

кулярного кислорода соответствует вводу LiNO_3 , и отмечена закономерность уменьшения концентрации молекулярного кислорода по группе щелочных металлов от лития к цезию; концентрация же электронов имеет тенденцию к увеличению от нитрата лития к нитрату цезия. Закономерности в изменении концентрации молекулярного кислорода и электронов от температуры для разных типов нитратов щелочных металлов сохраняются при изменении исходных данных – давления и концентрации НЩМ в смеси.

С целью выяснения роли компонентов воздуха в процессах взаимодействия воздушной плазмы с НЩМ был рассчитан равновесный состав аргоновой плазмы с добавками НЩМ. Как следует из зависимостей концентрации компонентов равновесного состава от температуры (рис. 2, 4), концентрации O_2 , N_2 , NO имеют меньшее значение по сравнению с концентрациями этих компонентов в воздушной плазме для аналогичных исходных данных

(рис. 1, 3). Концентрация электронов практически не изменяется, а концентрационные зависимости для CO , CO_2 и N_2O в диапазоне концентраций $>10^{-5}$ моль/кг отсутствуют. Из анализа данных следует, что молекулярный азот, кислород и оксид азота выделяются также и при термическом разложении НЩМ.

Термодинамический анализ равновесного состава воздушной плазмы, взаимодействующей с нитратами щелочных металлов, показал, что нитраты металлов щелочной группы обладают хорошей окислитель-генерирующей способностью. Причем, в качестве окислителей для ПТС, применяемых с целью излучения в инфракрасной области спектра, целесообразно использовать нитраты Li , Na и K , имеющих высокий выход молекулярного кислорода, а в случае использования ПТС для МГД-генераторов с целью повышения электропроводности плазмы горения – нитратов Cs и Rb , имеющих более низкий потенциал ионизации.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Сиярев Г.Б., Слынько Л.Е., Трусов Б.Г. Метод, универсальный алгоритм и программа термодинамического расчета гетерогенных систем // Труды МВТУ им. Н.Э. Баумана, № 268. – М.: 1978. – 56 с.
2. Применение ЭВМ для термодинамических расчетов металлургических процессов / Г.Б. Сиярев, Н.А. Ватолин, Б.Г. Трусов, Г.К. Моисеев. – М.: Наука, 1982. – 264 с.
3. Vlasov V.A., Tichomirov I.A., Ott A.J., Eremina V.V. Thermodynamic simulation of processes of plasma interaction with pyrotechnical compositions // 5th European conference on thermal plasma processes. – St. Petersburg, 1998. – P. 235.
4. Тихомиров И.А., Власов В.А., Отт А.Я. Моделирование взаимодействия воздушной плазмы с пиротехническим составом //
5. Власов В.А., Отт А.Я. Термодинамическое моделирование взаимодействия аргоновой плазмы с компонентами пиротехнических составов // 6-я Всерос. научн. конф. студентов-физиков и молодых ученых. – 2-8 апреля 2000 г. – Екатеринбург-Томск, 2000 г. – С. 252–254.
6. Манойлов К.В., Астапенко А.В., Астапенко П.А. Термодинамическое моделирование взаимодействия плазмы ВЧ-разряда с компонентами пиротехнических составов // Современные техника и технологии: Труды VII Международн. конф. – апрель 2002 г. – Томск: ТПУ, 2002. – С. 215.

УДК 547.539.4

ВЗАИМНЫЕ ПРЕВРАЩЕНИЯ N-ГАЛОГЕНПРОИЗВОДНЫХ ГЛИКОЛУРИЛА

А.Ю. Яговкин, Е.Л. Быстрицкий, А.А. Бакибаев

Томский политехнический университет
Тел.: (382-2) 415-236

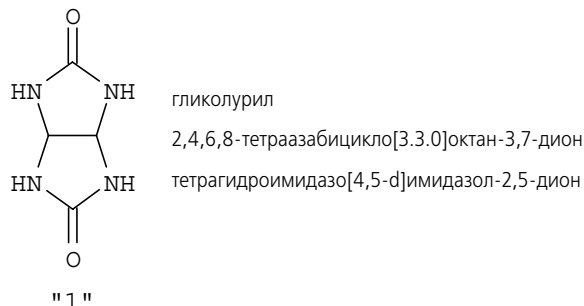
Рассмотрены вопросы синтеза тетра-N-галогензамещенных гликолурила (2,4,6,8-тетраазабицикло[3.3.0]октан-3,7-диона) в различных средах. Исследованы реакции их перегалогенирования различными галогенсодержащими реагентами в зависимости от условий протекания процесса и по результатам исследования оценена сравнительная галогенирующая и окислительная активность полигалогенгликолурилов.

