

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

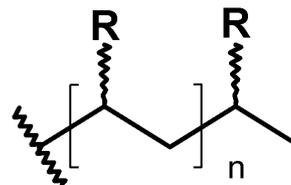
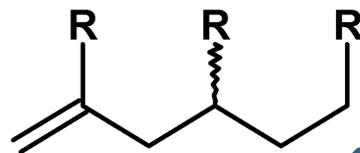
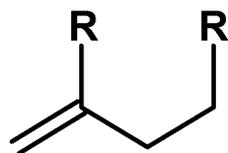
Направления 04.03.02

Химия, физика и механика материалов

Профиль

«Медицинские и биоматериалы»

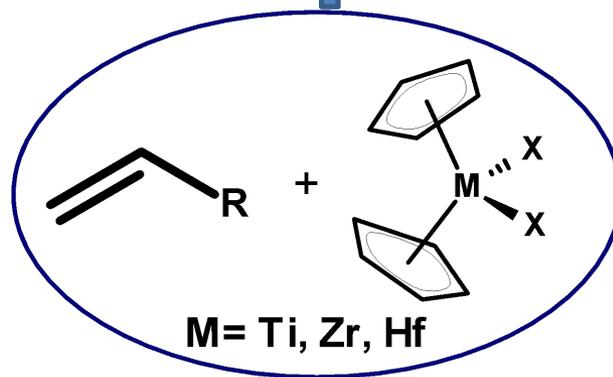
# $\eta^5$ -Комплексы металлов подгруппы Ti в реакциях полимеризации и функционализации алкенов с помощью Al-органических соединений



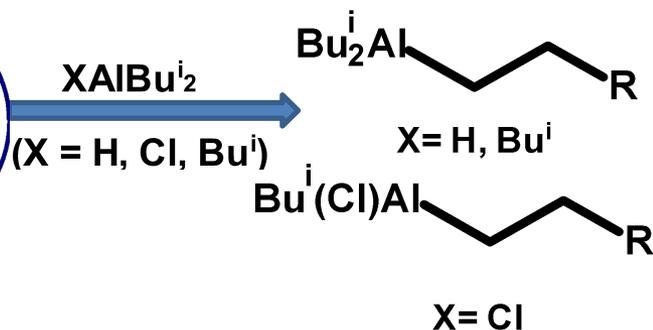
MAO or  $B(C_6F_5)_3$   
 $XAlBu^i_2$

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

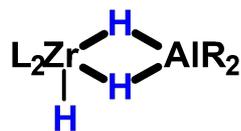
Breslow D., 1957  
Kaminsky W., 1976,  
P. C. Wailes, 1972,  
L. I. Shoer, 1977,  
Brintzinger H.-H., 1998,  
C. Götz, 2002,  
L. V. Parfenova, 2005,  
S. M. Baldwin, 2008,  
Nifant'ev I.E., 2015,  
N. M. Weliange, 2015



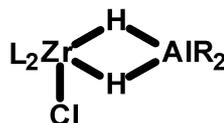
*гидрометаллирование*



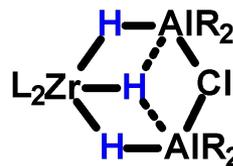
Известные Zr,Al- гидридные комплексы активные интермедиаты реакций гидроалюминирования, олиго- и полимеризации алкенов-1:



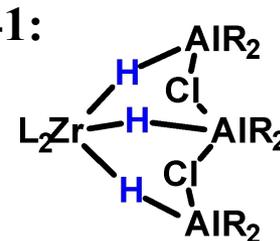
R =  $Bu^i$ , L =  $Me_2Si(2-Me_3Si-4-Bu^iC_5H_2)_2$ ,  
 $Me_2Si(3-Bu^iC_5H_3)_2$



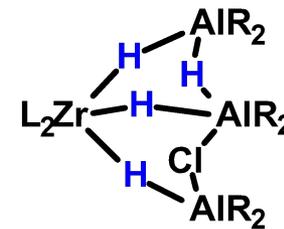
L =  $Me_2Si(Ind)_2$ ,  $C_2H_4(Ind)_2$ ,  
 $C_2H_4(THInd)_2$ ,  $Me_2C(C_5H_4)_2$ ,  
 $Me_2Si(C_5H_4)_2$ , etc.



R =  $Bu^i$ , L = Cp, CpMe, Ind;  
L<sub>2</sub> = *rac*- $Me_2C(Ind)_2$ ,  
*rac*- $Me_2Si(Ind)_2$ , *rac*- $C_2H_4(Ind)_2$



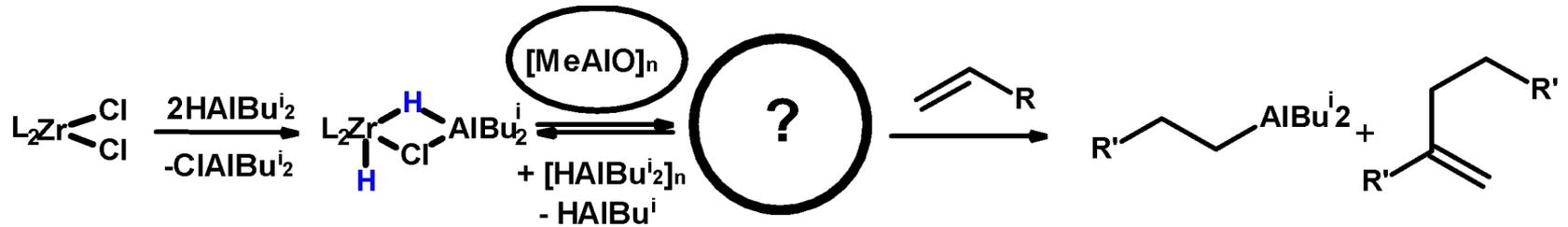
R =  $Bu^i$ , Oct<sup>n</sup>  
L = Cp,  $Bu^nC_5H_4$ , 1,2- $Me_2C_5H_3$ ,  
 $Me_3SiC_5H_4$ ;



R =  $Bu^i$ , L = Cp, CpMe

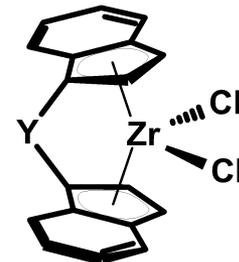
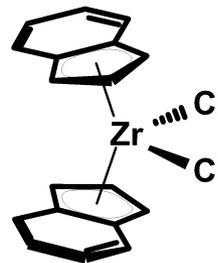
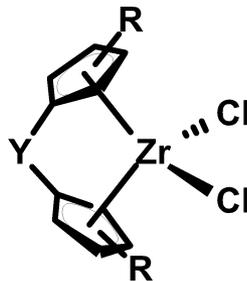
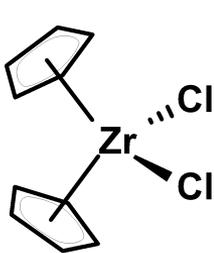
## Цель работы

