что важно для многих приложений.

Согласно классификации, приведенной в [1], сферические линзы могут быть изготовлены из однородного и неоднородного диэлектрика. В случае использования однородного диэлектрика не представляется возможным сформировать на раскрыве линзы плоский волновой фронт, который соответствует узкой диаграмме направленности. Для изготовления таких линз используются диэлектрические материалы с относительной диэлектрической проницаемостью є от 1, 5 до 2,0.

До последнего времени все попытки создания ЛЛ сводились к максимально возможному приближению реальных характеристик диэлектриков к идеальному закону, что делалось различными способами. Наиболее распространённый способ изготовления такой линзы — разбивка объёма сферы на слои из однородного материала (шаровые слои), диэлектрическая проницаемость которых увеличивается от внешнего радиуса сферы к центру.

Довольно сложная технология производства многослойных структур, отличающихся электрофизическими характеристиками слоев – одна из основных технологических трудностей при изготовлении антенн на основе ЛЛ, долгое время сдерживала развитие данного направления антенной техники.

В последние годы благодаря прогрессу в области материаловедения и совершенствованию технологии производства необходимых компонентов линзовых антенн возник очередной всплеск интереса к линзе Люнеберга.

В данной работе предложен новый подход, основанный на изготовлении линз сотовой (полой) структуры методом 3D печати с непрерывно изменяющейся по радиусу плотностью заполнения пространства и соответственно непрерывным градиентом электрических свойств. Таким образом используя сотовые структуры нового поколения можно не только получить требуемые оптические характеристики, но и существенно облегчить изделие сохранив высокими прочностные характеристики.

Разработан термоэластопласт, наполненный 40% масс. диоксида титана для увеличения диэлектрической проницаемости композиции. Сотовые образцы изготавливались с заполнениями объема 20% и 100%.

1. Зелкин Е.Г., Петрова Р.А. Линзовые антенны. М. Советское радио 1974г. 280 с.

Исследование выполнено за счет гранта Российского научного фонда (проект № 20-73-10171).

1D ПОЛИМЕРЫ SnX4 (X = Cl, Br) С ПИРАЗИНОМ

Зефирова П.М.

Санкт-Петербургский государственный университет, Санкт-Петербург, Россия st086859@student.spbu.ru

Металлорганические координационные полимеры (metal organic frameworks, MOF) представляют собой кристаллические координационные полимеры, структура которых образована ионами металлов, соединенных полидентатными органическими мостиковыми лигандами. Величина пор в МОF может варьироваться путем замены металло-центра или лигандов, что делает возможным дизайн пористых полимеров под конкретные задачи [1].

Тетрагалогениды элементов 14 группы являются кислотами Льюиса и образуют донорно-акцепторные комплексы с основаниями Льюиса, в частности с N-донорами. Такие соединения, как правило, представляют собой аддукты EX_4 :2L (L — монодентатный лиганд) и EX_4 :LL' (LL' — бидентатный лиганд) [2]. Однако с бифункциональными лигандами возможно образование MOF. Так, в работе [3] синтезированы комплексы SnX_4 (X = Cl, Br) с пиразином (руг) состава 1:1, для которых по результатам ИК- и KP-спектроскопии авторы предполагают полимерную структуру, однако структурные характеристики соединений не установлены. Поэтому в данной работе были синтезированы и структурно охарактеризованы комплексы $(SnX_4\cdot pyz)_\infty$ (X = Cl, Br).

В связи с тем, что SnX_4 (X=Cl, Br) гидролизуются на воздухе, синтез МОF проводили в вакуумированных цельнопаянных стеклянных системах прямым взаимодействием реагентов. Методом рентгеноструктурного анализа установлено, что комплексы $(SnX_4\cdot pyz)_{\infty}$ (X=Cl, Br) являются 1D полимерами, в которых пиразин координирован к двум разным молекулам SnX_4

