

СИНТЕЗ НАНЕСЕННОГО ФОСФОРНОМОЛИБДАТА 1,2-ДИМЕТИЛ- 3-ЭТИЛИМИДАЗОЛИЯ

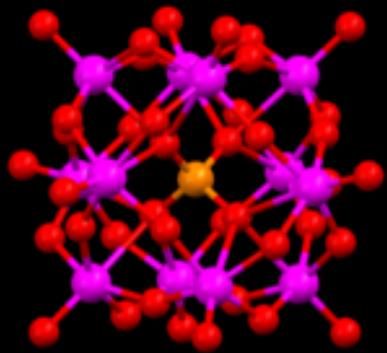
Презентацию подготовила Румянцева
Любовь ИИ"Х"

Научный руководитель:

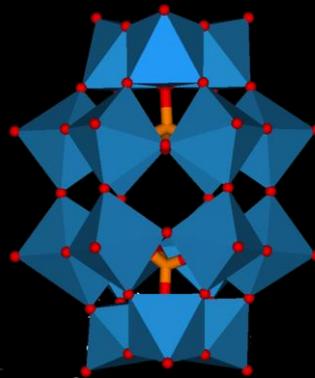
к.х.н. Зеликман Владимир
Менделевич, МГУ имени
М.В.Ломоносова, химический
факультет

Г. Москва 2023

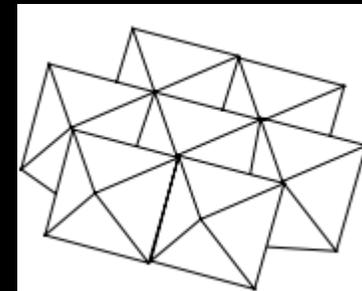
ПОЛИОКСОМЕТАЛЛАТЫ



структура Кеггина [1]
 $\text{XM}_{12}\text{O}_{40}^{n-}$

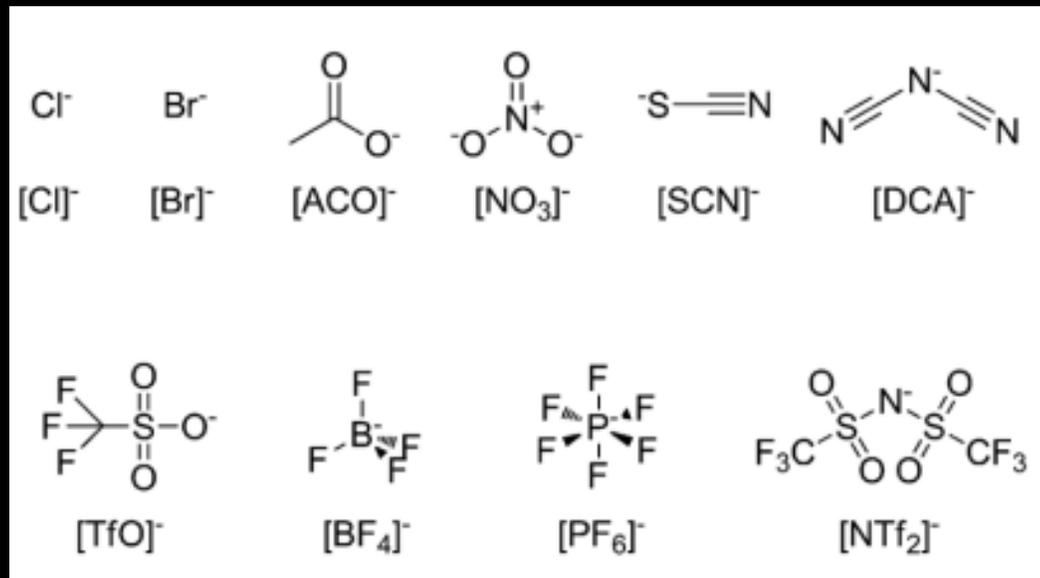
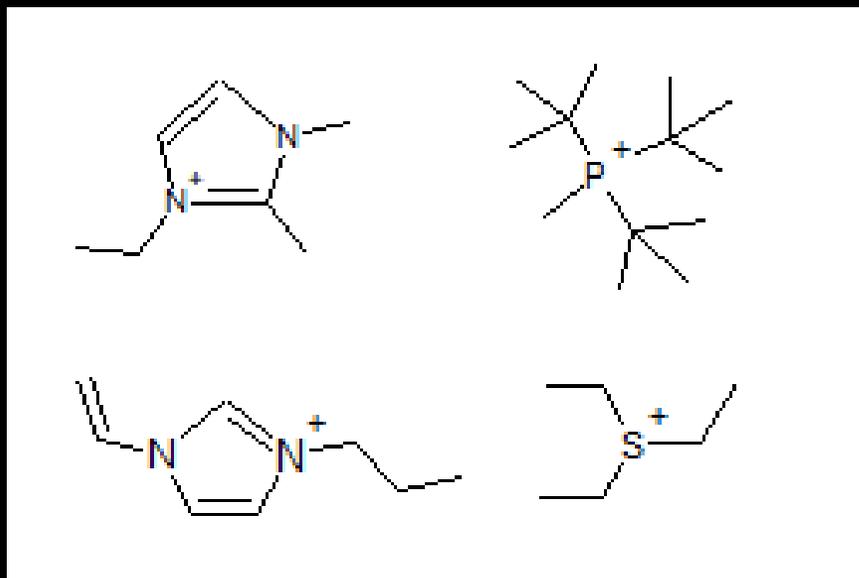