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

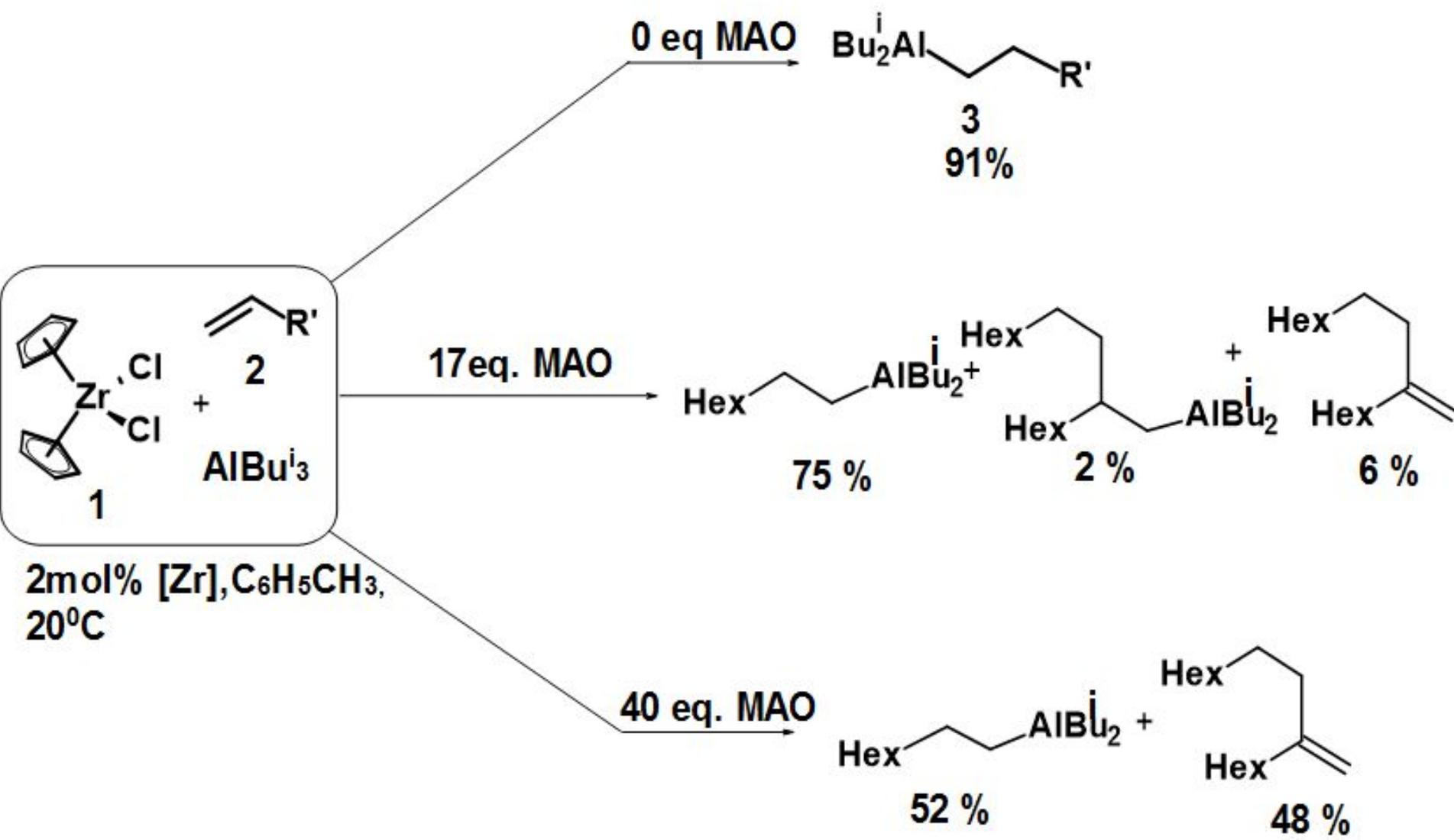


### Задачи:

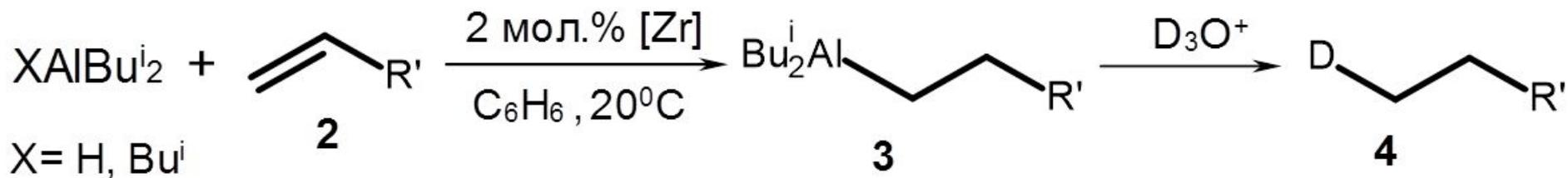
- изучение хемоселективности реакции алкенов с изобутилаланами  $XAlBu^i_2$  ( $X= H, Bu^i$ ), катализируемых  $\eta^5$ -комплексами Zr и Hf, в присутствии активатора метилалюмоксана.
- Исследование влияния различных факторов – структуры катализатора, АОС, условий реакции на активность и хемоселективность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



