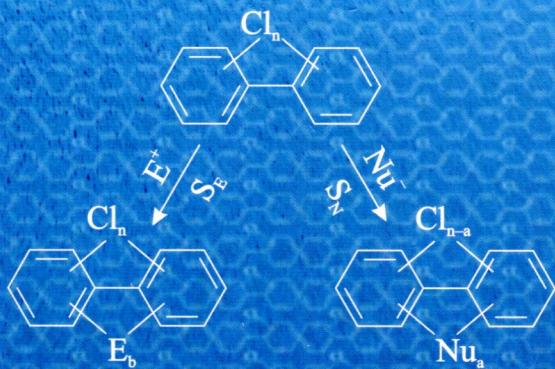


---

# ХИМИЧЕСКАЯ ФУНКЦИОНАЛИЗАЦИЯ ПОЛИХЛОРИРОВАННЫХ БИФЕНИЛОВ: НОВЫЕ ДОСТИЖЕНИЯ

---



Федеральное агентство научных организаций

Федеральное государственное бюджетное учреждение науки

Институт органического синтеза им. И. Я. Постовского

Уральского отделения Российской академии наук

**ХИМИЧЕСКАЯ ФУНКЦИОНАЛИЗАЦИЯ  
ПОЛИХЛОРИРОВАННЫХ БИФЕНИЛОВ:  
НОВЫЕ ДОСТИЖЕНИЯ**

Екатеринбург

Издательство Уральского университета

2018

УДК 547.621+543.545  
ББК 20.1+24.2+24.4+35  
Х 463

Авторы:

докт. хим. наук Т. И. Горбунова (отв. ред.), канд. хим. наук М. Г. Первова,  
докт. хим. наук, проф., член-корр. РАН В. И. Салоутин,  
докт. хим. наук, проф., акад. РАН О. Н. Чупахин

Научный редактор  
академик РАН В. В. Лунин

Х 463 Химическая функционализация полихлорированных бифенилов: новые достижения / Т. И. Горбунова (отв. ред.), М. Г. Первова, В. И. Салоутин, О. Н. Чупахин ; [науч. ред. В. В. Лунин]. – Екатеринбург : Изд-во Урал. ун-та, 2018. – 728 с.

ISBN 978-5-7996-2432-3

В монографии проанализированы данные, связанные с проблемами уничтожения полихлорированных бифенилов, относящихся к стойким органическим загрязнителям; обобщены мировые достижения по поиску эффективных химических методов обезвреживания полихлорбифенилов; представлены научные результаты сотрудников Института органического синтеза им. И. Я. Постовского УрО РАН в области химической функционализации полихлорбифенилов, достигнутые за последние 10–15 лет. Приведенные сведения сопровождаются данными хромато-масс-спектрометрического анализа для производных конгенеров полихлорированных бифенилов.

Для специалистов, работающих в области аналитической, органической и экологической химии, преподавателей высших учебных заведений, аспирантов и студентов; издание может быть полезным для сотрудников государственных служб, осуществляющих контроль в сфере обращения с техногенными хлорароматическими отходами.

УДК 547.621+543.545  
ББК 20.1+24.2+24.4+35



Издание осуществлено при финансовой поддержке  
Российского фонда фундаментальных исследований  
(проект №18-13-00012)

