

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение
высшего образования
«СЕВЕРО-КАВКАЗСКИЙ ФЕДЕРАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»
Невинномысский технологический институт (филиал) СКФУ

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ

по выполнению практических занятий
по дисциплине «Очистка сточных вод»
для студентов очной/заочной формы обучения
направления подготовки

18.03.02 Энерго- и ресурсосберегающие процессы в химической технологии, нефтехимии и
биотехнологии

СОДЕРЖАНИЕ

Практическое занятие 1. Изучение кинетики седиментации взвешенных веществ на торсионных весах	4
Практическое занятие 2. Изучение кинетики седиментации взвешенных веществ с помощью цилиндров Лысенко	9
Практическое занятие 3. Очистка сточных вод методом электрофлотации	11
Практическое занятие 4. Очистка сточных вод методом ультрафильтрации	18
Практическое занятие 5. Моделирование работы биофильтра	26
Практическое занятие 6. Моделирование работы аэротенка-смесителя.....	29
Практическое занятие 7. Очистка сточных вод методом коагуляции... ..	34
Практическое занятие 8. Глубокая очистка сточных вод в скорых фильтрах.....	37
Практическое занятие 9. Обеззараживание сточных вод	40
Практическое занятие 10. Очистка сточных вод методом отстаивания	43
Практическое занятие 11. Моделирование работы метантенка	46
Практическое занятие 12. Обезвоживание осадков сточных вод с помощью центрифуги	51
Практическое занятие № 13. Обезвоживание осадков сточных вод с помощью камерных фильтр-прессов	56
Практическое занятие 14. Определение содержания Общего железа колориметрическим методом	60
Практическое занятие 15. Определение сульфатов колориметрическим методом.....	63
Практическое занятие 16. Определение фосфатов колориметрическим методом.....	65
Практическое занятие 17. Определение хлоридов в сточной воде.....	68
Практическое занятие 18. Определение основных технологических характеристик и эффекта работы биологического фильтра	70
Практическое занятие 19. Определение основных параметров работы аэротенка.....	72
Список литературы... ..	74

Практическое занятие № 1
Изучение кинетики седиментации взвешенных
веществ на торсионных весах

Общие положения

Взвешенные в природной и сточной воде нерастворимые вещества – частички глины, песка, ила, гидроксидов металлов, планктонные организмы в состоянии покоя оседают на дно. На очистных сооружениях процесс осаждения (седиментации) протекает в отстойниках различных конструкций. Для расчета песколовков и отстойников необходим предварительный седиментационный анализ конкретной взвеси. Анализ заключается в нахождении скорости оседания или всплытия взвешенных частиц U_0 , а также в определении размеров (радиусов) частиц. Обработка седиментационных кривых, полученных в ходе анализа, позволяет установить фракционный состав дисперсной системы или относительное содержание частиц в заданных интервалах радиусов.

В основе седиментационного анализа лежит закон Стокса, по которому сила трения f , возникающая при движении шарообразной частицы радиуса R со скоростью U_0 в среде с вязкостью η выражается уравнением [1]:

$$f = 6\pi R U_0. \quad (1.1)$$

На частицу действует также сила тяжести и подъемная сила Архимеда. Эти силы постоянны и направлены в разные стороны. Равнодействующая сила F , вызывающая седиментацию (или обратную седиментацию), равна [1]:

$$F = \frac{4}{3}\pi R^3 (D - \rho) \cdot g, \quad (1.2)$$

где D – плотность частиц дисперсной фазы; ρ – плотность среды; g – ускорение силы тяжести.

Под действием силы F частицы приходят в равномерно-ускоренное движение. В результате наложения противоположно направленных сил F и f частица далее движется равномерно с постоянной скоростью U_0 , которая находится из уравнения [1]:

$$6\pi R U_0 = \frac{4}{3}\pi R^3 (D - \rho) \cdot g. \quad (1.3)$$

Следовательно, имеем [1]:

$$R = \sqrt{\frac{9\eta U_0}{2g(D - \rho)}} \quad . \quad (1.4)$$

Так как для данной системы η и $(D - \rho)$ – величины постоянные, то вводя в это уравнение постоянную K [1]:

$$K = \sqrt{\frac{9\eta}{2g(D - \rho)}} \quad . \quad (1.5)$$

Значит, получаем [1] :

$$R = K\sqrt{U_0} . \quad (1.6)$$

Уравнение (1.5) позволяет определить размеры частиц, выпадающих из суспензии в любой момент времени. Определив путь H , проходимый частицей за время осаждения t , находят U_0 [1]:

$$U_0 = \frac{H}{t} . \quad (1.7)$$

Размеры крупных быстрооседающих частиц можно определить визуально путем микроскопирования. В реальных полидисперсных системах, каковыми являются природные и сточные воды, граница оседающего слоя размывта, поэтому их седиментационный анализ сводится к определению скорости накопления осадка. Как правило, экспериментально находят зависимость массы или объема осевшего осадка от времени. Относя количество взвеси, выпавшей за определенное время, к общему количеству взвеси, получают эффект осаждения A (%). Экспериментальные кривые седиментации позволяют определить возможный эффект осаждения в зависимости от времени отстаивания взвеси $A = f(t)$ (рис. 1.1а) или от гидравлической крупности частиц $A = f(U_0)$ (рис. 1.1б).

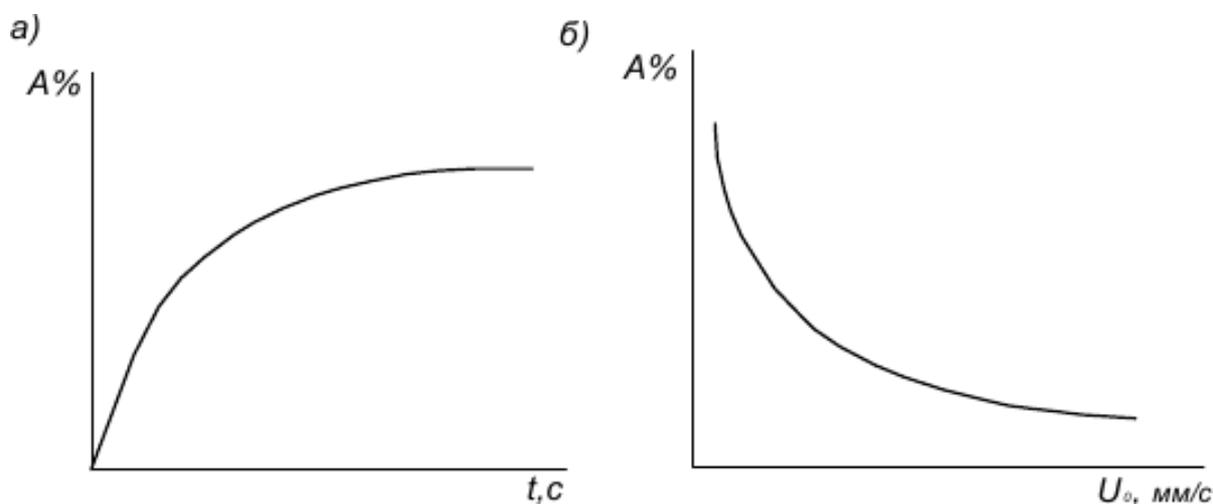


Рис. 1.1. Кривые седиментации взвешенных веществ

Для полной характеристики дисперсной системы необходимо знать еще относительное содержание частиц различных размеров, т.е. получить так называемую «кривую распределения». Кривые седиментации удобно получать с помощью торсионных весов, позволяющих точно контролировать процесс осаждения.

Цель работы

Целью данной практического занятия является изучение сущности седиментационного анализа; изучение устройства и правил работы на торсионных весах; изучение кинематики седиментации взвешенных веществ в дисперсной среде с использованием торсионных весов; изучение процесса построения кривых седиментации.

Оборудование

Для проведения данной работы необходимо иметь: весы торсионные типа ВТ-500; секундомер; мерный стакан объемом 1 дм³; мешалку.

Описание установки

Внешний вид установки и устройство торсионных весов приведены на рис. 1.2.

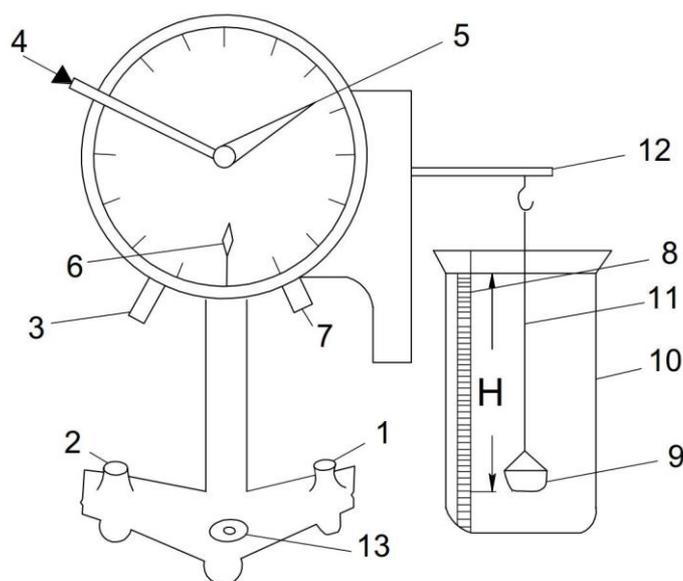


Рис. 1.2 . Схема торсионных весов

1,2 – опорные винты; 3 – арретир; 4 – рычаг стрелки; 5 – стрелка весов;
6 – стрелка-указатель равновесия; 7 – винт; 8 – миллиметровая шкала;
9 – чашка для осадка; 10 – стакан для взвеси; 11 – стеклянная палочка;
12 – коромысло весов с крючком; 13 – уровень

Подготовку и настройку весов к работе проводит преподаватель. Студенты приступают к работе с разрешения преподавателя после собеседования. В случае необходимости, совместно с преподавателем студенты могут корректировать настройку весов посредством опорных винтов 1, 2 по уровню 13. После этого, открыв арретир 3, устанавливают стрелку 5 на нуле с помощью рычага 4. При правильно установленных весах стрелка-указатель равновесия 6 находится на нулевом делении шкалы. Если равновесие смещено, его выравнивают при помощи винта 7, затем арретир закрывают.

Порядок проведения работы

Для данной работы готовят модель из водопроводной воды и каолина. Измерения проводят при комнатной температуре. В стакан 10, емкостью 1,0 дм³ с исследуемой суспензией опускают чашку 9 так, чтобы не захватить пузырьки воздуха (опускать боком). Опустив чашку у стенки стакана на глубину 1–2 см от уровня жидкости, держат ее с помощью пинцета в таком положении. Другой рукой с помощью мешалки тщательно перемешивают содержимое стакана. Мешалку вынимают, а чашку весов опускают на глубину $H=230$ мм. В этот момент открывают арретир 3 и включают секундомер. Через заданные промежутки времени фиксируют массу чашки с осадком. Масса осадка P равна разности массы чашки с осадком в воде и массы пустой чашки в дистиллированной воде P_0 .

В упрощенном варианте весы настраивают на «0» в чистой воде с помощью винта 7. Затем мешалкой взмучивают взвесь, опускают чашку весов, включают арретир 3 и секундомер. Величину P сразу заносят в табл. 1.1. Опыты прекращаются после того, как в последних двух–четырех замерах масса осадка практически не меняется. Масса осадка последнего замера принимается за 100% [1]. Эффект осаждения A , (%), рассчитывается по формуле [1]:

$$A = \frac{P_n \cdot 100}{P}, \quad (1.8)$$

где P – масса осадка, выпавшего за 60 минут (принимается за 100%), мг;
 P_n – масса осадка, выпавшего за период времени, мг.

Гидравлическая крупность U_0 мм, определяется по формуле (1.7). Результаты исследования заносятся в табл. 1.1, по данным которой строятся зависимости: $A = f(U_0)$ и $A = f(t)$.

Таблица 1.1

Показатели	Время t, мин					
	1	5	10	20	30	60
Масса осадка, P , мг						
Эффект осаждения, A ,%						
Гидравлическая крупность, U ₀ , мм/с						

Практическое занятие 2. Изучение кинетики седиментации взвешенных веществ с помощью цилиндров Лысенко

Общие положения

Для построения кривых седиментации можно использовать стеклянные цилиндры Лысенко объемом 1 л. Эффект осаждения A, %, определяется по формуле [2]:

$$A = \frac{W}{W_n} \cdot 100, \quad (1.9)$$

где W – объем осадка, накопившегося за время t, см³; W_n – объем осадка, накопившегося за 60 мин.

Объем осадка, накопившегося в цилиндре Лысенко за время t, W, см³, составляет [2]:

$$W = \frac{\pi d^2}{4} h_t, \quad (1.10)$$

где h_t – высота слоя осадка, накопившегося в цилиндре Лысенко за время t, см.

Цель работы

Целью данной практического занятия является изучение сущности седиментационного анализа; изучение кинематики седиментации взвешенных веществ в дисперсной среде с использованием цилиндров Лысенко; изучение процесса построения кривых седиментации.

Практическое оборудование

Для проведения данной практического занятия необходимо иметь: шесть цилиндров Лысенко; секундомер; штангенциркуль; мешалки.

Описание практической установки

Шесть цилиндров Лысенко закрепляются в штативе строго вертикально, но так чтобы их можно было свободно вращать вокруг оси.

Порядок проведения опытов

Опыты проводятся при комнатной температуре. Готовится модель из водопроводной воды и каолина, которые заливаются в цилиндры. Высота слоя суспензии в цилиндрах составляет $H_{ц}=300$ мм. Суспензия в цилиндрах перемешивается мешалками, после чего запускается секундомер. Через 1, 5, 10, 20, 30 и 60 мин измеряется высота слоя осадка на дне определенного цилиндра. Объем осадка, накопившегося в каждом цилиндре, определяется по формуле (1.10). Эффект осаждения определяется по формуле (1.9). Гидравлическая крупность взвеси U_0 , мм, определяется по формуле [1]:

$$U_0 = H_{ц} / t, \quad (1.11)$$

где t – время осаждения взвеси в данном цилиндре, мм.

Результаты исследований заносятся в табл. 1.2. По данным табл. 1.2 строится график зависимости $A = f(U_0)$

Таблица 1.2

Показатели	Время t , мин					
	1	5	10	20	30	60
Объем осадка, W , см ³						
Эффект осаждения, A , %						
Гидравлическая крупность, U_0 , мм/с						

Практическое занятие № 3

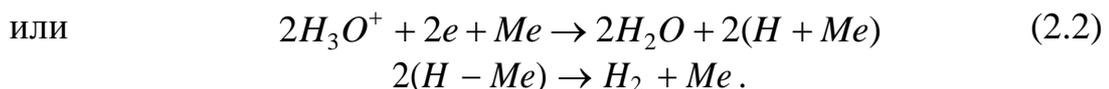
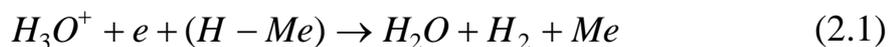
Очистка сточных вод методом электрофлотации

Общие положения

Флотация – это процесс молекулярного прилипания частиц флотируемого материала к поверхности раздела двух фаз: газа (воздуха) и жидкости, обусловленный избытком свободной энергии поверхностных пограничных слоев, а также поверхностными явлениями смачивания. Процесс очистки сточных вод методом флотации заключается в образовании комплексов «частицы-пузырьки», их всплывании и удалении образовавшегося пенного слоя с поверхности жидкости [3].

Для осуществления процесса флотации используют несколько способов диспергирования газа в воде, одним из которых является электрический. При нем насыщение воды пузырьками газа достигается электролизом воды. Различают следующие виды электрообработки сточных вод: удаление растворенных и взвешенных примесей органического и неорганического происхождения электролизом сточных вод с использованием растворимых (железных или алюминиевых) электродов – анодов; удаление взвешенных, частично растворенных загрязнений с использованием нерастворимых электродов; удаление растворенных примесей с использованием анодного окисления и катодного восстановления, сопровождаемых образованием нетоксичных (малотоксичных), а в некоторых случаях – нерастворимых в воде продуктов, выпадающих в осадок [3].

Процесс электролиза воды в кислой среде (при $pH < 7$) включает две основные стадии. На первой происходит разряд ионов гидроксония на катоде с образованием атомарного водорода, адсорбированного на его поверхности. На следующей стадии – рекомбинация его в молекулярный. В зависимости от материала электродов и параметров электролиза может преобладать каталитический или электрохимический механизм процесса:

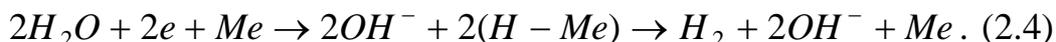


На аноде в этих условиях идет разряд молекул воды [3]:

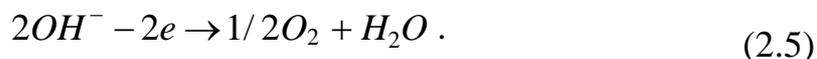


Электролиз воды в щелочной среде происходит при недостаточности катионов водорода, путем прямого восстановления молекул воды на

поверхности катода. В результате этой реакции образуется атом гидроксида и адсорбированный атомарный водород, затем рекомбинирующий в молекулярный по схеме [3]:



Анодный процесс в данном случае определяется разрядом гидроксидов [3]:



Таким образом, в процессе электролиза сточной воды на катоде выделяется водород, а на аноде – кислород. Основную роль в процессе флотации играют пузырьки, выделяющиеся на катоде. Размер пузырьков зависит от величины краевого угла смачивания, кривизны поверхности электрода и его конфигурации. При использовании нерастворимых электродов пузырьки выделяющихся газов сорбируют на своей поверхности загрязнения и поднимаясь вверх, выносят их на поверхность жидкости [3].

Конструкция электродной системы в электрофлотаторе позволяет равномерно распределить пузырьки газа по всему объему флотокамеры, что повышает коэффициент использования ее объема, а значит и эффективность очистки. При электрофлотации образуются только мелкие пузырьки газа практически одного размера, обладающие высокой адгезионной активностью и всплывающие при ламинарном режиме, что также способствует повышению эффективности очистки сточных вод [3].

Основным недостатком электрохимических методов очистки сточных вод является их высокая энергоемкость, поэтому их применяют при расходе сточных вод не более 1000 м³/сут [3].

Метод электрофлотации применяют для очистки производственных сточных вод от поверхностно-активных веществ (природных и синтетических), жиров, нефтепродуктов и т.п. Плотность тока при электрофлотации составляет 0,5–3 А/дм² [3].

Для очистки сточных вод от красителей и ПАВ используется метод электрохимической деструкции при плотности тока 1–2 А/дм². Сила тока при электрофлотации I , А, определяется по формуле [3]:

$$I = J_a \cdot F, \quad (2.6)$$

где J_a – анодная плотность тока, А/дм²; F – площадь электродов, дм².

Удельные затраты электроэнергии W , Вт-ч/л, определяются по формуле [3]:

$$W = \frac{I \cdot U \cdot t}{V}, \quad (2.7)$$

где U – напряжение, В; t – продолжительность электрообработки, ч; V – объем обрабатываемой жидкости, л.

Эффект очистки при электрообработке \mathcal{E} , %, определяется по формуле [3]:

$$\mathcal{E} = \frac{C_1 - C_2}{C_1} \times 100\%, \quad (2.8)$$

где C_1 и C_2 – концентрация загрязняющего вещества в исходной и обработанной воде, мг/л.

Цель работы

Целью данной работы является изучение процессов очистки сточных вод методом электрофлотации.

Практическое оборудование

Для проведения данной практического занятия необходимо иметь: электрофлотатор; источник питания с устройством управления; секундомер; спектрофотометр.

Описание практической установки

Схема практической установки представлена на рис. 2.1. Лабораторная установка состоит из модели электрофлотатора и источника питания типа НУ3005. Модель электрофлотатора выполнена из оргстекла и состоит из двух флотокамер 1, отстойной камеры 2 и пеносборного кармана 3. Во флотокамерах установлены электродные блоки, состоящие из нерастворимых анодов 4 и катодов 5. В перегородках, разделяющих флотокамеры, отстойную камеру и пеносборник, имеются щелевые отверстия 6, через которые обработанная жидкость из флотокамер 1 поступает в отстойную камеру 2, а образовавшийся в флотокамерах пенный продукт – в пеносборник 3. Электрофлотатор сверху закрыт крышкой 7, в которой имеются отверстия 8, через которые выделяющийся в процессе электрофлотации газ отводится в систему вентиляции. В отстойной камере 2 имеется патрубок 9, по которому обработанная в электрофлотаторе жидкость отводится в емкость 11. Из пеносборника 3 пенный продукт отводится через патрубок 10.

Флотокамеры имеют размеры 65×55×160 мм и объем 0,52 л; камера отстаивания – 130×50×160 мм и объем 1,04 л; пеносборник имеет размеры 105×40×160 мм и объем 0,6 л. Электроды имеют размеры 65×35 мм; расстояние между электродами составляет 15 мм [3].

Электропитание практической установки осуществляется от источника питания НУ3005, который представляет высокостабильный регулируемый агрегат питания постоянного тока с регулируемым выходным напряжением и регулируемым выходом по току.

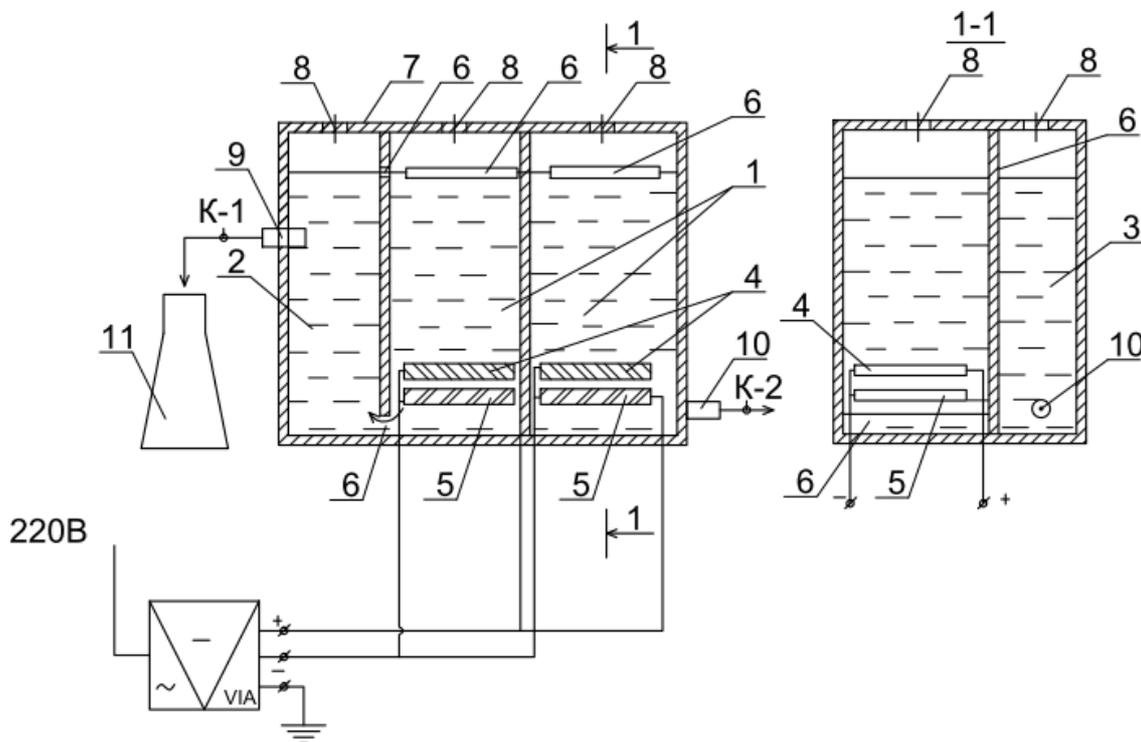


Рис. 2.1. Схема практической установки

Прибор имеет цифровую индикацию напряжения от 0 до 30 В и тока – от 0 до 5 А. Источник питания НУ 3005 предназначен для стабилизации постоянного напряжения или тока в зависимости от установленного режима, имеет плавную регулировку выходного напряжения и тока, которая осуществляется с передней панели и имеет грубую и точную настройку. Предусмотрена работа прибора как с изолированным выходом, так и при заземлении клеммы любой полярности. Прибор имеет защиту от короткого замыкания. В приборе использована линейная схема преобразования переменного напряжения в стабилизированное напряжение постоянного тока заданной силы [3].

Включение прибора с ограничением по току [3]:

- а) подключить прибор к заземляющему контуру через терминал подключения заземления 9;
- б) подключить шнур питания прибора к сети однофазного переменного тока напряжением 220 В и частотой 50 Гц;
- в) установить ступенчатый регулятор напряжения 6 и плавный регулятор напряжения 5 по часовой стрелке на максимальную позицию;

г) установить ступенчатый регулятор тока нагрузки 4 и плавный регулятор тока нагрузки 3 против часовой стрелки на минимальную позицию.

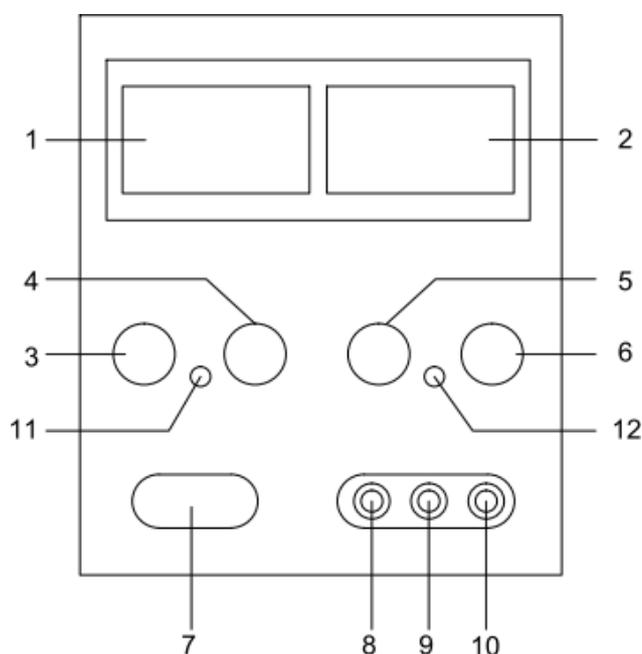


Рис. 2.2. Передняя панель прибора НУ 3005:

1 – цифровая шкала амперметра; 2 – цифровая шкала вольтметра; 3 – плавный регулятор тока нагрузки; 4 – ступенчатый регулятор тока нагрузки; 5 – плавный регулятор напряжения; 6 – ступенчатый регулятор напряжения; 7 – выключатель; 8 – отрицательный выходной терминал; 9 – терминал подключения заземления; 10 – положительный выходной терминал; 11 – светодиодный индикатор выходного тока; 12 – светодиодный индикатор выходного напряжения

- д) включить прибор выключателем 7;
- е) подсоединить электрофлотатор комплектом соединительных проводов на выходные терминалы 8 и 10;
- ж) ступенчатым регулятором тока нагрузки 4 и плавным регулятором тока нагрузки 3 установите заданный выходной ток.

Порядок проведения работы

Изучение метода электрофлотации производится применительно к очистке сточных вод от синтетических красителей. До начала лабораторной работы приготавливают шкалу растворов красителя с концен-

трациями 5,10,20.50 и 100 мг/л. Каждый раствор фотометрируют на спектрофотометре КФК. По результатам фотометрирования строится калибровочный график [3].

С электрофлотатора снимают крышку 7 и заполняют его сточной водой, загрязненной красителем в концентрации 50–100 мг/л. Для определения точной концентрации красителя отбирают пробу раствора, на спектрофотометре КФК определяют его оптическую плотность и по калибровочной кривой – концентрацию красителя в исходном растворе. Полученные значения записывают в табл. 2.1. Крышку закрывают и проверяют надежность всех электрических соединений и заземление выпрямителя [3].

Параметры «плотность тока» и «продолжительность обработки» принимаются по заданию. Рекомендуемые значения плотности тока 1–3 А/дм², время обработки 5–25 минут [3].