- (X = Cl, Br). По результатам масс-спектрометрии установлено, что переход полимеров в пар сопровождается их практически полной диссоциацией.
- 1. Aguirre-Diaz L.M., Reinares-Fisac D., Iglesias M., Gutierrez-Puebla E., Gandara F., Snejko N., Monge M.A. Group 13th metal-organic frameworks and their role in heterogeneous catalysis // Coord. Chem. Rev. 2017. Vol. 335. P. 1-27.
- 2. Davydova E.I., Sevastianova T.N., Suvorov A.V., Timoshkin A.Y. Molecular complexes formed by halides of group 4,5, 13-15 elements and the thermodynamic characteristics of their vaporization and dissociation found by the static tensimetric method // Coord. Chem. Rev. 2010. Vol. 254. P. 2031-2077.
- 3. Goldstein M., Unsworth W.D. Infrared and Raman spectra (3500-70 cm⁻¹) and Mössbauer spectra of some pyrazine complexes of stannic halides // Spectrochim. Acta. 1971. Vol. 27. P. 1055-1064.

Работа выполнена при финансовой поддержке Российского научного фонда (проект №18-13-00196). Рентгеноструктурный и рентгенофазовый анализ были проведены в ресурсном центре СПбГУ «Рентгенодифракционные методы исследования».

ГИДРОГЕЛЕВЫЕ СИСТЕМЫ МЕДИКО-БИОЛОГИЧЕСКОГО НАЗНАЧЕНИЯ

<u>Жидоморова К.А.</u>^{1,2}, Семивеличенко Е.Д.³, Спиридонова З.А.², Красиков В.Д.¹, Ивкин Д.Ю.³, Еремин А.В.^{1,4}

¹Институт высокомолекулярных соединений РАН, Санкт-Петербург, Россия ²Санкт-петербургский государственный технологический институт (ТУ), Санкт-Петербург, Россия

³Санкт-Петербургский государственный химико-фармацевтический университет, Санкт-Петербург, Россия

⁴Санкт-Петербургский государственный педиатрический медицинский университет, Санкт-Петербург, Россия zhidomorovak@gmail.com

Кожа является первичным барьером физической и иммунной защиты организма, а ее повреждения — механические и/или термические, - могут быть фатальными. В случае ожоговых травм происходит денатурация входящих в ее состав белков, обезвоживание тканей, тромбоз поверхностных кровеносных сосудов, и как результат — гибель клеток и повреждение тканей, что при неблагоприятных обстоятельствах приводит к возникновению вторичных инфекций. Процесс заживления ран кожи достаточно сложен и включает в себя взаимодействие между различными типами клеток, гормонами роста, цитокинами и стабильным поступлением ионов Ca^{2+} , Mg^{2+} и Zn^{2+} [1].

Несмотря на все современные достижения, задача по созданию идеальной повязки, способной эффективно поддерживать водный баланс раны, поддерживать заживление и уменьшать рубцевание кожных ран, особенно - ожогов, труднозаживающих хронических ран, венозных язв, язвы диабетической стопы, пролежней – является особенно актуальной. Хорошо известно, что ион ${\rm Ca}^{2+}{}_{\rm solv}$ является фактором коагуляции в процессе гемостаза и сигнальным фактором, управляющего клеточными функции клеток, однако его роль в процессах заживления травм дермы относительно малоисследована [2]. Ранее были показаны примеры положительного влияния пептидных комплексов меди на процессы регенерации тканей кожи [3].

В настоящим исследовании (продолжении работы [4]) сделана попытка прояснить влияние обоих факторов на скорость и особенности заживления ран в модели термического ожога III-ей степени у лабораторных крыс. Для этого были синтезированы металл-полимерные комплексы меди(II) и получена серия водных гидрогелевых препаратов на основе интермолекулярного комплекса поливинилпирролидон – полиэтиленгликоль (PVP/PEG, Mw $10^6/400$), содержащих модельный комплекс кальция с триэтиленгликолем [Ca(TEG)₂](O₂CCH₃)₂ и/или иономер [Cu^{II}(TMEDA)₂]HPVP (Puc. 1, где TMEDA = N,N,N`,N`-тетраметилэтилендиамин, HPVP = частично гидролизованный PVP, содержащий ~4% мольн. карбоксилатных групп).

В исследовании были использованы аутбредные лабораторные крысы самцы (n=50), которые были рандомизированы в 10 групп. 9 групп после моделирования были подвергнуты лечению