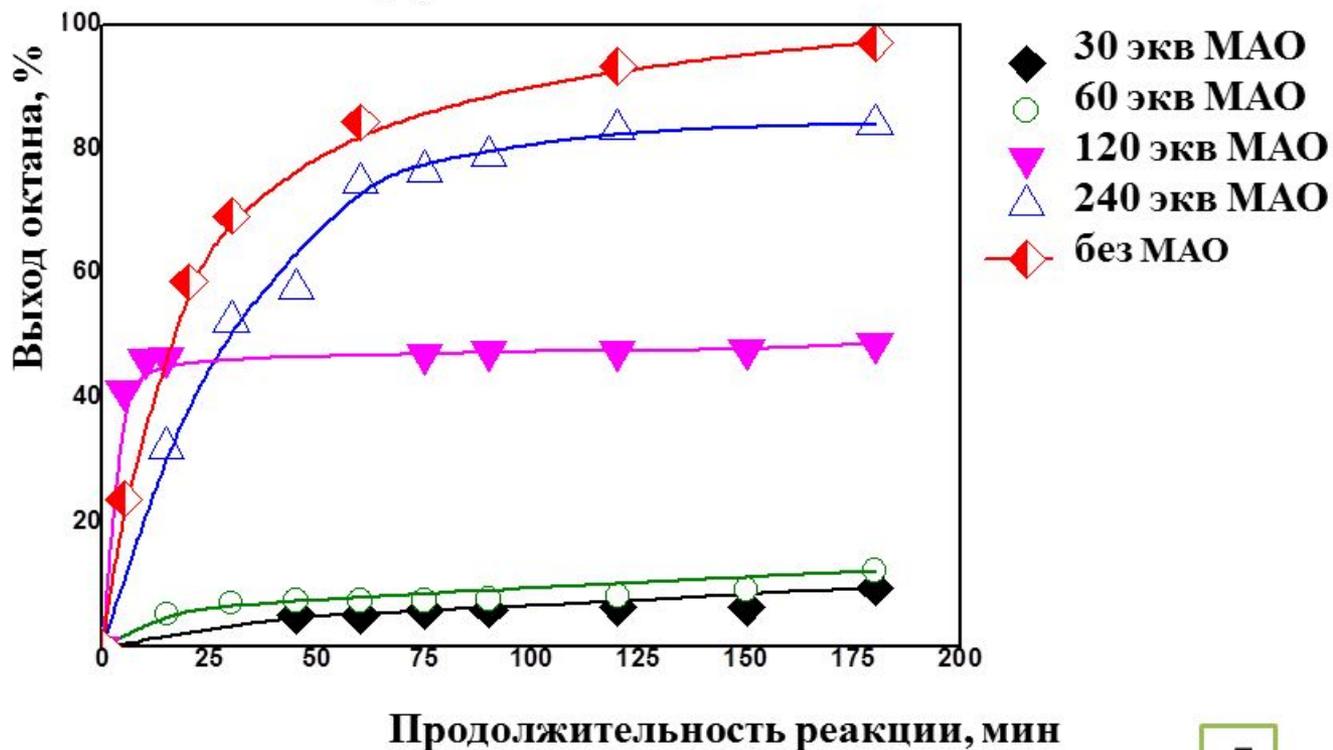
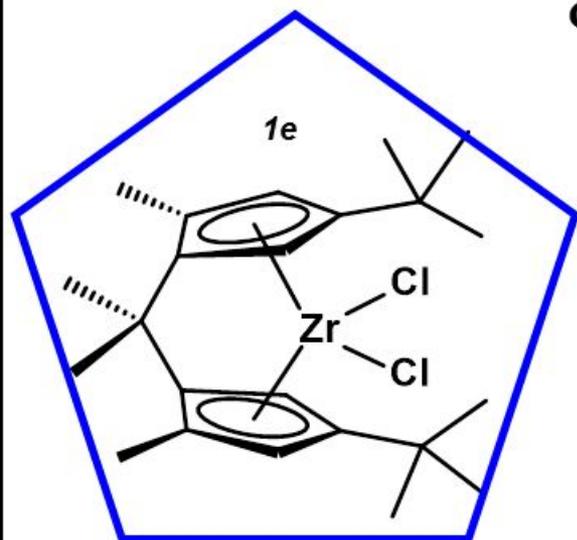
Реакция октена-1 с  $\text{AlBu}^i_3$ , катализируемая  $\text{Cr}_2\text{ZrCl}_2$  и MAO  
 ( $[\text{Zr}]:[\text{alkene-1}]:[\text{AlBu}^i_3]= 1:50:60, 3 \text{ ч}, \text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$ )



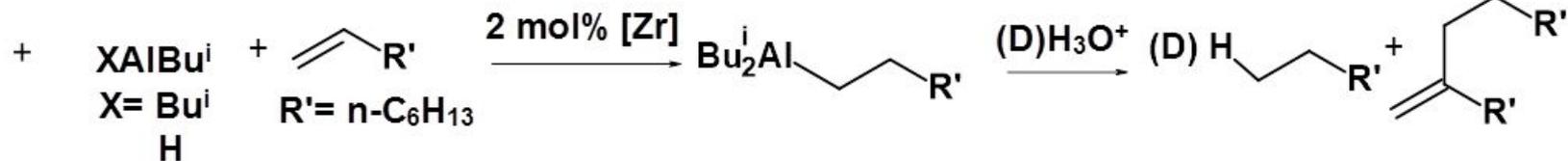
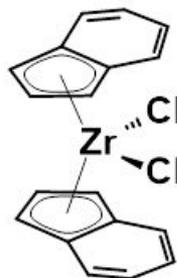
# Каталитическое действие $rac\text{-Me}_2\text{C}(2\text{-Me-4-Bu}^t\text{-C}_5\text{H}_2)_2\text{ZrCl}_2$ в реакции гидроалюминирования алкенов



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

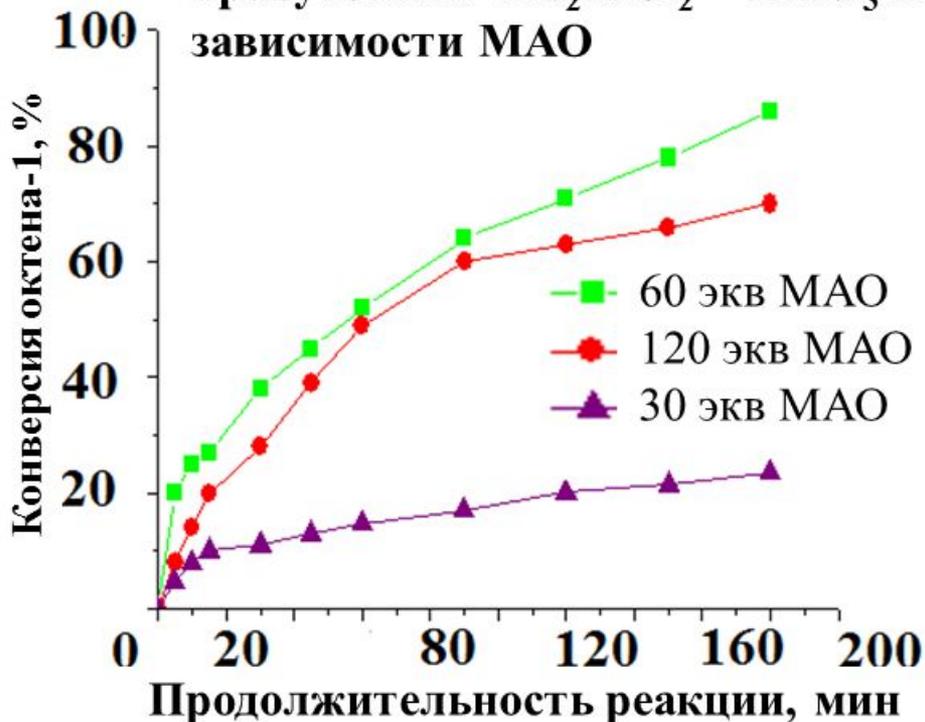


Реакция октена-1 с  $XAlBu^i_2$ , катализируемая  $Ind_2ZrCl_2$  и MAO  
 ( $[Zr]:[alkene-1]:[XAlBu^i_2] = 1:50:60$ , 3 ч,  $C_6H_5CH_3$ )