Внимание: в случае короткого замыкания на выходе ток ограничится величиной, установленной текущими элементами управления, тем не менее устройство должно быть выключено, а короткое замыкание устранено.

Используя формулу (2.6) определяют силу тока, которая должна быть установлена в цепи электрофлотатора после его включения, и записывают эту величину в табл. 2.1. Включают источник питания и регуляторами тока нагрузки устанавливают заданное значение тока нагрузки, начиная с минимальной величины. Через интервалы времени 5, 10, 15, 20 и 25 минут открытием крана К-1 отбирают пробы жидкости, и на спектрофотометре КФК определяют величину оптической плотности. По калибровочной кривой определяют концентрацию красителя, и полученные значения заносят в табл.2.1.

Таблица 2.1

Номер опыта	Анодная плотность тока, А/м ²	Сила тока, А	Напряжение, В	Продолжительность обработки, ч	Концентрация красителя, мг/л	
					в исходном растворе	в обработанном растворе
1	2	3	4	5	6	7

Затем увеличивают плотность тока и повторяют опыты в описанной выше последовательности. По окончании опытов прибор выключают и обесточивают выдернув вилку из розетки. Отсоединяют соединительные провода электродного блока от выходных терминалов. Снимают крышку

вместе с электродными блоками. Электрофлотатор опорожняют и промывают водой.

Обработка опытных данных и составление отчета

По формуле (2.7) определяются удельные затраты электроэнергии, а по формуле (2.8) – эффект очистки. Результаты расчетов заносятся в табл. 2.2.

Таблица 2.2

Номер опыта	Анодная плотность тока, A/m^2	Продолжительность обработки, $t, ч$	Эффект очистки, $\mathcal{E}, \%$	Удельные затраты электроэнергии, $W, \frac{Вт \cdot ч}{л}$
1	2	3	4	5

По данным табл. 2.2 для каждого значения анодной плотности тока строится график зависимости $\mathcal{E} = f(t)$. По данным графикам определяется оптимальная плотность тока, для которой строится график зависимости $W = f(t)$.

Дается заключение об оптимальных режимах работы установки и эффективности очистки воды электрофлотацией.

Меры безопасности при проведении практического занятия

При проведении практического занятия на электрофлотационной установке необходимо соблюдать общие правила техники безопасности при работе с электрическими приборами. Студенты, выполняющие данную лабораторную работу, должны пройти инструктаж по технике безопасности при работе с электроприборами. Так как при электролизе жидкости выделяются газы (водород, кислород), электрофлотатор должен иметь систему вытяжной вентиляции или должен быть установлен в вытяжном шкафу [3].

Источник питания должен располагаться в сухом, отапливаемом помещении, где отсутствуют любые агрессивные пары, вдали от предметов, излучающих тепло. К нему необходимо обеспечить свободный доступ воздуха. Источник питания должен быть заземлен.

Перед началом практического занятия необходимо произвести внешний осмотр источника питания, ознакомить студентов с расположением элементов управления и индикации измерительных данных

источника питания НУ-3005, объяснить правила включения и выключения, порядок установки требуемых величин силы тока и напряжения [3].

Категорически запрещается [3]:

- работать с незаземленным источником питания;
- нарушать правила его эксплуатации (включение, выключение, регулирование параметров);
- производить ремонт при включенном в сеть источнике питания;
- дотрагиваться до находящихся под напряжением контактов;
- снимать крышку электрофлотатора во время его работы;
- работать с электрофлотатором в местах, не оборудованных принудительной приточно-вытяжной вентиляцией.

Практическое занятие № 4

ОЧИСТКА СТОЧНЫХ ВОД МЕТОДОМ УЛЬТРАФИЛЬТРАЦИИ

Общие положения

При разделении различных технологических растворов, их концентрировании, очистке природных и сточных вод успешно применяется баромембранная технология разделения, которая отличается от традиционных методов разделения отсутствием фазового перехода, возможностью проведения ее при температуре окружающей среды, относительной простотой конструкции аппаратов. Ультрафильтрация является одним из баромембранных методов разделения, осуществляемых за счет разности давления до и после мембраны. Классификация ультрафильтрационных процессов осуществляется либо по размеру задерживаемых частиц, либо по задерживаемой массе.

По размеру пор мембран и, соответственно, размеру задерживаемых примесей различают: микрофильтрацию (размер пор 0,01–1 мкм), ультрафильтрацию (0,001–0,01 мкм), нанофильтрацию (0,0001–0,001 мкм) и обратный осмос (< 0,0001 мкм) [4].

Все виды мембран имеют определенные требования к качеству исходной воды. Наименее требовательными являются мембраны микро- и ультрафильтрации, допускающие обработку хлорированной воды, относительно высокое содержание взвешенных частиц и работу в широком диапазоне рН (от 1 до 13). Для мембран нанофильтрации и обратного осмоса обычно требуется предварительная обработка воды, заключающаяся в удалении взвешенных частиц, растворенного железа и нейтрализации окислителей. Поэтому микро- и ультрафильтрацию применяют как для подготовки питьевой воды, так и для очистки сточной воды,

а нанофильтрацию и обратный осмос – только для подготовки питьевой воды [4].

Задержание ультрафильтрационной мембраной растворенных молекул или диспергированных частиц происходит вследствие того, что размер частиц больше размера пор в мембране, а также за счет адсорбции частиц поверхностью мембран и вследствие блокирования частиц внутри пор. Основной является первая причина.

Принципиальное различие процессов фильтрования и ультрафильтрации заключается в том, что при фильтровании извлекаемые из воды частицы остаются либо на поверхности, либо в объеме фильтрующей среды, которую либо периодически заменяют (медленные и намывные фильтры), либо регенерируют обратной промывкой (скорые фильтры). При ультрафильтрации образуются два раствора: фильтрат (пермиат) и концентрат, обогащенный удаляемым веществом [4].

Ультрафильтрация осуществляется при давлении 0,1–0,6 МПа. Эффективность ультрафильтрации в значительной степени зависит от проницаемости мембраны и ее способности задерживать какое-либо вещество и характеризуется коэффициентом задержания (селективностью).

Проницаемость G , $\text{м}^3/(\text{м}^2 \cdot \text{ч})$, определяется по формуле [4]:

$$G = W_{\phi} / F_{\text{м}} \cdot t, \quad (3.1)$$

где W_{ϕ} – объем фильтрата, м^3 ; $F_{\text{м}}$ – площадь мембран, м^2 ;
 t – продолжительность опыта, ч.

Селективность φ , %, определяется по формуле [4]:

$$\varphi = \frac{C_0 - C_K}{C_0} \cdot 100\%, \quad (3.2)$$

где C_0 – концентрация растворенного вещества в воде, поступающей на очистку, мг/л ; C_K – концентрация данного вещества в фильтрате, мг/л .

Цель работы

Целью данной работы является изучение процессов очистки сточных вод методом ультрафильтрации.

Практическое оборудование

Для проведения данной практической работы необходимо иметь: секундомер; лабораторную установку УПЛ- 0,6; мерный стеклянный

цилиндр объемом 100 мл; оборудование для определения минерализации воды (сухой остаток).

Описание практической установки

Лабораторная ультрафильтрационная установка УПЛ-0,6 состоит из прибора с кронштейном для крепления разделительного аппарата АР-0,2Н, соединительных шлангов, вентиля и манометров [4]. Схема практической установки приведена на рис. 3.1.

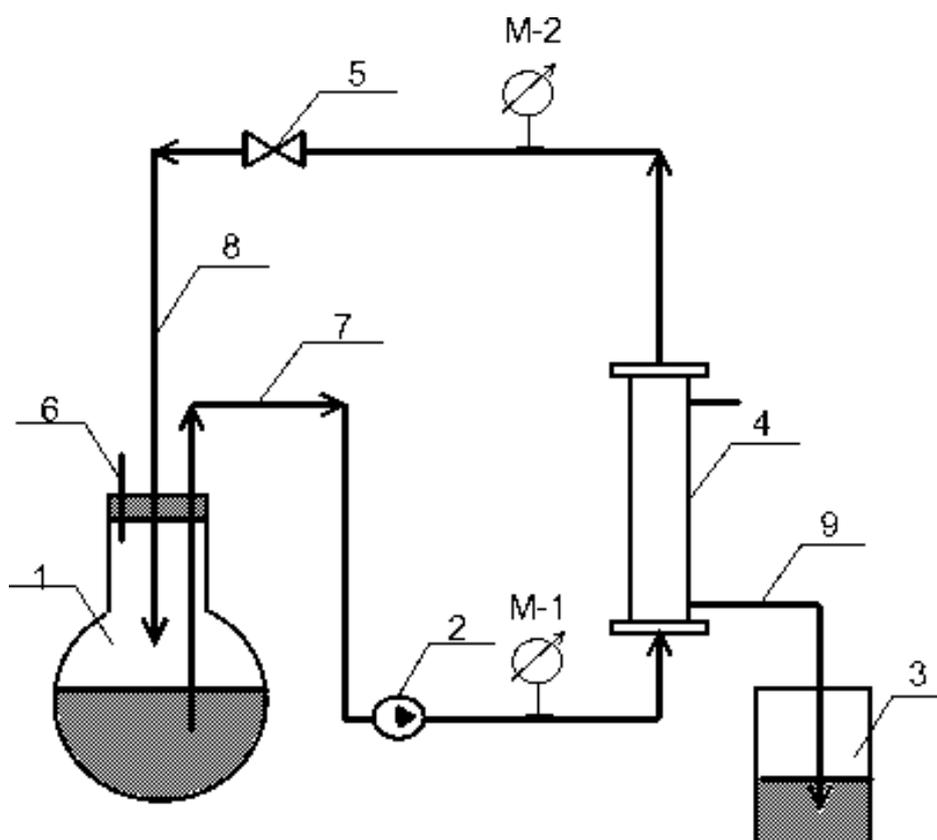


Рис. 3.1. Схема ультрафильтрационной установки

Лабораторная установка состоит из емкости исходной жидкости 1, перистальтического насоса 2, емкости фильтрата 3 и аппарата разделительного на полых волокнах АР-0,2Н 4 с площадью фильтрования $0,1 \text{ м}^2$. Для измерения давления на входе и выходе из аппарата 4 установлены манометры М1 и М2. Из емкости 1 исходная жидкость по трубопроводу 7 поступает в насос 2. На циркуляционном трубопроводе 8 установлен подпорный вентиль 5. Трубопровод 6 служит для удаления газа из емкости 1. Установка работает по замкнутой схеме «емкость 1 – насос – разде-

лительный аппарат – емкость 1». Технические характеристики ультрафильтрационной установки УПЛ-0,6 приведены в табл. 3.1 [4].

Ультрафильтрационный разделительный аппарат АР-0,2Н представляет собой прозрачный цилиндр из органического стекла, в котором расположен пучок параллельно уложенных полых волокон. Концы волокон герметично закреплены в корпусе аппарата заливочным композитом. Раствор подается и отводится из корпуса аппарата АР-0,2Н через торцевые штуцеры. Фильтрат отводится через боковые штуцеры [4].

Работа электродвигателя насоса Н1 регулируется блоком питания, который позволяет изменять скорость его вращения. Рабочее давление ультрафильтрации устанавливается подпорным вентилем 5 и контролируется манометром М2. Перепад давления в разделительном аппарате определяется разностью показаний манометров М-1 и М-2 [4].

На рис. 3.2 представлен внешний вид передней панели прибора АПЛ-0,6.

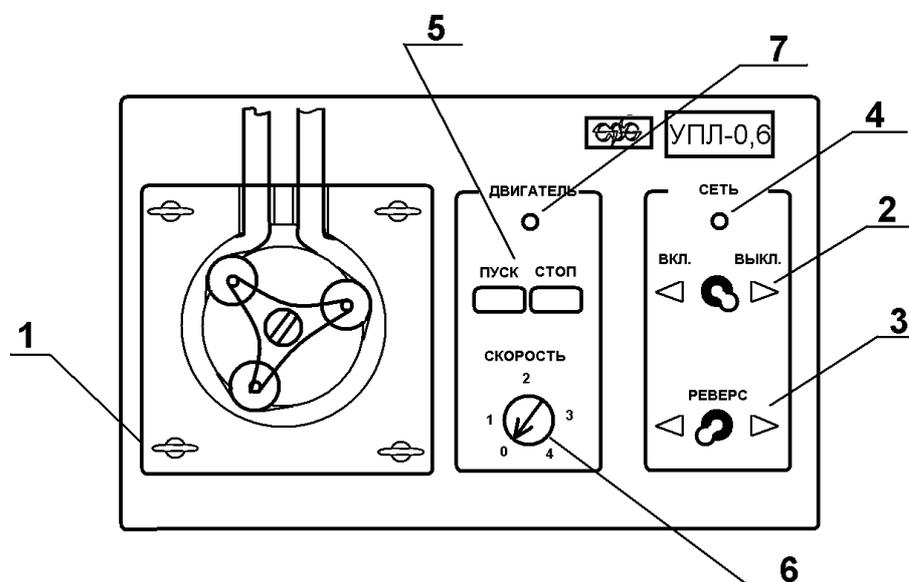


Рис. 3.2. Передняя панель прибора АПЛ-0,6:

1 – посадочное гнездо для крепления перистальтического насоса; 2 – выключатель питания прибора «ВКЛ./ВЫКЛ.»; 3–переключатель «РЕВЕРС», меняющий направление вращения вала насоса; 4 – индикатор питания; 5 – выключатель «ПУСК/СТОП» двигателя; 6 – регулятор частоты вращения двигателя насоса; 7 – индикатор включения двигателя

На передней панели прибора с помощью четырех винтов крепится перистальтический насос. В корпусе прибора смонтирован блок питания электропривода перистальтического насоса, электродвигатель постоянного тока и редуктор. Блок питания состоит из силового понижающего трансформатора, выпрямителя, стабилизатора постоянного напряжения, регулятора частоты вращения электропривода. Блок питания предназначен

для выпрямления переменного напряжения 220В в пониженное постоянное напряжение от 0,1В до 40В, питающее электродвигатель постоянного тока с понижающим редуктором, который предназначен для создания вращающего момента на валу перистальтического насоса [4].

Таблица 3.1

Технические характеристики	Пределы измерения
Производительность по дистиллированной воде при давлении 0,1МПа и температуре +20°С, л/ч	9,5 – 26,5
Площадь фильтрования, м ²	0,2
Максимальное рабочее давление, МПа	0,2
Габаритные размеры аппарата АР-0,1Н (длина, диаметр), мм	510×45
Тип волокна	ВПУ-15ПА по ТУ6-06-31-529-86
Метод стерилизации	Химический: смесь 1% раствора муравьиной кислоты и 3% перекиси водорода, а затем 3%-й раствор перекиси водорода
Напряжение питания, В	220 ±10%
Выходное напряжение блока питания, В	0,1 – 40
Выходной ток, А	0 – 5
Световая индикация включения в сеть	Есть
Световая индикация включения электродвигателя	Есть
Масса, кг	7
Габаритные размеры, мм	410×610×420

На задней панели прибора расположены четыре сменных предохранителя, штепсельный разъем крепления сетевого шнура, гнездо для подключения заземления. Аппарат разделительный АР-0,2Н оборудован двумя манометрами на давление $P_{\text{макс}}=16 \text{ кгс/см}^2$ с фланцевым креплением; вентилем подпорным с фланцевым креплением, регулирующим перепад давления на разделительном аппарате; кронштейном крепления.

Перед началом работы практической установки необходимо убедиться в исправности электрического и насосного оборудования. Перед

запуском этой установки требуется произвести технологическое обслуживание аппарата АР-0,2Н. Если в установке используется новый разделительный аппарат в заводской упаковке, то его необходимо расконсервировать. Для удаления консерванта с волокон необходимо промыть аппарат дистиллированной водой в течение 30 минут при температуре $+20^{\circ}\text{C}$ и давлении 0,1МПа [4].

По окончании практического занятия необходимо провести прямую и обратную промывку аппарата дистиллированной водой в течение 10 минут, затем 1%-м раствором едкого натрия в течение 30 минут и вновь дистиллированной водой до нейтральной реакции.

Температура воды и раствора щелочи не должна превышать $+20^{\circ}\text{C}$. Регенерация волокон осуществляется при давлении 0,1 МПа [4]. Если промежуток между лабораторными работами не превышает двух суток, то аппарат АР-0,2Н заливается дистиллированной водой. При более длительном интервале между лабораторными работами производится консервация волокон, для чего в аппарат АР-0,2Н заливается консервант, который состоит из 5% формалина, 30% глицерина и 65% воды. Через 8 часов консервант удаляется [4].

Стерилизация аппарата АР-0,2Н производится при очистке сточной воды от биологически активных веществ. После стерилизации аппарат АР-0,2Н в течение 10 минут промывается дистиллированной водой при температуре $+20^{\circ}\text{C}$ и давлении 0,1МПа [4].

Порядок проведения практического занятия

Перед началом практического занятия необходимо [4].

- приготовить модельный раствор (поваренная соль в водопроводной воде);
- проверить заземление установки, надежность крепления соединительных шлангов;
- полностью открыть подпорный вентиль 5;
- регулятор «СКОРОСТЬ» установить в минимальное положение;
- переключатель «РЕВЕРС» установить в крайнее левое положение путем вращения против часовой стрелки.

Проведение практического занятия [4]:

- залить в емкость 1 хорошо перемешанный модельный раствор;
- из емкости 1 отобрать пробу жидкости для определения ее минерализации;
- подключить сетевой шнур установки к сети переменного тока;
- включить электропитание установки, установив тумблер «СЕТЬ» в положение «ВКЛ»;
- включить двигатель насоса кнопкой «ПУСК»;

- регулятором «СКОРОСТЬ» установить подачу жидкости в разделительный аппарат (во избежание разрыва полых волокон увеличивать подачу следует постепенно);
- подпорным вентилям В1 и регулятором «СКОРОСТЬ» по показаниям манометра М2 установить давление 0,05МПа (0,5кгс/см²);
- через 15 минут отобрать пробу фильтрата из емкости 2 для определения минерализации;
- кнопкой «СТОП» остановить насос;
- определить объем фильтрата при помощи мерного цилиндра;
- остаток фильтрата из емкости 3 вылить; емкость промыть водопроводной водой и установить в рабочее положение;
- повторить опыты при давлении 0,1МПа (1 кгс/см²); 0,15МПа (1,5 кгс/см²); 0,2МПа (2 кгс/см²);
- по окончании опытов кнопкой «СТОП» остановить насос, перевести тумблер «СЕТЬ» в положение «ВЫКЛ.», отключить установку УПЛ-0,6 от сети;
- осуществить меры по консервации установки, изложенные в п.3.;
- опорожнить емкости 1 и 3 и промыть их водопроводной водой.

Обработка опытных данных

Результаты опытов заносятся в таблицу 3.2.

Таблица 3.2

Результаты опытов и обработки опытных данных

Давление на входе в аппарат АР-0,2Н, МПа	Концентрация солей, мг/л		Объем фильтрата, W_{ϕ} , м ³	Проницаемость, G , м ³ /(м ² ·ч)	Селективность, φ , %
	в исходной воде, C_0	в фильтрате, C_k			
1	2	3	4	5	6

По формуле (3.1) определить проницаемость, а по формуле (3.2) – селективность мембран. Результаты расчетов занести в табл. 3.2.

По данным табл. 3.2 построить графики зависимости $G = f(P_{ex})$ и $\varphi = f(P_{ex})$. По графикам выбрать оптимальное рабочее давление на вводе в аппарат АР-0,2Н.

Меры безопасности при работе на установке УПЛ-0,6

Установка УПЛ-0,6 имеет в своем составе перистальтический насос с электродвигателем постоянного тока, блок питания и разделительный аппарат, работающий под избыточным давлением, поэтому необходимо соблюдать правила эксплуатации электроустановок и сосудов, работающих под давлением [4].

Студенты, выполняющие данную лабораторную работу, должны пройти инструктаж по технике безопасности при работе с электронасосным оборудованием и сосудами (аппаратами), работающими под давлением.

Установка УПЛ-0,6 должна быть установлена в сухом отапливаемом помещении, где отсутствуют любые агрессивные пары, вдали от предметов, излучающих тепло. К установке должен быть обеспечен свободный доступ. Корпус установки УПЛ-0,6 должен быть надежно заземлен [4].

Перед началом работы необходимо произвести внешний осмотр установки УПЛ-0,6, проверить надежность закрепления соединительных шлангов, работу вентиля 5, ознакомить студентов с назначением и расположением органов управления на передней панели прибора, объяснить правила включения и выключения прибора, установки необходимых величин скорости вращения и давления в разделительном аппарате [4].

Во время проведения практического занятия необходимо следить за герметичностью всех соединений, не допуская утечки жидкости. В случае обнаружения утечки необходимо сбросить давление, выключить установку и устранить неисправность [4].

Во избежание разрыва полых волокон, подачу жидкости следует увеличивать медленно, постепенно повышая давление [4].

Во время работы аппарата максимальное рабочее давление не должно превышать 0,2МПа (2 кгс/см²) [4].

Категорически запрещается [4]:

- работать с незаземленным блоком питания;
- нарушать правила эксплуатации установки (включения, выключения, регулирования параметров);
- производить ремонт при включенном в сеть блоке питания;
- устранять утечки, не выключив аппарат.

Практическое занятие № 5

МОДЕЛИРОВАНИЕ РАБОТЫ БИОФИЛЬТРА

Общие положения

Биологические фильтры (биофильтры) представляют собой сооружения биологической очистки, в которых сточная вода фильтруется через загрузочный крупнозернистый материал, покрытый биологической пленкой (биопленкой), образованной колониями аэробных микроорганизмов. Взвешенные вещества, а также коллоидные и растворенные органические загрязнения, содержащиеся в неочищенной сточной воде, при прохождении через фильтрующую загрузку биофильтра сорбируются биопленкой. Густо заселяющие биопленку микроорганизмы окисляют органические вещества и отсюда получают энергию, необходимую для своей жизнедеятельности. Таким образом из сточной воды удаляются органические вещества и одновременно увеличивается масса активной биопленки в теле биофильтра. Оработавшая и омертвевшая биопленка смывается протекающей сточной водой и выносится из биофильтра. Кислород, необходимый для биохимического процесса, поступает в толщу загрузки путем естественной или искусственной вентиляции [5].

Биофильтры могут работать на полную и неполную биологическую очистку. Они классифицируются по различным признакам, основным из которых является конструктивная особенность загрузочного материала. По этому признаку биофильтры делятся с объемной и плоскостной загрузкой. На практике при строительстве очистных сооружений наиболее широкое распространение нашли биофильтры с объемной нагрузкой: капельные, высоконагружаемые, башенные. Капельные биофильтры имеют высоту слоя загрузки 1–2 м, размер фракции загрузочного материала 20–30 мм. Высоконагружаемые биофильтры имеют высоту загрузки 2–4 м, размер фракций загрузочного материала 40–60 мм. Башенные биофильтры из-за большой высоты загрузки (8–16 м) не нашли широкого применения [5].

Гидравлическая нагрузка на биофильтр q_6 м³/м²·сут, определяется по формуле [6]:

$$q_6 = \frac{Q_p}{N_6 F_6} , \quad (4.1)$$

где Q_p – расход сточных вод, м³/сут; N_6 – число биофильтров, шт;

F_6 – площадь биофильтра, м².

Цель работы

Целью данной работы является изучение процессов очистки сточных вод с помощью биофильтра.

Практическое оборудование

Для проведения данной практического занятия необходимо иметь: приборы для определения концентрации в стоках взвешенных веществ весовым методом [2]; приборы для определения БПК_{полн} сточной воды [2]; стеклянные колбы для отбора проб объемом 250 мл; секундомер; мерный цилиндр объемом 0,5 л.

Описание практической установки

Схема практической установки представлена на рис. 4.1.

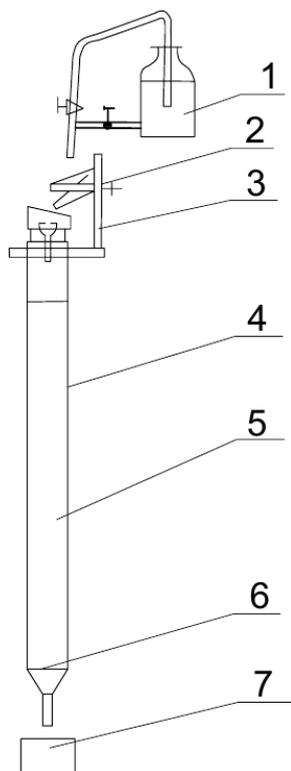


Рис.4.1. Схема практической установки биофильтра

1 – бутылка с неочищенной сточной водой; 2 – опрокидывающийся желоб; 3 – кронштейн; 4 – корпус биофильтра; 5 – фильтрующая загрузка (керамзит); 6 – поддерживающая сетка; 7 – емкость сбора очищенной воды

Модель биофильтра с размерами $11,5 \times 11,5$ см в сечении и высотой 1,2 м выполнена из органического стекла. В модель биофильтра загружен керамзит с крупностью фракций 15–20 мм. Высота слоя загрузочного материала составляет 1 м, а объем загрузки – $13,23 \text{ дм}^3$. Снизу загрузочный материал поддерживается решеткой [5].

Неочищенная сточная вода из бутылки 1 подается в опрокидывающийся желоб 2. При наполнении сточной водой желоб опрокидывается и вода орошает загрузку биофильтра 4. Пройдя сквозь слой загрузочного материала 5, биологически очищенная сточная вода поступает в емкость сбора очищенной воды 7, в которой происходит осаждение отработанной биологической пленки [5].

Расход сточных вод определяется объемным способом [2]. Концентрация взвеси в сточной воде и БПК_{полн} стоков определяются по методикам, изложенным в работе [2].

Методика проведения практического занятия

Отбираются две пробы неочищенных сточных вод объемом по 200 мл каждая. Определяется концентрация взвешенных веществ в неочищенных стоках и БПК_{полн} воды, поступающей на очистку [5].

Включается в работу биофильтр. Определяется расход сточных вод, обрабатываемых в биофильтре. Через 1 час после начала работы из емкости для очищенной воды отбираются две пробы объемом по 200 мл каждая, в которых определяются концентрация взвешенных веществ и БПК_{полн} очищенных сточных вод. [5].

Обработка результатов опытов

По формуле (4.1) определяется нагрузка на биофильтр. Результаты опытов заносятся в табл. 4.1.

Таблица 4.1

№ опыта	Расход сточных вод, Q_p , $\text{м}^3/\text{сут}$	Нагрузка на биофильтр q_b , $\text{м}^3/\text{м}^2$	Концентрация взвеси, мг/л		БПК _{полн} , мг/л	
			в исходной воде	в очищенной воде	в исходной воде	в очищенной воде
1	2	3	4	5	6	7

Практическое занятие № 5

МОДЕЛИРОВАНИЕ РАБОТЫ АЭРОТЕНКА-СМЕСИТЕЛЯ

5.1. Общие положения

Аэротенки являются сооружениями биологической очистки сточных вод, в процессе которой органические загрязнения, а также неосаждающиеся тонкодиспергированные и коллоидные вещества сорбируются и окисляются микроорганизмами активного ила. Конструктивно аэротенки представляют собой железобетонные резервуары прямоугольной формы, разделенные продольными перегородками на 2–4 коридора, в которых иловая смесь (смесь сточной воды и активного ила) непрерывно аэрируется воздухом, подаваемым из воздухоподводящей станции. Из аэротенков иловая смесь поступает во вторичные отстойники (ило-отделители), где происходит отделение активного ила от воды. Очищенная вода либо поступает на сооружения глубокой очистки, либо обеззараживается и сбрасывается в водоем [7].