Тетра-N-хлор- и N-бромпроизводные гликолурила (2,4,6,8-тетраазабицикло[3.3.0]октан-3,7-диона, "1") известны достаточно давно. Однако попытки синтезировать тетра-N-иодгликолурил, предпринятые многими исследователями, долгое время не приводили к успеху. Сравнительно недав-

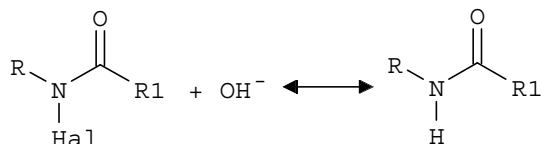
но нами найден простой и удобный метод синтеза тетраиодгликолурила [1].

С другой стороны, известно, что галогенпроизводные гликолурила обладают высокой галогенирующей и окислительной активностью, которая зависит от типа галогена. Данная работа посвящена

исследованию сравнительной активности галогенпроизводных гликолурила (рассматриваются только хлор, бром и иод) на примере реакций взаимного превращения (перегалогенирования), а также оценке их окислительно-восстановительных потенциалов (ОВП) в различных средах.

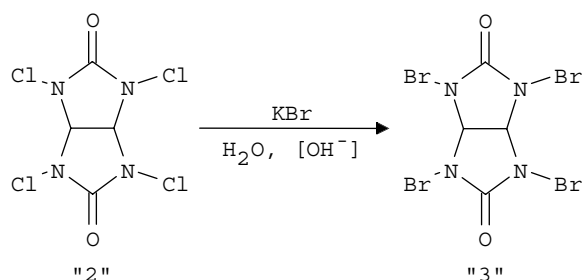


Известно, что N-галогенамиды и, в частности, N-галогенмочевины в водной щелочной среде обратимо гидролизуются с образованием соответствующих гипогалогенитов:

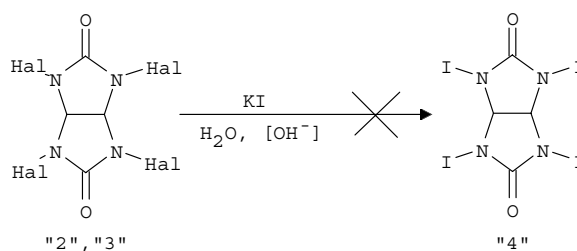


Гипогалогенит-ионы располагаются в ряду уменьшения ОВП ($\text{HalO}^-/\text{Hal}^-$) от хлора к иоду следующим образом: (0,88 В) > (0,76 В) > (0,49 В) [2]. Если в реакционной смеси присутствуют гипогалогенит-анионы и галоген-анионы разного типа, то следует ожидать протекания реакции окисления-восстановления в сторону уменьшения общего ОВП системы.

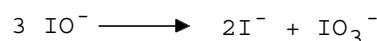
Действительно, мы нашли, что взаимодействие тетрахлорпроизводного ("2") с бромистым калием в присутствии щелочного катализатора, приводит к образованию тетра-N-бромпроизводного ("3") с количественным выходом:



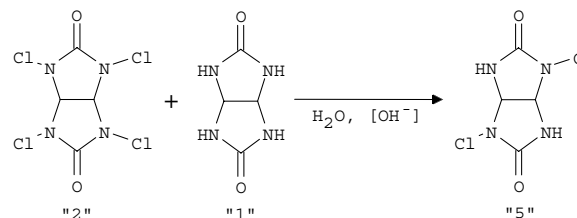
Однако, с помощью такого метода нам не удалось получить с удовлетворительным выходом тетра-N-иодгликолурил по реакции тетра-N-хлорили тетра-N-бромгликолурила с иодидами щелочных металлов в присутствии щелочного катализатора:



