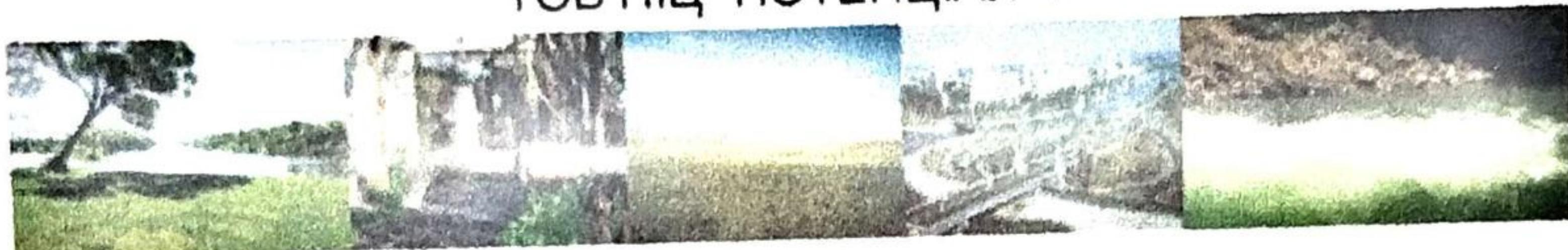


МІНІСТЕРСТВО ОСВІТИ І НАУКИ УКРАЇНИ  
Київський національний університет будівництва і архітектури  
НАЦІОНАЛЬНА АКАДЕМІЯ НАУК УКРАЇНИ  
Інститут телекомунікацій та глобального інформаційного простору  
УКРАЇНСЬКА АКАДЕМІЯ АГРАРНИХ НАУК  
Інститут гідротехніки і меліорації  
РАДА НАЦІОНАЛЬНОЇ БЕЗПЕКИ І ОБОРОНИ УКРАЇНИ  
Інститут проблем національної безпеки  
МІНІСТЕРСТВО ОХОРОНИ НАВКОЛИШНЬОГО ПРИРОДНОГО  
СЕРЕДОВИЩА УКРАЇНИ  
Державна служба заповідної справи України  
НАЦІОНАЛЬНЕ КОСМІЧНЕ АГЕНСТВО УКРАЇНИ  
Державний науково-виробничий центр "Природа"  
ТОВ НІЦ "ПОТЕНЦІАЛ-4"



**Міжнародна науково-практична конференція молодих вчених і  
студентів**

**Підвищення ефективності використання  
водних, теплових та енергетичних ресурсів та  
охорона навколишнього середовища**

12 – 14 травня 2008 року

**Збірник тез доповідей**

Київ - 2008

## ЗМІСТ

<b>Снижение отложений в системах отопления и горячего водоснабжения.</b>	9
Душкин С.С.	
<b>Эффективность использования биогаза в фермерском хозяйстве.</b>	
Яковенко А. В., научный руководитель Сербин В. А.	12
<b>Применение геотермальной воды в целях горячего водоснабжения села Харьковской области Украины.</b>	
Жемерика Ю.М., научный руководитель Сербин В.А.	15
<b>Экономическая оценка режимно-наладочных мероприятий в котельной</b>	
Журавкова А. А., научный руководитель Литвинчева Н.А.	18
<b>Дослідження особливостей поведінки земноводних (Xenopus Leavis) при біотестуванні питної води.</b>	
Отдельнова Ю.М., Колодюк Т.П.; науковий керівник Аристархова Е.О.	21
<b>Особливості видалення хлороформу з питної води.</b>	
Колодюк Т.П., Отдельнова Ю.М., Данилова І.В.	23
<b>Дослідження показників стану водного середовища.</b>	
Данилова І.В., Буховська В.Л., Пономарьова Н.В.	24
<b>Оцінка стану децентралізованого водопостачання на прикладі с. Острожани Черкаської області.</b>	
Балакірєва А.Д., наукові керівники Бурда Р.І., Войтенко Л.В.	27
<b>Визначення об'єму очищеної води, що пройшла крізь різні адсорбційні матеріали.</b>	
Ковальова О.О.	31
<b>Використання етологічних методів для біотестування питної води.</b>	
Буховська В.Л., Пономарьова Н.В., науковий керівник Аристархова Е.О.	33
<b>Оsmотичні процеси як основа підготовки питної води заданої якості.</b>	
Камченко М.В., науковий керівник Заграй Я.М.	35

особинами своєї групи (на 4%). Крім того, довжина особин у досліді виявилась в середньому майже вдвічі меншою, ніж у контролі (2,3 см проти 3,9 см).

Отже, проведені дослідження дозволили виявити відхилення у типовій поведінці гідробіонтів, що знаходились у невідстороній питній воді. Характер етологічних порушень (збільшення долі стрибкоподібного руху та стану нерухомості) підтверджує можливість застосування методу "часових відрізків" для визначення якості питної води.