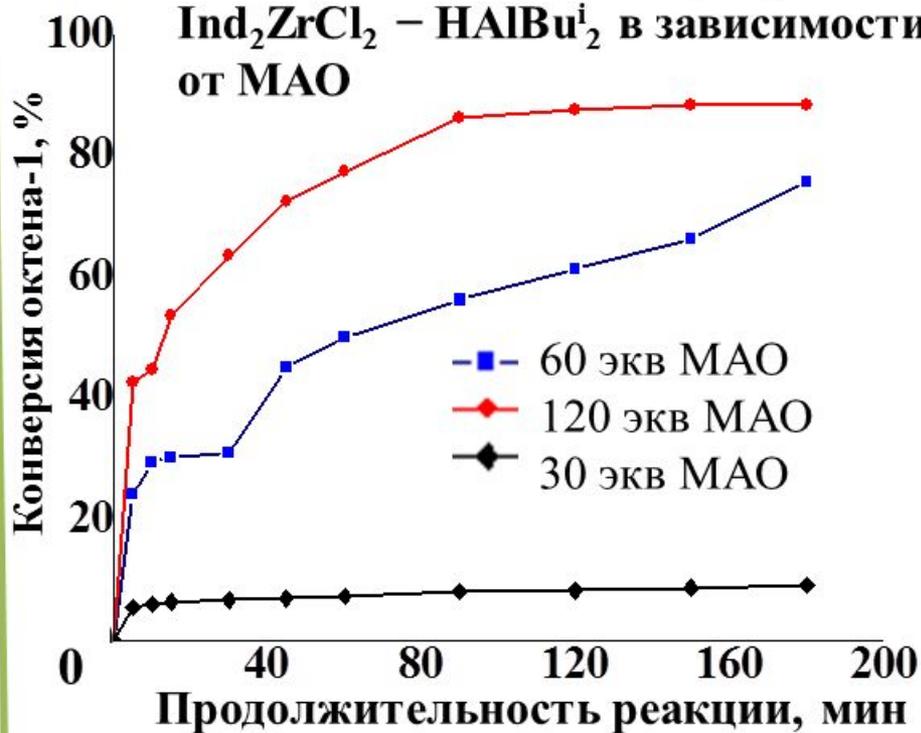


$[Zr]:[XAlBu^i_2]:[alkene]:[MAO] = 1:60:50:60-120$ ,

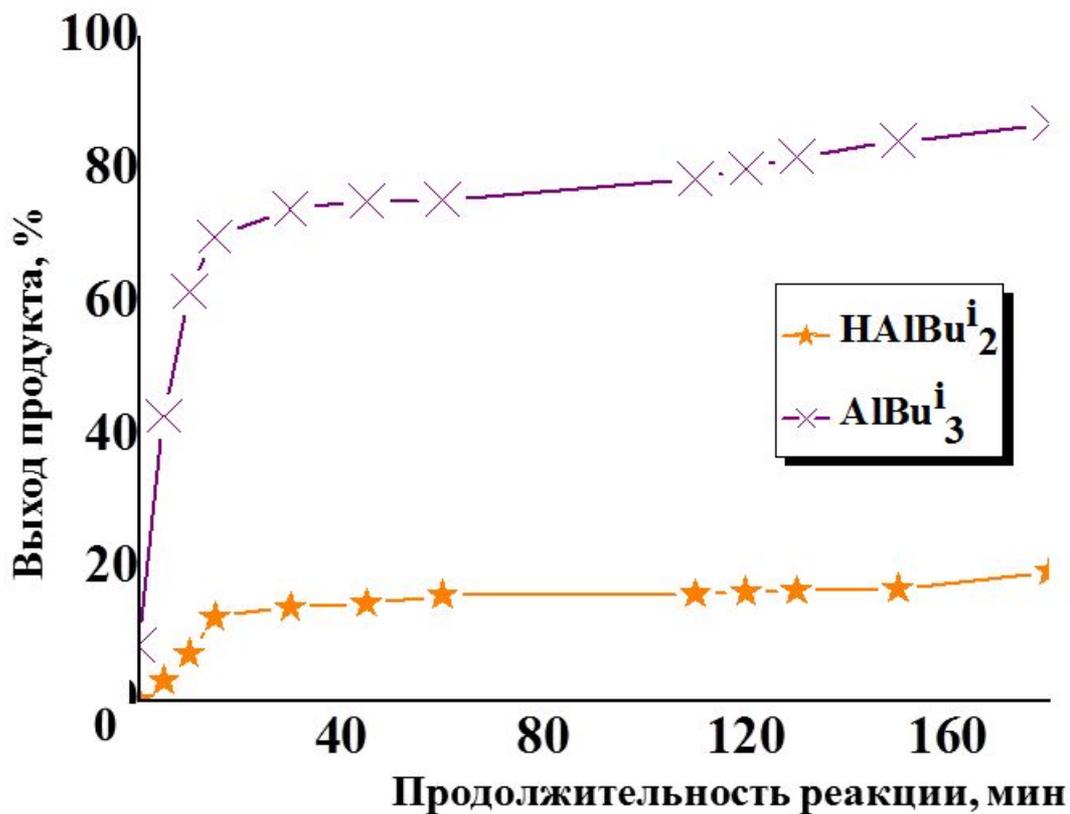
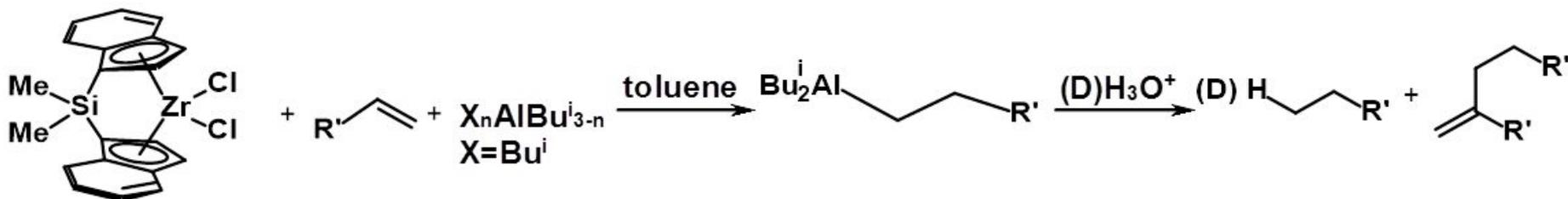
Конверсия октена-1 в присутствии  $Ind_2ZrCl_2 - AlBu^i_3$  в зависимости MAO