Мы полагаем, что образование соединения "4" не происходит в достаточных количествах из-за нестойкости гипоиодит-аниона, быстро диспропорционирующего на иодат- и иодид-анион в щелочной среде:

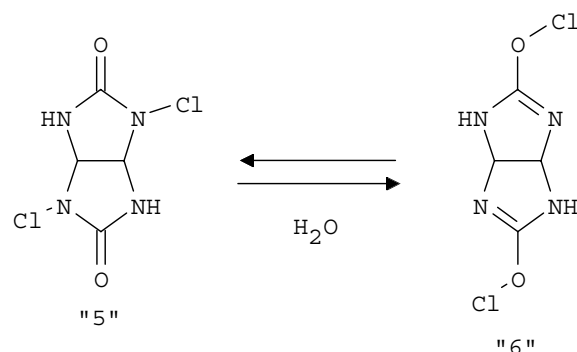


По сходному механизму, т.е. через равновесный гидролиз N-хлор связи, при реакции тетрахлоргликолурила "2" с незамещенным гликолурилом (также как и дихлормочевины с мочевиной [3]) в присутствии щелочного катализатора с количественным выходом образуется дихлорзамещенный продукт 2,6-дихлор-2,4,6,8-тетраазабicyclo[3.3.0]октан-3,7-дион "5":



Соединение "5" обладает существенными отличительными признаками – растворимостью в горячей воде и способностью образования кристаллов, в отличие от соответствующих бром- и иодзамещенных гликолурила, которые образуются в виде нерастворимого в воде порошка.

Вероятнее всего это обусловлено возможностью существования молекулы дихлоргликолурила в изомерной форме "6":



В ИК-спектре кристаллического дихлоргликолурила присутствует полоса поглощения карбонильной группы (1740 см^{-1}), а также полосы поглощения, соответствующие колебаниям эфирных связей (1250 и 1100 см^{-1}), которые отсутствуют в

ИК-спектре тетрахлорпроизводного "2". Мы полагаем, что кристаллический дихлоргликолурил представляет собой молекулярное соединение структур "5" и "6". Наличие изомеров подтверждается и в спектре ЯМР ^{13}C (D_2O) этого соединения наличием трех сигналов метинового атома углерода при 72,86, 64,59 и 62,87 м.д. Кроме того, отсутствие химсдвигов мочевиного карбонила или изо-мочевинного углерода может являться результатом быстрых таутомерных превращений в водном растворе дихлоргликолурила.

Примечательно, что дибром- и диодггликолурилы не образуют подобных кристаллических соединений, что подтверждается отсутствием полос поглощения, соответствующим изо-форме гликолурила.

Прежде, чем перейти к обсуждению поведения галогенпроизводных гликолурила в кислотной среде, мы хотели бы обратить внимание на анализ данных по их синтезу, исходя из гликолурила "1" и соответствующего молекулярного галогена в водной среде.

Так, наибольшие выходы тетрахлоргликолурила получены в диапазоне pH 3...7 [4]. При увеличении кислотности выход "2" уменьшается из-за уменьшения растворимости хлора в реакционной массе и смещения равновесия в сторону образования хлора, а при проведении реакции в щелочных условиях ($\text{pH} > 8$) для повышения выхода целевого дихлорпроизводного необходимо избыточное количество молекулярного хлора для компенсации щелочного гидролиза.

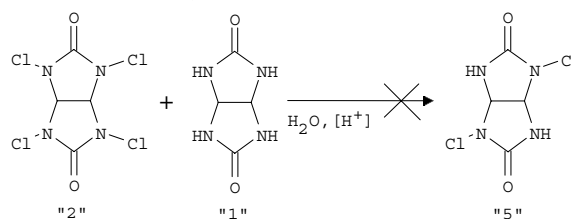
Реакция соединения "1" с бромом в кислотной среде не приводит к образованию сколько-нибудь значительных количеств бромзамещенных продуктов, за исключением случаев присутствия сильных окислителей [5], однако выходы в этом случае не превышают 45 %. А при проведении реакции в сильнощелочной среде наблюдается снижение выхода тетрабромгликолурила за счет протекания конкурентной реакции диспропорционирования гипобромит-аниона.