Часть выделенного во вторичных отстойниках активного ила (циркулирующий активный ил) возвращается в аэротенки для поддержания в них требуемой дозы ила, а избыточный активный ил стабилизируется, обезвоживается и утилизируется вместе с осадком первичных отстойников. По гидравлической схеме функционирования аэротенки подразделяются на [7]:

- **аэротенки–вытеснители** с сосредоточенным впуском сточной воды, активного ила и снижающейся нагрузкой на активный ил вдоль аэротенка;
- **аэротенки с рассредоточенным впуском сточной воды и активного ила** с циклически изменяющейся вдоль аэротенка нагрузкой на активный ил;
- **аэротенки-смесители** с одинаковой нагрузкой на ил по всему объему аэротенка.

Качество активного ила зависит от эффективности осветления сточных вод в первичных отстойниках, характера органических загрязнений степени их минерализации, продолжительности аэрации, количества подаваемого воздуха. При прочих равных условиях качество активного ила характеризуется нагрузкой на ил по БПК₅ (или по БПК_{полн}) [7].

Нагрузка на ил q , мг/г·сут, определяется по формуле [6]:

$$q = \frac{24(L_{исх} - L_{оч})}{a \cdot t_{аэп} (1 - S)}, \quad (5.1)$$

где $L_{исх}$ – БПК₅ воды, поступающей на очистку мг/л; $L_{оч}$ – БПК₅

очищенной воды; a – доза ила, мг/л; $t_{\text{аэр}}$ – продолжительность аэрации, ч; S – зольность ила.

Аэротенки-вытеснители применяются при БПК_{полн} сточной воды до 300 мг/л [6]. Возраст ила t , сут, определяется по формуле [6]:

$$t = \frac{t_{\text{аэр}} \cdot a \cdot 1000}{B_{\text{вз}} \cdot 24}, \quad (5.2)$$

где $B_{\text{вз}}$ – концентрация взвешенных веществ в стоках, поступающих на очистку, мг/л.

Продолжительность аэрации $t_{\text{аэр}}$, ч, определяется по формуле [6]:

$$t_{\text{аэр}} = \frac{W_{\text{аэр}}}{Q_p} \quad (5.3)$$

где $W_{\text{аэр}}$ – объем аэротенка, м³; Q_p – расход сточных вод, поступающих в аэротенк, м³/ч.

Удельная скорость окисления γ , мг/г·ч, составляет [6]:

$$\gamma = \gamma_{\text{max}} \cdot \frac{L_{\text{исх}} \cdot C}{L_{\text{исх}} + K_L + K_o L_{\text{исх}}} \cdot \left(\frac{1}{1 + \phi a} \right), \quad (5.4)$$

где $\gamma_{\text{max}}=85$ мг/г·ч – максимальная скорость окисления хозяйственно-бытовых стоков [6]; $C=2$ мг/л – концентрация кислорода, растворенного в воде аэротенка [6]; $K_L=33$ мг/л – константа, характеризующая свойства органических загрязнений [6]; $K_o=0,625$ мг/л – константа характеризующая влияния кислорода [6]; $\phi = 0,07$ л/г – коэффициент ингибирования [6].

Цель работы

Целью данной работы является изучение процессов биологической очистки сточных вод с помощью аэротенка-смесителя.

Практическое оборудование

Для проведения данной практического занятия необходимо иметь: секундомер; мерный цилиндр объемом 0,5; стеклянные колбы для отбора проб о бъемом 250 мл; приборы для определения БПК_{полн} сточной воды [2]; приборы для определения концентрации в стоках взвешенных веществ весовым методом [2].

Описание практической установки

Схема практической установки представлена на рис. 5.1.

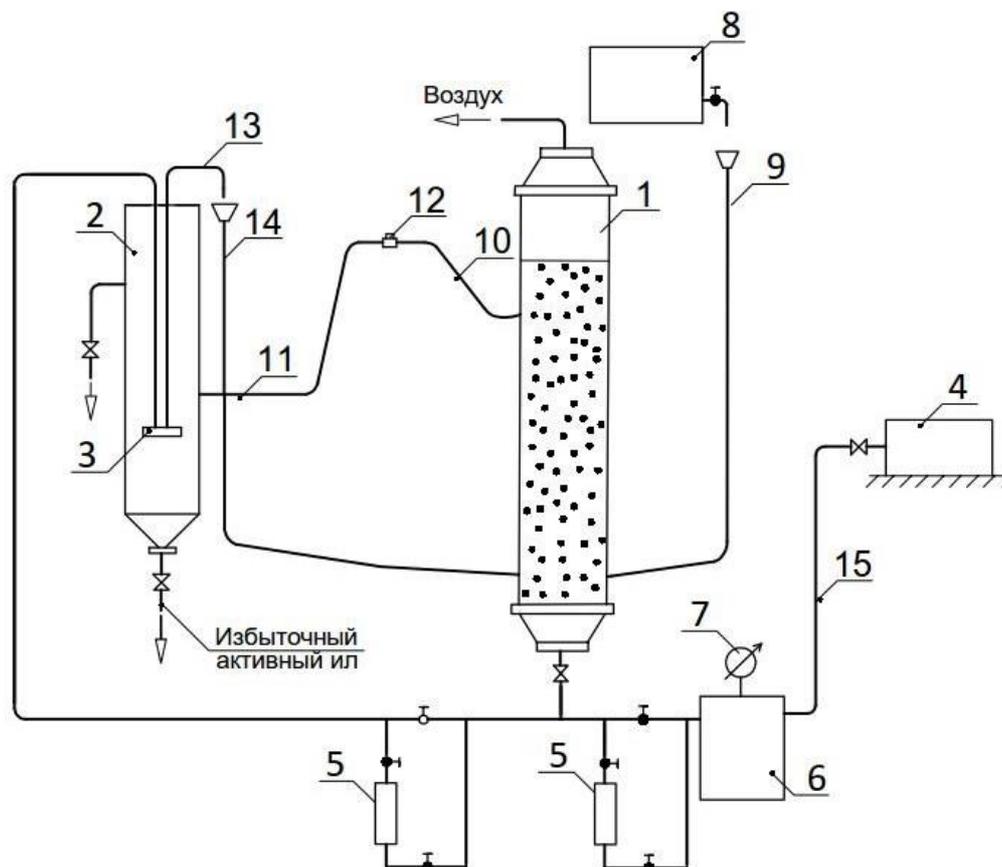


Рис. 5.1. Схема практической модели аэротенка-смесителя

Лабораторная установка состоит из модели аэротенка-смесителя 1, модели вторичного отстойника 2, эрлифта 3, компрессора 4, ротаметра 5, ресивера 6, манометра 7, соединительных шлангов и запорной арматуры.

Модель аэротенка-смесителя выполнена из органического стекла диаметром 10 см и высотой 220 см. В нижней части аэротенка-смесителя имеется фильтр, выполненный из нескольких слоев капроновой ткани.

Вторичный отстойник диаметром 5 см и высотой 125 см без конической части также выполнен из органического стекла. Внизу отстойник заканчивается конусом со штуцером, через который периодически удаляется избыточный активный ил. Штуцер в верхней части отстойника служит для отвода осветленной воды.

Установка работает следующим образом. Сточная вода из бутылки 8 по шлангу 9 поступает в нижнюю часть аэротенка-смесителя 1. Очищенная вода отводится в отстойник 2 по шлангам 10 и 11 через тройник 12 со шлангом, который служит для поддержания в аэротенке заданного уровня

воды. Активный ил из отстойника 2 с помощью эрлифта 3 и шлангов 13 и 14 непрерывно перекачивается в нижнюю часть аэротенка 1. Подача воздуха в установку осуществляется компрессором 4 по шлангу 15 через ресивер 6, на котором установлен манометр 7. Расход воздуха определяется при помощи ротаметров 5.

Методика проведения практического занятия

Данная Практическое занятие проводится следующим образом [7]:

а) объемным методом определяется производительность аэротенка Q_p , м³/ч, результаты измерений заносятся в табл. 5.1.

Таблица 5.1

Расход сточных вод, л/с	№ опыта			Q_p , м ³ /ч
	1	2	3	

б) в тщательно вымытые колбы отбираются две пробы воды, поступающей на очистку в аэротенк, и две пробы очищенной воды на выходе из этого аппарата, объем проб составляет 150–200 мл; в отобранных пробах определяется концентрация взвешенных веществ по методике, изложенной в работе [2], а также БПК_{полн} по методике, изложенной в работе [2]; полученные данные заносятся в табл. 5.2.

Таблица 5.2

Показатели	Вода, поступающая на очистку	Очищенная вода
Взвешенные вещества, мг/л		
БПК _{полн} , мг/л		

в) из модели аэротенка отбирается проба объемом 100 мл; она перемешивается, а затем отстаивается в течение 30 мин в мерном цилиндре, отстоявшийся слой жидкости удаляется из мерного цилиндра с помощью сифона; по остатку пробы определяется доза ила и его зольность по методикам, изложенным в работе [2]; результаты исследований заносятся в табл.5.3.

Таблица 5.3

Показатели	Единицы измерения	Полученное значение
Доза ила	г/л	
Зольность	%	

Обработка опытных данных

- а) по формуле (5.3) определяется время аэрации;
 б) по формуле (5.1) определяется нагрузка на ил;
 в) по формуле (5.2) определяется возраст ила;
 г) по формуле (5.4) определяется удельная скорость окисления;
 д) эффект очистки в аэротенке $\mathcal{E}_{\text{аэр}}$, %, составляет [6]:

$$\mathcal{E}_{\text{аэр}} = (L_{\text{исх}} - L_{\text{оч}} / L_{\text{исх}}) \cdot 100, \quad (5.5)$$

- е) Результаты расчетов заносятся в табл.5.4

Таблица 5.4

Время аэрации, $t_{\text{аэр}}$, ч	Доза ила, а, г/л	Зольность ила, S, %	Нагрузка на ил, q, мг/г·сут	Возраст ила, сут	Удельная скорость окисления, ρ , мг/г·ч	Эффект очистки сточных вод, $\mathcal{E}_{\text{аэр}}$, %
1	2	3	4	5	6	7

Определение концентрации взвешенных веществ в сточных водах и их БПК_{полн}, а также дозы ила и его зольности требуют времени большего, чем отводится на проведение одного практического занятия, поэтому при проведении данной работы отбираются пробы на анализ, а сами анализы делаются отдельно в лабораториях кафедры водоснабжения и водоотведения КГАСУ.

Меры безопасности при проведении практического занятия

До начала работы необходимо [7]:

- визуально проверить техническое состояние практической установки: отсутствие трещин и течи в модели аэротенка и отстойника,

герметичность присоединения шлангов, исправность тройника 12, ротаметров 5.

Во время работы необходимо [7]:

- контролировать давление воздуха в системе по показателям манометра 7, установленного на ресивере 6, так как в модель аэротенка-смесителя и эрлифт вторичного отстойника подается под давлением сжатый воздух;
- следить за тем, чтобы воздух беспрепятственно выходил из трубки в верхней части модели аэротенка-смесителя 1;
- регулировать интенсивность подачи воздуха в аэротенк, чтобы не происходил выброс жидкости из модели аэротенка-смесителя;
- следить за поступлением в модель аэротенка-смесителя циркуляционного активного ила из патрубка 13 в шланг 14;
- при выявлении утечки жидкости из моделей аэротенка и отстойника из соединительных шлангов немедленно выключить лабораторную установку и сообщить о неисправности преподавателю.

По окончании работы необходимо [7]:

- прекратить подачу сточной жидкости из бутылки 8;
- выключить компрессор 4;
- сбросить давление в ресивере 6, выпустив из него избыток воздуха.

Практическое занятие № 7

Очистка сточных вод методом коагуляции

Общие положения

Коагуляция – это слияние частиц взвеси в процессе их теплового движения или перемешивания воды. В результате коагуляции образуются агрегаты (более крупные частицы), состоящие из скопления мелких. Коагуляция сопровождается прогрессирующим укрупнением частиц и уменьшением их общего числа в объеме дисперсионной среды [9].

Процесс коагуляции начинается при добавлении к сточным водам раствора коагулянта. Коагулянты снижают электрический заряд, образующийся вокруг частиц дисперсной фазы за счет гидратации молекул воды и препятствующий их сближению. Становится возможным слипание частиц дисперсной фазы, т.е. происходит коагуляция коллоидной системы [9].

Процесс коагуляции повышает эффективность последующего гравитационного осветления стоков. В качестве коагулянта обычно используется 10% раствор сернокислого алюминия. Доза реагента зависит от

качественных показателей сточных вод и обычно определяется экспериментально [6].

Снижение дозы реагента способствует сокращению эксплуатационных расходов на очистку сточных вод. В то же время принятая доза коагулянта должна обеспечивать необходимую степень очистки стоков.

Цель работы

Целью данной практического занятия является изучение эффективности очистки сточных вод методом коагуляции.

Практическое оборудование

Для проведения этой работы необходимо иметь: емкость для исходной воды объемом 10 л; шесть стеклянных цилиндров (рис. 6.1); мерный цилиндр объемом 100 мл; секундомер; шесть колб объемом 50 мл; оборудование для определения концентрации взвеси в сточной воде весовым методом [2].

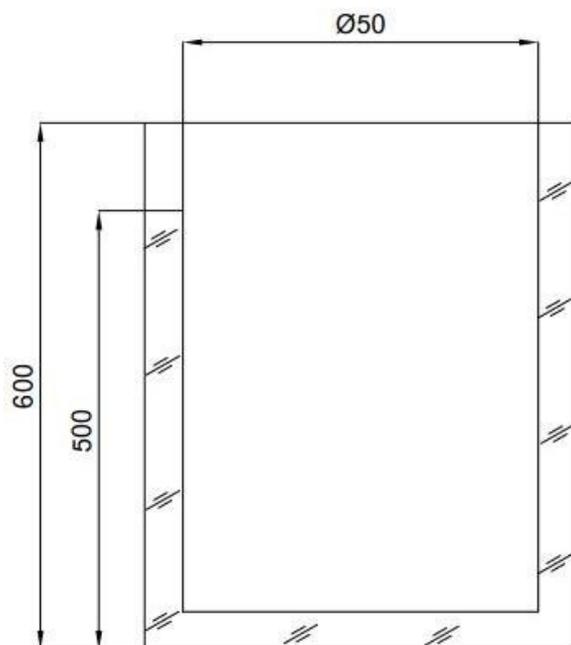


Рис. 6.1. Цилиндр для отстаивания

Порядок проведения практического занятия

В емкость для исходной воды наливается сточная вода, загрязненная взвешенными веществами. Заполняются шесть цилиндров до отметки А.

Из первого цилиндра с помощью сифона отбирается проба, в которой определяется концентрация взвеси в воде, поступающей на очистку ($C_{исх}$, мг/л). Через 5,10,15,20,25 мин из цилиндров с помощью сифона отбираются пробы, в которых определяется концентрация взвеси (C_t , мг/л). В емкость для исходной воды вновь наливается сточная вода. В нее добавляется 10%-й раствор сернокислого алюминия. Доза коагулянта составляет 50 мг/л. Далее повторяются описанные выше действия. Концентрация взвеси в воде определяется весовым методом [2].

Обработка результатов исследований

Определяется эффект очистки сточных вод от взвешенных веществ методом отстаивания $\mathcal{E}_{отс}$, %, по формуле [6]:

$$\mathcal{E}_{отс} = \frac{C_{исх} - C_t}{C_{исх}} \cdot 100 \quad . \quad (6.1)$$

Результаты расчетов заносятся в табл. 6.1.

Таблица 6.1

№ опыта	Продолжительность отстаивания, с	Концентрация взвешенных веществ в пробе, мг/л	Доза коагулянта, мг/л	Эффект отстаивания, %, $\mathcal{E}_{отс}$
	0			
	300			
	600			
	900			
	1200			
	1500			

Строится график зависимости $\mathcal{E}_{отс} = f(t)$.

Практическое занятие № 8

Глубокая очистка сточных вод в скорых фильтрах

Общие положения

На выходе из вторичных отстойников концентрация взвешенных веществ в очищенных стоках, а также их БПК_{полн} составляет 15–20 мг/л [6]. Для глубокой очистки сточных вод населенных пунктов, прошедших полную биологическую очистку, применяются скорые фильтры с зернистой загрузкой. Они бывают с нисходящим и восходящим потоком. Фильтры с нисходящим потоком воды имеют однослойную и многослойную загрузку. Если фильтры работают при атмосферном давлении (имеют свободную поверхность воды), то их называют безнапорными. Фильтры, работающие при избыточном давлении, функционируют в напорном режиме [6].

Скорость фильтрования для скорого фильтра V_{ϕ} , м/ч, составляет [6]:

$$V_{\phi} = \frac{Q_p}{F_{\phi}}, \quad (7.1)$$

где Q_p – расход сточных вод, м³/ч; F_{ϕ} – площадь сечения фильтра, м².

Для однослойных скорых фильтров с нисходящим потоком, в качестве загрузки которых используется кварцевый песок, скорость фильтрования составляет 6–7 м/ч [6]. При этом эффект очистки сточных вод от взвеси в однослойных скорых фильтрах с нисходящим потоком достигает 70%, а БПК_{полн} очищенной в этих аппаратах воды снижается на 50–60%. Для регенерации фильтрующей загрузки однослойных скорых фильтров рекомендуется водовоздушная промывка [6].

Цель работы

Целью практического занятия является изучение процессов глубокой очистки сточных вод в скорых напорных фильтрах.

Практическое оборудование

Для проведения данной работы необходимо иметь: десять колб объемом 50 мл; секундомер; мерный цилиндр объемом 100 мл; оборудование для определения концентрации взвеси в сточной воде весовым методом [2].

В режиме промывки вода подается из емкости 1 насосом Н-1 по трубопроводу 14. Загрязненная промывная вода по трубопроводу 15 отводится в канализацию. Давление на входе в фильтр измеряется манометром М-1, а на выходе из этого аппарата – манометром М-2. Расход воды, подаваемой в фильтр 3, измеряется расходомером ВД-1, а расход воздуха – ротаметром Р-1.

Порядок проведения практического занятия

Перед началом работы все вентили и задвижки закрыты. В емкость 1 по трубопроводу 9 наливается вода, для чего необходимо открыть задвижку ЗД-1.

Открываются задвижки ЗД-2, ЗД-4, ЗД-5, ЗД-6, и ЗД-8. По показанию манометра М-1 устанавливается давление на входе в фильтр, равное 0,2 МПа. По показаниям расходомера ВД-1 устанавливается скорость фильтрования, равная 5 м/ч. После того, как вода начинает поступать в бак 1, включается секундомер. Через 30 мин открывается вентиль В-2 и задвижка ЗД-9, а задвижка ЗД-8 закрывается. Включается насос-дозатор Н-2. Суспензия, приготовленная в баке 2, начинает дозироваться в воду, которая поступает в фильтр 3. Отбирается проба исходной воды из пробоотборника ПР-1. Через время, равное t минут, из пробоотборника ПР-2 отбирается проба очищенной воды. Время t , мин, составляет:

$$t = \frac{H_{\text{общ}}}{V_{\text{ф}}} \quad (7.2)$$

Выключаются насосы Н-1 и Н-2. Закрываются все задвижки и вентили. В отборных пробах определяется концентрация взвешенных веществ весовым методом [2].

Описанные выше действия повторяются для скоростей фильтрования, равных 6, 7, 8 и 9 м/ч.

После завершения опытов осуществляется водовоздушная промывка фильтра 3. Для этого необходимо:

- а) наполнить бак 1 водопроводной водой и закрыть вентиль В-2, а также задвижку ЗД-6;
- б) после того, как манометр М-2 покажет нулевое значение, открыть задвижку ЗД-7 и вентиль В-3;
- в) начать продувку фильтра 3, для чего необходимо включить компрессор К-1; продувка с интенсивностью $20 \text{ л/с} \cdot \text{м}^2$ продолжается в течение 2 минут; интенсивность продувки регулируется вентилем В-3 по показаниям ротаметра Р-1;

г) начать водовоздушную промывку фильтра 3, для чего открыть задвижку ЗД-10, включить насос Н-1; водовоздушная промывка проводится в течение 10 мин; интенсивность подачи воды составляет 5 л/с·м², а интенсивность подачи воздуха – 20 л/с·м²; интенсивность подачи воды регулируется задвижкой ЗД-2 по показаниям расходомера ВД-1;

д) начать промывку фильтра 3, для чего выключить компрессор К-1 и закрыть вентиль В-3; промывка осуществляется в течение 7 минут с интенсивностью 7 л/с·м²;

е) выключить насос Н-1 и закрыть все задвижки и вентили.

7.1. Обработка результатов исследований

Результаты исследований заносятся в табл. 7.1

Таблица 7.1

№ опыта	Скорость фильтрования V _ф , м/ч	Время t, мин	Концентрация взвеси в исходной воде, C _н , мг/л	Концентрация взвеси в очищенной воде, C _к мг/л	Эффект очистки, Э _ф , %
1	2	3	4	5	6

Эффект очистки от взвешенных веществ в скорых напорных фильтрах Э_ф,%, определяется по формуле [6]:

$$Э_{ф} = \frac{C_{н} - C_{к}}{C_{н}} \cdot 100 \quad (7.3)$$

Строится график зависимости Э_ф= f(V_ф).

Практическое занятие № 9

Обеззараживание сточных вод

Общие положения

При механической очистке количество болезнетворных бактерий в сточных водах снижается на 30-40%, а при полной биологической – на 90–95%. Для полного освобождения сточных вод от патогенных микроорганизмов необходимо применение специальных методов обеззараживания [10]. Для дезинфекции сточных вод применяются хлорирование, озонирование и ультрафиолетовое облучение [10].

Хлорирование сточной воды осуществляется жидким хлором, поступающим на очистные сооружения в баллонах или специальных контейнерах, а также гипохлоритом натрия. При малых расходах сточных вод применяются хлорная известь или электролизные установки для получения дезинфицирующих растворов [10].

Выбор метода обеззараживания сточной воды принимается исходя из расхода, качества обрабатываемой воды, эффективности ее очистки, а также условий поставки, транспортировки и хранения реагентов [10].

В прошлом столетии для дезинфекции сточных вод широко применялось хлорирование с помощью жидкого хлора. В последнее время для хлорирования сточных вод стал применяться гипохлорит натрия (NaClO) заводского изготовления, который поставляется в виде водного раствора с концентрацией активного хлора 170 г/л (марка «Б») и 120 г/л (марка «В»).

На некоторых очистных сооружениях гипохлорит натрия получают на специальных установках при помощи электролиза раствора поваренной соли [10].

Доза активного хлора для обеззараживания сточных вод ориентировочно принимается [10]:

- для стоков, прошедших механическую очистку 10 г/м³;
- для стоков, прошедших неполную биологическую очистку – 5 г/м³;
- для стоков, прошедших механическую и полную биологическую очистку – 3 г/м³.

Время контакта стоков с хлором составляет 30 мин [6].

Численно бактериальная загрязненность воды оценивается коли-индексом. Коли-индекс – это количество кишечных палочек *Coli* в одном литре воды. Коли-титр – это величина, обратная коли-индексу (объем воды, в котором содержится одна кишечная палочка *Coli*) [11].

Для определения коли-индекса проба воды фильтруется через мембранный фильтр № 2 или № 3, который задерживает бактерии. Фильтры переносятся на чашки со средой Эндо, инкубируемые при +37°С. Выросшие на поверхности фильтра колонии бактерий изучаются под микроскопом. При этом подсчитывают выросшие на фильтре колонии кишечной палочки, имеющей красный цвет с металлическим блеском, а затем производится пересчет количества палочек *Coli* на 1 л. воды [11].

Считается, что сточная вода может быть сброшена в поверхностный источник без вреда для него, если коли-индекс этой воды достигает 1000 шт/л при остаточном содержании хлора 1,5 мг/л.

Цель работы

Целью данной практического занятия является изучение процессов обеззараживания сточной воды гипохлоритом натрия.

Практическое оборудование

Для проведения данной работы необходимо иметь: емкость для сточной воды объемом 5 л; пять колб объемом 50 мл; мерный цилиндр объемом 100 мл; секундомер; емкость для приготовления раствора гипохлорита натрия; оборудование для определения коли-индекса сточной воды [11].

Порядок проведения практического занятия

Приготавливается раствор гипохлорита натрия с концентрацией 50 мг/л по активному хлору. В емкость объемом 5 л наливается 4 л сточной воды, прошедшей механическую очистку. Затем в эту емкость добавляется 800 мл раствора NaClO, что соответствует дозе активного хлора, равной 10 мг/л. Смесь сточной хлорной воды тщательно перемешивается. Отбирается проба сточной воды. Запускается секундомер и через 5, 10, 20 и 30 мин в стерильные колбы отбираются пробы сточной воды. По методике, изложенной в работе [11], в пробах определяется коли-индекс.

Обработка результатов исследований

Результаты исследования заносятся в табл. 8.1

Таблица 8.1

№ опыта	Время контакта сточной воды с хлором, t_k , мин,	Коли-индекс сточной воды $K_{и}$, шт/л
1	2	3

По данным табл. 8.1 строится график $K_{и}=f(t_k)$

Практическое занятие № 10

Очистка сточных вод методом отстаивания

Общие положения

Очистка производственных сточных вод осуществляется механическими методами. Одним из них является отстаивание, когда частицы загрязнений, которые тяжелее воды, оседают на дно отстойника, а частицы загрязнений легче воды – всплывают [6]. Эффект очистки сточных вод от взвешенных веществ $\mathcal{E}_{в.в.}$, %, определяется по формуле [6]:

$$\mathcal{E}_{в.в.} = \frac{C_n - C_k}{C_n} \cdot 100, \quad (9.1)$$

где C_n – концентрация взвешенных веществ в стоках, поступающих на очистку, мг/л; C_k – концентрация взвешенных веществ в очищенной воде мг/л.

Объем отстойника для очистки производственных стоков $W_{отс}$, м³, определяется по формуле [12]:

$$W_{отс} = Q_p \cdot T, \quad (9.2)$$

где Q_p – расход сточных вод, м³/ч; T – время отстаивания, необходимое для достижения эффекта очистки от взвеси \mathcal{E}_0 , ч.

Величина T , ч, определяется по формуле [12]:

$$T = t_2^2 \cdot \left(\frac{H}{h_2} \right)^n, \quad (9.3)$$

где H – рабочая глубина отстойника, м; t_2 – время отстаивания, необходимое для достижения в цилиндре с глубиной воды h_2 , м, эффекта очистки от взвеси \mathcal{E}_0 , ч; n – показатель степени.

Величина n определяется по формуле [12]:

$$n = \frac{\lg t_2 - \lg t_1}{\lg h_2 - \lg h_1}, \quad (9.4)$$

где t_2 – время отстаивания, необходимое для достижения эффекта очистки от взвеси \mathcal{E}_0 , при глубине воды в цилиндре h_2 , ч; t_1 – время отстаивания, необходимое для достижения эффекта очистки от взвеси \mathcal{E}_0 , при глубине воды в цилиндре h_1 , ч.

На рис. 9.1 представлена методика определения значений t_1 , и t_2 .

Цель работы

Целью практического занятия является определение времени отстаивания, необходимого для снижения концентрации взвесей с 200 мг/л до 50 мг/л в горизонтальном отстойнике с рабочей глубиной $H=2$ м.

Практическое оборудование

Для проведения данной работы необходимо иметь: емкость для загрязненной сточной воды объемом 10 л; восемь стеклянных цилиндров (рис. 9.2); мерный цилиндр объемом 100 мл; девять колб объемом 50 мл; секундомер; оборудование для определения концентрации взвеси в сточной воде весовым методом [2].

