СИНТЕЗ ИОННЫХ ЖИДКОСТЕЙ НА ОСНОВЕ N-АЛКИЛПИРИДИНИЯ С МЕТАЛЛАТНЫМИ АНИОНАМИ

Воробьёва А.О.

Тверской государственный университет 170100, г. Тверь, ул. Желябова, д. 33

Металлатные ионные жидкости (ИЖ) благодаря наличию в своем составе аниона переходного металла обладают интересными и сильно изменяющимися свойствами, некоторые из которых уникальны для металлатных ИЖ по сравнению с обычными ИЖ. Так разнообразные окислительно-восстановительные особенности переходного металла обеспечивают доступ к широкому спектру свойств, например, к увеличению электрохимической стабильности или каталитической активности, появлению парамагнитных свойств из-за возможного локального упорядочения магнитных анионов и оптических свойств обусловливающих яркую окраску солей переходных металлов.

Целью работы является синтез металлатных ИЖ с тетрахлорферрат-, тетрахлорманганат- и тетрахлорникелат-анионами и катионом N-алкилпиридиния с различными алкильными заместителями (фрагменты заместителей представлены на схеме). По реакции кватернизации пиридина с алкилхлоридами были синтезированы хлориды N-алкилпиридиния. На основе четвертичных солей были получены тетрахлорферраты, тетрахлорманганаты и тетрахлорникелаты N-алкилпиридиния.

$$N + R - CI \xrightarrow{f^{\circ}C} \qquad N^{+} - R CI$$

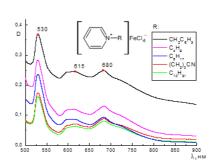
$$N^{+} - R CI \xrightarrow{f^{\circ}C} \qquad N^{+} - R CI$$

$$2 \left[N^{+} - R \right] CI^{-} + MeCI_{2} \longrightarrow \left[N^{+} - R \right] MeCI_{4}^{2}$$

$$1 \text{ TAR } R: C_{6}H_{5}CH_{2}, C_{4}H_{9}, (CH_{2})_{3}CN, C_{8}H_{17}, C_{10}H_{21}$$

$$1 \text{ Mo. Mo. Ni.}$$

Схемы реакций синтеза металлатных ионных жидкостей



Спектры в видимой области для тетрахлорферратов N-алкилпиридиния

Структура катиона и структура комплексного аниона переходного металла синтезированных металлатных ИЖ подтверждены данными ИК-спектроскопии и спектроскопии в видимой области.