При экстраполяции данных о взаимодействии гликолурила "1" с галогенами, можно предположить возможность образования иодпроизводных гликолурила по реакции "1" с иодом при $\text{pH} > 11$. Однако диспропорционирование гипоиодитов начинается при $\text{pH} > 8$ вследствие своей нестабильности.

Следует отметить, что синтез галогенпроизводных гликолурила (и вообще N-галогенамидов) по реакции с молекулярными галогенами или интергалогенидами (IBr, ICl и др.) имеет существенный недостаток, потому как в результате реакции образуются легко окисляемые галогенид-ионы, которые могут смещать равновесие реакции в сторону образования исходных продуктов.

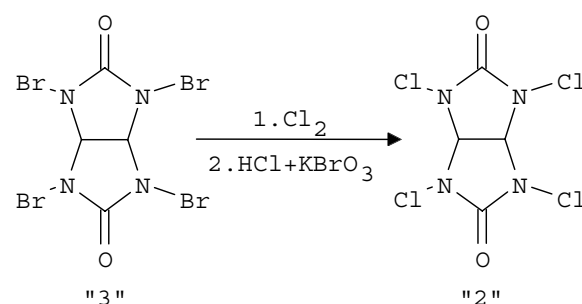
В водной кислотной среде не происходит заметного гидролиза N-галогензамещенных бициклических бисмочевин. Мы установили, что реакция обмена между тетрахлоргликолурилом "2" и гликолурилом "1" в присутствии кислотного катализато-

ра заметно не протекает в течение суток при комнатной температуре.



Аналогичным образом ведут себя соединения "3" и "4".

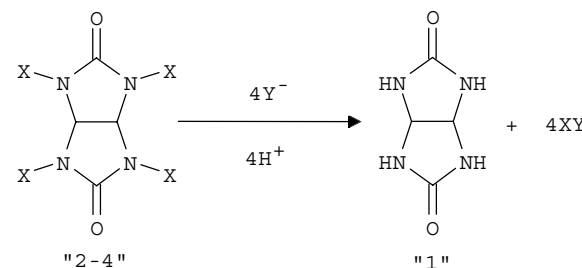
Однако, мы установили, что 2,4,6,8-тетрабром-2,4,6,8-тетразабицикло[3.3.0]октан-3,7-дион "3" (тетра-N-бромгликолурил) превращается в тетра-N-хлоргликолурил при действии хлора или соляной кислоты в присутствии окислителя с выходами 85 % и 78 % соответственно:



В обоих случаях побочным продуктом является хлористый бром (BrCl), активное удаление которого из зоны реакции позволяет сократить время процесса с 1-го до 0,5 ч.

С другой стороны, известно, что тетраидггликолурил "4" легко образуется при обменной реакции тетрабромгликолурила "3" с иодом в среде полярных органических растворителей [1] с образованием опять же интергалогенида (IBr).

Нами качественно показано (по цвету, температуре кипения и пр.), что окислительная способность галогенпроизводных гликолурила "2-4" достаточно высока, и любой из них способен окислить любой из трех рассматриваемых галогенид-анионов:



Таким образом, нами проанализированы основные методы синтеза галогенпроизводных гликолурила и предложен диапазон кислотности для наиболее эффективного их синтеза. Кроме того проведена сравнительная оценка окислительной и галогенирующей активности галогенпроизводных гликолурила в зависимости от реакционной среды.

Экспериментальная часть

2,4,6,8-Тетрахлор-2,4,6,8-тетраазабицикло[3.3.0]октан-3,7-дион, ("2", 1,3,4,6-тетрахлоргликолурил)

Перемешивали 1 ч 4,5 г тетрабромгликолурила ("2") и 1,2 г бромата калия в 100 мл воды в присутствии 10 мл конц. соляной кислоты. Осадок отфильтровывали (осторожно: маточник – раствор брома в воде!), сушили, выход 2,4 г (85 %). $M_r=279,88$. $T_{пл}>280^\circ\text{C}$ (разл.). ИК-спектр, см^{-1} : 1780 ($\nu\text{C=O}$). ПМР-спектр, δ , м.д. (ацетон- d_6): 5,78с (СН). Найдено, %: С – 16,97, Н – 0,56, N – 20,31; вычислено, %: С – 17,16, Н – 0,72, N – 20,02.