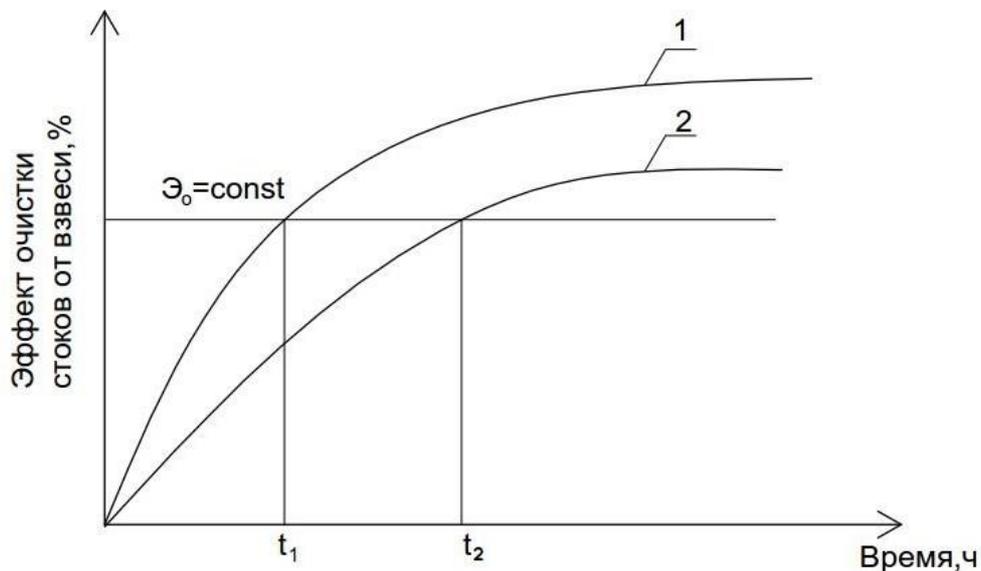


Рис. 9.1. Определение времени отстаивания в цилиндрах:
1 – зависимость $\mathcal{E}_{в.в}=f(t)$ при глубине воды в цилиндре h_1 ;
2 – зависимость $=f(t)$ при глубине воды в цилиндре h_2

Порядок проведения практического занятия

В емкость для исходной воды наливается сточная вода, загрязненная взвешенными веществами. Отбирается проба исходной воды. Заполняются стеклянные цилиндры. Четыре цилиндра заполняются до отметки А, а четыре – до отметки В. Включается секундомер. Через 10, 20, 30 и 60 мин

с помощью сифона отбирается по две пробы воды из цилиндров. Во всех пробах определяется концентрация взвеси весовым методом [2].

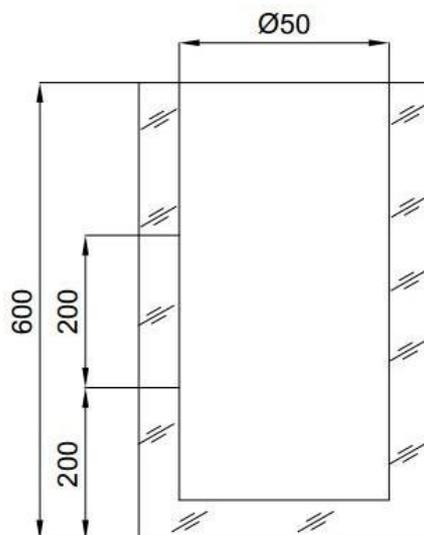


Рис. 9.2. Цилиндр для отстаивания

Обработка результатов исследований

Результаты опытов заносятся в табл. 9.1

Таблица 9.1

Продолжительность отстаивания, ч, t	Глубина отстаивания h ₁ =200 мм		Глубина отстаивания h ₂ =400 мм	
	Концентрация взвеси, мг/л	Эффект очистки, %, Э _{в.в}	Концентрация взвеси, мг/л	эффект очистки, %, Э _{в.в}
1	2	3	4	5

Эффект очистки от взвеси определяется по формуле (9.1). Для каждой глубины отстаивания строятся графики зависимости Э_{в.в}=f(t).

Величина Э_о, %, определяется по формуле [12]:

$$\mathcal{E}_o = \frac{C_1 - 50}{C_1} \cdot 100, \quad (9.5)$$

где C₁ – концентрация взвешенных веществ в исходной воде, мг/л.

Графическим способом определяются величины t₂ и t₁. По формуле (9.4) определяется величина n. По формуле (9.3) определяется величина T.

Практическое занятие № 11

МОДЕЛИРОВАНИЕ РАБОТЫ МЕТАНТЕНКА

Общие положения

Метантенк представляет собой резервуар для анаэробного сбраживания концентрированных сточных вод, сырого осадка из первичных отстойников, избыточного уплотненного активного ила из вторичных отстойников; биопленки из биофильтров. Допускается подача в метантенки и других сбраживаемых органических веществ после их дробления, т.е. отходов с решеток, домашнего мусора, промышленных отходов органического происхождения и т.д. [13].

По конструкции метантенки бывают с неподвижным незатопленным перекрытием, с плавающим перекрытием, с неподвижным затопленным перекрытием. В настоящее время наибольшее распространение получили метантенки с неподвижным незатопленным перекрытием [13].

В зависимости от температуры сбраживания различают мезофильный (при температуре $t = +33^{\circ}\text{C}$) и термофильный (при температуре $t = +53^{\circ}\text{C}$) режимы сбраживания. Для нагрева осадка используется острый пар [13].

Термофильный режим обеспечивает дегельминтизацию осадка и позволяет в 2 раза увеличить дозу загрузки метантенка по сравнению с мезофильным режимом, что позволяет сократить объемы метантенков. В то же время осадок, сброженный при термофильном режиме, гораздо труднее обезводить [13].

Для поддержания режима анаэробного сбраживания необходима равномерная загрузка осадка в метантенки в течение суток, а также нагревание свежего поступающего осадка острым паром.

При анаэробном сбраживании в процессе распада органических веществ одним из основных продуктов распада является метан, поэтому такое брожение называется метановым. При биохимическом процессе метанового брожения сообщества микроорганизмов в ходе своей жизнедеятельности окисляют органические вещества осадков сточных вод. Процесс метанового брожения состоит из двух фаз: первой (кислой) и второй (щелочной).

В первой фазе (кислой или водородной) из сложных органических веществ осадка и ила под действием внеклеточных бактериальных ферментов сначала гидрализуются до более простых: белки – до пептидов и аминокислот, жиры – до глицерина и жирных кислот, углеводы – до простых сахаров. Далее образуются органические кислоты (масляная, пропионовая, уксусная), спирты (этиловый, бутиловый и др.), газы (углекислый газ, водород, сероводород, аммиак) и пр. При кислотном брожении pH уменьшается до 4,5–5,0. Процесс сопровождается

появлением неприятного гнилостного запаха. Во второй фазе (щелочной или метановой) образуется метан и диоксид углерода в результате жизнедеятельности метанообразующих бактерий. При сбраживании выделяется 5–15 м³ газа на 1 м³ сбраживаемого осадка. Процесс сбраживания угнетается в том случае, если в составе осадка имеются соли тяжелых металлов, поверхностно-активные вещества, фенолы и другие токсичные вещества [13].

Цель практического занятия

Целью практического занятия является изучение работы метантенка.

Практическое оборудование

Для проведения данной практического занятия необходимо иметь: емкость для уплотненного избыточного активного ила; модель метантенка; сушильный шкаф; технические весы с разновесами; фарфоровая чашка; муфельная печь; фарфоровый тигель; устройство для определения объема выделяющегося при сбраживании газа; секундомер.

Описание практической установки

Схема практической установки с моделью метантенка приведена на рис. 10.1.

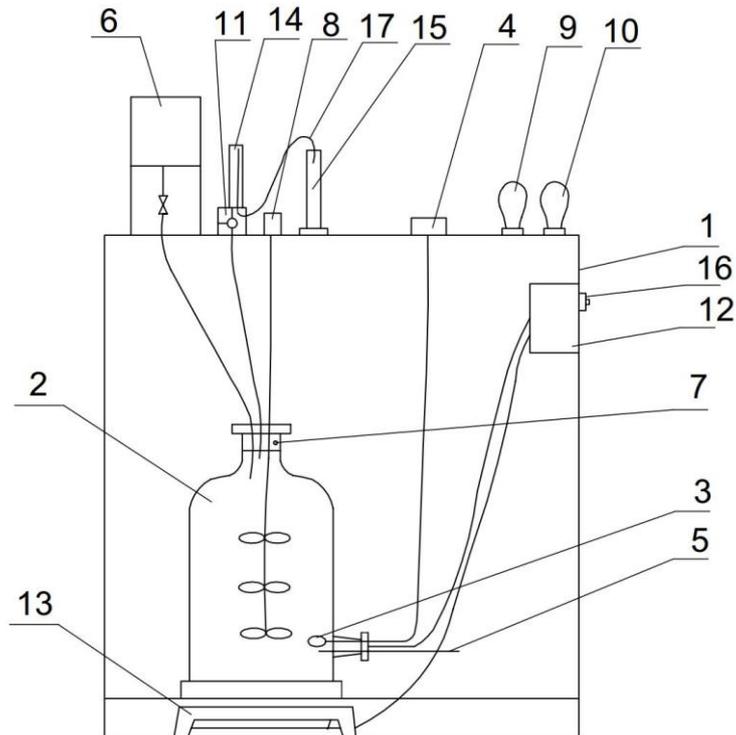


Рис.10.1. Схема практической установки:

1 – термостат; 2 – камера брожения; 3 – термопара; 4 – реле отключения; 5 – отвод осадка; 6 – емкость для подачи осадка; 7 – резиновая пробка с гнездом для мешалки и трубками для подачи осадка и выпуска газа; 8 – электродвигатель; 9 – лампа, сигнализирующая об охлаждении осадка; 10 – лампа, сигнализирующая о необходимости подогрева осадка; 11 – трехходовой кран; 12 – блок питания; 13 – электронагреватель; 14 – измерительная колба для принятия газа; 15 – колба для принятия воды; 16 – тумблер для включения мешалки; 17 – резиновая трубка для газа

Лабораторная установка состоит из термостата 1 и установленной в нем камеры брожения 2. Термостат представляет собой шкаф, изнутри обшитый термоизоляционным материалом. Термостат оборудован электронагревателем 13, термопарой 3, реле отключения 4, лампой, сигнализирующей о необходимости подогрева осадка 10 и лампой, сигнализирующей об охлаждении осадка, блоком питания 12, тумблером включения и отключения мешалки 16. На крышке термостата размещено оборудование, предназначенное для обслуживания установки, т.е. емкость для подачи осадка 6, электродвигатель мешалки 8, трехходовой кран 11 с колбой 14 для принятия газа и колбой 15 для принятия вытесненной газом воды. Горловина камеры брожения 2 герметично закрыта резиновой

пробкой 7, в которой имеются три отверстия для загрузки осадка, выхода газа и для вала пропеллерной мешалки.

Объем выходящего газа из камеры брожения фиксируется с помощью устройства входа и фиксирования качества выделенного газа (рис. 10. 2).

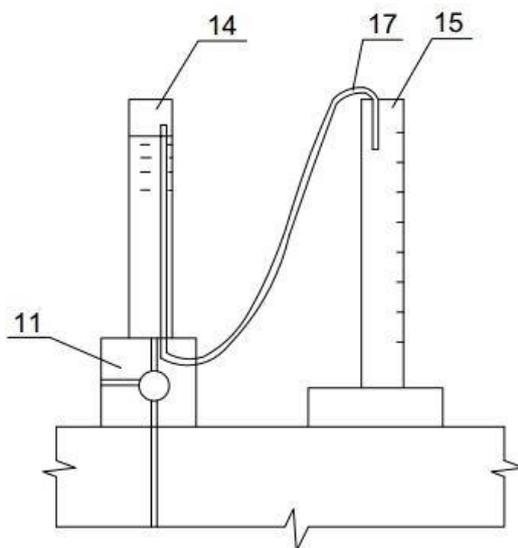


Рис. 10.2. Устройство входа и фиксирования количества выделенного газа:

11 – трехходовой кран; 14 – колба для принятия газа;
15 – колба для принятия воды; 17 – резиновая трубка для газа

Данное устройство работает следующим образом: через трехходовой кран 11 газ из камеры брожения 2 поступает в измерительную колбу 14, из которой под давлением газа вода по резиновому шлангу 17 поступает в колбу 15. Секундомером засекается время с начала перетекания жидкости из колбы 14 до ее полного опорожнения, и определяется расход выделяемого газа.

Вначале определяется влажность осадка, направляемого на стабилизацию в модель метантенка. Методика определения влажности осадка принята в соответствии с рекомендациями [13]. Для проведения анализа в предварительно прокаленную в муфельной печи и взвешенную фарфоровую чашку наливается исследуемый осадок. Чашка с осадком взвешивается. Затем она помещается в сушильный шкаф, где осадок при температуре +105°C сушится до постоянного веса m_2 , г. Влажность исследуемого осадка Вл,%, определяется по формуле [13]:

$$Вл = 100 \left| \frac{m_1 - m_2}{m_2 - m_3} \right| \quad (10.1)$$

где m_1 – масса чашки с влажным осадком, г; m_3 – масса пустой чашки, г.

Затем определяется зольность осадка, направляемого на стабилизацию в модель метантенка. Методика определения зольности осадка принята в соответствии с рекомендациями [13]. Для определения зольности осадка используется навеска сухого осадка, которая осталась после определения влажности.

В предварительно прокаленный в муфельной печи и взвешенный фарфоровый тигель отвешивают 2 г сухого осадка. Затем тигель помещают в муфельную печь и в течение 20 мин прокаливают при температуре + 800°C. Далее тигель извлекается из печи, охлаждается и взвешивается. Зольность исследуемого осадка Z , %, составляет [13]:

$$Z = 50 \cdot (m_4 - m_5), \quad (10.2)$$

где m_4 – масса тигля после прокаливания, г; m_5 – масса пустого тигля, г.

В модели метантенка осуществляется мезофильное сбраживание. Объем модели метантенка (камеры сбраживания) составляет $W_k=10$ л. Объем осадка, обрабатываемого в течение суток в модели метантенка, составляет $W_{oc}=1$ л/сут.

В камеру брожения в течении суток через каждые 5 часов загружается и выгружается по 0,2 л осадка [13]. После загрузки осадка содержимое камеры брожения перемешивается в течение 5 мин. Затем из камеры сбраживания производится выгрузка осадка. После каждой выгрузки измеряется объем выделившегося газа. Через сутки после первой загрузки осадка камера сбраживания опорожняется. Отбираются пробы сброженного осадка для определения его влажности и зольности.

Обработка результатов исследований

Доза загрузки модели метантенка D_m , %, определяется по формуле [6]:

$$D_m = \frac{W_{oc}}{W_m} \cdot 100. \quad (10.3)$$

Теоретический выход газа Γ_t , л/сут, определяется по формуле [6]:

$$\Gamma_t = y \cdot W_{общ}, \quad (10.4)$$

где y – выход газа, м³/кг;

Величина y , м³/кг, определяется по формуле [6]:

$$y = \frac{(a_u - n \cdot D_m)}{100}, \quad (10.5)$$

где $a=44$ % – предел сбраживания ила [6]; $n=0,56$ – коэффициент, зависящий от влажности ила и температурного режима [6].

Результаты исследований заносятся в табл. 10.1

Таблица 10.1

Влажность осадка, V_d , %		Зольность осадка, Z , %		Доза загрузки, %, D_m	Выход газа, m^3/kg , y	Объем газа, л/сут	
1	2	3	4			теоретический, Γ_T	действительный
1	2	3	4	5	6	7	8

Практическое занятие № 12

Обезвоживание осадков сточных вод с помощью центрифуги

Общие положения

При механическом обезвоживании осадков сточных вод наибольшее применение имеют центрифуги различных типов. Достоинствами метода центрифугирования являются простота, экономичность и управляемость процессом. После обработки на центрифугах получают осадки низкой влажности. Центрифугирование – это разделение фаз в поле центробежных сил. Центрифуги по методу центрифугирования подразделяются на фильтрующие и осадительные. В отечественной практике для обработки осадков сточных вод применяют серийно выпускаемые непрерывно действующие осадительные горизонтальные центрифуги типа ОГШ (рис. 11.1).

Основными элементами центрифуги являются конический ротор 6 со сплошными стенками и полый шнек 7. Ротор и шнек вращаются в одну сторону, но с разными скоростями. Под действием центробежной силы нерастворимые частицы осадка отбрасываются к стенкам ротора, и вследствие разности частоты вращения ротора и шнека перемещаются к отверстию в роторе 8, через которое обезвоженный осадок (кек) попадает в бункер кека.

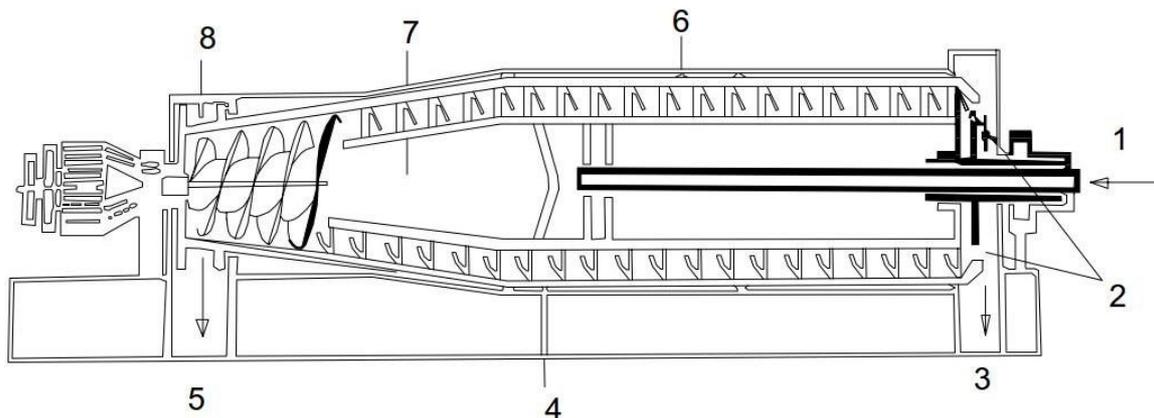


Рис. 11.1. Осадительная центрифуга типа ОГШ:

1 – трубопровод для подачи осадка; 2 – отверстие для выгрузки фугата;
 3 – выпуск фугата; 4 – отверстие для поступления осадка в ротор; 5 – вы-
 грузка кека; 6 – ротор; 7 – полый шнек; 8 – отверстие для выгрузки кека

Отделенная от осадка вода (фугат) отводится через отверстия 2, расположенные с противоположной стороны ротора. Критерием влагоотдачи при центрифугировании является индекс центрифугирования $I_{ц}$, $\text{м}^3/\text{кг}$, определяемый по формуле [14]:

$$I_{ц} = 1000 \cdot W_k / (C - W_0), \quad (11.1)$$

где $W_k = (W_0 - W_\phi)$ – объем кека, м^3 ; W_0 – объем осадка, м^3 ; W_ϕ – объем фугата, м^3 ; C – концентрация твердой фазы осадка, $\text{кг}/\text{м}^3$.

При значениях индекса центрифугирования больше 7, перед ним требуется кондиционирование осадка катионными полиэлектролитами, например, флокулянтами на основе полиакриламида. Центрифугирование осадков может производиться с применением минеральных коагулянтов и флокулянтов или без них. При использовании флокулянтов кек имеет меньшую влажность, центрифуга – большую пропускную способность, а фугат имеет меньшую загрязненность.

Основными показателями, характеризующими работу осадительных центрифуг, являются: производительность, эффективность задержания сухого вещества и влажность кека. Показатели работы центрифуги зависят от геометрических размеров ротора, частоты вращения, диаметра сливного цилиндра, положения питающей трубы, влажности обрабатываемого осадка, плотности и дисперсного состава его твердой фазы, форм связи влаги с твердыми частицами, вязкости жидкой фазы и т.п. [14].

Показатели работы центрифуг для различных осадков могут существенно различаться. Поэтому с целью повышения эффективности применения центрифуг для обезвоживания осадков необходимо получить

наиболее точные данные, учитывающие реальные свойства осадков на практической стаканчиковой центрифуге.

Эффективность задержания сухого вещества осадка зависит, в основном, от площади приведенной поверхности осаждения центрифуги (индекса производительности) и продолжительности нахождения осадка в роторе. Индекс производительности центрифуги I_n , m^2 , выражается зависимостью [14]:

$$I_n = F \cdot \Phi \quad (11.2)$$

где F – площадь поверхности сливного цилиндра центрифуги, m^2 ;
 Φ – фактор разделения, показывающий, во сколько раз ускорение центробежного поля, развиваемое в центрифуге, больше ускорения гравитационного поля (силы тяжести) [14].

Фактор разделения Φ , определяется по формуле [14]:

$$\Phi = \omega^2 \cdot R / g = r \cdot n^2 / 900, \quad (11.3)$$

где $\omega = \pi \cdot n / 30$ – угловая скорость вращения ротора, рад/с; r – внутренний радиус ротора, м; g – ускорение свободного падения, м/с²; n – скорость вращения ротора, мин.

11.1. Цель практического занятия

Целью данной практического занятия является изучение процессов обезвоживания осадков сточных вод с помощью центрифугирования.

Практическое оборудование

Для проведения этой практического занятия необходимо иметь: центрифугу типа ОПН с набором пластиковых стаканчиков; весы с разновесами; секундомер; мерный цилиндр объемом 0,5; фарфоровую чашку; сушильный шкаф; муфельный шкаф; емкость для избыточного активного ила.

Описание практической установки

Схема практической центрифуги типа ОПН представлена на рис. 11.2. На корпусе центрифуги 1 смонтированы привод 2, пульт управления 3 и основание 4, механизм блокировки крышки 21. Привод 2 центрифуги состоит из электродвигателя 5, конусного вала 6, датчика частоты вращения и обратной связи 7. Привод соединен с кожухом 8 при помощи амортизирующих элементов. На пульте управления 3 расположены: ручка переключения частоты вращения 9; ручка управления часовым

механизмом 10; выключатель центрифуги 12; выключатель часового механизма 11; кнопка открывания крышки центрифуги 22.

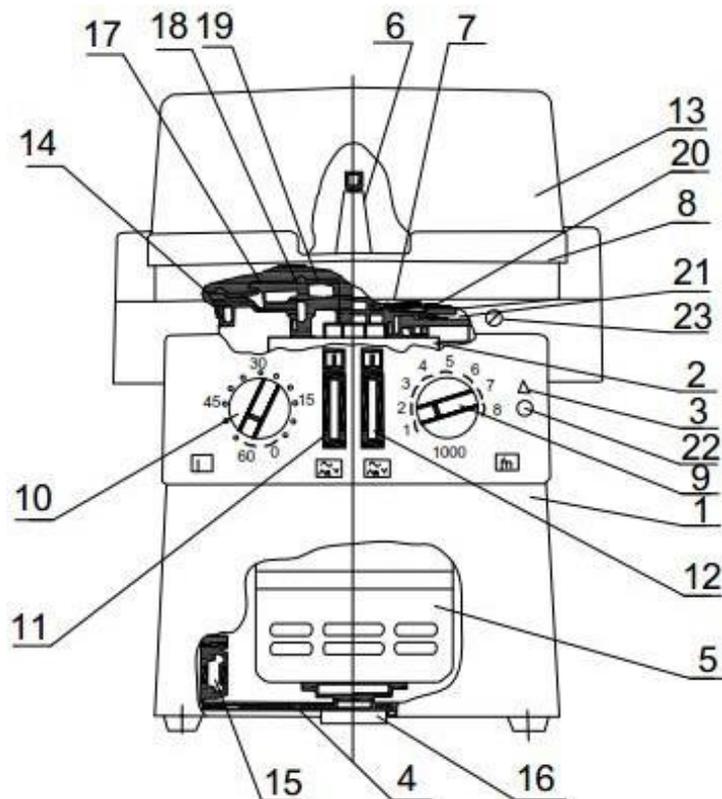


Рис.11. 2. Лабораторная центрифуга ОПН

1 – корпус; 2 – привод; 3 – пульт управления; 4 – основание;
 5 – электродвигатель; 6 – вал; 7 – датчик; 8 – кожух; 9 – ручка;
 10 – выключатель часов; 11 – выключатель цепи питания;
 12 – включение цепи питания; 13 – крышка; 14 – винт;
 15 – разъем; 16 – гайка; 17 – крышка; 18 – винт; 19 – амортизатор;
 20 – винт; 21 – механизм блокировки; 22 – кнопка открывания крышки; 23 – ключ принудительного открывания крышки

В рабочей камере на конусный вал 6 устанавливается ротор, содержащий гнезда для пробирок с осадком. Ротор закрепляется на валу привода при помощи крышки или гайки. Рабочая камера закрывается прозрачной самоблокирующейся крышкой 13.

Меры безопасности при работе на центрифуге

При работе с центрифугой следует соблюдать общие правила техники безопасности при работе с электрическими приборами. Категорически запрещается:

- работать без заземления;
- работать на оборотах, свыше 8000 в минуту;
- включать центрифугу без установленного ротора;
- работать с открытыми крышками ротора и центрифуги;
- размещать в роторе нечетное число пробирок;
- работать со стеклянными пробирками на частоте вращения ротора свыше 2000 об/мин.;
- подключать центрифугу к источнику питания постоянного тока.

Порядок проведения практического занятия

В процессе проведения работы устанавливается зависимость эффекта обезвоживания от продолжительности при разной частоте вращения центрифуги. Для этого определяется влажность осадка по методике, изложенной в практической работе № 10, при 1000, 2000 и 3000 об/мин. Продолжительность центрифугирования составляет 5, 10 и 15 минут. Из емкости для осадка отбирается его проба для определения влажности.

Открывается крышка центрифуги. Плотно насаживается ротор на вал привода. Пробы осадка наливаются в два пластиковых стаканчика, которые размещаются в диаметрально противоположных гнездах ротора. Объем осадка, наливаемого в стаканчики, должен быть одинаков. Закрывается крышка ротора. Закрывается крышка центрифуги. При положении ручки 9 на отметке «0» подключается сетевой шнур центрифуги к сети переменного тока. Ручкой 9 устанавливается частота вращения центрифуги, равная 1000 об/мин. Запускается секундомер, и одновременно выключателем 12 включается центрифуга. Ручка 10 устанавливается в любое, отличное от нуля, положение. Через 5 мин работы центрифуги с помощью клавиши 11 она отключается. После ее полной остановки извлекаются пластиковые стаканчики, в одном из которых определяется влажность осадка.

Все изложенное выше повторяется при продолжительности центрифугирования, равной 10 и 15 мин. Такие же действия проводятся при частоте вращения 2000 и 3000 об/мин. Необходимая частота вращения задается ручкой 9.

Обработка результатов исследований

Результаты исследований заносятся в табл. 11.1

Таблица 11.1

Частота вращения центрифуги, об/мин, n	Влажность осадка, %, Вл				Фактор разделения, Ф
	Продолжительность центрифугирования, мин $t_{ц}$				
	0	5	10	15	
1	2	3	4	5	6

Фактор разделения определяется по формуле (11.3)

По данным табл. 11.1 строятся графики зависимостей $Вл=f(t_{ц})$ при различных частотах вращения .

Практическое занятие № 13

Обезвоживание осадков сточных вод с помощью камерных фильтр-прессов

Общие положения

Одним из методов механического обезвоживания осадков сточных вод является их обработка на фильтр-прессах. В настоящее время наиболее часто применяются автоматизированные фильтр-прессы типа ФПАКМ с поверхностью фильтрования 5, 10, 25 и 50 м², а также камерные фильтр-прессы типа ФК с поверхностью фильтрования 52 м² и объемом камер 0,9 м³. Фильтр-пресс представляет собой устройство, в котором обезвоживание осадка осуществляется за счет принудительного процеживания фугата (отделяемой от осадка воды) через слой фильтрующей ткани [15].

Большинство осадков обладают весьма высоким удельным сопротивлением фильтрованию. Поэтому их перед обезвоживанием на фильтр-прессах подвергают кондиционированию (обработке химическими реагентами, электрокоагуляции, замораживанию и т.п.). В качестве реагентов обычно используются 10%-е водные растворы сернокислого алюминия, хлорного железа, сернокислого железа и известкового молока [15].