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

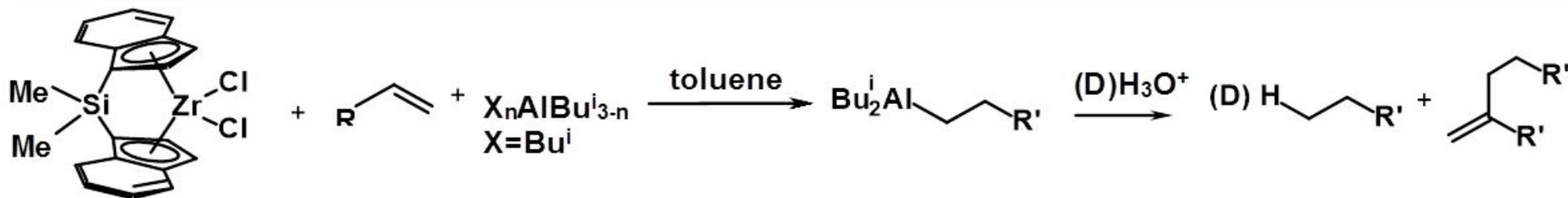


Реакция октена-1 с  $XAlBu^i_2$ , катализируемая  $Me_2SiInd_2ZrCl_2$  и MAO  
 ( $[Zr]:[alkene-1]:[XAlBu^i_2]= 1:50:60, 3 \text{ ч}, C_6H_5CH_3$ )

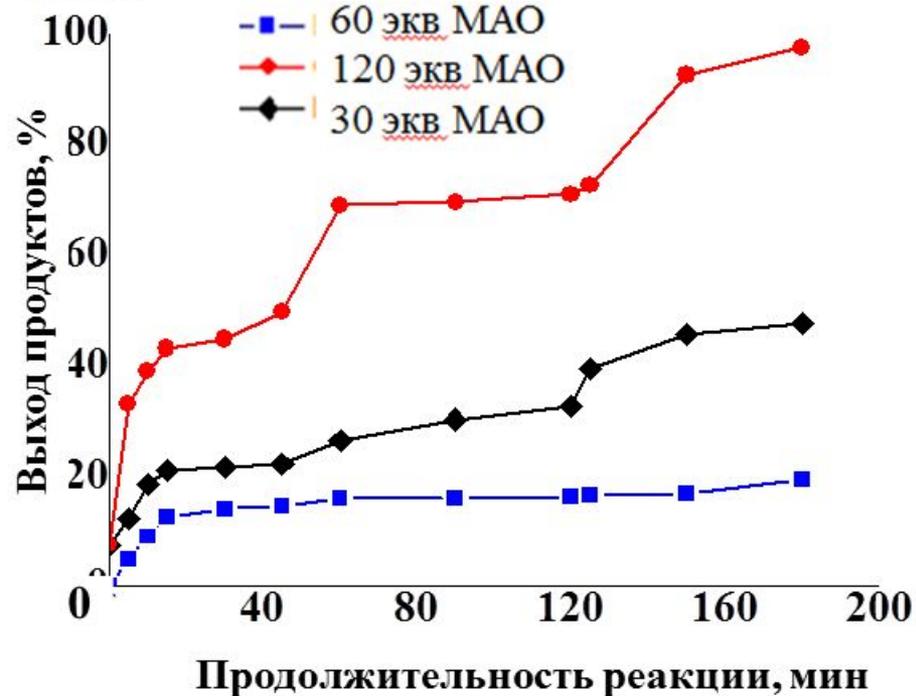


Выход продуктов гидроалюминирования октена-1 в присутствии системы на основе  $Me_2SiInd_2ZrCl_2$  и  $XAlBu^i_2$  ( $X=H, Bu^i$ ) в присутствии 60 экв MAO.

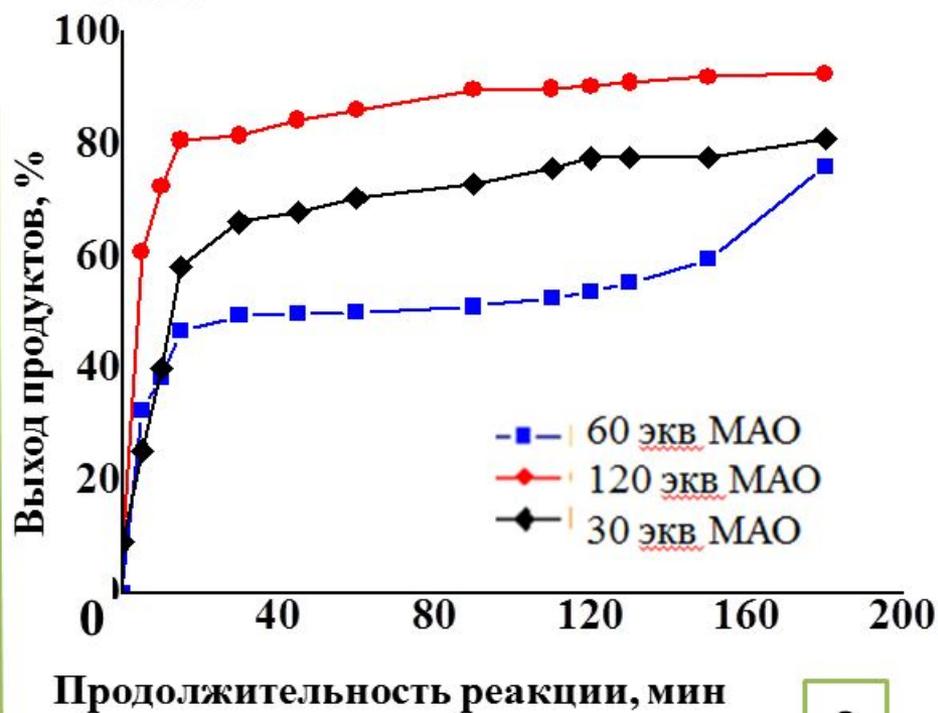
Реакция октена-1 с  $XAlBu^i_2$ , катализируемая  $Me_2SiInd_2ZrCl_2$  и MAO  
 ([Zr]:[alkene-1]:[ $XAlBu^i_2$ ]= 1:50:60, 3 ч,  $C_6H_5CH_3$ )