2,6-дихлор-2,4,6,8-тетраазабицикло[3.3.0]октан-3,7-дион ("5", 1,4-дихлоргликолурил)

В смесь 1,4 г гликолурила ("1") и 2,8 г тетрачлоргликолурила ("2") добавляли воду до консис-

тенции каши и прибавляли 2–3 капли концентрированного раствора КОН. При этом резко изменялась консистенция и структура "каши" в сторону увеличения вязкости. Массу фильтровали, получили 4,2 г (100 %) дихлоргликолурила. ИК-спектр, см^{-1} : 1250 ($\delta\text{C-O-X}$), 1740у ($\nu\text{C=O}$), 3200 (νNH). ПМР-спектр, δ , м.д. (D_2O): 5,97м (СН). ЯМР ^{13}C -спектр, м.д. (D_2O): 72,86, 64,59 и 62,87 (СН). Найдено, %: С – 22,37, Н – 2,34, N – 26,31; вычислено, %: С – 22,77, Н – 1,91, N – 26,55.

2,4,6,8-Тетрабром-2,4,6,8-тетраазабицикло[3.3.0]октан-3,7-дион, ("3", 1,3,4,6-тетрабромгликолурил)

Получали при перемешивании 2,8 г тетрачлоргликолурила ("30"), 4,1 г бромистого натрия в 100 мл воды в присутствии 2 г гидроокиси калия в течении 1 ч при комнатной температуре. Выход 79 %.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Яговкин А.Ю., Бакибаев А.А., Быстрицкий Е.Л. // Химия гетероцикл. соединений. – 1995. – С. 1695.
2. Лурье Ю.Ю. Справочник по аналитической химии. – М.: Химия, 1979. – С. 349–363.
3. Chucha W.T. // J. Nash. Chem. – 1980. – Vol. 405. – P. 123–124.
4. Патент 2063969 РФ / О.А. Шелудяков, А.Ю. Яговкин, А.А. Бакибаев и др. – Заявл. 23.06.93, опубл. 20.07.96. – Бюл. № 20.
5. Яговкин А.Ю. Синтез бициклических бисмочевин октанового ряда и производных имидазола с использованием мочевины и исследование их химических свойств: Дисс. ... канд. хим. наук. – Томск, 1993. – С. 78.

УДК 553.574:550.8+622.7:552.45

МИНЕРАЛОГО-ГЕОХИМИЧЕСКОЕ ИЗУЧЕНИЕ КВАРЦИТОВ АНТОНОВСКОЙ ГРУППЫ МЕСТОРОЖДЕНИЙ

Л.Г. Ананьева, М.В. Коровкин

Томский политехнический университет

E-mail: mvk@tpu.ru

Представлены результаты изучения кварцитов Антоновской группы месторождений (Кемеровская область), которые являются потенциальным источником особо чистого кварцевого сырья. Дана информация о характере вхождения и распределения твердых минеральных примесей, аутигенных образований на поверхности зерен и элементов-примесей.

Введение

За последние годы потребление мировой и отечественной промышленностью высококачественного кварцевого сырья возросло в десятки раз и еще далеко от полного удовлетворения. Это связано с развитием высоких технологий изготовления и широким применением различных изделий из кварцевого сырья в оптике, металлургии, стекольной промышленности, военной и космической технике. Получение полупроводниковых и волоконно-оптических систем, синтез специальных материалов для оптической и акустической электроники предъявляет высокие требования к чистоте

кварцевого сырья, в качестве которого используется кристаллический диоксид кремния – кварц, горный хрусталь.

В связи с увеличением потребности в высококачественном сырье, истощением запасов традиционных месторождений, в особенности горного хрусталя, актуальна задача оценки качества и перспектив использования в промышленности недефицитных кварцевых пород (кварциты, кварцевые песчаники, кварцевые пески и др.) [1, 2]. В настоящее время интерес к кварцитам, как к источнику высококачественного кварцевого сырья, особенно возрос в связи с перспективой получения кристаллического кремния "солнечного" качества для создания