Удельное сопротивление осадка фильтрованию r_m , м/кг может быть определено по формуле [15]:

$$r_m = \frac{2PF^2 \cdot M}{\eta \cdot C_u}, \quad (12.1)$$

где $P = 5 \text{ кгс/см}^2 = 4,91 \times 10^5 \text{ Н/м}^2$ – давление в модели фильтр-пресса, при

котором осуществляется обезвоживание осадка [15]; $F=3,6 \times 10^3 \text{ м}^2$ – площадь фильтрования модели фильтр-пресса [15]; $\eta=10^{-3} \text{ Н} \cdot \text{с}/\text{м}^2$ – вязкость фугата [15]; C_u – концентрация осадка, $\text{г}/\text{м}^3$; M – параметр, определяемый экспериментальным путем.

Средняя скорость фильтрования V_{cp}^ϕ , $\text{м}/\text{ч}$, определяется по формуле [15]:

$$V_{cp}^\phi = \frac{W}{\tau \cdot F}, \quad (12.2)$$

где W – объем фильтрата, полученный за время τ , м^3 .

Производительность фильтр-прессов типа ФПАКМ $Q_{ф.п.}$, $\text{кг}/(\text{м}^2 \cdot \text{ч})$, определяется по формуле [15]:

$$Q_{ф.п.} = \frac{M_k \cdot C_k}{100 \cdot F \cdot \tau_{ц}}, \quad (12.3)$$

где M_k – масса кека, кг ; C_k – концентрация кека в массных процентах; $\tau_{ц} = 0,25 \text{ ч}$ – продолжительность фильтроцикла фильтр-пресса типа ФПАКМ [8].

Соппротивление фильтровальной ткани $R_{ф.т.}$, $1/\text{м}$, определяется по формуле [15]:

$$R_{ф.т.} = \frac{P \cdot F}{\eta} N, \quad (12.4)$$

где N – параметр, определяемый экспериментально.

Цель практического занятия

Целью этой практического занятия является определение технологических параметров фильтр-пресса, на котором осуществляется обезвоживание осадка с помощью данного типа фильтровальной ткани.

Практическое оборудование

Для проведения практического занятия необходимо иметь: лабораторную установку с моделью фильтр-пресса; секундомер; весы с разновесами; мерный цилиндр объемом 1 л.

Описание практической установки и порядок проведения работы

Перед началом проведения исследований производится физико-химический анализ осадка. Технологическая схема практической установки приведена на рис. 12.1. В ее состав входят: модель фильтр-пресса 1, компрессор 2, ресивер 3, оборудованный манометром М-1, воздухопровод 4 и мерный цилиндр 5. Воздуховод 4 оборудован вентиляем В-1 и трехходовым краном ТК-1.

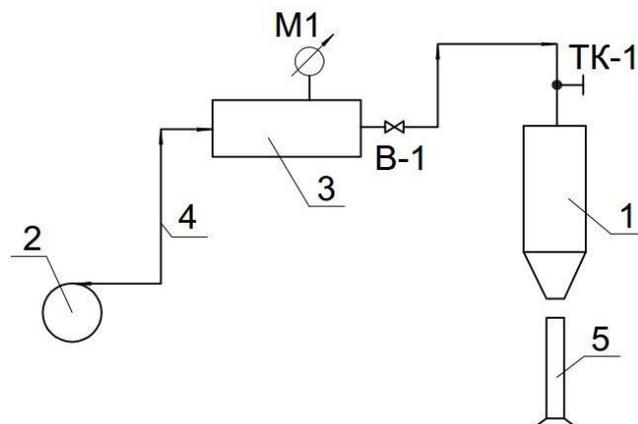


Рис. 12.1. Схема практической установки

Лабораторная установка работает следующим образом. В модель фильтра 1, подготовленную к работе, загружается доза осадка. Включается компрессор 2. При закрытом вентиле В-1 по показаниям манометра М-1 в ресивере 3 устанавливается давление, равное 5 кгс/см^2 . Компрессор 2 выключается. Полностью открывается клапан В-1. При помощи трехходового крана ТК-1 в модель фильтра 1 подается сжатый воздух. При этом отмечается некоторое снижение давления в системе, которое быстро восстанавливается. В момент восстановления давления включается секундомер. Через определенные промежутки времени определяется объем фильтрата, отделившегося от обезвоживаемого осадка. Процесс обезвоживания прекращается, когда завершается отделение фильтрата от осадка. Для этого закрывается клапан В-1, а трехходовой кран ТК-1 переводится в положение, при котором сжатый воздух из системы выпускается в атмосферу. Из модели фильтра 1 выгружается кек, масса которого определяется при помощи весов. Если в процессе обезвоживания осадка давление в системе снижается, его следует восстанавливать – включить компрессор 2. Результаты исследований заносятся в табл. 12.1.

Таблица 12.1

$\tau, \text{с}$	$V, \text{см}^3$	$\tau/V, \text{с/см}^3$
0		
60		
120		
180		
240		
300		
360		
420		
480		
540		
600		
660		
720		
780		
840		
900		

Обработка результатов исследований

По данным табл. 12.1 строится графическая зависимость τ/V от V (рис. 12.2). При помощи этой зависимости определяются параметры M и N . По формуле (12.1) определяется удельное сопротивление данного осадка сточных вод фильтрованию. По формуле (12.2) определяется средняя скорость фильтрования. По формуле (12.4) определяется сопротивление фильтровальной ткани. Результаты расчетов заносятся в табл. 12.2.

Таблица 12.2

Параметр, M ,	Параметр, N ,	Концентрация осадка, $C_u, \text{кг/м}^3$	Удельное сопротивление осадка фильтрованию, $\text{м/кг}, r_m$	Средняя скорость фильтрования, $V_{\text{ср}}^{\text{ф}}, \text{м/с}$	Сопротивление фильтрованию ткани, $1/\text{м}$ $R_{\text{ф.т.}}$
1	2	3	4	5	6

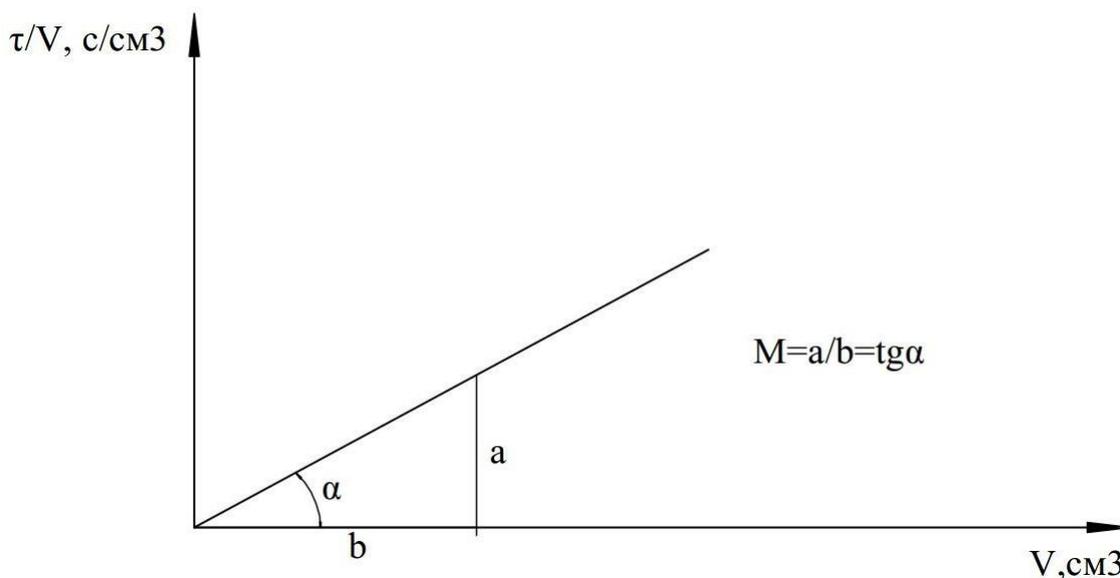


Рис. 12.2. График зависимости τ/V от V

Меры безопасности

Проведение практического занятия осуществляется только под руководством преподавателя или заведующего лабораторией.

До начала практического занятия необходимо:

- проверить лабораторную установку на герметичность;
- проверить исправность оборудования;
- подготовить всё необходимое для практического занятия.

Во время проведения практического занятия:

- контролировать давление по показателям манометра M ;
- при повышении давления выключить компрессор и трехходовым краном ТК-1 стравить воздух;
- при появлении утечек приостановить проведение практического занятия до их полной ликвидации.

После окончания работы:

- модель фильтр-пресса промыть водой и просушить;
- заменить при необходимости фильтровальную ткань.

Практическое занятие 14 Определение содержания общего железа колориметрическим методом

Цель работы – определить содержание общего железа Fe^{+3} , Fe^{+2} с применением роданистого аммония колориметрическим методом.

Реактивы и оборудование:

- 1) стандартный раствор железа Fe^{+3} ;
- 2) роданистый аммоний (20 % $F_{\text{и}}$ раствор);

- 3) перманганат калия (0,1 н. раствор);
- 4) азотная кислота HNO_3 (6 н. раствор);
- 5) КФКФ2, зеленый светофильтр, $\lambda = 490$ нм, кювета 50,0 мм;
- 6) электроплитка с асбестовой сеткой;
- 7) колбы емкостью 200 мл, 100 мл; измерительные цилиндры.

Принцип метода и мешающие влияния

Метод основан на образовании окрашенного в красный цвет родаFнида железа $\text{Fe}(\text{CNS})_3$ и его комплексных соединений $\text{Fe}(\text{CNS})_6$, $\text{Fe}(\text{CNS})_3$ при добавлении раствора роданистого аммония к раствору, содержащему ионы трехвалентного железа. Находящееся в пробе заFкисное железо Fe^{+2} переводят в окисное железо Fe^{+3} кипячением с азотной кислотой.

Порядок и методика проведения анализа

В широкогорлую колбу для кипячения вместимостью 200 мл помещают 50 мл хорошо перемешанной пробы, содержащей не более 4 мг железа в 1 л или меньший объем пробы, разбавленной дистилFлированной водой до 50 мл, добавляют 5 мл 6 н. азотной кислоты, кипятят не менее 5 мин. К горячей жидкости прибавляют раствор перманганата калия до слабоFрозового окрашивания после 5Fминутного стояния. Раствор охлаждают, фильтруют через бумажный фильтр и переносят в мерную колбу на 100 мл, добавляют 5 мл роданистого аммония. Объем раствора доводят дистиллированной водой до метки и после перемешивания тут же измеряют оптическую плотность на КФКФ2 через зеленый светофильтр с длиной волны $\lambda = 490$ нм (кювета – 50 мм). Вводят поправку на оптическую плотность холостой пробы, приготовленной таким же способом с дистиллированной водой, как и со сточной. По калибровочной кривой находят концентрацию железа

$C_{гр}$, мг/л, и определяют концентрацию общего железа C_x , мг/л, в пробе по формуле

$$C_x = \frac{C_{гр} \cdot 1000}{V},$$

где V – объем пробы, взятой для анализа, мл.

Результаты в диапазоне до 1 мг/л округляют до сотых долей, от 1 до 10 мг/л – до десятых долей.

ПДК железа, общего в воде водоемов хозяйственно-питьевого и культурно-бытового водопользования, должна быть не более 0,3 мг/л, в воде рыбохозяйственного водопользования – не более 0,1 мг/л. Концентрация общего железа на очистных сооружениях биологической очистки с аэротенками снижается на 65 %.

Построение калибровочной кривой

Калибровочная кривая строится на основании анализа серии, соф держащей от 0,5 до 10 мл стандартного раствора железа.

Практическое занятие 15 Определение сульфатов колориметрическим методом

Цель работы – определить концентрацию сульфатов на КФКФ2. Реактивы и оборудование:

- 1) соляная кислота HCl 1:1;
- 2) осадительная смесь хлористого бария BaCl₂;
- 3) стандартный раствор сульфатов;
- 4) КФКФ2, светофильтр синий, $\lambda = 400$ нм, кювета 50,0 мм;
- 5) колбы, V = 100 мл, измерительные цилиндры.

Порядок и методика проведения анализа

Метод применим для анализа, когда в пробе содержится от 2 до 200 мг/л сульфатов. В мерную колбу на 100 мл вливают 10 мл сточной жидкости, приливают 0,8 мл HCl 1:1 и 4 мл раствора BaCl₂ (осадительной смеси). Содержимое колбы доводят до метки дистиллированной водой, тщательно перемешивают и через 5 минут колориметрируют. Содержание сульфатов в пробе находят по калибровочному графику. Концентрацию сульфатов в сточной воде С_х, мг/л, определяют по формуле

$$C_x = \frac{C_{гр} \cdot V}{1000},$$

где С_{гр} – содержание сульфатов, найденное по графику, мг/пробы;

V – объем пробы, взятой для анализа, мл.

Сульфаты, содержащиеся в сточных водах, на сооружениях биологической очистки с аэротенками практически не очищаются и сбрасываются в водоемы с той же концентрацией, что и приходят на ОС. Общее содержание сульфатов в воде рыбохозяйственных водоемов должно быть не более 100 мг/л, в воде хозяйственно-питьевого и культурно-бытового назначения – не более 500 мг/л.

Построение калибровочного графика

В ряд мерных колб на 100 мл приливают 0; 0,25; 0,1; 0,2; 0,3; 0,4; ...; 1,0 мл стандартного раствора, добавляют около 50 мл дистиллированной воды, 0,8 мл соляной кислоты HCl 1:1, перемешивают, а затем добавляют 4 мл раствора BaCl₂.

Объем в колбах доводят до отметки дистиллированной водой, тщательно перемешивают и оставляют на 5 минут, а затем измеряют на КФКФ2 оптическую плотность через синий светофильтр с длиной волны $\lambda = 400$ нм (кювета 50 мм). При построении графика учитывают значение холостой пробы.

Практическое занятие 16 Определение фосфатов колориметрическим методом

Цель работы – определить концентрацию фосфатов на ФЭКФ56. Реактивы и оборудование:

- 1) стандартный раствор фосфорнокислого калия;
- 2) рабочий раствор KH_2PO_4 ;
- 3) смесь водного раствора молибденовокислого аммония с серной кислотой;
- 4) свежеприготовленный раствор олова;
- 5) фотоэлектроколориметр ФЭКФ56, светофильтр №8, кювета 10,0 мм;
- 6) колбы емкостью 100 мл, измерительные цилиндры, пипетки.

Принцип метода и мешающие влияния

В разбавленном растворе фосфатов молибдат аммония реагирует в кислой среде с образованием молибденовофосфорной кислоты, ко^{II} торая восстанавливается оловом до интенсивно окрашенного ко^{II} плекса голубого цвета.

Определению фосфатов мешают сульфиды и сероводород. В их при^{II} с^{II}тствии в пробу добавляют твердый перманганат калия, встряхивают в течение 1–2 минут (при этом раствор должен остаться розовым).

Порядок и методика проведения анализа

В мерную колбу вместимостью 100 мл, наполовину наполненную дистиллированной водой, вливают несколько миллилитров исследуе^{II} мой жидкости (отстоянной), прибавляют при взбалтывании 2 мл мо^{II} либденовокислого аммония, 4 капли свежеприготовленного раствора олова, доводят объем до метки и колориметрируют. Концентрацию фосфатов определяют по калибровочной кривой $C_{гр}$, мг/пробы. Концентрацию фосфатов в пробе C_x , мг/л, определяют по формуле

$$C = C_{гр} \frac{1000}{V},$$

где V – объем исследуемой воды, мл.

Результат округляют до десятых долей миллиграмма.

Концентрация фосфатов в сточных водах после биологической очистки на канализационных очистных сооружениях снижается на 30 % от исходной. ПДК фосфатов в воде водоемов рыбохозяйственного назначения не должна быть более 0,2 мг/л.

Построение калибровочной кривой

В мерную колбу на 100 мл вносят 1, 2, 3, ..., 20 мл рабочего стандартного раствора, которые соответствуют 0,05; 0,1; 0,15; ...; 1 мг PO_4^{3-} , добавляют около 50 мл бидистиллята. Далее ведут определение фосфатов по вышеописанной методике проведения анализа. По полученным данным строят калибровочную кривую в осях: оптическая плотность проб на ФЭК56 – концентрация фосфатов.

Практическое занятие 17 Определение хлоридов в сточной воде

Цель работы – определить концентрацию хлоридов в исследуемой пробе стоков.

Реактивы и оборудование:

- 1) серная кислота H_2SO_4 (1 н. раствор);
- 2) едкий натр NOH (1 н. раствор);
- 3) фенолфталеин (0,5 %Фй раствор);
- 4) хромат калия (5 %Фй раствор);
- 5) нитрит серебра (0,1 н. раствор);
- 6) хлорид натрия (0,1 н. раствор);
- 7) гидрат окиси алюминия;
- 8) конические колбы вместимостью 250–300 мл, измерительные цилиндры, пипетки.

Принцип метода и мешающие влияния

Содержащийся в воде в растворенном состоянии хлорид ион осаждается азотнокислым серебром в виде малорастворимого хлорида серебра (белый осадок). В качестве индикатора применяют раствор хромата калия лимонно-желтого цвета, который реагирует с избыточными ионами серебра, в результате лимонно-желтая окраска раствора меняется на оранжево-желтую.

Метод определения хлоридов путем титрования пробы применим при содержании их от 2 мг/л и выше до 400 мг/л (без разбавления).

Определению хлоридов мешают взвешенные вещества, которые уст-раняются гидратом окиси алюминия: к 100 мл пробы добавляют 3 мл суспензии, смесь встряхивают, затем фильтруют и осадок промывают дистиллированной водой. Хлориды определяют во всем объеме фильтрата. Вместе с хлоридами определяются цианиды, которые можно предварительно разрушить перекисью водорода в щелочной среде. Одновременно разрушаются мешающие определению сульфиды.

Порядок и методика проведения анализа

Если в воде содержится более 50 мг/л хлоридов, для титрования берут воды 25 мл или меньше, добавляя дистиллированную воду до 50 мл. Если количество хлоридов меньше 10 мг/л в пробе, тогда для анализа берут 250–500 мл сточной воды и концентрируют пробу путем

выпаривания до объема 50 мл. Если количество хлоридов в пробе от 10 до 50 мг/л, то берут для анализа 50 мл сточной воды.

Кислые и щелочные пробы стоков перед проведением анализа нейтрализуют едким натром NaOH или серной кислотой H_2SO_4 в присутствии фенолфталеина, прибавив ничтожно малый избыток кислоты, чтобы раствор после нейтрализации был бесцветным.

К 50 мл подготовленной пробы добавляют 1 мл хромата калия и титруют стандартным раствором азотнокислого серебра при постоянном перемешивании, до перехода лимонно-желтой окраски в оранжево-желтую (не следует принимать красноватую опалесценцию образовавшегося хлористого серебра за изменение цвета раствора). Чтобы уловить изменение цвета, рядом ставят контрольную колбу, в которую добавляют 50 мл дистиллированной воды и 1 мл хромата калия.

Содержание хлорид-ионов X , мг/л, вычисляют по формуле

$$X = \frac{a - b}{V} \cdot K \cdot 35,45 \cdot N \cdot 1000,$$

где a – объем раствора нитрата серебра, израсходованного на титрование пробы, мл;

b – объем раствора нитрата серебра, израсходованного на титрование в холостом опыте, мл;

N – нормальность титрованного раствора нитрата серебра;

K – поправочный коэффициент к титру раствора нитрата серебра;

V – объем взятой пробы для анализа, мл;

35,45 – эквивалент Cl^- .

Концентрация хлорид-ионов в сточных водах на сооружениях биологической очистки с аэротенками практически не уменьшается после очистки.

Общее содержание хлоридов в воде рыбохозяйственных водоемов должно быть не более 300 мг/л, в воде хозяйственно-питьевого и культурно-бытового назначения – не более 350 мг/л.

Практическое занятие 18 Определение основных технологических характеристик и эффекта работы биологического фильтра

Цель работы – определить на практической модели биофильтра основные его технологические характеристики и эффект снижения органических загрязнений.

Материалы и оборудование:

- 1) модель биофильтра;

- 2) эксикатор;
- 3) градуированная бутылка со стоками;
- 4) мерные цилиндры емкостью 200–500 мл.

Порядок и методика проведения анализа

Капельные и высоконагружаемые биофильтры применяются как сооружения биологической очистки сточных вод в искусственных условиях.

Капельные биофильтры имеют загрузочный материал с размерами фракций от 12 до 25 мм и гидравлическую нагрузку от 0,5 до 1 м³ сточной воды на 1 м³ загрузочного материала в сутки. Высота слоя загрузки составляет 1,5–2 м.

Высоконагружаемые фильтры имеют загрузочный материал с размерами фракций от 40 до 65 мм, высота слоя загрузки – от 2 до 4 м. Величина гидравлической нагрузки составляет 4–6 м³/(м³·сут).

Определение основных технологических характеристик биофильтра проводится на практической модели биологического фильтра с внутренним диаметром 0,1 м, представленного на рис. 2.

Корпус биофильтра выполнен из органического стекла. В него загружен гранитный щебень крупностью фракций 15–30 мм. Снизу загрузочный материал поддерживается решеткой. Неочищенная сточная жидкость из бутылки подается в желоб, который при наполнении опрокидывается, и вода поступает на биофильтр. Пройдя сквозь слой загрузочного материала, биологически очищенная сточная вода направляется в эксикатор, в котором оседает отработанная биологическая пленка.

Расход сточной жидкости регулируют краном. Высота слоя загрузочного материала в модели биофильтра – 1,5 м, общий объем загрузки – 12 дм³. Гидравлическая нагрузка составляет 1–1,5 м³ сточной жидкости на 1 м³ объема биофильтра. Модель работает круглосуточно.

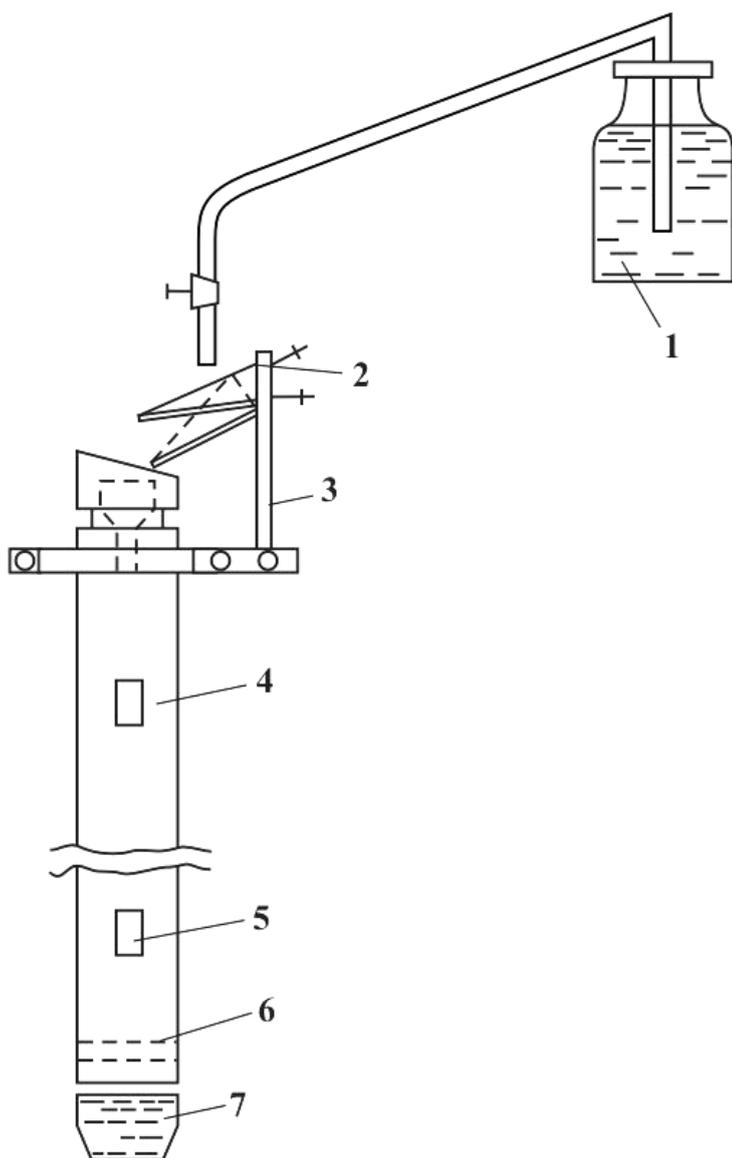


Рис. 2. Лабораторная установка биофильтра с гравийной загрузкой: 1 – бутылка с неочищенной сточной жидкостью; 2 – опрокидывающий желоб; 3 – кронштейн; 4 – корпус биофильтра; 5 – окно для отбора проб и осмотра биопленки; 6 – поддерживающая решетка; 7 – сборник сточной воды

При проведении работы измеряют расход неочищенной сточной воды, поступающей из градуированной бутылки. Эксикатор тщательно промывают и устанавливают под модель биофильтра. В него отбирают примерно 1 л очищенной сточной жидкости, которая отстаивается в нем 1 ч, после чего из осветленной воды отбирают на анализ 300–400 мл. Для исследования из бутылки берут 200–300 мл очищенной сточной жидкости. В исследуемых пробах определяют содержание взвешенных веществ, а также концентрацию органических загрязнений (БПК) и окисляемость. Результаты определений заносят в табл. 4.

Таблица 4
Основные вычисленные показатели биофильтра

Показатели	Сточная вода		Эффект снижения загрязнений, %
	неочищенная	очищенная	
БПК, мгО/л			
Окисляемость, мг/л			
Взвешенные вещества, мг/л			
Расход сточной воды, л/мин			

На основании данных табл. 4 составляют сводную ведомость окислительной мощности биофильтра, то есть определяют: гидравлическую нагрузку, нагрузку по взвешенным веществам, нагрузку по БПК и окислительную мощность по снятой БПК.

Гидравлическая нагрузка q , м³/(м³·сут), определяется по формуле

$$q = \frac{Q}{V} \cdot 0,00144,$$

где Q – расход сточной жидкости, л/мин;
0,00144 – переводной коэффициент;
 V – объем загрузочного материала, м³.

При $V = 0,012$ м³ $q = 0,12 \cdot Q$ м³/(м³·сут).

Нагрузка по взвешенным веществам P_1 , г/(м³·сут), на единицу объема биофильтра определяется по формуле

$$P_1 = C \cdot q,$$

где C – концентрация взвешенных веществ в неочищенной сточной жидкости, г/м³.

Нагрузка по БПК P_2 , гО/(м³·сут), определяется по формуле

$$P_2 = L_1 \cdot q,$$

где L_1 – БПК неочищенной сточной жидкости, гО/м³.

Окислительная мощность (ОМ) биофильтра по снятой БПК, гО/(м³·сут), определяется по формуле

$$ОМ = \frac{L_1 - L_2}{q}$$

где L_2 – БПК очищенной сточной жидкости, гО/м³.

Практическое занятие 19 Определение основных параметров работы аэротенка

Цель работы – определить на практической модели аэротенка основные параметры работы аэротенка.

Материалы и оборудование:

- 1) модель аэротенка;
- 2) колбы емкостью 100 мл;
- 3) мерные цилиндры;
- 4) беззольные фильтры;
- 5) сушильный шкаф;
- 6) муфельная печь;
- 7) фарфоровый тигель;
- 8) технические весы;
- 9) аналитические весы;
- 10) секундомер.

Особенности эксплуатации аэротенков

Комплексы биохимической очистки сточных вод методом активного ила состоят из двух основных звеньев: реактора (аэротенка) и звена разделения прореагированной иловой смеси, из которого ил после отделения поступает обратно в аэротенк. В таких комплексах вынос и частичная переработка загрязнений проходят очень быстро и обрабатывается большое количество загрязнений. Но существует технический предел степени очистки, выше которого данный метод становится в определенном диапазоне производительности нерентабельным. Таким пределом в одноступенчатых аэротенках станций средней и большой производительности считается эффект 92–95 %, малой – 97–98 %. Поэтому при колебаниях расходов и концентрации загрязнений сточных вод такие же колебания претерпевает эффект очистки, если процесс не регулируется и протекает в стационарных условиях. Существующие аэротенки базируются именно на стационарном протекании процесса при предельном эффекте очистки, а их эксплуатация должна заключаться в применении набора методов регулирования нестационарных параметров с целью получения стационарного конечного качества очищенной жидкости. Естественно, что эффект очистки при этом должен постоянно изменяться с изменением общего количества поступающих загрязнений, причем он не может быть выше указанного технического предела. Вот почему основным

содержанием работ по эксплуатации аэротенков служит не только обеспечение работоспособности всех механизмов и сооружений, но и регулирование технологических параметров процесса.

