

## Вся правда о мембранах.

Добрый день! Сегодня я, Вадим Нагиев, расскажу вам о мембранных – что это такое, как они различаются, какими особенностями характеризуются.

**Мембраной** называют любой материал, который будучи изготовленным в форме тонкой пленки (0,05-2 мм), приобретает способность оказывать селективное сопротивление переносу различных компонентов жидкости или газа и, в силу этого, позволяет отделять некоторые компоненты (частицы, растворенные вещества или растворители) обрабатываемой жидкости.

Классификация мембран может основываться:

- на ее структуре
- на способе и режиме переноса через мембранны воды и растворенных в ней веществ
- на функции, исполняемой мембраной

Рис.1



Мембранны ультрафильтрации



Мембранны обратного осмоса

Рис.1 Мембранны ультрафильтрации и обратного осмоса

### 1 ФАКТ Структура мембран влияет на ее предназначение

По своей структуре, мембранны могут быть однородными, асимметричными или композитными.

#### Однородные мембранны

Такие мембранны характеризуются однородностью структуры по всей толщине. Они могут быть пористыми или плотными.

Мембранны с однородной структурой используются в микрофильтрации.

Рис.2



Рис.2 Принципиальная схема структуры однородных, асимметричных и композитных мембран

### Асимметричные мембранны

Изготавливаемые из одного материала, асимметричные мембранны образованы двумя наложенными друг на друга слоями: наружной пленкой, имеющей очень малую толщину (0,1-1 мкм), и гораздо более толстым (100-300 мкм) подстилающим слоем, часто упрочняемым текстильной основой. Способность таких мембран к разделению в первую очередь определяется свойствами наружной пленки, тогда как подстилающий слой обеспечивает механическую прочность мембраны, не оказывая сопротивления переносу вещества.

В тех случаях, когда мембранны имеют форму полых волокон, такую пленку называют внутренней, если она покрывает внутренний слой волокна, и внешний – если она располагается на наружной стене волокна.

Мембранны с асимметричной структурой используются в ультрафильтрации, обратном осмосе и нанофильтрации.

### Композитные мембранны

Технологии, разработанные сравнительно недавно, позволяют формировать слой исключительно тонкой пленки на имеющейся пористой основе, которая сама иногда тоже является асимметричной. Два соединяемых материала обычно имеют разную природу, что позволяет наилучшим образом использовать свойства каждого из них (механические свойства одного и селективность другого).

Так, мембранны для процессов осмоса, называемые тонкопленочными композитами, имеют очень тонкий (гораздо меньше 1 мкм) полупроницаемый слой из полиамида, нанесенный на подложку. Этой подложкой часто служит мембранны ультрафильтрации из полисульфона.

Композитные мембранны используются в ультрафильтрации, обратном осмосе и нанофильтрации.

**2 ФАКТ**

**Механизм переноса компонентов через мембрану определяет ее предназначение**

Эти механизмы можно разделить на 4 группы: фильтрация, солюбилизация-диффузия, проникание (газов), диализ.

Рис.3

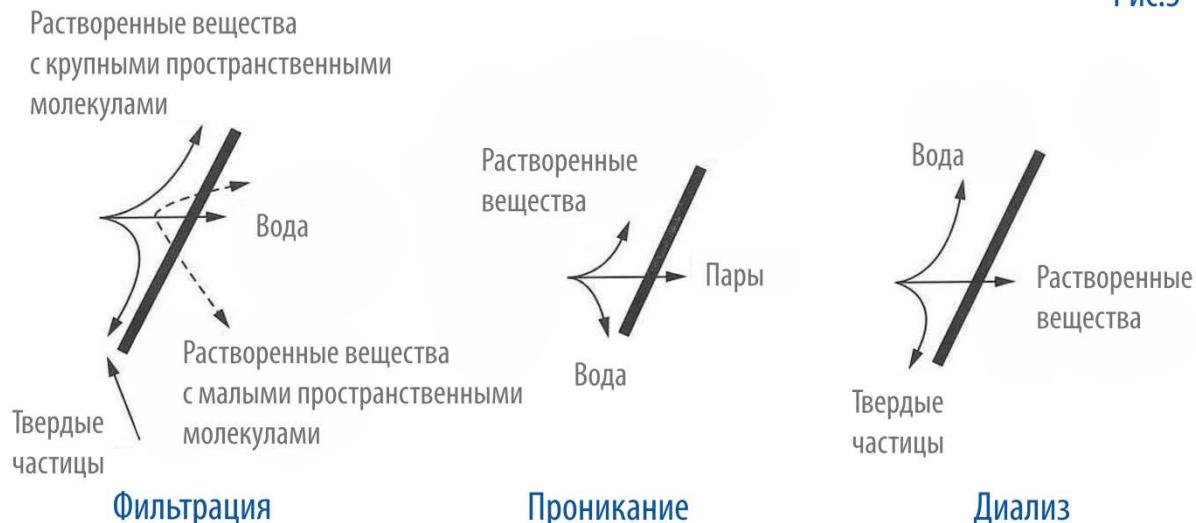


Рис.3 Механизмы переноса компонентов через мембранны

Тип переноса	Описание
Фильтрация	Раствор или суспензия разделяется в результате прохождения воды через мембрану (конвекционный перенос воды в пористой среде) и задерживания других компонентов жидкости на пористой поверхности мембраны в соответствии с размерами взвешенных частиц.
Солюбилизация-диффузия	Растворитель и растворимые формы химически соединяются с мембраной и дифундируют (мигрируют) в ней с различными скоростями под действием градиента давления и электрохимического потенциала. Разделение основано на различии скоростей диффузии.
Проникание (газов)	Газовую смесь можно разделить в результате селективного прохождения через мембрану одного из компонентов газовой фазы.
Диализ	В процессе диализа через мембрану (с большей или меньшей селективностью) проходят только растворенные формы. Вода (растворитель) мембрану не пересекает. Мембранны могут быть нейтральными или электрически заряженными. Если мембранны несут электрический заряд (пленкообразные материалы, сходные с ионообменными смолами), то они являются селективными по отношению к прохождению ионов противоположного знака. Таким образом, можно формировать катионные (пропускающие только катионы) или анионные (селективные к анионам) мембранны.