$Me_2SiInd_2ZrCl_2 - AlBu^i_2$  в присутствии MAO

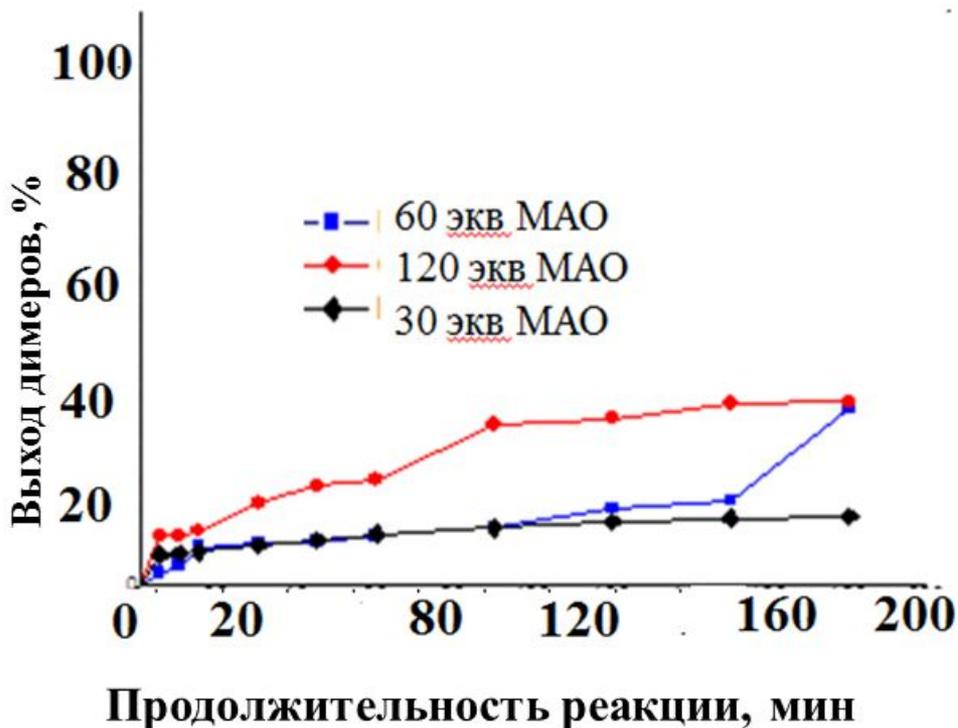


$Me_2SiInd_2ZrCl_2 - AlBu^i_3$  в присутствии MAO

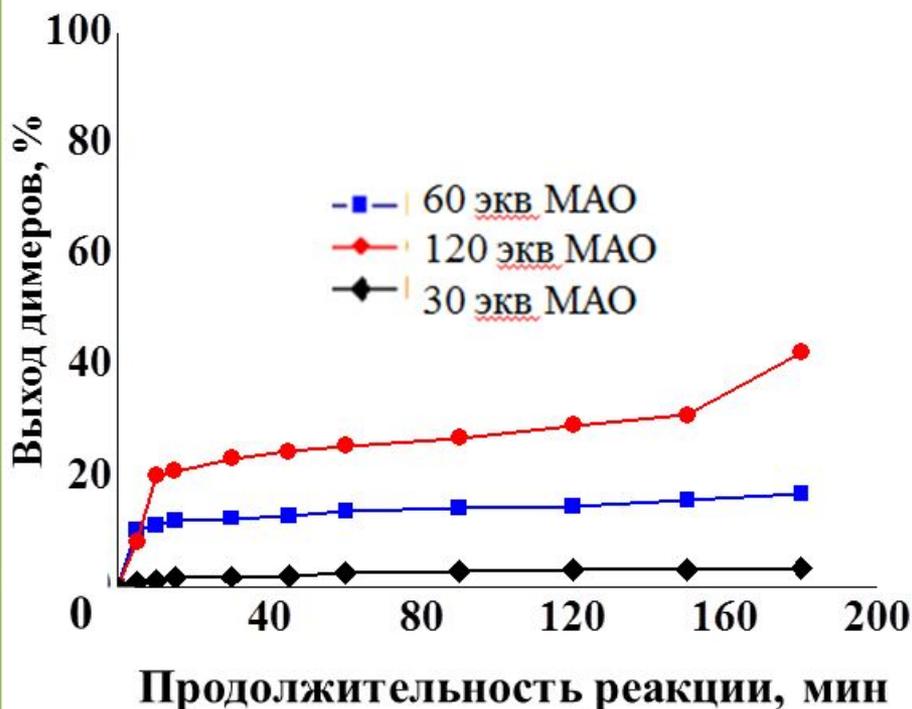


## Каталитические системы на основе $\text{Ind}_2\text{ZrCl}_2$ и $\text{XAlBu}^i_2$ ( $\text{X}=\text{H}, \text{Bu}^i$ )

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

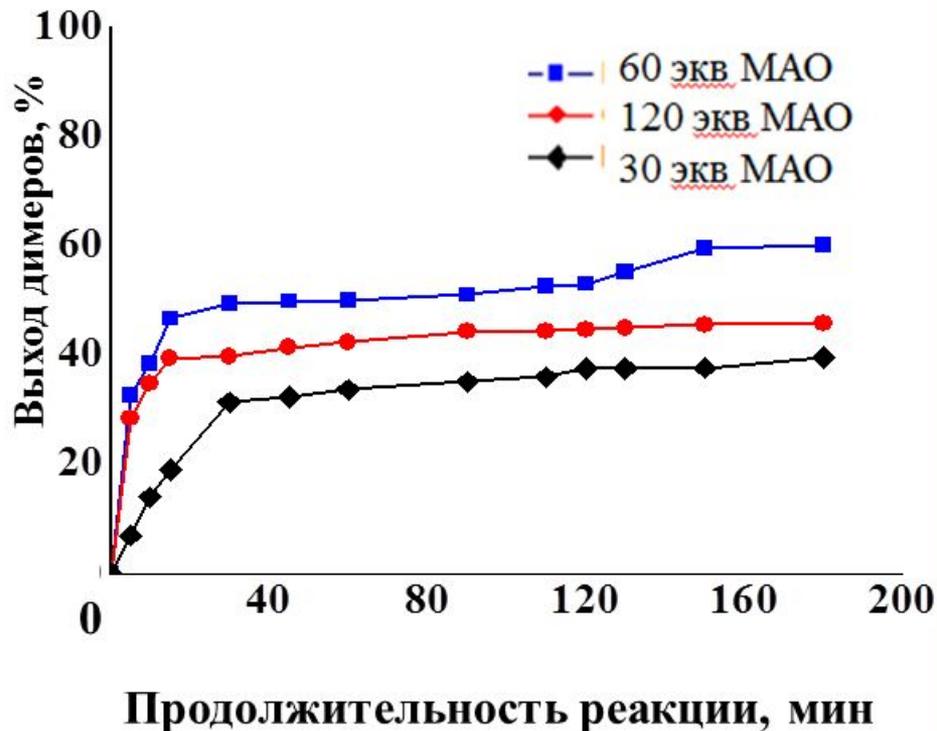


Выход димеров октена-1 в присутствии каталитической системы  $\text{Ind}_2\text{ZrCl}_2\text{-HAlBu}^i_2$  в зависимости от концентрации MAO.