Порядок и методика проведения анализа

Основные параметры работы аэротенка определяют на лабораторной модели аэротенка-смесителя, представленной на рис. 3.

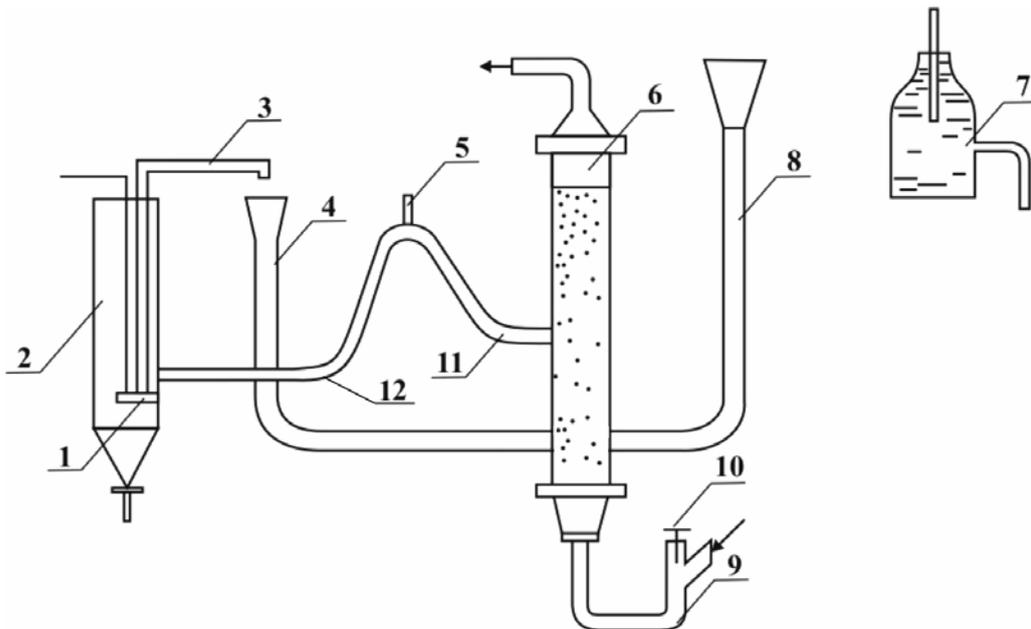


Рис. 3. Схема практической модели аэротенка-смесителя:
1 – эрлифт; 2 – отстойник; 3, 4, 8, 9, 11, 12 – шланги; 5 – тройник; 6 – аэротенк-смеситель; 7 – бутылка; 10 – игольчатый вентиль

Лабораторная модель включает в себя аэротенк-смеситель 6 и вторичный отстойник 2. Модель аэротенка-смесителя изготавливают из органического стекла. Диаметр модели 0,1 м, высота 2,2 м. В нижнюю часть аэротенка-смесителя укладывают фильтр, выполненный из нескольких слоев капроновой ткани. Отстойник диаметром 0,05 м и высотой без конической части 1,25 м также изготавливают из органического стекла. Внизу отстойник заканчивается конусом со штуцером, через который периодически удаляется избыточный активный ил. Штуцер в верхней части отстойника служит для отвода осветленной воды. Сточная вода из бутылки 7 поступает по шлангу 8 в нижнюю часть аэротенка-смесителя 6. Очищенная вода отводится в отстойник по шлангам 11 и 12 через тройник 5, который служит для поддержания в аэротенке-смесителе заданного уровня воды. Активный ил из отстойника 2 с помощью эрлифта 1 и шлангов 3 и 4 непрерывно перекачивается в нижнюю часть аэротенка. Воздух подается в аэротенк.

тенк-смеситель по шлангу 9. Подачу воздуха регулируют игольчатым вентилем 10. С помощью мерного цилиндра и секундомера измеряют расход сточной жидкости, поступающей на очистку из бутылки 7. Измерения повторяют три раза. Из полученных данных выводят среднее арифметическое значение расхода сточной жидкости, которое потом используют в расчетах.

В тщательно вымытую бутылку отбирают примерно 1 л очищенной сточной жидкости. Содержимое хорошо перемешивают и 300–400 мл пробы выливают в колбу для анализа. Отбирают 200–300 мл сточной жидкости из бутылки 7 для исследования. В исследуемых пробах определяют количество взвешенных веществ, БПК и перманганатную окисляемость. Результаты записывают в табл. 5.

Таблица 5 Концентрации загрязнений в исследуемых пробах

Исследуемая проба	Сточная вода		Эффект снижения загрязнений, %
	неочищенная	очищенная	
БПК, мгО/л			
Окисляемость, мг/л			
Взвешенные вещества, мг/л			

По полученным результатам санитаро-химического анализа под считают эффективность очистки. Затем отбирают пробу смеси в количестве 100 мл непосредственно из аэротенка-смесителя и строят кривую оседания активного ила. Пробу перемешивают и помещают в градуированный цилиндр вместимостью 100 мл, где проходит отстаивание ила. Через определенные промежутки времени (3, 6, 9, 12, 18, 21 и 30 мин) фиксируют объем ила и по полученным данным строят кривую скорости оседания ила в координатах: объем ила, мл, – время, мин.

Оставшийся слой жидкости осторожно декантируют, фильтруют через предварительно взвешенный беззольный фильтр для определения дозы ила по сухому веществу (сушат в сушильном шкафу при $t = 105 \text{ }^{\circ}\text{C}$) и беззольному веществу (в результате последующего сжигания и прокаливания пробы при $t = 500\text{--}600 \text{ }^{\circ}\text{C}$). Результаты определений записывают по форме, приведенной ниже.

Доза ила, г/л:

- по сухому веществу
- по беззольному веществу

Зольность ила, %

Нагрузку на ил по БПК (Н), мг/(г·сут), определяют соотношением количества подаваемых за сутки загрязнений к количеству беззольного вещества активного ила по формуле

$$N = \text{БПК}_5 \cdot Q \cdot \frac{24}{\text{БПК}_5}, \\ V = 1 - Z_i - a_i t_{atm} \cdot 1 - Z_i$$

где Q – расход поступающих сточных вод, м³/сут;

V – объем аэротенка, м³;

t_{atm} – время аэрации, ч;

a_i – доза ила по сухому веществу, г/л; Z_i – зольность ила, %.

В аэротенках, работающих на полную биологическую очистку, ил сохраняет свою нормальную активность при нагрузке по БПК (на беззольное вещество ила) в пределах 200–500 мг/(г·сут). Величина, обратная нагрузке, по взвешенным веществам характеризует время пребывания ила в аэротенке (или так называемый возраст ила). Определяют возраст ила как частное от деления общей массы ила в аэрационной системе, включая каналы и вторичные отстойники, на суточный прирост ила. Возраст ила В, сут, можно определить по формуле

$$V = \frac{a_i V}{C P_i} \cdot \frac{a_i t_{atm}}{24 P_i},$$

где С – количество взвешенных веществ в сточной жидкости, поступающей в аэротенки, мг/л;

P_i – прирост ила, мг/л.

Окислительная мощность аэротенка (ОМ), мг/(г·сут), оценивается количеством снятых переработанных загрязнений и определяется по формуле

$$OM = N \cdot \text{ЭБПК},$$

где ЭБПК – эффективность очистки воды по БПК в долях единицы.

Список литературы

1. Водоотведение и очистка сточных вод [Текст] / С.В. Яковлев, А.Я. КаФ релин, Ю.М. Ласков [и др.]. – М.:Стройиздат, 1996.
2. Водоотводящие системы промышленных предприятий [Текст] / С.В. Яковлев, Ю.М. Ласков, Я.А. Карелин [и др.]. – М.: Стройиздат, 1990.
3. Возная, М.Ф. Химия воды и микробиология [Текст] / М.Ф. Возная. – М.: Высшая школа, 1979.
4. Воскресенский, П.И. Техника лабораторных работ [Текст] / П.И. ВоскреФ сенский. – Л.: Химия, 1970.
5. ГН 2.1.5.1315F03 Предельно допустимые концентрации (ПДК) химиФ ческих веществ в воде водных объектов хозяйственноФпитьевого и кульФ турноФбытового водопользования [Текст]. – М.: Минздрав России, 2003.
6. Голубовская, Э.К. Биологические основы очистки воды [Текст] / Э.К. Голубовская. – М.: Высшая школа, 1978.
7. Дополнительный перечень ПДК вредных веществ для воды рыбоФ хозяйственных водоемов к приложению №3 «Правила охраны поверхноФ ных вод», №№1–9, утвержденный Главрыбводом; №№30–11–22, 1983–89. – М.: ВНИИВО, 1990.
8. Карюхина, Т.А., Чурбанова И.Н. Контроль качества воды [Текст] / М.: Стройиздат, 1986.
9. Лабораторный практикум по водоотведению и очистке сточных вод [Текст] / Ю.М. Ласков, В.И. Калицун, Ю.В. Воронов [и др.]. – М.: Стройиздат, 2000.
10. Лурье, Ю.Ю. Унифицированные методы анализа вод [Текст] / Ю.Ю. Лурье – М.: Химия, 1973.
11. Методика технологического контроля работы очистных сооружений городской канализации. – М.: Стройиздат, 1977.
12. Методические рекомендации по расчету количества и качества приФ нимаемых сточных вод и загрязняющих веществ в системы канализации населенных пунктов. МДК 3F01.2001 / Госстрой России. – М.: ГУП ЦПП, 2002.
13. 2183F80. Методические указания по применению правил охраны поверхностных вод от загрязнения сточными водами [Текст]. – М.: МинводФ хоз СССР, 1982.
14. СанПиН 2.1.5.980F00. Гигиенические требования к охране поверхФ ностных вод [Текст]. – М.: Минздрав России, 2000.
15. СНиП 2.04.03–85. Строительные нормы и правила. Канализация. Наружные сети и сооружения [Текст]. – М.: ГУП ЦПП, 2002.
16. Состав и свойства сточных вод. Микробиология активного ила [Текст]: методические указания / В.А. Алымов, И.И. Шпилева, Н.С. Ефимова. – Пенза, 1980.
17. Справочник проектировщика. Канализация населенных мест и промышленных предприятий [Текст] / под ред. В.Н. Самохина. – М.: СтройФ издат, 1981.

18. Яковлев, С.В. Водоотведение и очистка сточных вод [Текст] / С.В. Яковлев, Ю.В. Воронов. – М.: ИздФво АСВ, 2002.
19. Яковлев, С.В. Канализация [Текст] / С.В. Яковлев, Ю.М. Ласков. – М.: Стройиздат, 1987.
20. Изучение кинетики седиментации взвешенных веществ на торсионных весах: Методические указания к выполнению практического занятия по водоотведению и очистке сточных вод для студентов специальности 290800 «Водоснабжение и водоотведение» / Сост. А.Б. Адельшин, Е.Н. Сундукова. – Казань: КГАСУ, 2007.– 7 с.
21. Лабораторный практикум по водоотведению и очистке сточных вод: Учебное пособие / В.И. Калицун [и др.] .– М: Стройиздат, 2000.– 272 с.
22. Очистка сточных вод методом электрофлотации: Методические указания к выполнению практического занятия для студентов специальности 270112 (290800) «Водоснабжение и водоотведение» /Сост.: А.Б. Адельшин [и др.]– Казань: КГАСУ, 2008. – 12 с.
23. Очистка сточных вод методом ультрафильтрации: Методические указания к выполнению практического занятия для студентов специальности 270112 «Водоснабжение и водоотведение» / Сост.: А.Б. Адельшин [и др.]– Казань: КГАСУ, 2008 – 12 с.
24. Моделирование работы биофильтра: Методические указания к практической работе для студентов специальности 290800 / Сост.: А.Б Адельшин, Н.С.Урмитова.– Казань: КГАСА, 2003.– 10 с.
25. Ласков Ю.М. Примеры расчетов канализационных сооружений: Учебное пособие / Ю.М. Ласков, Ю.В. Воронов, В.И. Калицун. – М.: ИД «Альянс», 2008.– 255 с.
26. Моделирование работы аэротенка-смесителя: Методические указания к выполнению практического занятия для студентов специальности 290800 /Сост.: А.Б. Адельшин [и др.]– Казань: КГАСУ, 2006.– 12 с.
27. Моделирование работы метантенка: Методические указания к практической работе для студентов специальности 290800 / Сост.: А.Б. Адельшин, Н.С. Урмитова, В.А. Дубяго. – Казань: КГАСУ, 2003.– 11 с.
28. Водоотводящие системы промышленных предприятий / С.В. Яковлев [и др.]– М: Стройиздат, 1990. – 511 с.
29. Расчет сооружений биологической очистки сточных вод населенных пунктов: Учебное пособие /А.Б Адельшин [и др.]– Казань: КГАСУ, 2011.– 93 с.
30. Определение общих коли-бактерий в воде: Методические указания к выполнению практического занятия по дисциплине «Химия и микробиология воды» для студентов специальности 270112 «Водоснабжение и водоотведение» / Сост.: А.Р. Каюмов, А.Б. Адельшин. – Казань: КГАСУ, 2009.–7 с.

31. Пономарев В.Г. Очистка сточных вод нефтеперерабатывающих заводов/В.Г. Паномарев, Э.Г. Иоакимис, М.А.Монгайт. – М.: Химия, 1985.–256 с.
32. Моделирование работы метантенка: Методические указания к практической работе для студентов специальности 290800/ Сост.: А.Б. Адельшин, Н.С. Урмитова, В.А. Дубяго.– Казань: КГАСА, 2003.– 11 с.
33. Обезвоживание осадков сточных вод на центрифуге: Методические указания к выполнению практического занятия для студентов специальности 290800 /Сост.: А.Б. Адельшин [и др.]– Казань: КГАСУ, 2006. – 13 с.
34. Обезвоживание осадков сточных вод на камерных фильтр-прессах: Методические указания к выполнению практического занятия для студентов специальности 290800 /Сост.: А.Б. Адельшин [и др.]– Казань: КГАСУ, 2006.– 9 с.

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение
высшего образования
«СЕВЕРО-КАВКАЗСКИЙ ФЕДЕРАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»
Невинномысский технологический институт (филиал) СКФУ

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ

по выполнению лабораторных работ
по дисциплине «ОЧИСТКА СТОЧНЫХ ВОД»
для студентов очной/заочной формы обучения
направления подготовки

18.03.02 Энерго- и ресурсосберегающие процессы в химической технологии, нефтехимии и биотехнологии

Содержание

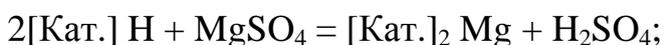
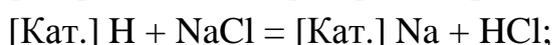
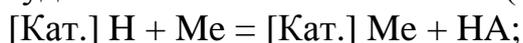
Лабораторная работа № 1. Обессоливание воды ионитами	3
Лабораторная работа № 2. Определение оптимальной дозы коагулянта для очистки производственных сточных вод.....	11
Лабораторная работа № 3. Определение биохимического показателя сточных вод.....	19
Лабораторная работа № 4. Определение дегидрогеназной активности ила (ДАИ) очистных сооружений.....	26
Лабораторная работа №5 Очистка сточных вод методом электрофлотации.....	30

Лабораторная работа № 1 Обессоливание воды ионитами

Цель работы. Практическое ознакомление с использованием ионообменных процессов для улучшения качества воды.

Общие сведения. Ионообменный метод очистки воды имеет в настоящее время широкое применение. Существует более 300 видов производств, потребляющих обессоленную или деионированную воду (химическая, электронная, радиотехническая промышленность, многие машиностроительные заводы). Это единственный промышленный метод. Осуществляется обессоливание воды для питьевых целей.

Ионитами называют вещества, способные в эквивалентных количествах обменивать свои ионы на ионы, содержащиеся в растворе. В зависимости от знака заряда обменивающихся ионов, иониты подразделяют на катиониты, аниониты и амфолиты. Катиониты обмениваются с раствором катионами, аниониты – анионами, а амфолиты в зависимости от условий могут обмениваться либо катионитами, либо анионитами. Ионы, способные вступать в реакцию ионного обмена, называют *противоионами*. Пропуская воду через слой катионита в H^+ - форме, а затем через слой анионита в OH^- - форме, из воды удаляются катионы металла (М) и анионы соответствующей соли (А):



Воду, прошедшую через H^\pm -катионовый фильтр, называют H -катионитовой водой, она содержит смесь тех кислот, соли которых присутствовали в воде (в основном это угольная, соляная и серная кислоты).

Образовавшийся при H^\pm -катионировании оксид углерода (IV) предварительно удаляют из воды аэрацией. Этот процесс называют *декарбонизацией*.

При контакте H^+ -катионированной воды с анионитом в OH^- форме происходит выделение из раствора анионов сильных кислот: $[An.] OH + HCl = [An.] Cl + H_2O$;
 $2[An.] OH + H_2SO_4 = [An.]_2 SO_4 + 2H_2O$.

Иониты могут быть органическими (например, вещества, содержащие гуминовые кислоты или продукты их переработки, синтетические смолы) и неорганические (некоторые пески, глинистые минералы, почвы).

Катиониты бывают сильнокислотными (катиониты КУ-1, КУ-2-8) и слабокислотными (КБ-4); к сильноосновным анионитам относят, например, анионит АВ-17, к слабоосновным – АН-18-8. Это зависит от степени диссоциации ионита в воде.

В настоящее время широко используются синтетические иониты, получаемые сульфированием сополимера стирола и дивинилбензола (катионит КУ-2-8), сополимеризацией метилового эфира метакриловой кислоты с дивинилбензолом (катионит КУ-4), поликонденсацией сульфированного фенола с формальдегидом (катионит КУ-1), хлорметилированием сополимера стирола с дивинилбензолом с последующим аминированием тримеламином (анионит АВ-17). Существуют их многочисленные модификации, которым придают определенные свойства, например высокая химическая стойкость, селективность к поливалентным металлам, способность очищать рассолы, осуществлять деионизацию воды, обогащенную органическими веществами, и др. Внешне иониты, как правило, представляют собой сферические зерна желтого, коричневого, розового, черного цветов определенной структуры (гелевая, изопористая, микропористая).

Сведения о промышленных образцах ионитов, выпускаемых в России, США, Англии, Германии и некоторых других странах, приведены в справочной литературе [1 - 3]. Среди отечественных ионитов широко распространены КУ-2-8 (зарубежные аналоги: амберлит IR-120, катекс 5 и др.), КУ-23 (леватит SP-120, амберлит 200 и др.), КБ-2, КБ-2-4 (вариант KS, вофатит CP и др.), КУ-1 (амберлит IR-A-100, вофатит K и др.), АВ-17-8 (амберлит IR-A-400 и др.) и ряд других.

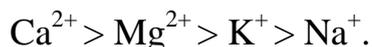
В последнее время широко используются ионообменные мембраны (гетерогенные), которые получают прессованием смеси порошков полиэтилена и соответствующего ионита, биполярные мембраны, состоящие из двух соединенных друг с другом слоев моно- и анионо-

обменных мембран и армированных капроновой или лавсановой нитью, гомогенные мембраны, которые изготовлены введением функциональных групп в матрицы на основе термопласта. К последнему привиты моно- и дивинильные мономеры. Перспективным видом ионообменных материалов являются ионообменные волокна, которые обладают высокоразвитой поверхностью. Кроме того, достоинством последних является стабильность свойств при многократных циклах регенерации кислотами и щелочами.

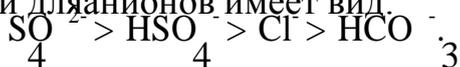
Перед обессоливанием вода предварительно очищается от основной части органических примесей и железа. Обезжелезивание воды при ее ионообменном обессоливании не происходит. Этому мешают некоторые физико-химические особенности соединений железа, присутствующих в природных водах. Для удаления ионов железа используется метод дистилляции, очистка с помощью минеральных коагулятов, сорбционные методы.

Затем вода пропускается через катионо- и анионообменные фильтры. Учитывая, что реакции, протекающие в слое катионита, обратимы, в H^+ -катионированной воде наряду с кислотами может находиться небольшое количество солей. При значительной концентрации солей в очищаемой воде обессолить воду с помощью одного катионного фильтра невозможно, либо экономически нецелесообразно.

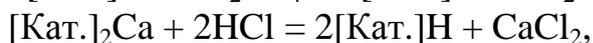
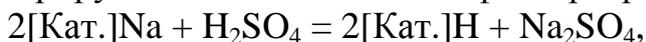
При H^+ -катионировании все присутствующие в воде катионы располагаются по слою фильтра сверху вниз в соответствии с рядом сорбируемости:



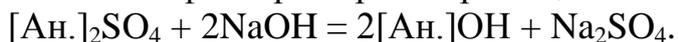
При пропускании воды через анионит следует учитывать, что слабоосновные функционируют только в кислой среде (щелочная и даже нейтральная среда подавляет диссоциацию активных групп, и обмен ионов в этом случае не происходит). Сильноосновные аниониты функционируют в широком диапазоне pH и способны к сорбции ионов как сильных, так и слабых кислот. Ряд сорбируемости для анионов имеет вид:



Основной технологической характеристикой ионитов является их обменная способность или емкость поглощения. После ее истощения иониты регенерируют. H^+ -катионитовые фильтры регенерируют кислотой:



а анионитовые фильтры – раствором щелочи:



Ряд десорбции соответствующих ионов будет обратным ряду сорбируемости. Наиболее трудно десорбируются катионы кальция и магния.

Вторая ступень обессоливания предназначена для удаления катионов натрия и анионов кремниевой и угольной кислот. Ее осуществляют на последовательно соединенных фильтрах с сильноокислым катионом (например, КУ-2) и сильноосновным анионитом (например, АВ-17-8).

Умягчение воды является ее частичным обессоливанием и связано с удалением из воды минеральных солей кальция, магния и железа, которые обуславливают ее жесткость. Умягчение воды используется как этап ее предварительной очистки при обессоливании. Различают временную (карбонатную), постоянную (некарбонатную) и общую жесткость. Временная жесткость воды обусловлена наличием в ней двууглекислых солей кальция, магния и железа. При кипячении воды они выпадают в осадок:



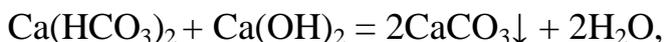
Постоянная жесткость воды обусловлена наличием всех прочих солей кальция, магния и железа. Для их удаления из воды используются специальные методы. Общая жесткость является суммой временной и постоянной и выражается суммой концентраций катионов Ca^{2+} и Mg^{2+} в ммоль/л (мг-экв/л) или ммоль/кг. Вода бывает мягкая (общая жесткость - до 2 ммоль/л), средней жесткости (2 – 10 ммоль/л) и жесткая (более 10 ммоль/л). Кроме ионного обмена используется ряд других методов для умягчения воды. Это физические методы (термическая, электромагнитная обработка), химические (известковый, натронный, содовый, фосфатный способы).

Термический метод умягчения воды основан на разложении бикарбонатов кальция и магния при ее кипячении, однако полного устранения жесткости не происходит, так как карбонат кальция незначительно растворяется в воде (13 мг/л при $t = 18^\circ\text{C}$).

Электромагнитный метод обработки воды заключается в том, что при прохождении ее через магнитное поле соли кальция, магния и железа теряют способность образовывать накипь на стенках, например котлов, а выделяются в виде шлама, имеющего другую структуру. Последний легко удаляется.

Химические методы умягчения воды основаны на способности растворимых солей кальция, магния и железа переходить в нерастворимые в воде соединения при введении в нее определенных реагентов.

Известковый метод:

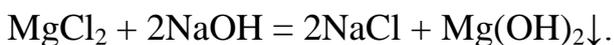


Этот метод позволяет удалить частично соли, обуславливающие постоянную жесткость.

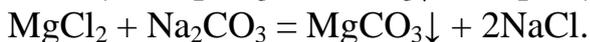
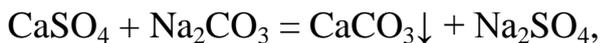
Натронный метод:



Частично устраняет соли, создающие постоянную жесткость:

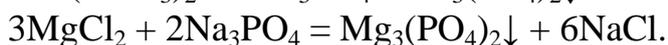
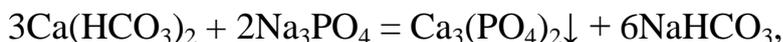


Содовый метод:



Этот метод позволяет удалить только соли, обуславливающие постоянную жесткость, поэтому его используют в сочетании с другими, например с известковым или термическим.

Фосфатный метод:



Оборудование и реактивы. Ионообменная лабораторная установка для очистки воды, реактивы для определения жесткости воды трилонометрическим методом. Конические колбы ($V = 250$ мл), пипетки 1 мл - 1 шт., 5 мл - 1 шт., 10 мл - 1 шт., бюретка для титрования ($V = 25$ мл), мерные колбы ($V = 100$ мл).

Трилон Б 0.1 моль-экв/л. Раствор готовят из фиксанала по приложенной инструкции.

Хлоридно-аммиачный буфер. Смешивают 100 мл 20% NH_4Cl со 100 мл 20% NH_4OH и доводят объем раствора до 1 л дистиллированной водой.

2%-ный раствор сульфида натрия. 2 г $\text{Na}_2\text{S} \times 9\text{H}_2\text{O}$ растворяют в 100 мл дистиллированной воды.

1%-ный раствор солянокислого гидроксиламина. 1 г $\text{NH}_2\text{OH} \times \text{HCl}$ растворяют в 100 мл дистиллированной воды.

Раствор индикатора эрихрома черного или хром темного синего кислого. 0,5 г индикатора растворяют в 10 мл хлоридно-аммиачного буфера, доводят до 100 мл этиловым спиртом.

Реактивы для качественного анализа воды на ионы Cl^- и SO_4^{2-} :

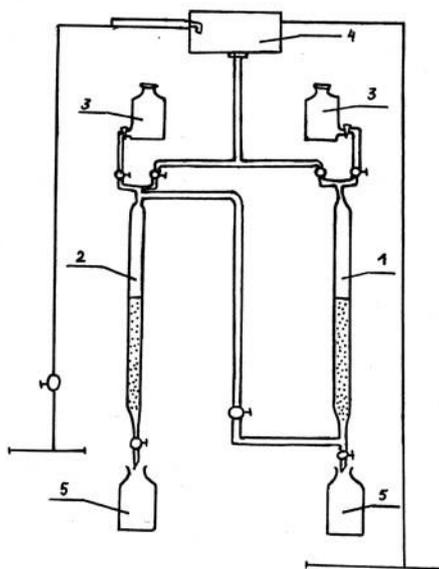
4

1%-ный раствор хлорида бария. 1 г BaCl_2 растворяют в 100 мл дистиллированной воды.

1%-ный раствор нитрата серебра. 1 г AgNO_3 растворяют в 100 мл дистиллированной воды.

2%-ный раствор соляной кислоты. 5,7 мл 35 % HCl разбавляют дистиллированной водой и доводят объем до 100 мл.

2%-ный раствор карбоната натрия. 2 г Na_2CO_3 растворяют в 100 мл дистиллированной воды.



*Рис. 1. Схема ионообменной установки для очистки воды:
1 - колонка с катионитом; 2 – колонка с анионитом; 3 – склянка с регенерирующим раствором; 4 - напорный бачок; 5 – приемник воды*

Ионообменная лабораторная установка состоит из двух стеклянных трубок, одна из них заполнена зернистым катионитом (1), вторая - анионитом (2). Вода, предназначенная для очистки, подается из водопровода.

