

УДК 541.64:546.86

## ОЛИГОМЕРНЫЕ КОМПЛЕКСЫ СУРЬМЫ И ХРОМА

© 1994 г. В. А. Сергеев, Л. И. Вдовина, Н. Э. Кононенко,  
Э. Е. Сайд-Галиев, Л. Н. Никитин

Институт элементоорганических соединений им. А.Н. Несмеянова Российской академии наук  
117813 Москва, ул. Вавилова, 28

Поступила в редакцию 24.11.93 г.

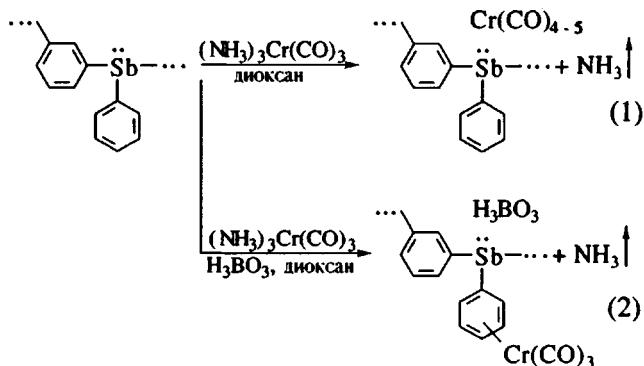
Исследовано взаимодействие трехвалентной сурьмы в основной цепи ароматических олигомеров с триаминхромтрикарбонилом –  $(\text{NH}_3)_3\text{Cr}(\text{CO})_3$ . Получены и охарактеризованы олигомерные комплексы сурьмы и хрома.

В настоящее время значительное внимание привлекают соединения, имеющие в своем составе связь металл–металл, принадлежащую атомам как одного, так и разных элементов. В качестве примера можно привести  $\sigma$ - и  $\pi$ -комpleксы сурьмы на основе трифенилсурьмы ( $\text{Ph}_3\text{Sb}$ ) и  $(\text{NH}_3)_3\text{Cr}(\text{CO})_3$  [1].

В этой связи нам представлялось интересным получить биметаллические макромолекулярные комплексы из сурьмяносодержащих олигоариленов [2] и карбонилов хрома, в частности  $(\text{NH}_3)_3\text{Cr}(\text{CO})_3$ ; такие комплексы в литературе неизвестны.

Процесс взаимодействия  $(\text{NH}_3)_3\text{Cr}(\text{CO})_3$  с сурьмяносодержащими олигомерами осуществляли в условиях, достаточно близких к оптимальным условиям модельной реакции синтеза низкомолекулярных  $\sigma$ - и  $\pi$ -комплексов на основе  $\text{Ph}_3\text{Sb}$  и  $(\text{NH}_3)_3\text{Cr}(\text{CO})_3$  [1].

В ИК-спектрах синтезированных продуктов, снятых на фурье-спектрометре "Bruker IFS-113v" в таблетках с  $\text{KBr}$ , наряду с частотами при 695 и  $735 \text{ cm}^{-1}$  деформационных  $\delta_{\text{CH}}$  колебаний свободных ареновых колец, в карбонильной области имеются четыре полосы при 2064, 2048, 2025 и  $1929 \text{ cm}^{-1}$ , которые могут соответствовать смеси макромолекулярных  $\sigma$ -комплексов, содержащих фрагменты  $-\text{Cr}(\text{CO})_4-$  и  $-\text{Cr}(\text{CO})_5$  в приведенной ниже схеме (1).



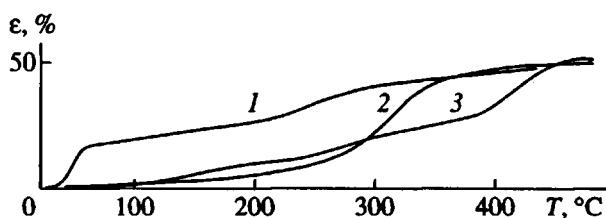
По данным лазерного пиролиза макромолекулярных комплексов выделяются до 21.9 мас. % окиси углерода (от общей массы комплексов), что может соответствовать содержанию в них в основном металлокарбонильных фрагментов  $-\text{Cr}(\text{CO})_4-$ , а также  $-\text{Cr}(\text{CO})_5$ .

Полученные ароматические макромолекулярные  $\sigma$ -комплексы сурьмы устойчивы на воздухе в течение длительного времени. Их удельное электрическое сопротивление составляет порядка  $10^8 \text{ Ом м}$ .