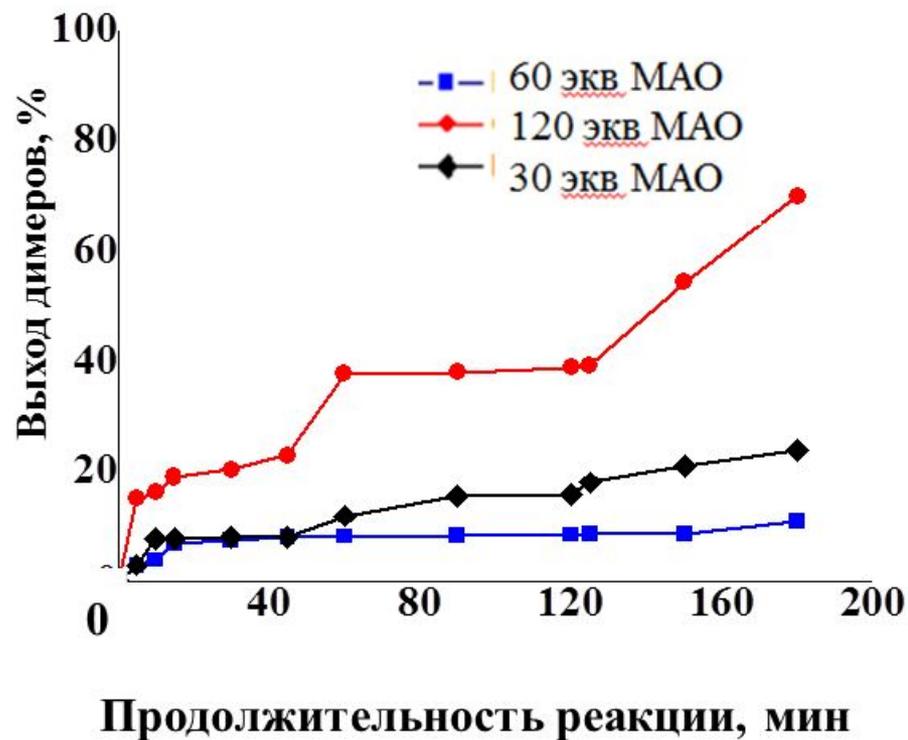


## Каталитические системы на основе $\text{Me}_2\text{SiInd}_2\text{ZrCl}_2$ и $\text{XAlBu}^i_2$ ( $\text{X}=\text{H}, \text{Bu}^i$ )

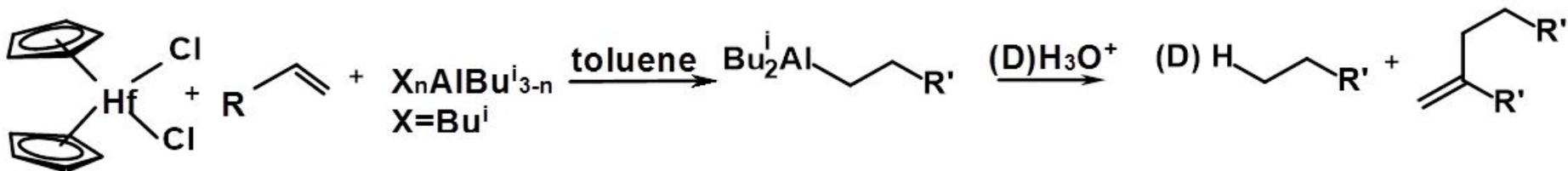
Выход димеров октена-1 в присутствии каталитической системы  $\text{Me}_2\text{SiInd}_2\text{ZrCl}_2\text{-AlBu}^i_3$  в зависимости от MAO.



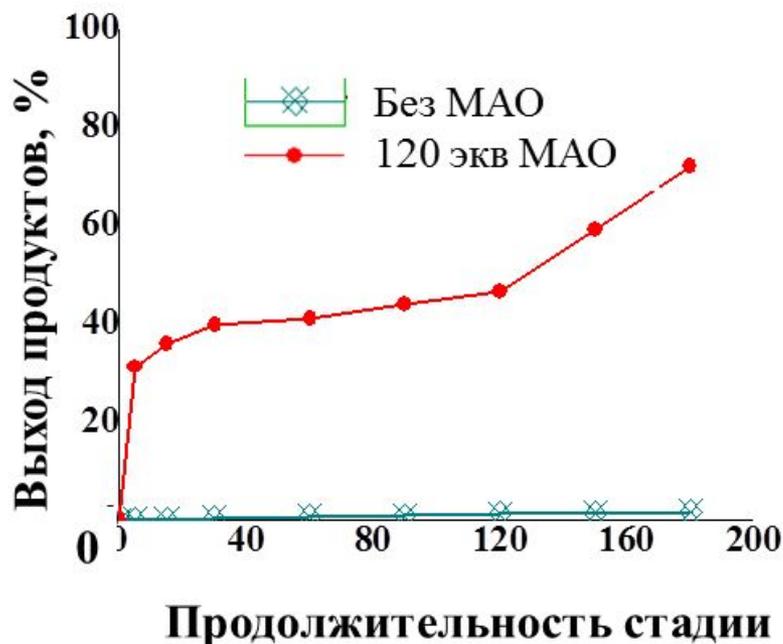
Выход димеров октена-1 в присутствии каталитической системы  $\text{Me}_2\text{SiInd}_2\text{ZrCl}_2\text{-HAlBu}^i_2$  в зависимости от MAO.



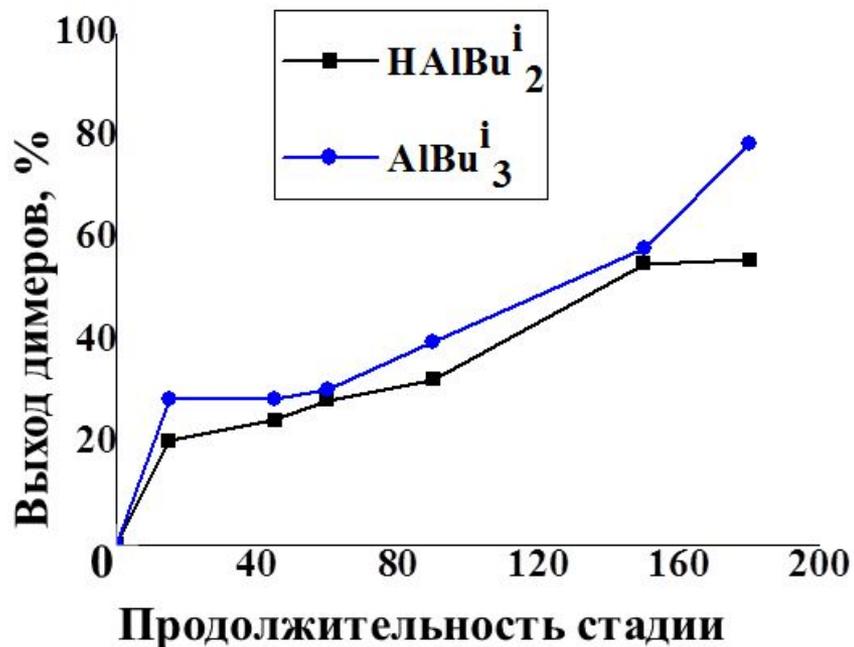
Реакция октена-1 с  $XAlBu^i_2$ , катализируемая  $Cp_2HfCl_2$  и MAO  
 ( $[Hf]:[alkene-1]:[XAlBu^i_2]:[MAO]= 1:50:60:240, 3 \text{ ч}, C_6H_5CH_3$ )