ISBN 978-5-7996-2432-3

© Горбунова Т. И., Первова М. Г.,  
Салоутин В. И., Чупахин О. Н., 2018

# Содержание

<b>Введение.....</b>	<b>3</b>
<b>Библиографические ссылки .....</b>	<b>21</b>
Глава 1	
<b>Химические методы превращений полихлорированных бифенилов:</b>	
<b>обзор научных достижений</b>	
<b>1.1. Восстановительное дехлорирование (гидродехлорирование).....</b>	<b>24</b>
1.1.1. Гидрохлорирование в присутствии катализаторов Pd.....	24
1.1.1.1. Pd-катализаторы с инертным носителем .....	25
1.1.1.2. Комплексы Pd и активных металлов .....	30
1.1.2. Гидродехлорирование в присутствии наночастиц Fe.....	34
1.1.3. Использование других катализаторов на основе металлов или их оксидов и восстановительных систем.....	35
1.1.4. Гидродехлорирование в присутствии гидридов, борогидридов и алюмогидридов .....	37
1.1.5. Гидродехлорирование под действием электромагнитного излучения.....	43
1.1.6. Гидродехлорирование в субкритических условиях.....	54
<b>1.2. Заместительное дехлорирование .....</b>	<b>58</b>
1.2.1. Дехлорирование под действием щелочных и щелочноземельных металлов и их оксидов .....	58
1.2.2. Нуклеофильное замещение ароматически связанных атомов хлора .....	62
1.2.2.1. Реакции полихлорбифенилов с алкоголятами .....	63
1.2.2.2. Карбонилирование.....	66
<b>1.3. Окислительные методы .....</b>	<b>68</b>
1.3.1. Окисление под действием реагента Фентона.....	68
1.3.2. Окисление под действием неорганических персульфатов .....	70
1.3.3. Другие методы окисления .....	72
<b>1.4. Электрохимические методы .....</b>	<b>72</b>
<b>1.5. Электрофильное ароматическое замещение.....</b>	<b>75</b>
<b>Библиографические ссылки .....</b>	<b>78</b>

## Глава 2

**Новые достижения в области реагентных методов переработки ПХБ**

<b>2.1. Идентификация полихлорированных бифенилов . . . . .</b>	<b>87</b>
<b>2.2. ПХБ в реакциях нуклеофильного замещения . . . . .</b>	<b>96</b>
2.2.1. Квантово-химическое обоснование реакционной способности конгенеров полихлорбифенилов . . . . .	96
2.2.2. Анализ взаимодействия конгенеров полихлорбифенилов с метоксидом натрия с учетом квантово-химических расчетов . . . . .	100
2.2.3. Анализ взаимодействия конгенеров полихлорбифенилов с алcoxидами натрия на основе одноатомных алифатических спиртов. .	117
2.2.3.1. Этоксилирование конгенеров смеси «Совол» . . . . .	119
2.2.3.2. Пропоксилирование конгенеров смеси «Совол» . . . . .	119
2.2.3.3. Бутоксилирование конгенеров смеси «Совол» . . . . .	119
2.2.3.4. Аллилоксилирование конгенеров смеси «Совол» . . . . .	120
2.2.3.5. Бензилоксилирование конгенеров смеси «Совол» . . . . .	120
2.2.3.6. Особенности масс-спектров алcoxипроизводных полихлорбифенилов . . . . .	128
2.2.3.7. Взаимодействие конгенеров полихлорбифенилов с фторсодержащими спиртами в присутствии щелочи . . . . .	141
2.2.3.8. Особенности масс-спектров полифтораллоксипроизводных полихлорбифенилов . . . . .	144
2.2.4. Термодинамическое моделирование взаимодействия конгенеров полихлорбифенилов с метоксидом натрия . . . . .	147
2.2.5. Исследование влияния сорасторовителя на алcoxилирование конгенеров полихлорбифенилов в среде диметилсульфоксида. . . . .	161
2.2.5.1. Взаимодействие конгенеров полихлорбифенилов с метоксидом натрия в среде метанола и диметилсульфоксида . . . . .	161
2.2.5.2. Взаимодействие конгенеров полихлорбифенилов с этанолом и гидроксидом в среде диметилсульфоксида . . . . .	169
2.2.5.3. Особенности масс-спектров гидрокси-, метокси(гидрокси)- и этокси(гидрокси)производных полихлорбифенилов . . . . .	172
2.2.6. Взаимодействия конгенеров полихлорбифенилов с полиэтаноламинами в присутствии щелочи . . . . .	177
2.2.6.1. Взаимодействие полихлорбифенилов с 2-аминоэтанолом . . . . .	177
2.2.6.2. Особенности масс-спектров (2-аминоэтокси)- и гидрокси(2-аминоэтокси)производных полихлорбифенилов . . . . .	180
2.2.6.3. Взаимодействие полихлорбифенилов с ди- и триэтаноламином . . . . .	185

