ФОТОКАТАЛИТИЧЕСКАЯ ДЕСТРУКЦИЯ АНИОННЫХ ПАВ КИСЛОРОДОМ И ПЕРОКСИДОМ ВОДОРОДА В СУСПЕНЗИИ ${ m TiO}_2$

Ю.О. Швадчина, В.Ф. Вакуленко, Е.Е. Левицкая, В.В. Гончарук

Институт коллоидной химии и химии воды им. А.В. Думанского НАН Украины, г. Киев

Поступила 05.03.2012 г.

Проведено сравнение скорости и степени деструкции анионного ΠAB – алкилбензолсульфоната натрия (ABC) в гетерогенных $(O_2/\text{Ti}O_2/\text{V}\Phi, H_2O_2/\text{Ti}O_2/\text{V}\Phi)$ и гомогенных $(O_2/\text{V}\Phi, H_2O_2/\text{V}\Phi)$ окислительных системах на нескольких образцах $\text{Ti}O_2$ при $\text{V}\Phi$ -облучении ртутно-кварцевой лампой высокого давления $\text{CB}\Bar{I}$ -120. Показана возможность достижения высокой степени фотокаталитической деструкции ABC пероксидом водорода $(100, 90 \text{ u } 80 \% \text{ coombem-ственно по концентрации } ABC, X\Pi K u OOV за два часа).$

Ключевые слова: анионные ПАВ, диоксид титана, деструкция, кислород, окисление, пероксид водорода, фотокатализ.

Введение. Гетерогенно-фотокаталитические системы на основе высокодисперсных полупроводниковых оксидных катализаторов, среди которых нетоксический и химически устойчивый TiO_2 исследуют в последние годы наиболее интенсивно, вызывают в настоящее время широкий научный и практический интерес в области глубокой очистки природных и сточных вод от органических примесей [1-6]. Окисление органических веществ в указанных системах осуществляется по радикально-цепному механизму с участием разнообразных активированных форм кислорода (гидроксильного, гидропероксильного, супероксидного радикалов, пероксида водорода и др.), а также фотогенерированных электронных вакансий валентной зоны полупроводника — "дырок" [1,3]. Перспективность гетерогенно-фотокаталитического окисления для очистки сточных вод обусловлена возможностью достижения высокой степени деструкции органических соединений (в ряде случаев до CO_2 и $\mathrm{H}_2\mathrm{O}$), особенно при сочетании с действием более сильных, чем кислород, окислителей [7,8].

Однако фотокаталитическое окисление одного из наиболее распространенных типов экотоксикантов – синтетических поверхностно-актив-

© Ю.О. ШВАДЧИНА, В.Ф. ВАКУЛЕНКО, Е.Е. ЛЕВИЦКАЯ, В.В. ГОНЧАРУК, 2012