## ФОТОДЕСТРУКЦИЯ ФУКСИНА В ПРИСУТСТВИИ ПЕРОКСИДА ВОДОРОДА

## П. Р. МОСТОВЫК

Научный руководитель С. В. АЗОПКОВ, канд. техн. наук Российский химико-технологический университет имени Д. И. Менделеева Москва, Россия

Введение. Окислительная деструкция органических поллютантов, таких как синтетические красители, является распространенным методом очистки сточных вод. Эмиссия красителей в окружающую среду увеличивается с каждым годом, т. к. спрос на устойчивые синтетические красители, активно использующиеся в промышленности, постоянно растет. В процессах крашения образуются большие объемы окрашенных сточных вод, традиционные методы очистки которых имеют существенные недостатки: высокие реагентные или энергетические затраты, недостаточная степень очистки, вторичное загрязнение реагентами и полупродуктами окисления, часто более токсичными, чем исходные загрязняющие вещества.

Стремление к преодолению этих ограничений привело к развитию усовершенствованных окислительных процессов (Advanced Oxidation Processes, AOP), которые позволяют достичь более полного окисления поллютантов и меньшего вторичного загрязнения сточных вод. Высокая эффективность АОР достигается за счет использования свободных радикалов. В качестве источников свободных радикалов активно используются пероксосоединения, в основном пероксид водорода, образование радикалов происходит при рызрыве пероксидного мостика (O-O). Для инициации разрыва пероксидного мостика возможно использование следующих методов: добавление переходных металлов, повышение температуры, добавление щелочей, фотоактивация и др.

Предположение о высокой эффективности метода фотоактивации для очистки окрашенных сточных вод позволяют выдвинуть несколько факторов. Во-первых, пероксосоединения имеют выраженное поглощение в ультрафиолетовом спектре, пик поглощения которых достигается при 185 нм. Под действием УФ-излучения связь в пероксиде водорода разрывается с образованием гидроксильных радикалов по уравнению

$$H_2O_2 + hv = 2OH.$$
 (1)

Во-вторых, синтетические красители поглощают кванты света. Это приводит к возбуждению их электронной структуры и разрыву связей в молекуле [1].

Основная цель исследования — изучение эффективности фотодеструкции синтетических красителей в присутствии пероксида водорода.

**Материалы и методы.** Опыты по окислению проводились на модельных растворах красителя с начальной концентрацией 3 мг/дм<sup>3</sup>. В качестве загряз-

няющего вещества использовался синтетический краситель, который применяется в медицине и текстильной промышленности — фуксин ( $C_{20}H_{19}N_3 \cdot HCl$ ).

Доза окислителя — 10 мг/мг загрязняющего вещества. УФ-деструкция осуществлялась с помощью импульсной ксеноновой лампы  $\Phi\Pi$ -05/120 с частотой импульса 6  $\Gamma$ ц, подробное описание экспериментальной установки представлено в [2]. Реакция окисления проводилась в течение 30 мин при интенсивном перемешивании. Определение концентраций красителя проводили фотометрическим методом на приборе 3ОМС КФК 3-01 (Россия).

**Результаты и их обсуждение.** Данные об эффективности фотодеструкции красителя приведены на рис. 1.

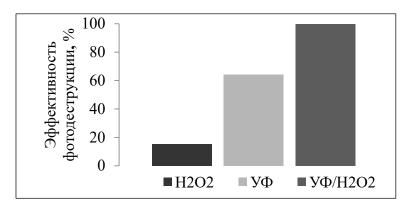


Рис. 1. Фотодеструкция фуксина

Как видно из диаграммы, при использовании индивидуального окислителя эффективность окисления составляет всего 15,3 %, что может быть связано с низкой окислительной способностью пероксида водорода и с его разложением до более слабого окислителя – кислорода. Применение индивидуального ультрафиолетового излучения обеспечивает более высокую степень удаления фуксина (64,2 %) за счет поглощения УФ-излучения хромофорной группой красителя и последующим ее разрушением. Комбинированное использование пероксида водорода и УФ-излучения позволяет значительно увеличить эффективность обесцвечивания и достичь 99,8 %. Увеличение степени обесцвечивания может быть объяснено совместным воздействием на краситель образующихся из пероксида водорода гидроксильных радикалов и УФ-излучения.

**Выводы.** Полученные данные позволяют выдвинуть предположение о возможности применения фотоактивации пероксида водорода для очистки сточных вод от синтетических красителей.

## СПИСОК ИСПОЛЬЗОВАННОЙ ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. Photochemical Oxidation of Antibacterial Drugs in the Presence of Oxygen-Containing Additives / T. G. Liubushkin [et al.] // High Energy Chemistry. 2025. Vol. 59, № 1. P. 40–44.
- 2. Кинетика деструкции метиленового синего под воздействием импульсной ксеноновой лампы / А. Ю. Шлыкова [и др.] // Известия Тульского государственного университета. Естественные науки. -2024. -№ 3. C. 136-145.