---

2.2.7. Термодинамическое моделирование гидролиза конгенеров полихлорбифенилов . . . . .	189
2.2.8. Взаимодействия конгенеров полихлорбифенилов с полиолами в присутствии щелочи . . . . .	203
2.2.8.1. Взаимодействие полихлорбифенилов с этиленгликolem и гидроксидом калия в среде диметилсульфоксида . . . . .	203
2.2.8.2. Взаимодействие полихлорбифенилов с диэтенгликolem и гидроксидом калия в среде диметилсульфоксида . . . . .	205
2.2.8.3. Взаимодействие полихлорбифенилов с полиэтиленгликолями . . . . .	206
2.2.8.4. Особенности масс-спектров (полиэтиленгликолокси)полихлорбифенилов . . . . .	209
2.2.8.5. Взаимодействие трихлорбензолов и ПХБ с 2,2-диметил-1,3-пропандиолом (неопентилгликолем) . . . . .	210
2.2.8.6. Особенности масс-спектров продуктов взаимодействия полихлорбифенилов с неопентилгликолем . . . . .	218
2.2.8.7. Взаимодействие трихлорбензолов и полихлорбифенилов с триметилолпропаном . . . . .	229
2.2.8.8. Особенности масс-спектров продуктов взаимодействия полихлорбифенилов с триметилолпропаном . . . . .	238
2.2.9. Исследование смеси карбонилированных производных полихлорбифенилов . . . . .	240
2.2.9.1. Прямой анализ смеси карбонилированных производных полихлорбифенилов . . . . .	241
2.2.9.2. Анализ этерифицированной смеси карбонилированных производных полихлорбифенилов . . . . .	243
2.2.9.3. Особенности масс-спектров сложных эфиров на основе карбонилированных производных полихлорбифенилов . . . . .	248
2.3. ПХБ в реакциях электрофильного замещения . . . . .	260
2.3.1. Нитрование полихлорбифенилов . . . . .	260
2.3.2. Особенности масс-спектров нитропроизводных полихлорбифенилов . . . . .	278
2.3.3. Восстановление нитропроизводных полихлорбифенилов . . . . .	287
2.3.4. Особенности масс-спектров аминопроизводных полихлорбифенилов . . . . .	288
2.3.5. Бромирование полихлорбифенилов . . . . .	291
2.3.6. Особенности масс-спектров бромпроизводных полихлорбифенилов . . . . .	296
2.3.7. Карбоксигетенилирование поли(бромхлор)бифенилов . . . . .	302

---

2.3.8. Особенности масс-спектров бутиловых эфиров галогенированных фенилкоричных кислот . . . . .	304
<b>2.4. Полихлорированные бифенилы в реакциях радикального типа.</b>	
<b>Взаимодействия с калийной солью перфторасмоляной кислоты</b>	
<b>в присутствии персульфата калия . . . . .</b>	<b>307</b>
2.4.1. Взаимодействие хлорбензола . . . . .	309
2.4.2. Взаимодействия дихлорбензолов . . . . .	313
2.4.3. Взаимодействия трихлорбензолов . . . . .	319
2.4.4. Взаимодействия тетра- и пентахлорбензолов . . . . .	322
2.4.5. Взаимодействия монохлорбифенилов . . . . .	325
2.4.6. Взаимодействия дихлорбифенилов . . . . .	328
2.4.7. Взаимодействия трихлорбифенилов . . . . .	333
2.4.8. Взаимодействия смесей «Трихлорбифенил» и «Совол» . . . . .	337
2.4.9. Особенности масс-спектров производных, синтезированных в реакциях радикального типа . . . . .	339
<b>Библиографические ссылки . . . . .</b>	<b>365</b>

### Глава 3

#### **Микробиологическая деструкция производных полихлорбифенилов**

<b>3.1. Биоразложение смеси полихлорированных гидроксибифенилов .</b>	<b>379</b>
<b>3.2. Биоразложение водорастворимых производных полихлорбифенилов . . . . .</b>	<b>381</b>
<b>3.3. Биоразложение нерастворимых в воде производных полихлорбифенилов . . . . .</b>	<b>386</b>
3.3.1. Результаты первой методики . . . . .	388
3.3.2. Результаты второй методики . . . . .	390
<b>Библиографические ссылки . . . . .</b>	<b>393</b>
<b>Заключение . . . . .</b>	<b>396</b>
<b>Приложение А. Масс-спектры конгенеров полихлорбифенилов из базы данных NIST05 . . . . .</b>	<b>398</b>
<b>Приложение Б. Масс-спектры синтезированных конгенеров полихлорбифенилов и их производных . . . . .</b>	<b>426</b>
<b>Сокращения и условные обозначения . . . . .</b>	<b>722</b>