAlBu^i_2$ ($X=H, Bu^i$) в присутствии Cp_2HfCl_2 и 240 экв MAO

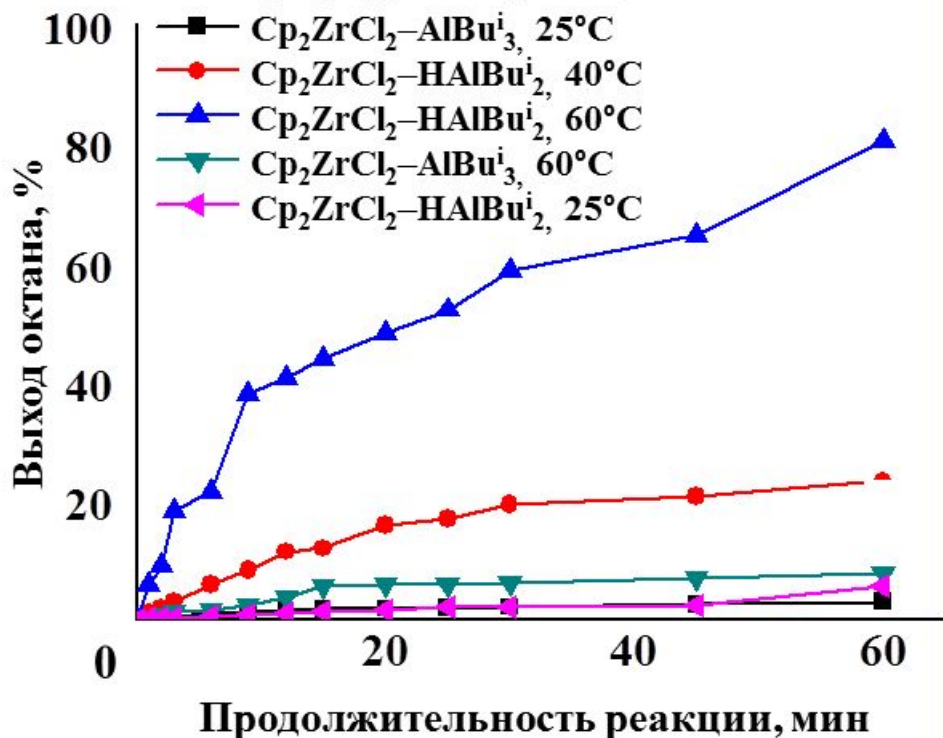


Реакция гидроалюминирования непредельных соединений с помощью $X_nAlBu^i_{3-n}$ ($X=H, Bu^i$) в присутствии циклопентадиенильных комплексов Zr в зависимости от условий реакции.

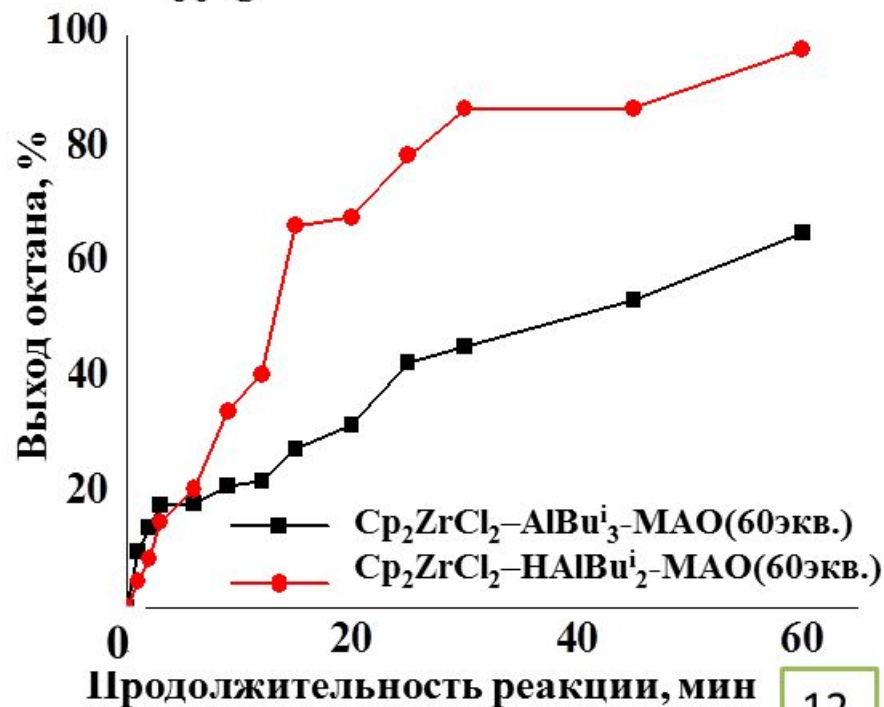


[Zr]:[XAlBuⁱ₂]:[alkene-1]:[MAO]=1:100:100:0-60
 t= 25, 40, 60°C

Выход продуктов реакции октена-1



Выход продуктов реакции октена-1 при 60°C



Выводы

- Установлено, что в реакциях алкенов с изобутилаланами $XAlBu^i_2$ ($X=H, Bu^i$), катализируемых η^5 -комплексами Zr и Hf, могут протекать процессы как гидроалюминирования, так и димеризации α -олефинов. Каталитическая активность в направлении димеризации повышается при переходе от циклопентаденильных к инденильным лигандам в составе η^5 -комплекса Zr.
- Было показано, что метилалюмоксан в составе каталитических систем на основе циклопентаденильных и инденильных комплексов Zr и изобутилаланов $XAlBu^i_2$ ($X=H, Bu^i$) приводит к ускорению реакции, проходящей с образованием продуктов гидроалюминирования непредельных соединений и ненасыщенных димеров.
- Выявлено, что при замене атома переходного металла на Hf в составе η^5 -комплекса каталитическая система становится неактивной по отношению к алкену. Применение избытка MAO (120-240 экв) активизирует данные системы с преобладанием направления димеризации алкена-1.
- Показано, что увеличение содержания исходных субстратов (алкена и изобутилаланов) по отношению к Zr приводит к уменьшению каталитической активности системы. Повышение температуры в данных условиях приводит к преобладанию продуктов гидроалюминирования. Добавление MAO при повышенной температуре ускоряет реакцию гидроалюминирования (выход октана до 98% за 1 час).