**3 ФАКТ** Можно выделить 6 основных функций мембран

По своим функциям мембранные процессы делятся на мембранные обессоливание, осветление, дегазацию, дистилляцию, отделение пара и диализные мембранные процессы.

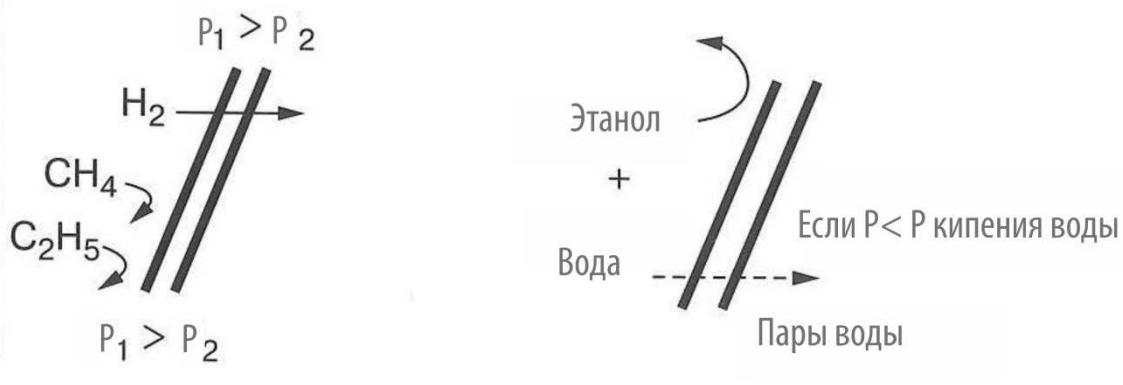


Рис. 4 Типы фильтрации на мемbrane

Функция	
Обессоливание	Мембранные процессы обессоливания, задачей которых является задерживание ионов или растворенных органических веществ, не имеет пор. Вода проходит через мембрану, дифундируя внутри структуры полимера, который в данном случае гидрофилен и заполнен водой. Мембранные процессы обессоливания подразделяются на мембранные обратного осмоса и нанофильтрации.
Осветление	Мембранные процессы осветления имеют поры, видимые в электронный микроскоп. Под действием конвекции вода перемещается внутри пор, увлекая за собой растворенные вещества и частицы, размеры которых меньше размера пор (эффект сита). Мембранные процессы осветления подразделяются на мембранные ультрафильтрации и микрофильтрации.
Дегазация (обескислороживание)	Под действием градиента давления (разрежения) или омывания выходной поверхности (химического градиента) мембрана, непроницаемая для воды, но проницаемая для кислорода, позволяет растворенному в воде кислороду мигрировать через себя в выходную камеру. При этом вода не входит в контакт с каким-либо десорбирующим газом или химическим реагентом, что устраняет опасность загрязнения воды. Такие мембранные процессы используются в контурах сверхчистой воды для снижения содержания растворенного кислорода до уровня 1 ppb. Используемые в дегазации мембранные относятся к типу микропористых гидрофобных.
Дистилляция	Создавая частичное разряжение на выходной поверхности микропористой мембраны, можно построить систему, которая противодействует миграции жидкой фазы, циркулирующей по входной поверхности мембраны (при условии, что разность давлений на мембране остается меньше, чем капиллярное давление в ней). И вместе с тем позволяет парам воды проходить через эту мембрану. Конденсируясь, пары дают воду высокой частоты – лишь другие летучие соединения способны проходить через мембранные вместе с ними. Такие

	мембранные процессы применяются, например, при концентрировании производственных жидких отходов (токсичных и т.п.) перед их сжиганием или кристаллизацией.
Отделение пара	Для отделения пара используются композитные мембранные технологии. Если на выходной поверхности такой мембраны создать разрежение, величина которого ниже упругости пара одной из форм, находящейся в растворе, контактирующем с входной поверхностью мембраны, то можно наблюдать селективный перенос через мембрану этой растворенной формы, перешедшей в газообразное состояние. Последующей конденсацией газа можно при необходимости выделить упомянутую форму. Это используется, например, при дегидратации спирта или удалении тригалогенметанов из питьевой воды.
Диализ	В процессе диализа через мембрану мигрируют растворенные формы, тогда как для воды она остается непроницаемой. Различные процессы диализа отличаются друг от друга природой движущей силы (разность давления, концентраций, электрических потенциалов) и типом используемой мембраны (пьезодиализ, простой диализ, электродиализ).

Рис.5



Проникание газов

Мембранное отделение пара

Рис. 5 Технологические процессы на основе проникновения через мембрану

Надеюсь, моя статья оказалась полезной. Если возникли вопросы или пожелания – пишите, я обязательно вам отвечу!



С уважением,  
**Нагиев Вадим**  
Технический специалист  
НПЦ ПРОМВОДОЧИСТКА

E-mail: [info@prom-water.ru](mailto:info@prom-water.ru)  
Тел.: +7 (831) 216-43-00  
8-800-1000-980

