ОСОБЕННОСТИ ПРОЦЕССА ДЕСТРУКЦИИ ФУРАЦИЛИНА В ДИЭЛЕКТРИЧЕСКОМ БАРЬЕРНОМ РАЗРЯДЕ

Извекова А.А. (ИГХТУ), Киселева К.Н. (ИГХТУ), Квиткова Е.Ю. (ИГХТУ) **Научный руководитель** – доктор химических наук, доцент Гущин А.А. (ИГХТУ)

Введение. Фармацевтические препараты (ФП) широко используются в медицинской практике для лечения и сохранения здоровья населения, а также для терапии и повышения продуктивности домашнего скота. Однако после выполнения своих терапевтических функций, ФП выводятся из организма человека и животных естественным путем, попадая в окружающую среду, что негативно сказывается на состоянии водных экосистем. Таким образом, ФП фактически представляют собой фармацевтический мусор, который накапливается в окружающей среде и потенциально может снова попасть в организм человека через питьевую воду [1]. Даже низкие концентрации метаболитов ФП могут накапливаться в организмах людей, животных и рыб, учитывая их высокую устойчивость [2].

Традиционные методы водоочистки часто оказываются не эффективными для удаления стойких органических загрязнителей, к которым относятся ФП. В настоящее время, плазменные технологии, особенно с использованием диэлектрического барьерного разряда (ДБР), рассматриваются как новый и высокоэффективный метод очистки воды от фармацевтических загрязнений [3].

Основная часть. Технология очистки воды с помощью плазмы основана на воздействии активных частиц плазмы на молекулы загрязняющего вещества и активно применяется для окисления различных трудноокисляемых соединений, в том числе фармацевтических препаратов. Суть данного процесса заключается в in situ генерации окислительных веществ, наиболее активные из них — это \cdot OH, \cdot H, \cdot O, \cdot HO₂, O₂*, H₂O₂, O₃. С помощью плазмы ДБР образованной в парах воды получают достаточное количество радикалов для того, чтобы очистить определенный объем воды в единицу времени.

модельный раствор фурацилина В качестве объекта исследования использовался 2-[(5-нитро-2-фуранил) (действующее вещество нитрофурал ИЛИ метилен гидразинкарбоксамид). Фурацилин представляет собой мелкокристаллический жёлтый порошок, это антисептическое средство местного действия, относится к группе нитрофуранов. В ходе эксперимента использовались водные растворы фурацилина, с начальной концентрацией равной 10 мг/л (в пересчете на активное вещество – нитрофурал), приготовленные из лекарственного препарата, выпускаемого ООО «Авексима Сибирь». Концентрация нитрофурала в водном растворе до и после очистки контролировалась спектрофотометрическим методом с помощью спектрофотометра UNICO 2804 ("United Products & Instruments, Inc.", США). УФ-спектры водных растворов снимались в кварцевых кюветах (10 мм), выраженный максимум поглощения наблюдался на длине волны 370 нм, эта длина волны и была выбрана в качестве аналитической.

Обработку модельных растворов фурацилина проводили на установке, подробное описание которой приведено в статье [3]. Была получена зависимость эффективности деструкции нитрофурала от времени контакта раствора с зоной разряда.

Экспериментально установлено, что степень разложения фурацилина (по нитрофуралу) зависит от расхода жидкости, подаваемой на очистку, и при минимальном расходе (т.е. максимальном времени контакта раствора с зоной разряда, $t_{\text{конт}} = 6,5$ с) достигает 90 %.

После обработки растворов в ДБР было проведено определение продуктов распада.

Выводы. Таким образом, плазмохимический метод водоочистки с использованием диэлектрического барьерного разряда является перспективным методом для очистки воды от фармацевтических препаратов.

Работа выполнена рамках государственного задания на выполнение НИР (тема FZZW-2023-0010).

Список использованных источников:

- 1. Иванец А.И., Бадиенкова Г.М., Шуплецова И.Д. Фармацевтический мусор как новая экологическая проблема Байкальского региона // Сборник трудов международной научной конференции. Казань: ИП Сагиева А.Р., 2020. С. 363-366.
- 2. Хоссейн М. и др. Изучение экологически чистых подходов к уменьшению воздействия фармацевтических препаратов и средств личной гигиены на водные экосистемы: оценка устойчивости //Хемосфера. -2023. С. 137715.
- 3. Gushchin A. et al. Reducing the Toxicity of Tetracycline Solutions and the Kinetics of Decomposition under the Action of DBD in Oxygen //Plasma Medicine. $-2019. T. 9. N_{\odot}$. 2.

Извекова А.А. (автор)

Киселева К.Н. (соавтор)

Квиткова Е.Ю. (соавтор)

Гущин А.А. (научный руководитель)