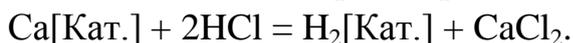
Регулирование скорости подачи воды осуществляется при помощи вентиля на водопроводной линии и зажимов на резиновых трубах. Во избежание срыва шлангов в начале работы зажимы открывать в первую очередь, а вентиль – в последнюю, в конце работы в первую очередь закрыть вентиль. Установка снабжена склянками для регене-

рирующих растворов (3), напорным бачком (4) и бутылками для замера объема очищенной воды (5).

Порядок выполнения работы на ионообменной установке.

1. Регенерация ионитов.

Регенерация истощенного H^+ -катионита осуществляется пропуском через него 0,5 л 2%-ного раствора соляной кислоты:



Выделившиеся соли вымываются из катионита пропуском 0,3 л водопроводной воды.

Регенерация OH^- -анионита осуществляется пропуском через него 0,5 л 2%-ного раствора карбоната натрия:



После регенерации анионит промывают 0,3 л водопроводной воды.

2. Обессоливание воды.

Предварительно определить жесткость воды и наличие в ней ионов Cl^- и SO_4^{2-} .

Установить скорость пропускания водопроводной воды последовательно через катионит и анионит 200 мл/мин, пользуясь мерным цилиндром и часами. Установить требуемый расход воды, отобрать в мерный цилиндр пробу обессоленной воды (400 мл), определить ее

жесткость и наличие в ней Cl^- и SO_4^{2-} ионов. Далее анализы воды

4

после обессоливания проводить через 15 минут. Предельно допустимая жесткость обессоленной воды 0,1 - 0,2 мг-экв/л. С момента ее возрастания (более 0,2 мг-экв/л) и появления в обессоленной воде Cl^- и SO_4^{2-} ионов наступает истощение катионита и анионита. Требуется повторная их регенерация.

Результаты анализов обессоленной воды необходимо представить в таблице:

№ п/п	Время от- бора пробы, мин	Количество пропущен- ной воды, л	Жесткость обессоленной воды, мг- экв/л	Наличие анионов в обессоленной воде	
				SO_4^{2-}	Cl^-

Основной технологической характеристикой ионообменного процесса является обменная емкость ионитов (емкость поглощения). Например, для катионита обменная емкость рассчитывается по формуле:

$$Q = \frac{(Ж_1 - Ж_2) \cdot V}{1000 E}$$

где E – обменная емкость катионита, мг-экв/л;

Ж₁ – жесткость водопроводной воды (исходной), мг-экв/л; Ж₂ –

жесткость умягченной воды, мг-экв/л;

Q – общее количество воды, пропущенной через катионит до достижения предельно допустимой жесткости, л;

V – объем катионита, мл (V = 100 мл).

Методики анализов

Определение жесткости воды трилонометрическим методом. Этот метод основан на способности растворов комплексонов, в частности трилона Б (двунатриевая соль этиленаминоуксусной кислоты), образовывать с ионами металлов прочные внутрикомплексные соединения. При титровании раствором трилона Б используют металлоиндикаторы, которые с ионами металлов образуют окрашенные соединения, но менее прочные, чем с трилоном Б. При достижении эквивалентной точки происходит изменение окраски, так как все ионы Ca²⁺ и Mg²⁺ будут связаны с комплексом. Используют хромоген черный или хром темно-синий кислотный. Они чувствительны и к некоторым другим металлам (Cu²⁺, Zn²⁺, Al³⁺, Fe²⁺, Mn²⁺). Последние мешают определению ионов кальция и магния, поэтому их необходимо устранить.

Исследуемую воду объемом менее 100 мл следует довести до этого объема дистиллированной водой.

Если в исследуемой воде присутствуют ионы меди, цинка и марганца, для их устранения к отобранной пробе прибавляют 1 мл раствора сульфида натрия и 5 капель солянокислого гидросиламина. Затем вносят 5 мл хлоридно-аммиачного буфера и 6 капель индикатора - хрома темно-синего кислотного. После этого пробу титруют 0.1 моль-экв/л раствором трилона Б до получения синей окраски от одной прибавленной капли.

Жесткость исследуемой воды:

$$\frac{X \cdot \frac{v \cdot 0.1 \cdot K}{1000}}{V}$$

мг-экв/л,

где v - объем трилона Б, пошедшей на титрование, мл;

0.1 - концентрация раствора трилона Б, моль-экв/л;

K - поправка на нормальность раствора трилона Б ($K = 1$); 1000 - пересчет на 1 л;

V - объем пробы исследуемой воды, мл.

Качественное определение Cl^- и SO_4^{2-} ионов. В пробирки отобрать пробы воды (водопроводной и обессоленной) и определить в них наличие Cl^- и SO_4^{2-} ионов, используя в качестве реагентов растворы $AgNO_3$ и $BaCl_2$ соответственно.

Содержание отчета

1. Цель работы.
2. Краткое описание теории процесса обессоливания воды с помощью ионообменников, а также методов ее умягчения.
3. Схема установки с обозначениями.
4. Описание порядка выполнения работы, методов контроля, ее результаты.
5. Выводы по работе, содержащие оценку эффективности обессоливания воды с помощью ионообменных процессов.

Правила безопасного ведения работы. Необходимо осторожно обращаться с оборудованием из стекла (колбы, бюретки, пипетки и т.д.). Нельзя допускать срыва шланга на водопроводной линии.

Лабораторная работа № 2 Определение оптимальной дозы коагулянта для очистки производственных сточных вод

Цель работы. Ознакомиться с методикой пробного коагулирования, применяемой для определения дозы коагулянта при оптимальных значениях pH раствора.

Общие сведения. Коагулированием называется процесс обработки воды химическими реагентами, в результате которого находящиеся в воде коллоидно-дисперсные примеси превращаются в грубодисперсные и осаждаются в виде хлопьев. Такую обработку воды называют еще осветлением.

При очистке промышленных сточных вод коагулирование может с успехом применяться как для интенсификации процесса механической очистки от мелкой взвеси, так и для обесцвечивания сточных вод, содержащих окрашенные высокомолекулярные органические вещества (например, щелочной лигнин, присутствующий в щелочно-державших сточных водах сульфатно-целлюлозного производства). В качестве коагулянтов применяются неорганические ($Al_2(SO_4)_3 \times 18 H_2O$, $FeSO_4 \times 7 H_2O$, $FeCl_3 \times 6 H_2O$ и др.) и органические вещества

(полиакриламид). Эффект осветления и обесцвечивания определяется многими факторами. Важнейшие из них – свойства обрабатываемой воды, в частности ее рН и температура.

Одним из важнейших подготовительных этапов при пуске в эксплуатацию очистных сооружений является пробное коагулирование сточной воды в лабораторных условиях. Методика его определения сводится к основной задаче - определение оптимальной дозы коагулянта.

В качестве критериев для оценки полученных результатов используются методы аналитического контроля качества воды, визуальных наблюдений за процессом образования и осаждения хлопьев. Важное значение для оценки результатов имеют и замеры объема полученного осадка.

Задание. Провести пробное коагулирование в природной воде.

Оборудование и реактивы. Секундомер или песочные часы на 1 мин., мерные цилиндры ($V = 1$ л) – 6 шт., конические колбы ($V = 250$ мл) – 6 шт.

1%-ный раствор сернокислого алюминия. В коническую колбу на 150 мл налить 100 мл дистиллированной воды, внести 5 г $Al_2(SO_4)_3 \times 18 H_2O$ и нагреть содержимое на водяной бане до $70^\circ C$ при перемешивании. Затем раствор охладить, перенести в мерную колбу объемом 500 мл и довести дистиллированной водой до метки. Перед употреблением раствор перемешать.

Ход определения. Пробное коагулирование в производственных условиях проводят в мерных цилиндрах. Их количество зависит от предлагаемых доз коагулянта. В каждый цилиндр наливают по 1 л природной воды. Затем вносят требуемое количество коагулянта (заданная доза 50 мг/л – 5 мл, 80 мг/л – 8 мл и т.д.). После внесения дозы в первый цилиндр содержимое интенсивно перемешивается в течении 1 минуты и отмечается время начала коагуляции. Затем последовательно вносятся коагулянт в остальные цилиндры. Для природной воды определяется цветность, щелочность, мутность, температура (например, для воды реки Волги на 23.02.01 г. цветность 53 град., щелочность 2,18 мг-экв/л, мутность 2,3 мг/л, $t = 0,2^\circ C$). Эти же показатели определяются в пробах воды после ее обработки коагулянтом. Полученные данные сводятся в таблицу (табл. 1).

Таблица 1

Доза коагулянта, мг/л *					Природная вода для очистки
Хлопьеобразование					
Осаждение					
Осветление					
**Щелочность, мг-экв/л					
***Δ Щелочность, мг-экв/л					

Цветность, град.					
Мутность, мг/л					

Примечания: * Интервал значений доз коагулянта может быть расширен.

** Щелочность очищенной воды.

*** Δ Щелочности определяется как разность между щелочностью природной воды и очищенной с помощью коагулирования.

Для реки Волга получены следующие результаты при проведении пробного коагулирования (23.02.01 г.), см. табл. 2.

Оптимальной является та доза, при внесении которой образуются крупные хлопья коагулянта, быстро оседающие на дно. В очищенной воде не должно наблюдаться опаловидной мути. После фильтрации очищенная вода имеет цветность не более 20 град., мутность - не более 1,5 мг/л, что установлено нормами ГОСТа 2874-82.

Для приведенного примера доза коагулянта 110 – 120 мг/л. Если доза коагулянта определена неверно, резко ухудшается качество очищенной воды.

Таблица 2

Время	Доза коагулянта, мг/л *	80	90	100	110	120	130	Природная вода
15 мин	Хлопьеобразование	муть	муть	мелк.	средн.	крупн.	очень крупн.	-
30 мин	Осаждение	нет	нет	незнач.	почти полное	полное	хлопья всплывают	-
60 мин	Осветление	нет	нет	незнач.	почти полное	полное	-	-
-	**Щелочность, мг-экв/л	1,68	1,62	1,56	1,50	1,42	1,36	2,18
-	*** Δ Щелочность, мг-экв/л	0,50	0,56	0,62	0,68	0,74	0,82	-
-	Цветность, град.	30	26	19	16	10	8	53
-	Мутность, мг/л	0,9	0,7	0,6	0,3	0	0	2,3

Примечания: * Интервал значений доз коагулянта может быть расширен.

** Щелочность очищенной воды.

*** Δ Щелочности определяется как разность между щелочностью природной воды и очищенной с помощью коагулирования.

В результате внесения сульфата алюминия в природную воду уменьшается ее щелочность. Для всех вариантов очистки воды необходимо определить щелочную разность (Δ Щелочности) и построить график ее зависимости от дозы коагулянта.

Д
О
З
а
,
М
Г
/
Л

В зависимости от Δ щелочности очищенной и природной воды выбирается доза коагулянта в производственных условиях. Пример: щелочность природной воды 2,18 мг-экв/л, щелочность воды после обработки ее коагулянтом 1,42 мг-экв/л, $\Delta \text{Щ} = 2,18 - 1,42 = 0,76$. Следовательно, оптимальной будет доза коагулянта 119 мг/л. Она обеспечивает максимальный эффект очистки в техническом процессе.

Методики анализов

Фотометрический метод определения цветности. Цветность поверхностных вод вызывается, главным образом, присутствием гуминовых веществ и соединений железа (III). Количество этих веществ зависит от геологических условий в водоносных горизонтах и от количества и размеров торфяников в бассейне исследуемой реки. Окрашенная вода имеет неприятный внешний вид. Имеются указания на неблагоприятное воздействие гуминовых веществ на минеральный обмен в организме.

Количественно цветность воды определяется визуально или фотометрически – путем сравнения проб с растворами, имитирующими цвет природной воды. Качественно цветность характеризуется следующим образом: бесцветная, зеленоватая, желтая, бурая и т.д.

Определение цветности проводят в прозрачной воде. Мутную воду фильтруют через мембранный фильтр № 4 или центрифугируют. Если цветность воды > 70 град., то ее перед определением разбавляют дистиллированной водой.

Цветность выражается в условных градусах. В норме цветность воды не более 20° (по специальному разрешению СЭС допускается 35°). Цветность воды определяется не позднее чем через 2 часа после отбора пробы воды.

Оборудование и реактивы. ФЭК-56М или КФК-2, мерные цилиндры ($V = 100$ мл, 14 шт. из бесцветного стекла), воронка, бумажные фильтры, стандартный раствор для определения цветности (раствор 500°). Готовится по следующей методике (бихроматно – кобальтовая шкала):

- раствор «а»: 0,25 бихромата калия ($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$) растворяют в дистиллированной воде, добавляют 1 мл концентрированной серной кислоты ($\rho = 1,84 \text{ г/см}^3$) и доводят объем до 1 л;

- раствор «б»: 5 г сульфата кобальта ($\text{CoSO}_4 \times 7\text{H}_2\text{O}$) добавляют 0,5 мл концентрированной серной кислоты ($\rho = 1,84 \text{ г/см}^3$) и доводят объем до 0,5 л.

- раствор «в»: 1 мл концентрированной серной кислоты ($\rho = 1,84 \text{ г/см}^3$) растворяют в дистиллированной воде и доводят объем до 1 л.

Раствор 500°: смешивают 350 мл раствора «а», 200 мл раствора «б» и 450 мл раствора «в». Оптическая плотность такого раствора 0,74 – 0,75 (КФК – 2, $\lambda = 364 \text{ нм}$, $L = 50 \text{ мм}$).

Шкала цветности. Для ее приготовления смешивают стандартный раствор (раствор 500°) с раствором «в» в следующих соотношениях:

Таблица 3

Стандартный раствор, мл	0	1	2	3	4	5	6	8	10	12	14	20	40	50
Раствор «в», мл	100	99	98	97	96	95	94	92	90	88	86	80	60	50
Градусы цветности	0	5	10	15	20	25	30	40	50	60	70	100	200	500

Следует учесть, что 1 мл стандартного раствора, разбавленного до 100 мл, соответствует 5 град. цветности.

Шкалу цветности хранят в темном месте и через каждые 2 – 3 месяца ее заменяют.

Имея серию эталонных растворов цветности (шкала цветности) можно построить калибровочную кривую, которая отражает зависимость оптической плотности раствора от его цветности $D = f(\text{ц})$. Нулевой раствор – подкисленная дистиллированная вода (раствор «в»). Оптическую плотность растворов определяют на фотоэлектроколориметре (ФЭК-56М, синий светофильтр или КФК-2, $\lambda = 364 \text{ нм}$, $L = 50 \text{ мм}$).

Измерив оптическую плотность раствора (D), по калибровочной кривой определяют его цветность (град.).

Если для определения цветности воды используется шкала цветности, в цилиндры Несслера наливают 100 мл профильтрованной воды, имеющей комнатную температуру, и проводят просмотр сверху на белом фоне, сравнивая интенсивность окраски воды с окраской стандартных растворов.

Фотометрический метод определения мутности. Наличие в природной и питьевой воде твердой взвеси различной степени дисперсности обуславливает качество воды, определяемое как её мутность. Мутная вода трудно поддается обеззараживанию, поскольку внутри твердых частичек бактерии защищены от действия дезинфицирующих веществ.

В питьевой воде мутность обусловлена наличием мельчайших частиц гидроксида алюминия и железа с адсорбированными примесями. При высокой степени дисперсности взвеси вода опалесцирует.

Мутность воды можно охарактеризовать качественно: вода прозрачна, опалесцирует, слабая муть, сильная муть. Количественно муть определяется фотометрически. Определение проводят не позднее чем через сутки после отбора пробы.

Оборудование и реактивы. ФЭК-56М или КФК-2, мерные цилиндры ($V = 1000$ мл, 2 шт.), мерные пипетки ($V = 0,1; 0,2; 1; 2; 5$ мл, 5 шт.), мерные колбы ($V = 100$ мл, 10 шт.), каолин К-2+М (ГОСТ 6138-61, для фарфоровой промышленности), ступки, шелковое сито с диаметром отверстий 0,1 мм, мембранные фильтры № 4 (предварительно прокипяченные) или центрифуга.

Основная стандартная суспензия каолина готовится по следующей методике: каолин высушивают при температуре $t = 105 - 110^{\circ}\text{C}$, просеивают через шелковое сито. Затем 25 - 30 г каолина хорошо перемешивают с 3 – 4 л дистиллированной воды и оставляют на сутки. После этого сифоном отбирают неосветлившуюся часть жидкости. К оставшейся части вновь приливают дистиллированную воду, сильно взбалтывают и оставляют на сутки. Неосветлившаяся часть жидкости отбирается. Операция повторяется трижды, каждый раз присоединяя неосветлившуюся в течение суток суспензию к ранее собранной. Накопленную суспензию собирают в цилиндр, хорошо перемешивают и через трое суток сливают жидкость над осадком. К полученному осадку добавляют 2 л дистиллированной воды, перемешивают. Это основная стандартная суспензия. Для определения содержания в ней каолина 50 – 100 мл суспензии фильтруют через предварительно взвешенный мембранный фильтр, который затем вместе с осадком высушивают при температуре 105°C и взвешивают. Затем определяют содержание взвеси в 1 л суспензии (C , мг/л). *Пример:* вес высушенного осадка 26,8 мг после фильтрования 100 мл суспензии. Следовательно $C = 268$ мг/л; 1 мл суспензии содержит 0,268 мг каолина, а

1 мг каолина содержится в 3,7 мл суспензии ($X = (1 \times 1) : 0,268 = 3,7$ мл).

Суспензия каолина стабилизируется. Для этого в нее добавляют 100 мг мелкокристаллического гексометафосфата натрия ($[\text{NaPO}_3]_6$) и 10 капель хлороформа или формалина. Основная стандартная суспензия каолина может храниться в течение 6 месяцев.

Для приготовления рабочих стандартных суспензий мутности основную стандартную суспензию разбавляют дистиллированной водой в мерных колбах ($V = 100$ мл). Содержание каолина в рабочих стандартных суспензиях (С): 0,1; 0,2; 0,4; 0,5; 1,0; 2,0; 5,0; 7,0; 10 мг/л. В

100 мл будет содержаться соответственно 0,01; 0,02; 0,03; 0,04; 0,05; 0,1; 0,2; 0,5; 0,7; 1,0 мг (в 10 раз меньше). Следовательно, для приготовления серии рабочих стандартных суспензий следует внести в мерную колбу 0,037; 0,074; 0,111; 0,148; 0,185; 0,37; 0,74; 1,85; 2,69;

3,70 мл основной стандартной суспензии и довести ее объем до 100 мл (зная, что 1 мг взвеси содержится в 3,7 мл суспензии). Можно хранить не более суток.

Калибровочная кривая выражает зависимость оптической плотности суспензии каолина в воде от мутности ($D = f(M)$). Оптическую плотность серии суспензий определяют на фотоэлектрокалориметре (ФЭК – 56 М, КФК – 2, $\lambda = 540$ нм, $L = 50$ мм.) Контроль – профильтрованная через мембранный фильтр (№ 4) вода.

Ход определения. В кювету вносят хорошо перемешанную воду и измеряют ее оптическую плотность. Контроль – профильтрованная через мембранный фильтр (№ 4) вода. Мутность (мг/л) определяют по калибровочной кривой.

Определение общей щелочности. Под общей щелочностью понимают общее содержание солей слабых кислот, в частности карбонатов и гидрокарбонатов, вступивших в реакцию с соляной кислотой с образованием хлоридов щелочных и щелочноземельных металлов. Выражают в мг-экв/л. Определение следует проводить сразу после отбора воды.

Оборудование и реактивы. Конические колбы ($V = 250$ мл), мерный цилиндр, бюретка для титрования 25 мл.

Соляная кислота 0.1 моль-экв/л. 8.9 мл соляной кислоты (плотность 1.17) разбавляют в 1 л дистиллированной воды.

Смешанный индикатор. 1 г метилоранжа и 2.5 г индигокармина растворяют в 1 л дистиллированной воды.

Индикатор 1%-ный спиртовой раствор фенолфталеина (спирт 60%-ный).

Ход определения. В коническую колбу наливают 100 мл воды, добавляют 3 капли индикатора (фенолфталеина). Если появится розовое окрашивание, природную воду титруют соляной кислотой концентрацией 0,1 моль-экв/л до обесцвечивания. Затем к раствору добавляют 5 капель смешанного индикатора и продолжают титровать до перехода окраски из зеленой в фиолетовую (рН 3.7). При титровании зеленый цвет раствора сначала переходит в серый, а затем от одной капли соляной кислоты в фиолетовый. Если при добавлении индикатора (фенолфталеина) розового окрашивания не наблюдается, то титруют сразу со смешанным индикатором.

Число мл соляной кислоты концентрацией 0,1 моль-экв/л соответствует значению общей щелочности в мг-экв/л (при $K = 1$).

Содержание отчета

1. Цель работы.
2. Краткое описание методики проведения пробного коагулирования, методик определения цветности, мутности и щелочности воды.
3. Выводы по работе, содержащие обоснование выбора оптимальной дозы коагулянта. Оценку эффективности очистки воды этим методом.

Правила безопасного ведения работы. Необходимо соблюдать правила работы с кислотами, оборудованием из стекла. Перед работой с прибором следует проверить его исправность и заземление.

Лабораторная работа № 3 Определение биохимического показателя сточных вод

Цель работы. Количественно оценить биоразлагаемость сточных вод (относительное содержание «биохимически мягких» органических веществ).

Общие сведения. При биохимическом разложении органических веществ, содержащихся в сточных водах, часть их минерализуется до углекислого газа и воды, другая часть, потребленная микроорганиз-

мами, обуславливает прирост их биомассы. Некоторые вещества вообще не подвергаются биохимическому окислению или скорость их окисления очень мала. Их называют «биохимически жесткими». К таким веществам относят тимол, гидрохинон, сульфанол, неионогенные ПАВ, сульфитно-целлюлозные щелока и др. Легко окисляются глюкоза, алифатические спирты, фенол и др. «биохимически мягкие» органические вещества. Скорость окисления зависит от того, в какой мере присутствующая микрофлора адаптировалась к веществам - компонентам сточных вод. Биоразлагаемость сточных вод оценивается биохимическим показателем:

$$B = \frac{\text{БПК}_{\text{полн.}}}{\text{ХПК}_{\text{нач.}}}$$

где $\text{БПК}_{\text{полн.}}$ – биохимическое потребление кислорода за 30 суток; $\text{ХПК}_{\text{нач.}}$ – химическое потребление кислорода.

Определение биохимического потребления кислорода (БПК)

Оборудование и реактивы. Инкубационные склянки с притертыми пробками, термостат с водяным охлаждением. Оборудование и реактивы для определения растворенного кислорода по Винклеру.

Вода для разбавления. Готовится из дистиллированной, насыщенной кислородом воздуха воде, на 1 л которой добавляют по 1 мл из четырех указанных растворов: фосфатный буферный раствор (растворяют 8.5 г KH_2PO_4 ; 33.4 г Na_2HPO_4 ; 1.7 г NH_4Cl и 21.75 г K_2HPO_4 в дистиллированной воде и довести до 1 л), раствор сульфата магния (растворяют 22.5 г $\text{MgSO}_4 \times 7 \text{H}_2\text{O}$ в дистиллированной воде и довести до 1 л), раствор хлорида кальция (растворяют 27.5 г CaCl_2 в дистиллированной воде и довести до 1 л), раствор хлорида железа (III) (растворяют 0.25 г $\text{FeCl}_3 \times 6 \text{H}_2\text{O}$ в 1 л дистиллированной воде).

0,05%-ный раствор этилентииомочевины. 500 мг этилентииомочевины растворяют в 1 л дистиллированной воды.

Биохимическое потребление кислорода определяется содержанием кислорода в воде ($\text{мг O}_2/\text{л}$), который требуется для дыхания микроорганизмов, а также на окисление легко окисляющихся веществ до начала нитрификации при инкубации в темноте при температуре 20°C. БПК определяют по убыли растворенного в воде кислорода за любое число суток, но, как правило, за 5 (БПК_5), за 20 (БПК_{20}) или 30 суток ($\text{БПК}_{\text{полн.}}$). Значение БПК зависит от процессов, протекающих в

пробе в период между ее отбором и обработкой. Поэтому пробы необходимо обрабатывать немедленно. Перед анализом природная вода насыщается кислородом путем аэрации (содержание растворенного кислорода не ниже 8 мг O₂/л при температуре 20°C). Потребление кислорода во время инкубационного периода должно быть около 50%, его остаточная концентрация после пятидневной инкубации - не менее 3 мг O₂/л. Определение проводят в натуральной или разбавленной пробе. Для ее разбавления применяют искусственно приготовленную разбавляющую воду, которая содержит минеральные питательные вещества.

Ход определения (без разбавления). Исследуемую воду наливают в бутылку (2/3 объема), устанавливают температуру воды 20°C, вносят 0,25 мл этилентииомочевинны на каждые 200 мл исследуемой воды, сильно встряхивают в течение 1 минуты для насыщения её кислородом. Затем сифоном отбирают пробы в четыре инкубационные склянки. В двух из них сразу определяют концентрацию растворенного в воде кислорода, две другие ставят в термостат (20°C) на 30 суток и по истечении этого срока определяют содержание оставшегося в воде кислорода. Определение растворенного в воде кислорода ведут по методу Винклера:

Величина БПК_{полн.}:

$$\text{БПК}_{\text{полн}} = C_1 - C_2, \text{ мг O}_2/\text{л},$$

где C₁ - содержание растворенного в воде кислорода до инкубации, мг O₂/л;
C₂ - то же после инкубации, мг O₂/л.

При определении БПК с разбавлением ее величина определяется по формуле:

$$\text{зпж} = \frac{(C_1 - C_2) \cdot (-1 - 2)}{1000} \cdot V \quad \text{мг O}_2/\text{л},$$

где C₁ - содержание растворенного в воде кислорода до инкубации, мг O₂/л;
C₂ - то же после инкубации, мг O₂/л;

c₁ - содержание растворенного в воде кислорода в разбавляющей воде до инкубации, мг O₂/л;

c₂ - то же после инкубации, мг O₂/л;

V - объем природной воды, содержащейся в 1 л пробы после разбавления, мл.

Определение бихроматной окисляемости

Общие сведения. Компоненты сточных вод, особенно промышленных, плохо окисляются перманганатом калия даже при кипячении. Значительно улучшает окисление бихромат калия, а саму окисляемость называют химическим потреблением кислорода. Определению мешают хлориды. Для полноты процесса сульфат серебра добавляют в качестве катализатора, одновременно связываются хлорид-ионы.

Значение ХПК для городских сточных вод колеблется в пределах 200 – 700 для неочищенных и 20 – 250 мг/л для очищенных вод. После очистки и хлорирования ХПК воды составляет, как правило, 20 – 40 мг/л. Обычно для городских стоков БПК равно 80% ХПК.

Оборудование и реактивы. Прибор для определения ХПК, состоящий из конической колбы емкостью 200 – 250 мл, обратного шапкового холодильника; песчаная баня.

Концентрированная серная кислота (плотность 1,84).

Кристаллический сульфат серебра (Ag_2SO_4).

Бихромат калия 0,25 мг-экв/л. 12,25 г $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ растворяют в дистиллированной воде и полученный объем доводят до 1 л.

Соль Мора 0,25 мг-экв/л. 98,25 г $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \times 6\text{H}_2\text{O}$ растворяют в дистиллированной воде добавляют 40 мл концентрированной серной кислоты полученный объем доводят до 1 л.

Индикатор ферроин. В бидистилляте растворяют 1,485 г 1,10- фенантролина и 0,695 г сульфата железа (II) ($\text{FeSO}_4 \times 7\text{H}_2\text{O}$) и объем доводят до 100 мл.

N-фенилантраниловая кислота, индикатор. 0,25 г растворяют в 12 мл раствора гидроксида натрия концентрацией 0,1 моль-экв/л и разбавляют дистиллированной водой до 250 мл.