структура Доусона [2]
 $\text{X}_2\text{M}_{18}\text{O}_{62}^{n-}$

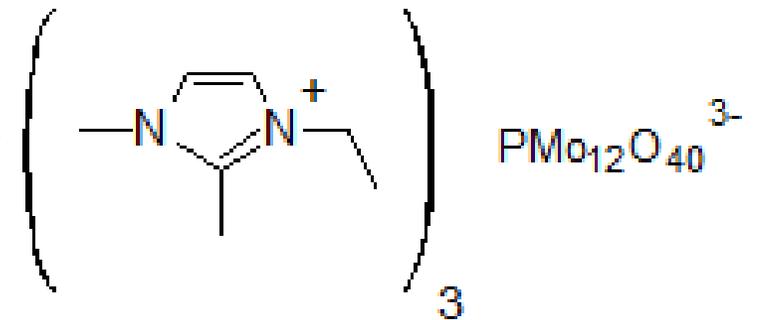
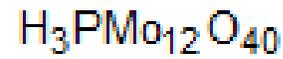
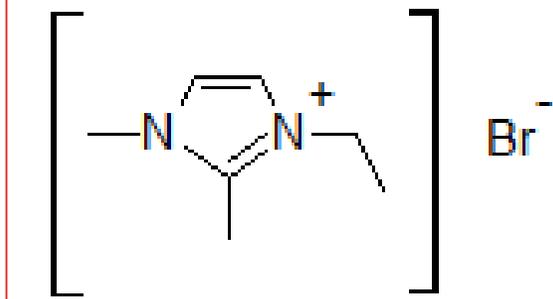
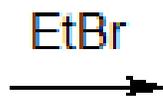
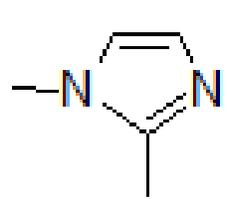


структура Андерсена [3]
 $\text{X}(\text{OH})_6\text{M}_6\text{O}_{18}^{n-}$

ИОННЫЕ ЖИДКОСТИ



СИНТЕЗ ИОННЫХ ЖИДКОСТЕЙ



АКТУАЛЬНОСТЬ И ЦЕЛИ

- Актуальность:

Полученная ионная жидкость как катализатор окислительного обессеривания продуктов переработки нефти

- Цель:

Синтезировать и нанести ионную жидкость

МЕТОДИКА

- 1) приготовили растворы $(1,2\text{-}m,m\text{-}3\text{-}et)im^+Br^-$ (2,98 г, растворенные в 2 мл воды) и $H_3PMo_{12}O_{40}$ (9,04 г, растворенные в 25 мл воды)
- 2) химический стакан с раствором $H_3PMo_{12}O_{40}$ поместили на магнитную мешалку
- 3) в капельную воронку залили раствор
- 4) покапельно добавили раствор из воронки в стакан $(1,2\text{-}m,m\text{-}3\text{-}et)im^+Br^-$
- 5) осадок перемешивался еще в течение одного часа

РЕЗУЛЬТАТЫ

- Получено вещество в виде желтого порошка
- Ионная жидкость была нанесена на силикагель с выходом около 50%





Спасибо за внимание!

ЛИТЕРАТУРНЫЕ ИСТОЧНИКИ

- [1] https://en.wikipedia.org/wiki/Keggin_structure
- [2] <https://hmn.wiki/ru/Heteropolymetalate>
- [3] http://old.fnm.msu.ru/documents/20/2_15.pdf