

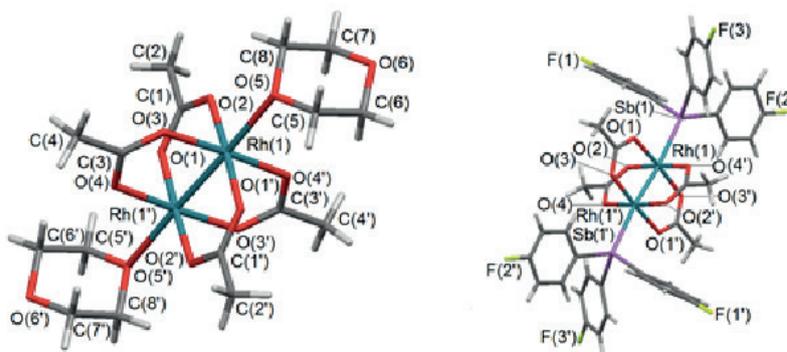
СИНТЕЗ И СТРОЕНИЕ КОМПЛЕКСОВ РОДИЯ  
[Rh<sub>2</sub>(OAc)<sub>4</sub>·(Diox)<sub>2</sub>] И [Rh<sub>2</sub>(OAc)<sub>4</sub>·((C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-F-4)<sub>3</sub>Sb)<sub>2</sub>]

Сенчуринов В.С., Шевченко Д.П.

Южно-Уральский государственный университет (национальный исследовательский университет),  
454080, Челябинск, проспект Ленина 76,  
e-mail: senchurinvs@susu.ru

Димерный ацетат родия(II) проявляет склонность к образованию аддуктов общей формулы [Rh<sub>2</sub>(OAc)<sub>4</sub>·L<sub>2</sub>], где L – N-донорные молекулы<sup>1</sup>. Растворением ацетата родия в диоксане, а также смеси ацетата родия и *трис*-4-фторфенилсурьмы в ацетонитриле с последующим медленным испарением растворителя, нами получены аддукты [Rh<sub>2</sub>(OAc)<sub>4</sub>·(Diox)<sub>2</sub>] (1) и [Rh<sub>2</sub>(OAc)<sub>4</sub>·((C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-F-4)<sub>3</sub>Sb)<sub>2</sub>] (2).

По данным РСА, в centrosymmetric молекулах 1 и 2 атомы родия имеют малоискаженную октаэдрическую координацию с атомами кислорода диоксана и сурьмы в аксиальных положениях и атомами кислорода ацетатных групп в экваториальных (рис. 1). *транс*-Углы ORhRh, ORhO и SbRhRh, ORhO изменяются в интервалах 176.56(6)°–177.72(4)° (1), и 173.590(19)°–175.48(10)° (2), суммы углов ORhO в экваториальной плоскости составляют 359.8° (1), 359.62° и 359.64° (2). В 1 аксиальная связь Rh–O<sub>Diox</sub> (2.335(3) Å) значительно длиннее экваториальных Rh–O<sub>ацет.</sub> (2.037(3)–2.046(3) Å), в 2 аксиальные связи Rh–Sb составляют 2.7113(13), 2.7120(13) Å, экваториальные связи Rh–O изменяются в интервале 2.033(3)–2.044(3) Å.

Рисунок 1. Строение [Rh<sub>2</sub>(OAc)<sub>4</sub>·(Diox)<sub>2</sub>] (1) и [Rh<sub>2</sub>(OAc)<sub>4</sub>·((C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-F-4)<sub>3</sub>Sb)<sub>2</sub>] (2)

## Литература

1. Cambridge Crystallographic Database. Release 2018. Cambridge, 2018.

Полные таблицы координат атомов, длин связей и валентных углов депонированы в Кембриджском банке структурных данных № 1840624 (1), 1840625 (2); <http://www.ccdc.cam.ac.uk>. Мы благодарим проф. В.В. Шарутина за рентгеноструктурный анализ кристаллов соединений.