Ход определения. 20 мл пробы помещают в коническую колбу прибора, добавляют 10 мл раствора бихромата калия 0,25 мг-экв/л и 0,4 г сульфата серебра, кусочки пемзы или фарфора. Смесь перемешивают, осторожно приливая 30 мл концентрированной серной кислоты и кипятят 2 часа на песчаной бане с обратным холодильником. Необходимо, чтобы при кипячении сохранялся золотисто-желтый цвет жидкости, в противном случае необходимо уменьшить количество анализируемой воды. После охлаждения раствор переносят в колбу Эрленмейра емкостью 500 мл количественно, смывая продукты реакции из холодильника и реакционной колбы. Объем полученного раствора - 250 мл. Добавляют 7 – 8 капель раствора ферроина и

5 капель раствора N-фенилантраниловой кислоты, титруют раствором соли Мора 0,25 мг-экв/л до перехода окраски из травянисто-зеленой в изумрудно-зеленую.

При проведении холостого опыта берут дистиллированную воду.
Бихроматная окисляемость, мг O₂/л:

$$X = \frac{(a - b) \cdot C \cdot 8 \cdot 1000 \cdot K}{V},$$

где а – объем соли Мора, пошедшей на титрование холостой пробы, мл;

б - объем соли Мора, пошедшей на титрование пробы, мл; С - концентрация соли Мора (0,25 мг-экв/л);

8 – количество кислорода, соответствующее 1 мл бихромата ка-лия, мг;

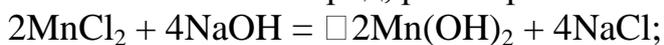
К – поправочный коэффициент для соли Мора;

V – объем пробы для анализа.

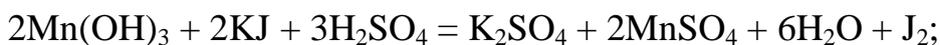
Определение растворенного в воде кислорода по Винклеру

Принцип метода. Основан на проведении трех последовательных окислительно-восстановительных реакций:

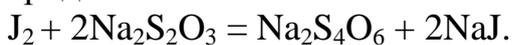
- связывается кислород, растворенный в воде (фиксация)



- освобождается свободный йод в эквивалентном зафиксирован- ному кислороду количестве



- оттитровывается свободный йод раствором тисульфата натрия, и по его объему, пошедшему на титрование, вычисляется содержание растворенного кислорода



Оборудование и реактивы. Слянки с безупречно отшлифован- ными пробками, которые принято называть пикнометрами. Перед оп- ределением калибруют пикнометр - определяют его точный объем. Сухой пикнометр с пробкой взвешивают, наполняют дистиллирован- ной водой так, чтобы под пробкой не осталось пузырьков воздуха, и взвешивание повторяют. Масса воды в пикнометре вычисляется по разнице. Пикнометр и вода должны иметь температуру ϑ (плот- ность воды при этой температуре 1.0027). Объем пикнометра -

$V = m/1.0027$. Если температура иная, то при расчете объема берется соответствующая плотность воды из справочника.

Пипетки 1 мл - 5 шт., 3 мл - 1 шт., 20 мл - 1 шт.; конические колбы ($V = 250$ мл); бюретка ($V = 25$ мл).

32%-ный раствор хлорида марганца (II). Растворяют 32 г соли в 68 мл дистиллированной воды.

32%-ный раствор гидроксида натрия + 10%-ный раствор йодида калия. Готовят отдельно: 32 г NaOH растворяют в 68 мл дистиллированной воды и 10 г KI растворяют в 90 мл дистиллированной воды, затем соединяют в равных объемах.

Серная кислота, разбавленная 1:1, или концентрированная фосфорная (85%-ная).

0,2%-ный раствор крахмала (свежеприготовленный): 0,2 г крахмала растворяют в 100 мл теплой дистиллированной воды и доводят до кипения.

Тиосульфат натрия 0,01 моль-экв/л: 2,48 г $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \times 5 \text{H}_2\text{O}$ растворяют в колбе на 1 л, доливая кипяченной дистиллированной водой до метки. Раствор хранят в плотно закрытой темной склянке.

Дихромат калия 0,01 моль-экв/л: 0,4903 г очень мелкого кристаллического $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ растворяют в мерной колбе на 1 л, доливая дистиллированной водой до метки.

15%-ный раствор йодида калия: 15 г KI белого цвета растворяют в 85 мл дистиллированной воды.

25%-ная серная кислота по объему. Один объем серной кислоты (98%) вносят в три объема дистиллированной воды.

Определение поправки на молярную концентрацию эквивалента тиосульфата. В колбу последовательно наливают 20 мл дихромата калия 0,01 моль-экв/л, 3 мл 25%-ной серной кислоты и 1 мл 15%-ного йодида калия. Выделяющийся в результате химической реакции йод окрашивает раствор в желто-коричневый цвет. Колбу закрывают часовым стеклом, чтобы не улетучился йод, и оставляют стоять 3 мин. После этого содержимое колбы титруют раствором тиосульфата натрия в присутствии крахмала до исчезновения синей окраски (добавляют в конце титрования).

$$K = 20 / V,$$

где 20 - объем 0,01 моль-экв/л раствора дихромата калия, мл;

V - объем тиосульфата, пошедшего на титрование, мл.

Ход определения. В пикнометры при помощи сифона осторожно наливают исследуемую воду. Сифон опускают на дно пикнометра и заполняют его водой. Вода медленно поднимается и вытесняет верхние слои воды. Примерно 1/3 объема должна вытечь. Пикнометр закрывают пробкой, устанавливая точный объем исследуемой воды. После этого, осторожно открыв, прибавляют реактивы Винклера: 1 мл раствора гидроксида натрия с йодидом калия и 1 мл хлорида марганца (II). Конец пипетки с реактивом погружают на 1/3 высоты склянки и, медленно вынимая пипетку, приливают раствор. Затем склянку осторожно закрывают так, чтобы не осталось пузырьков воздуха. При этом выливается 2 мл анализируемой воды (объем прибавленных реактивов), что учитывается в расчетной формуле. Тщательно перемешивают содержимое, и пробу с зафиксированным кислородом ставят в темное место на 40 - 60 мин. По истечении этого времени пикнометры осторожно открывают, не допуская взбалтывания осадка, и прибавляют 1 мл концентрированной фосфорной или серной кислоты (1:1). Пипетку опускают на 1/4 высоты склянки. Кислоту выливают медленно, чтобы не допустить взбалтывания осадка. После перемешивания и полного растворения осадка содержимое пикнометра выливают в коническую колбу и титруют из бюретки тиосульфатом натрия до получения еле заметного желтого цвета. Потом прибавляют 0,5 мл 0,2%-ного раствора крахмала и получившийся синеватого цвета раствор осторожно титруют до полного обесцвечивания. После этого часть бесцветного раствора переливают обратно в пикнометр. Раствор чуть синее. Пробу дотитровывают до полного обесцвечивания раствора.

Содержание растворенного кислорода:

$$X = \frac{v \cdot 0,08 \cdot K \cdot 1000}{V_1 \cdot V_2} \text{ мг О}_2 \text{ /л,}$$

где v - объем тиосульфата натрия, пошедший на титрование, мл;

0,8 - масса кислорода, которая соответствует 1 мл 0,01 моль-экв/л раствора тиосульфата натрия, мг;

K - поправка на нормальность тиосульфата;

1000 - пересчет на 1 л;

V_1 - объем пикнометра, мл;

V_2 - объем прибавленных реактивов Винклера, мл.

Содержание отчета

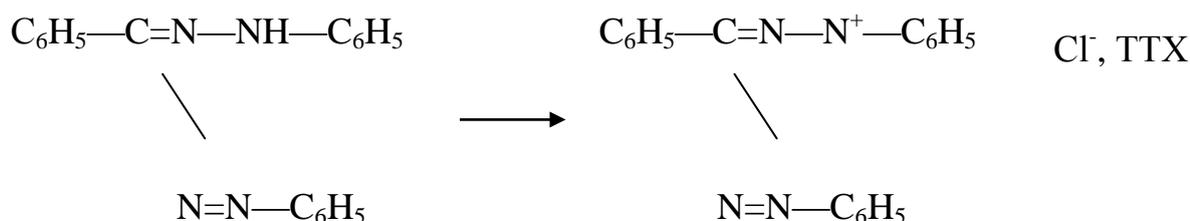
1. Цель работы.
2. Описание порядка выполнения работы, вычисление биохимического показателя.
3. Выводы по работе, содержащие оценку величины биохимического показателя.

Правила безопасного ведения работы. Необходимо соблюдать правила работы с кислотами, щелочами, оборудованием из стекла и электронагревательными приборами.

Лабораторная работа № 4 **Определение дегидрогеназной активности ила (ДАИ) очистных сооружений**

Цель работы. Определить ДАИ и оценить этап биологической очистки сточных вод.

Общие сведения. Определение ДАИ заключается в измерении количества красного формазана, образующегося в результате восстановления бесцветной окисленной формы 2,3,5-трифенилтетразолияхлористого.



Последняя является акцептором водорода, переносимого от окисляемых субстратов ферментами дегидрогеназами. Количество полученного формазана пропорционально активности дегидрогеназ микроорганизмов активного ила. ДАИ обуславливается количеством и качеством загрязнений, содержащихся в сточной воде. Снижение этой величины свидетельствует или о резком уменьшении концентрации окисляемых веществ в стоке, или о наличии в нем токсических веществ.

Метод позволяет установить этап биологической очистки (очистка не прошла, биоокисление закончено, завершена регенерация ак-

тивного ила). С этой целью устанавливают соотношения ДАИ, определяемые для ила, где в качестве субстратов используется неочищенная сточная вода, водопроводная вода (т.е. субстраты – богатые и бедные источниками питания микроорганизмов). Это соотношение определяется этапом биологической очистки.

Оборудование и реактивы. ФЭК, биологический термостат, центрифуга с числом оборотов 5 000 об/мин, центрифужные пробирки со стеклянными пробками. При отсутствии специальных пробок можно использовать обычные центрифужные пробирки, закрытые резиновыми пробками с прокладкой из полиэтиленовой пленки.

0,5%-ный раствор 2,3,5-трифенилтетразолия хлористого. 0,5 г 2,3,5-трифенилтетразолия хлористого (ТТХ) растворяют в 100 мл дистиллированной воды. Раствор фильтруют.

Этиловый спирт 95 - 96%-ный.

Соляная кислота 0,01 моль-экв/л. 0,312 мл концентрированной соляной кислоты разбавляют в 1 л дистиллированной воды.

Гидроксид натрия 0,01 моль-экв/л. 0,4 г NaOH растворяют в дистиллированной воде и объем доводят до 1 л.

Формазан.

Получение формазана. 15 г NaHSO_3 или 1,27 г Na_2S растворяют на холоде в 20 - 30 мл дистиллированной воды, полученный раствор несколько раз отфильтровывают. 1 г ТТХ растворяют в 10 мл дистиллированной воды, затем соединяют оба раствора. Полученный осадок формазана отфильтровывают и промывают дистиллированной водой.

Высушивают формазан в течение 2-х суток на воздухе и 1-х суток при 30°C в сушильном шкафу.

Калибровочная кривая. Готовят основной раствор формазана: растворяют в спирте 10 мг формазана и раствор доводят до 100 мл. 1 мл содержит 0,1 мг формазана. Затем в 50-миллилитровые колбы вносят 25, 20, 10, 5, 2, 1 мл основного раствора, что соответствует концентрациям 50, 40, 30, 20, 10, 5, 2 мг формазана в 1 л спирта. Объем раствора доводят до метки спиртом, перемешивают. Измеряя оптическую плотность растворов на ФЭКе, строят кривую зависимости оптической плотности от концентрации формазана в миллиграммах на литр.

Отбор проб. Место отбора проб активного ила определяется целями анализа. Отбор проб следует проводить в одно и то же время суток. Разрыв между моментом отбора проб активного ила и началом анализа не должны превышать 20 минут.

Ход определения. В центрифужные пробирки отбирается по 10 мл суспензии активного ила, проверяется рН среды и, если необходимо, доводится до 7 (0,01 мол/л раствором соляной кислоты или гидроксида натрия). Две пробирки с активным илом центрифугируются (5 000 об/мин.), надилловая жидкость сливается. В одну из этих пробирок добавляется водопроводная вода, в другую – неочищенная сточная жидкость. Объем полученных иловых взвесей также должен составлять 10 мл. В три пробирки (ил - водопроводная вода, ил – неочищенная сточная жидкость, ил – исходная надилловая жидкость) добавляется по 1 мл раствора 2,3,5-трифенилтетразолия хлористого (ТТХ). Тщательно перемешивается. Все пробирки (4 шт., в последнюю ТТХ не добавляется, она необходима в дальнейшем для контроля при калориметрировании) помещаются в термостат и выдерживаются 55 минут при температуре 37°C. По окончании пробирки (4 шт.) центрифугируются, надилловая жидкость сливается, а к илу во все пробирки добавляется по 10 мл этилового спирта для экстракции образовавшегося формазана (восстановленная форма ТТХ красного цвета). Ил со спиртом во всех 4-х пробирках энергично перемешивается в течение 3-х минут, и затем центрифугирование повторяют. Спиртовые растворы, быстро отделенные от ила, калориметрируются на ФЭКе ($\lambda = 540$ нм, $L = 0,5$ см). Спирт из четвертой пробирки, в которую не вносили раствор ТТХ, используется в качестве контроля. Концентрация формазана за вычетом холостого опыта определяется по калибровочной кривой.

ДАИ выражается в мг восстановленного формазана (а) на 1 г сухого или беззольного вещества ила (в). Это удельная активность (I). Общая активность – на 1 л иловой смеси (II).

$$\text{ДАИ}_{\text{уд.}} \square \frac{a}{b}, \text{ мг/г ила.} \quad (\text{I})$$

$$\text{ДАИ}_{\text{общ.}} \square a \square 100, \text{ мг/г.} \quad (\text{II})$$

Значения ДАИ (У) для промышленного аэротенка

ДАИ	Аэротенк место отбора проб		Конец регенератора
	начало	конец	
$U_{исх.}$	1,35	1,16	0,8
$U_{вод.}$ вода	1,2	1,12	0,95
$U_{ст. ж.}$	1,25	1,55	1,48

Соотношения между активностями:

1. $U_{исх.} \geq U_{ст.ж.} > U_{воды}$ – сточная жидкость не очищена.
2. $U_{ст.ж.} \geq U_{исх.} > U_{воды}$ – изъятие загрязнений окончилось, появи-лись нитраты. Регенерация ила еще не прошла.
3. $U_{ст.ж.} \geq U_{воды} > U_{исх.}$ – регенерация ила закончилась.

Содержание отчета

1. Цель работы.
2. Описание порядка выполнения работы. Описание методик определения ДАИ.
3. Выводы по работе.

Правила безопасного проведения работы. Необходимо соблюдать правила работы с кислотами, щелочами, оборудованием из стекла и электронагревательными приборами.

Лабораторная работа №5

Очистка сточных вод методом электрофлотации

2.1. Цель работы

Целью данной работы является изучение процессов очистки сточных вод методом электрофлотации.

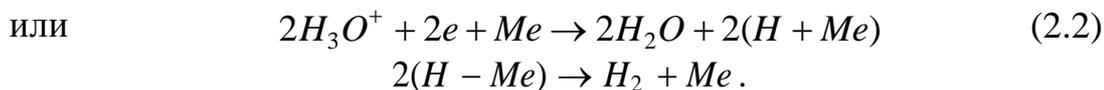
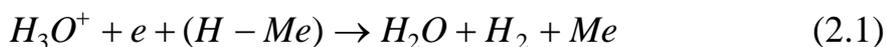
2.2. Общие положения

Флотация – это процесс молекулярного прилипания частиц флотируемого материала к поверхности раздела двух фаз: газа (воздуха) и жидкости, обусловленный избытком свободной энергии поверхностных пограничных слоев, а также поверхностными явлениями смачивания.

Процесс очистки сточных вод методом флотации заключается в образовании комплексов «частицы-пузырьки», их всплывании и удалении образовавшегося пенного слоя с поверхности жидкости [3].

Для осуществления процесса флотации используют несколько способов диспергирования газа в воде, одним из которых является электрический. При нем насыщение воды пузырьками газа достигается электролизом воды. Различают следующие виды электрообработки сточных вод: удаление растворенных и взвешенных примесей органического и неорганического происхождения электролизом сточных вод с использованием растворимых (железных или алюминиевых) электродов – анодов; удаление взвешенных, частично растворенных загрязнений с использованием нерастворимых электродов; удаление растворенных примесей с использованием анодного окисления и катодного восстановления, сопровождаемых образованием нетоксичных (малотоксичных), а в некоторых случаях – нерастворимых в воде продуктов, выпадающих в осадок [3].

Процесс электролиза воды в кислой среде (при $pH < 7$) включает две основные стадии. На первой происходит разряд ионов гидроксония на катоде с образованием атомарного водорода, адсорбированного на его поверхности. На следующей стадии – рекомбинация его в молекулярный. В зависимости от материала электродов и параметров электролиза может преобладать каталитический или электрохимический механизм процесса:

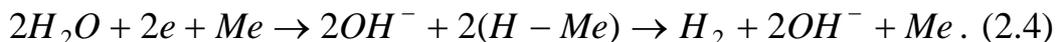


На аноде в этих условиях идет разряд молекул воды [3]:

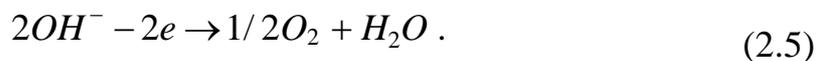


Электролиз воды в щелочной среде происходит при недостаточности катионов водорода, путем прямого восстановления молекул воды на

поверхности катода. В результате этой реакции образуется атом гидроксида и адсорбированный атомарный водород, затем рекомбинирующий в молекулярный по схеме [3]:



Анодный процесс в данном случае определяется разрядом гидроксидов [3]:



Таким образом, в процессе электролиза сточной воды на катоде выделяется водород, а на аноде – кислород. Основную роль в процессе флотации играют пузырьки, выделяющиеся на катоде. Размер пузырьков зависит от величины краевого угла смачивания, кривизны поверхности электрода и его конфигурации. При использовании нерастворимых электродов пузырьки выделяющихся газов сорбируют на своей поверхности загрязнения и поднимаясь вверх, выносят их на поверхность жидкости [3].

Конструкция электродной системы в электрофлотаторе позволяет равномерно распределить пузырьки газа по всему объему флотокамеры, что повышает коэффициент использования ее объема, а значит и эффективность очистки. При электрофлотации образуются только мелкие пузырьки газа практически одного размера, обладающие высокой адгезионной активностью и всплывающие при ламинарном режиме, что также способствует повышению эффективности очистки сточных вод [3].

Основным недостатком электрохимических методов очистки сточных вод является их высокая энергоемкость, поэтому их применяют при расходе сточных вод не более 1000 м³/сут [3].

Метод электрофлотации применяют для очистки производственных сточных вод от поверхностно-активных веществ (природных и синтетических), жиров, нефтепродуктов и т.п. Плотность тока при электрофлотации составляет 0,5–3 А/дм² [3].

Для очистки сточных вод от красителей и ПАВ используется метод электрохимической деструкции при плотности тока 1–2 А/дм². Сила тока при электрофлотации I , А, определяется по формуле [3]:

$$I = J_a \cdot F, \quad (2.6)$$

где J_a – анодная плотность тока, А/дм²; F – площадь электродов, дм².

Удельные затраты электроэнергии W , Вт·ч/л, определяются по формуле [3]:

$$W = \frac{I \cdot U \cdot t}{V}, \quad (2.7)$$

где U – напряжение, В; t – продолжительность электрообработки, ч; V – объем обрабатываемой жидкости, л.

Эффект очистки при электрообработке Θ , %, определяется по формуле [3]:

$$\Theta = \frac{C_1 - C_2}{C_1} \times 100\%, \quad (2.8)$$

где C_1 и C_2 – концентрация загрязняющего вещества в исходной и обработанной воде, мг/л.

2.3. Лабораторное оборудование

Для проведения данной лабораторной работы необходимо иметь: электрофлотатор; источник питания с устройством управления; секундомер; спектрофотометр.

2.4. Описание лабораторной установки

Схема лабораторной установки представлена на рис. 2.1. Лабораторная установка состоит из модели электрофлотатора и источника питания типа НУ3005. Модель электрофлотатора выполнена из оргстекла и состоит из двух флотокамер 1, отстойной камеры 2 и пеносборного кармана 3. Во флотокамерах установлены электродные блоки, состоящие из нерастворимых анодов 4 и катодов 5. В перегородках, разделяющих флотокамеры, отстойную камеру и пеносборник, имеются щелевые отверстия 6, через которые обработанная жидкость из флотокамер 1 поступает в отстойную камеру 2, а образовавшийся в флотокамерах пенный продукт – в пеносборник 3. Электрофлотатор сверху закрыт крышкой 7, в которой имеются отверстия 8, через которые выделяющийся в процессе электрофлотации газ отводится в систему вентиляции. В отстойной камере 2 имеется патрубок 9, по которому обработанная в электрофлотаторе жидкость отводится в емкость 11. Из пеносборника 3 пенный продукт отводится через патрубок 10.

Флотокамеры имеют размеры 65×55×160 мм и объем 0,52 л; камера отстаивания – 130×50×160 мм и объем 1,04 л; пеносборник имеет размеры 105×40×160 мм и объем 0,6 л. Электроды имеют размеры 65×35 мм; расстояние между электродами составляет 15 мм [3].

г) установить ступенчатый регулятор тока нагрузки 4 и плавный регулятор тока нагрузки 3 против часовой стрелки на минимальную позицию.

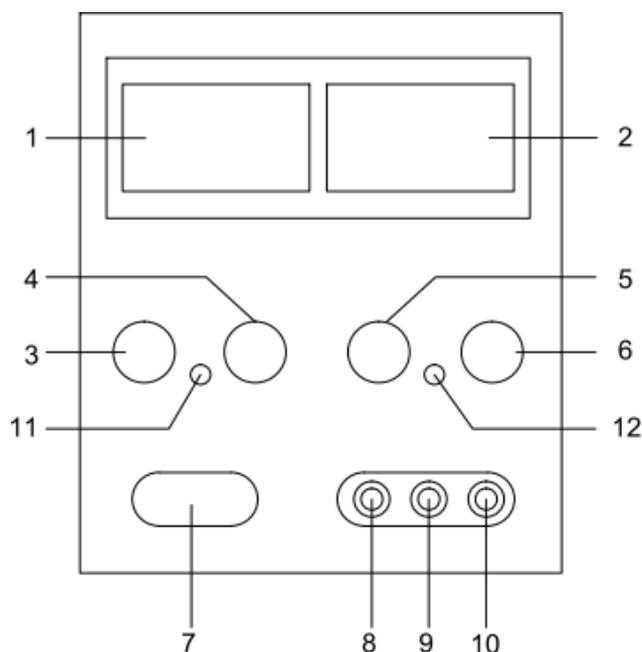


Рис. 2.2. Передняя панель прибора НУ 3005:

1 – цифровая шкала амперметра; 2 – цифровая шкала вольтметра; 3 – плавный регулятор тока нагрузки; 4 – ступенчатый регулятор тока нагрузки; 5 – плавный регулятор напряжения; 6 – ступенчатый регулятор напряжения; 7 – выключатель; 8 – отрицательный выходной терминал; 9 – терминал подключения заземления; 10 – положительный выходной терминал; 11 – светодиодный индикатор выходного тока; 12 – светодиодный индикатор выходного напряжения

- д) включить прибор выключателем 7;
- е) подсоединить электрофлотатор комплектом соединительных проводов на выходные терминалы 8 и 10;
- ж) ступенчатым регулятором тока нагрузки 4 и плавным регулятором тока нагрузки 3 установите заданный выходной ток.

2.5. Порядок проведения работы

Изучение метода электрофлотации производится применительно к очистке сточных вод от синтетических красителей. До начала лабораторной работы приготавливают шкалу растворов красителя с концен-

трациями 5,10,20.50 и 100 мг/л. Каждый раствор фотометрируют на спектрофотометре КФК. По результатам фотометрирования строится калибровочный график [3].

С электрофлотатора снимают крышку 7 и заполняют его сточной водой, загрязненной красителем в концентрации 50–100 мг/л. Для определения точной концентрации красителя отбирают пробу раствора, на спектрофотометре КФК определяют его оптическую плотность и по калибровочной кривой – концентрацию красителя в исходном растворе. Полученные значения записывают в табл. 2.1. Крышку закрывают и проверяют надежность всех электрических соединений и заземление выпрямителя [3].

Параметры «плотность тока» и «продолжительность обработки» принимаются по заданию. Рекомендуемые значения плотности тока 1–3 А/дм², время обработки 5–25 минут [3].

Внимание: в случае короткого замыкания на выходе ток ограничится величиной, установленной текущими элементами управления, тем не менее устройство должно быть выключено, а короткое замыкание устранено.

Используя формулу (2.6) определяют силу тока, которая должна быть установлена в цепи электрофлотатора после его включения, и записывают эту величину в табл. 2.1. Включают источник питания и регуляторами тока нагрузки устанавливают заданное значение тока нагрузки, начиная с минимальной величины. Через интервалы времени 5, 10, 15, 20 и 25 минут открытием крана К-1 отбирают пробы жидкости, и на спектрофотометре КФК определяют величину оптической плотности. По калибровочной кривой определяют концентрацию красителя, и полученные значения заносят в табл.2.1.

Таблица 2.1

Номер опыта	Анодная плотность тока, А/м ²	Сила тока, А	Напряжение, В	Продолжительность обработки, ч	Концентрация красителя, мг/л	
					в исходном растворе	в обработанном растворе
1	2	3	4	5	6	7

Затем увеличивают плотность тока и повторяют опыты в описанной выше последовательности. По окончании опытов прибор выключают и обесточивают выдернув вилку из розетки. Отсоединяют соединительные провода электродного блока от выходных терминалов. Снимают крышку

вместе с электродными блоками. Электрофлотатор опорожняют и промывают водой.

2.6. Обработка опытных данных и составление отчета

По формуле (2.7) определяются удельные затраты электроэнергии, а по формуле (2.8) – эффект очистки. Результаты расчетов заносятся в табл. 2.2.

Таблица 2.2

Номер опыта	Анодная плотность тока, А/м ²	Продолжительность обработки, t, ч	Эффект очистки, Э, %	Удельные затраты электроэнергии, W, $\frac{Вт \cdot ч}{л}$
1	2	3	4	5

По данным табл. 2.2 для каждого значения анодной плотности тока строится график зависимости $\mathcal{E} = f(t)$. По данным графикам определяется оптимальная плотность тока, для которой строится график зависимости $W = f(t)$.

Дается заключение об оптимальных режимах работы установки и эффективности очистки воды электрофлотацией.

2.7. Меры безопасности при проведении лабораторной работы

При проведении лабораторной работы на электрофлотационной установке необходимо соблюдать общие правила техники безопасности при работе с электрическими приборами. Студенты, выполняющие данную лабораторную работу, должны пройти инструктаж по технике безопасности при работе с электроприборами. Так как при электролизе жидкости выделяются газы (водород, кислород), электрофлотатор должен иметь систему вытяжной вентиляции или должен быть установлен в вытяжном шкафу [3].

Источник питания должен располагаться в сухом, отапливаемом помещении, где отсутствуют любые агрессивные пары, вдали от предметов, излучающих тепло. К нему необходимо обеспечить свободный доступ воздуха. Источник питания должен быть заземлен.

Перед началом лабораторной работы необходимо произвести внешний осмотр источника питания, ознакомить студентов с расположением элементов управления и индикации измерительных данных

источника питания НУ-3005, объяснить правила включения и выключения, порядок установки требуемых величин силы тока и напряжения [3].

Категорически запрещается [3]:

- работать с незаземленным источником питания;
- нарушать правила его эксплуатации (включение, выключение, регулирование параметров);
- производить ремонт при включенном в сеть источнике питания;
- дотрагиваться до находящихся под напряжением контактов;
- снимать крышку электрофлотатора во время его работы;
- работать с электрофлотатором в местах, не оборудованных принудительной приточно-вытяжной вентиляцией.