## ОСМОТИЧНІ ПРОЦЕСИ ЯК ОСНОВА ПІДГОТОВКИ ПИТНОЇ ВОДИ ЗАДАНОЇ ЯКОСТІ

Камченко М.В., науковий керівник Заграй Я.М.  
Київський національний університет будівництва і архітектури

Розвиток суспільства в умовах вимог парадигми сталого розвитку привертає все більшу увагу наукових працівників до вивчення і розробки методів вирішення гострих проблем екобезпеки життєдіяльності людини і, в першу чергу, забезпечення її якісною питною водою, охорони та збереження навколишнього середовища, раціонального використання природних і промислових ресурсів.

Значний масив джерел науково-технічної та патентної літератури дає чітку уяву про значимість цього комплексного наукового напрямку науки і техніки, складність і точність методів, процесів і технологій, які розвиваються в цьому науковому напрямку.

Для вирішення цих проблем найбільш придатними і ефективними з наукової і економічної точки зору є мембрани технології з набором всіх фільтраційних і мембраних процесів, а саме мікрофільтрації, технології ультра- і нанопроцесів та зворотного осмосу в новому їх наповненні.

Ефективна реалізація цих процесів вимагає синтезу нових полімерів із заданими властивостями та їх модифікацій, на основі яких можна створювати композитні фільтраційні матеріали та мембрани з широким спектром заданих властивостей для вирішення багатогранних екологічних задач.

Основними процесами і методами, які реалізуються при вирішенні таких проблем, є процеси і методи очистки води і технологічних розчинів до заданих кондицій, розділення компонентів та виділення окремих компонентів із складних багатокомпонентних систем.

У випадку одного із основних методів мембраних технологій проблема за своєю сутністю виключає низку пов'язаних між собою не менш складних і багатогранних питань, задач і проблем.

Констатация, що процеси зворотного осмосу здійснюються без фазових перетворень і енергія  $A_t$  в процесі витрачається на створення тиску вихідної рідини і її протискування через мембрану, тобто  $A_t = A_c + A_{\text{прот}}$ , є чисто механістичною моделлю, яка працює для окремих мембран і не може бути розповсюдженою на сучасні і можливі полімерні мембрани композиційної структури.

Робота  $A_c$  на стисливість рідини є малою, проте нехтувати нею не можна через її вплив на інші фізикохімічні властивості.

Роботу  $A_{\text{прот}}$  на протискування рідини, як чисто механістичний процес, розраховують за формулою:

$$A_{\text{прот}} = \Delta P \cdot V,$$

де  $\Delta P$  – перепад тиску на мембрани;  $V$  - об'єм протиснутої рідини.

Роботу  $A_{\text{прот}}$  можна вважати результатом кінцевого впливу, а не результатом суті процесів, які протікають в мембрани.

Рушійну силу процесу зворотного осмосу у випадку ідеально напівпроникної мембрани можна визначити наступним чином:

$$\Delta P = P - \pi_1,$$

де  $P$  – надлишковий тиск над вихідним розчином;  $\pi_1$  – осмотичний тиск розчину.

В той же час, на практиці мембрани не мають ідеальної напівпроникності, і спостерігається перехід через мембрану окремих компонентів розчину і розчину певного складу, а відповісти „чому саме”, на сьогоднішній день не завжди є можливим.

У цьому випадку рушійна сила визначається також, виходячи із невідомо якого кінцевого механістичного значення  $\pi_2$ , за співвідношенням:

$$\Delta P = P - (\pi_1 - \pi_2) = P - \Delta \pi,$$

де  $\pi_2$  – осмотичний тиск розчину, який пройшов через мембрану.

Таким чином, ефективне використання зворотноосмотичних процесів на новому рівні є можливим при умові подальшого розвитку і вирішення таких науково-технічних проблем і задач:

- створення теоретичних зasad явищ „ОСМОС – зворотний ОСМОС”;

- процеси „ОСМОС – зворотний ОСМОС” в складних багатокомпонентних системах, якими, як правило, є еко- і біосистеми, визначення і розрахунок величин тиску в системах „ОСМОС – зворотний ОСМОС”;

- визначення і врахування змін властивостей розчинів залежно від величин тиску, температури і концентрації, а саме: в'язкості, текучості, стисливості, поверхневого натягу, коефіцієнтів дифузії молекул і іонів, їх активності і ступеня дисоціації, густини, осмотичного тиску, стиснення;

- основні етапи процесів в системі „ОСМОС – зворотний ОСМОС” на сучасних багатошарових, композитної структури, мембраних, які протікають послідовно на границях фаз „розчин-складова мембрани”, а не здійснюється механічний процес фільтрування – протискування;

- розробка та виробництво нових композитних багатошарових мембраних та фільтраційних матеріалів із заданими властивостями, які б забезпечували їх ефективну роботу і, особливо, в складних багатокомпонентних системах;

- розробка та синтез нових полімерних матеріалів із заданими властивостями для створення на їх основі композитних мембраних та фільтраційних матеріалів.

Тільки системне і послідовне вирішення цієї низки проблем і задач надасть можливість постійно вдосконалювати мембранинні технології і апарати для вирішення проблем екології, захисту довкілля і в цілому проблем екобезпеки життєдіяльності людини і, в першу чергу, забезпечення її якісною питною водою.