В спектре ПМР соединения 3 сигналы протонов метильной группы дают синглет при 3,82 м.д. Протоны аллильной группы образуют три группы сигналов: однопротонный мультиплет при 5,85 м.д. (CH=), двухпротонный мультиплет при 5,06 м.д. (=CH $_2$ ) и двухпротонный дублет при 3,81 м.д. (SCH $_2$ )..

Нами найдено, что реакция соединения 2 с иодом в хлороформе протекает с образованием трииодида 3-иодметил-7-метил-2,3-дигидротиазола[2,3-*b*]имидазолия (4a), который реагирует с иодидом натрия в ацетоне с образованием иодида 3-иодметил-7-метил-2,3-дигидротиазоло[2,3-*b*]имидазолия (4b)

## СИНТЕЗ И ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА АНИОННЫХ о-КОМПЛЕКСОВ 2.4,7-ТРИНИТРОФЛУОРЕНОНА

Авраменко О.В., Страшнова С.Б., Ковальчукова О.В., Страшнов П.В. Российский университет дружбы народов, Москва

Исследования в области нуклеофильных реакций ароматических нитросоединений имеют наряду с теоретическим аспектом большое практическое значение. Выделение индивидуальных анионных σ-комплексов дает возможность изучить их физико-химические свойства и реакционную способность, что обычно трудно осуществить непосредственно в реакционных растворах. Известны σ-комплексы м-динитробензола, тринитробензола и динитронафталина с подщелоченными агентами.

В продолжение исследований нуклеофильных реакций полициклических ароматических нитросоединений изучено взаимодействие 2,4,7-тринитрофлуоренона с рядом растворителей в щелочной среде. Подвергая обработке ацетоновый, ацетонитрильный или диметилформамидный раствор 2,4,7-тринитрофлуоренона эквимолярным соотношением гидроксида натрия, калия или лития, выделины в кристаллическом состоянии вещества темно-коричневого и темно-фиолетового цвета, которые идентифицированы как анионные σ-комплексы Яновского-Мейзенгеймера.

Методами ПМР, ИК и электронной спектроскопии доказано образование данных комплексов. Так, в спектрах ПМР комплексов исчезает сигнал протона  $H^3$  и появляются сигналы, характерные для протонов

нуклеофильных групп растворителей; в электронных спектрах поглощения при прибавлении щелочи к раствору 2,4,7-тринитрофлуоренона появляются максимумы в области 19365 и 24603 см<sup>-1</sup>, характерные для комплексов Мейзенгеймера. В ИК спектрах выделенных комплексов наблюдаются новые полосы, характерные для введенных нуклеофильных реагентов.

Согласно выполненому квантово-химическому расчету с помощью программного обеспечения МОРАС 6.0 полуэмпирическим методом АМ1 с полной оптимизацией всех геометрических параметров, установлено, что атомы С3 и С9 флуоренового цикла является наиболее подверженными наклеофильной атаке, а наиболее стабильным - комплекс, содержащий в качестве нуклеофила диметилформамидный радикал, что подтверждено экспериментально.

## МЕТАЛЛООРГАНИЧЕСКИЕ КОМПЛЕКСЫ НИКЕЛЯ КАК НОВЫЕ КАТАЛИЗАТОРЫ ОКИСЛИТЕЛЬНО-ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫХ ПРОЦЕССОВ

Калимуллина А.А., Резинских З.Г., Горбатенко Ю.А., Первова И.Г., Липунов И.Н. Уральский государственный лесотехнический университет, Екатеринбург

Создание высокоактивных функциональных и структурных моделей каталитических систем входит в число приоритетных проблем координационной и органометаллической химии. В данной работе на основе многофункциональных полиядерных лигандов - бензтиазолилформазанов осуществлен направленный синтез мономерных и твердофазных комплексных соединений никеля (II).

$$R_{3} \xrightarrow{\begin{array}{c} 1 \\ N \end{array}} R_{2} \xrightarrow{\begin{array}{c} 3 \\ N \end{array}} A \xrightarrow{\begin{array}{c} 3 \\ N \end{array}} A \xrightarrow{\begin{array}{c} 4 \\ N \end{array}} N \xrightarrow{\begin{array}{c} N \\ N \end{array}}$$

R<sub>1</sub>: CH<sub>3</sub>, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, CH=CH-CH<sub>3</sub>, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>; R<sub>2</sub>: H, OH, COOH; R<sub>3</sub>: H, 4-COOH, 4-SO<sub>3</sub>H, 5-SO<sub>3</sub>H, 5-NO<sub>2</sub>. 4-N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>.

Металлосодержащие мономеры получены в условиях избытка лиганда – при соотношении L:Ni=2:1 и недостатка лиганда - L:Ni=1:1.

Синтез твердофазных металлокомплексов проводили двумя способами: 1) сорбцией ионов никеля (II) на модифицированных сульфосодержащими формазанами анионитах (АН-18×10, АН-22×12 и АН-22×6) в статических условиях из водного раствора нитрата никеля; 2) химическим закреплением предварительно сформированных формазанатов ни-