

ОТЗЫВ

на автореферат диссертации Гайдуковой Анастасии Михайловны
«Извлечение металлов переменной валентности из водных растворов с
использованием электрохимических и физических методов», представленной
на соискание ученой степени кандидата технических наук по специальности
05.17.03 – Технология электрохимических процессов и защита от коррозии

Защита водных ресурсов от истощения, загрязнения и их рациональное использование — одна из наиболее важных проблем, требующих безотлагательного решения сегодня. В России осуществляются мероприятия по охране окружающей среды, в частности по очистке сточных вод, но проблема очистки до сих пор полностью не решена.

Для сохранения природных ресурсов сброс сточных вод в водоемы должен быть максимально ограничен и необходимо разрабатывать новые эффективные методы очистки образующихся сточных вод от различных загрязнений.

Метод очистки эффективен в том случае, если он обеспечивает ПДВ (предельно допустимый выброс), а в дальнейшем соблюдение ПДК (предельно допустимая концентрация) как для водоемов питьевого назначения, так и рыбохозяйственного.

Сточные воды, содержащие металлы переменной валентности в частности (Fe^{2+} , Ni^{2+} , Co^{2+} , Ce^{3+}) (промышленные сточные воды), образуются в автомобильной и химической промышленности, при производстве гальванических элементов и обработке металлических поверхностей, в электронной промышленности, в типографии, на кожаных фабриках и других. Они представляют наибольшую опасность для окружающей среды и для человека.

Плохо очищенные сточные воды поступают в природные водоемы, где металлы переменной валентности накапливаются в воде и донных отложениях, становясь таким образом источником вторичного загрязнения. Соединения металлов переменной валентности сравнительно быстро распространяются по объему водного объекта. Частично они выпадают в осадок в виде карбонатов, сульфатов, частично адсорбируются на минеральных и органических осадках. Вследствие чего содержание металлов в отложениях постоянно увеличивается, и когда адсорбционная способность осадков исчерпывается, металлы поступают в воду, что и приводит к экологическому кризису. Штрафные санкции за сброс металлов переменной валентности в воду становятся все жестче, но это не решает проблемы.

Все вышесказанное подтверждает, что цель, выбранная диссидентом Гайдуковой А.М. – извлечение металлов переменной валентности из водных

растворов с использованием электрохимических и физических методов для решения технологических задач, в частности очистки сточных вод, является актуальной.

Диссертант Гайдукова А.М. провела детальный сравнительный анализ своих результатов эксперимента для подбора оптимального решения задачи: достижения наиболее полного окисления ионов металлов переменной валентности (Fe^{2+} , Ni^{2+} , Co^{2+} , Ce^{3+}) с применением разработанного впервые диссидентом окислительно–восстановительного модуля на основе твердофазного Red/Ox процесса $\text{Ru}^{4+} + \text{e}^- \leftrightarrow \text{Ru}^{3+}$ с электрохимической регенерацией окислителя (Ru^{4+}). А также с применением метода кавитационной волновой обработки растворов уже известным своими положительными результатами в ранее опубликованных работах в РХТУ им. Д.И. Менделеева – волновым гидродинамическим устройством.

Также научная новизна была продемонстрирована в разработке процесса электрофлотационного извлечения труднорастворимых соединений Ce^{3+} и Ce^{4+} из водных растворов и определении оптимальных условий процесса, при которых эффективность достигает максимального значения 99% и работает при достаточно высоких концентрациях (до 1500 мг/л).

Интересным были исследования по влиянию pH среды на размер частиц церия (III, IV), а также изучение зависимости заряда (ζ -потенциала) частиц дисперской фазы церия от pH раствора. Данные исследования проводились с применением высокоточных измерительных приборов, таких как атомно–адсорбционный спектрометр, лазерный анализатор частиц по методу лазерной дифракции, и лазерный анализатор характеристик частиц субмикронного и нано–диапазона, что дает работе высокий задел для дальнейшего глубокого изучения полученных результатов.

Результаты исследований апробированы на разных, в том числе и международных конференциях. По теме диссертационной работы опубликовано 12 печатных работ, 6 из которых в рецензируемых научных журналах, рекомендованных ВАК.

Однако, не затрагивая существа и не снижая высокой оценки представленной диссертационной работы, необходимо высказать ряд замечаний и вопросов:

1. Процесс электрохимического окисления проводился на модуле, состоящем из корпуса и двух электродов, выполненных из титана с нанесением оксидов титана и рутения. Но в методической части не указано о размерах электродов. Было ли проведено соотношение результатов очистки от размеров площадей электродов?

2. В названии таблицы 2 следует дополнить и «1 г/л Na_2SO_4 »

3. При получении данных о размерах частиц соединений железа в процессе электрофлотации не высказано предположений о том, почему размер частиц увеличивается при увеличении продолжительности процесса до 30 мин.

4. При исследовании различных концентраций водных растворов, содержащих металлы переменной валентности были выбраны пограничные

значения концентраций: 5, 10, 20 и 50 мг/л Me^{2+} . По какой причине выбирались данные концентраций? Соотносимы ли они с реальными значениями концентраций сточных вод?

Вместе с тем, высказанные замечания не снижают научно-практической значимости диссертации. В целом работа соответствует п. 7 Положения ВАК Министерства образования и науки и является научно-квалифицированной работой, в которой содержится решение задачи, имеющей существенное значение для расширения знаний по проблемам очистки воды, а также практического их применения. Диссертация соответствует паспорту специальности 05.17.03 – технология электрохимических процессов и защита от коррозии, а ее автор Гайдукова Анастасия Михайловна достойна присуждения ученой степени кандидата технических наук.

Кандидат химических наук,
Представитель компании
ООО «Бекмен Культер»

Министерство
образования и науки
Российской Федерации
К. В. Кавыршина
Заверено
Специалистом по персоналу
Савич Е. А.
Кавыршина Ксения Владимировна

109004, г. Москва, ул. Станиславского, д. 21, стр. 3
Тел. +7.926.604.58.28
kkavyrshina@beckman.com

14.03.2016г.