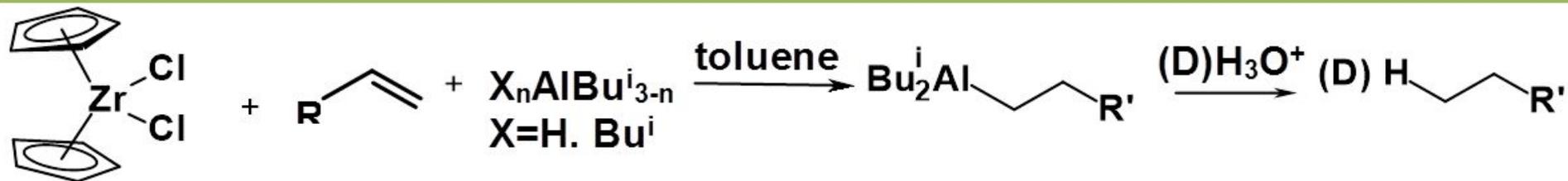
Выход продуктов реакции октена-1 с  $AlBu^i_3$  в присутствии  $Cp_2HfCl_2$ .



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

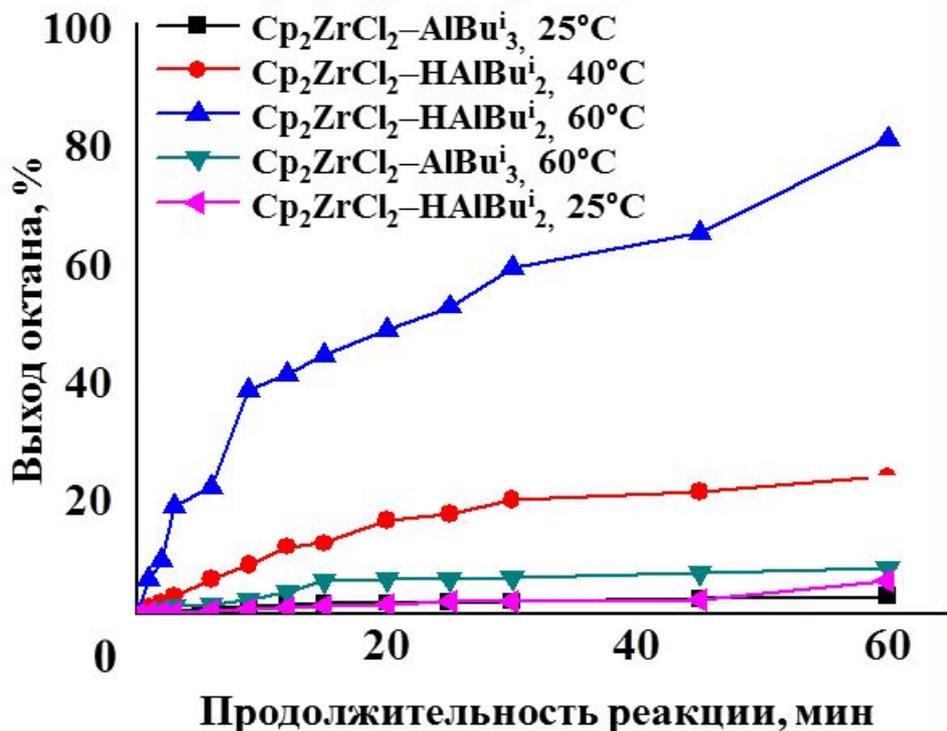


Реакция гидроалюминирования непредельных соединений с помощью  $X_nAlBu^i_{3-n}$  ( $X=H, Bu^i$ ) в присутствии циклопентадиенильных комплексов Zr в зависимости от условий реакции.

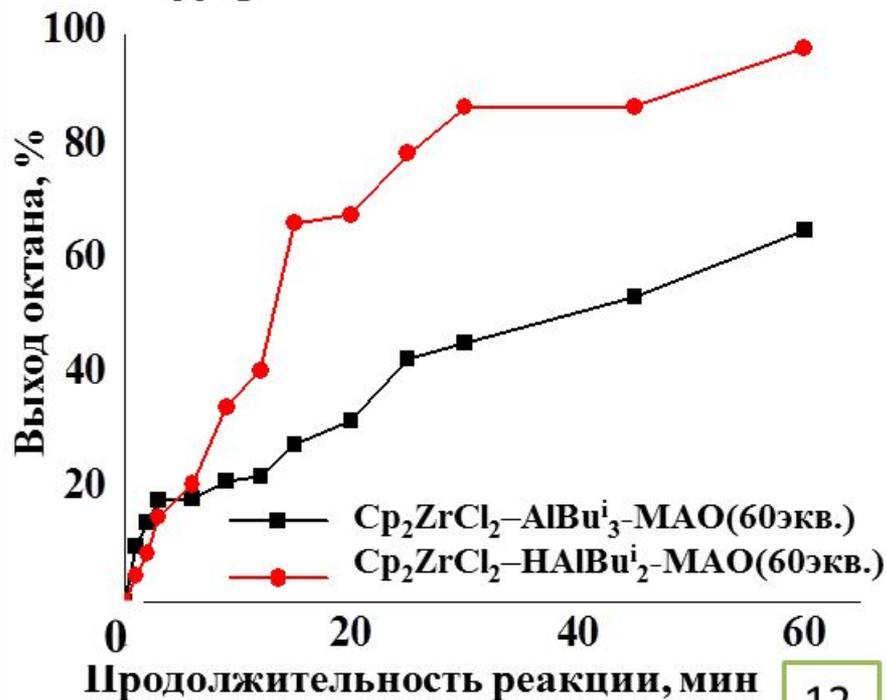


[Zr]:[XAlBu<sup>i</sup><sub>2</sub>]:[alkene-1]:[MAO]=1:100:100:0-60  
 t= 25, 40, 60 °C

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  $\eta^5$ -комплексами Zr и Hf, могут протекать процессы как гидроалюминирования, так и димеризации  $\alpha$ -олефинов. Каталитическая активность в направлении димеризации повышается при переходе от циклопентаденильных к инденильным лигандам в составе  $\eta^5$ -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  $\eta^5$ -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).