Далее представлялось интересным рассмотреть случай связывания свободной электронной пары атома сурьмы в олигомерах комплексообразователем, например борной кислотой. С этой целью было проведено взаимодействие сурьмяносодержащего олигоарилена с  $(\text{NH}_3)_3\text{Cr}(\text{CO})_3$  в присутствии  $\text{H}_3\text{BO}_3$ , взятых в соотношении 1 : 3 : 1, в среде диоксана и в инертной атмосфере. В результате с выходом ~75% получены нерастворимые, аморфные, коричневого цвета продукты; содержание в них сурьмы и хрома 19.0 и 4.2% соответственно.

В ИК-спектрах синтезированных  $\pi$ -комплексов имеется состоящая из двух компонентов полоса в области  $1890 - 1925 \text{ cm}^{-1}$ , характерная для спектров трикарбонилметаллбензолов; деформационные колебания CO ( $\delta_{\text{CrCO}}$ ) проявляются при 530, 670  $\text{cm}^{-1}$ ; две полосы средней интенсивности при 720, 770  $\text{cm}^{-1}$  приписываются внеплоскостным колебаниям C–H свободного арена  $\delta_{\text{CH}}$ . Таким образом, связывание свободной электронной пары атома сурьмы комплексообразователем направляет процесс взаимодействия сурьмяносодержащего олигоарилена с  $(\text{NH}_3)_3\text{Cr}(\text{CO})_3$  по пути координации металлокарбонильных фрагментов с фенильными ядрами матриц (схема (2)).

Исследование термомеханических свойств синтезированных биметаллических макромолекулярных ароматических комплексов сурьмы показало, что в отличие от исходных сурьмяносодержащих олигомеров (рисунок, кривая 1),



Термомеханические кривые сурьмяносодержащего олигоарилена (1) и его хромкарбонильных  $\sigma$ - (2) и  $\pi$ -комплексов (3).

полученные  $\sigma$ -комpleксы размягчаются до температуры 250°C, затем структурируются, что способствует сохранению деформации до 50% при 400 - 450°C (кривая 2). Макромолекулярные хромтрикарбонильные  $\pi$ -комплексы олигомера сурьмы (кривая 3) также размягчаются, частично структурируются и деформируются на 50% при 450°C.

### ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Исходный  $(\text{NH}_3)_3\text{Cr}(\text{CO})_3$  получали по методике [3].

Сурьмяносодержащий олигомер синтезировали как в работе [2];  $M_n \sim 2000$  (ГПХ в ТГФ), содержание Sb 25%.

Реакцию исходного олигоарилена с  $(\text{NH}_3)_3\text{Cr}(\text{CO})_3$  осуществляли в диоксане, инерт-

ной атмосфере, в течение 8 ч при температуре кипения растворителя, используя, как правило, 3 моля  $(\text{NH}_3)_3\text{Cr}(\text{CO})_3$  на одно элементарное звено сурьмяносодержащего олигомера. В результате получили аморфные, нерастворимые, светло-коричневого цвета продукты, выход которых после промывок от исходного  $(\text{NH}_3)_3\text{Cr}(\text{CO})_3$  горячим хлористым метиленом, гексаном и высушивания в вакууме до постоянной массы составлял 70%, а содержание Sb и Cr 16.0 и 9.1% соответственно.

Лазерный пиролиз образцов ароматических макромолекулярных  $\sigma$ -комплексов сурьмы проводили с помощью  $\text{CO}_2$  лазера марки "ИЛГН-709". Хроматографический анализ летучих продуктов выполняли с использованием хроматографа "Цвет-104". Блок-схема установки лазерного пиролиза, условия, при которых вели пиролиз синтезированных макрокомплексов, аналогичны приведенным в работе [4].

### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Аладьин А.А., Артемов А.Н., Разуваев Г.А. // Изв. АН СССР. Сер. хим. 1981. № 8. С. 1874.
2. Сергеев В.А., Вдовина Л.И., Глотова Ю.К. // Высокомолек. соед. Б. 1983. Т. 25. № 5. С. 374.
3. Крейндлин А.З. Дис. ... канд. хим. наук. М.: ИНЭОС АН СССР, 1975.
4. Сергеев В.А., Вдовина Л.И., Кононенко Н.Э., Said-Галиев Э.Е., Никитин Л.Н. // Высокомолек. соед. А. 1992. Т. 34. № 9. С. 38.

## Oligomeric Complexes of Antimony and Chromium

V. A. Sergeev, L. I. Vdovina, N. E. Kononenko, E. E. Said-Galiev, and L. I. Nikitin

Nesmeyanov Institute of Organoelement Compounds, Russian Academy of Sciences,  
ul. Vavilova 28, Moscow, 117813 Russia

**Abstract** – The oligomeric complexes of antimony and chromium, obtained by interaction between trivalent antimony in the backbone of an aromatic oligomer and triaminochromiumtricarbonyl, were obtained and characterized.