

**Министерство науки и высшего образования Российской Федерации
Федеральное государственное бюджетное образовательное
учреждение высшего образования
«Российский химико-технологический университет имени
Д.И. Менделеева»**

«УТВЕРЖДАЮ»

**Проректор по науке
РХТУ им. Д.И. Менделеева**



**А.А. Щербина
«10» декабря 2022 г.**

**ПРОГРАММА КАНДИДАТСКОГО ЭКЗАМЕНА
ПО НАУЧНОЙ СПЕЦИАЛЬНОСТИ**

2.6.15 МЕМБРАНЫ И МЕМБРАННАЯ ТЕХНОЛОГИЯ

Москва 2022 г

Программа составлена Каграмановым Георгием Гайковичем, д.т.н., профессор, зав. кафедрой, кафедры мембранных технологий.

СОДЕРЖАНИЕ ПРОГРАММЫ

1. Терминология.

Основные понятия и размерности величин.

2. Технология мембран.

Принципы классификации мембран; требования к мембранам; методы исследования структуры мембран и их калибровки, сертификация мембран. Методы производства мембран. Мембранный рынок - мировой и российский.

3. Баромембранные процессы.

Массоперенос через мембрану. Модели и уравнения переноса. Движущая сила баромембранных процессов Основные характеристики процессов разделения жидких смесей. Удельная производительность, влияние основных технологических параметров (состав и концентрация исходного раствора, величина pH, температура, рабочее давление). Понятие наблюдаемой и истинной селективности мембран, способы их измерения и расчета. Влияние состава и концентрации исходного раствора, величины pH, температуры, рабочего давления на селективность мембран. Явление концентрационной поляризации. Мембранные аппараты, классификация, основные требования и характеристики. Технологические особенности и сферы оптимального применения аппаратов с рулонными, трубчатыми, поливолоконными мембранными элементами и аппаратов типа «фильтрпресс». Влияние и расчет гидравлического сопротивления мембранных аппаратов. Методы очистки и регенерации мембран. Технологический расчет установок мембранного разделения жидких смесей. Секционирование мембранных аппаратов. Многоступенчатые схемы (простые и с рециркуляцией). Расчет баромембранных процессов с использованием компьютерных программ производителей мембранных технологий. Примеры промышленного применения баромембранных процессов.

4. Диффузионные мембранные процессы.

Движущая сила и уравнения массопереноса. Пористые и непористые мембранны Массоперенос через непористые мембранны. Структурноморфологические особенности непористых мембран. Механизм

массопереноса - растворимость, диффузия и проницаемость компонентов. Влияние температуры, давления и состава разделяемой смеси жидкостей и газов на проницаемость и селективность разделения. Явление концентрационной поляризации. Диффузионное разделение газов. Мембранные и мембранные системы. Разделение на непористых мембранах: влияние основных технологических параметров на производительность и селективность разделения газовых смесей. Особенности разделения газов на пористых мембранах. Поверхностные явления в пористых средах. Расчет проницаемости и селективности разделения пористых мембран. Способы организации процесса. Материальный баланс. Расчет мембранных модулей (аппаратов) и установок. Промышленное применение мембранныго разделения газов. Техникоэкономическая оценка процесса, сравнение с другими способами - криогенным, абсорбционным и адсорбционным. Диализ. Принцип осуществления процесса, движущая сила. Простой и Доннановский диализ. Равновесный и динамический (непрерывный) процессы. Требования к мембранам. Особенности массообмена, уравнения переноса. Влияние внешних факторов на проницаемость и степень разделения. Гемодиализ и его характеристики.

5. Электромембранные процессы.

Типы электромембранных процессов. Области применения. Мембранные для электромембранных процессов. Основные характеристики мембран (функциональная группа, число переноса, толщина, набухаемость). Перенос через мембранные: осмос, электроосмос, диффузия, Доннановское исключение. Концентрационная поляризация. Влияние основных технологических параметров на концентрационную поляризацию (температура, гидродинамические режимы и т.д.). Электродиализное обессоливание и концентрирование. Модификации электродиализа (электроионизация, электродиализ с биполярными мембранами, реверсивный электродиализ) - особенности протекания данных процессов. Энергозатраты на процесс электродиализного разделения. Конструктивные особенности аппаратов для электромембранных процессов; схема организации потоков; геометрия канала. Методика расчета электродиализных установок. Промышленное применение электромембранных процессов - примеры, техникоэкономические показатели. Сравнительная характеристика электромембранных и других методов обессоливания.

6. Мембранные процессы с инверсией фаз.

Первапорация (испарение через мембрану). Задачи разделения, типы и способы проведения, варианты аппаратурного оформления. Характеристики эффективности разделения. Принципы выбора мембран и материалов для

мембран и способы их модификации. Механизм и факторы, определяющие эффективность разделения: природа и состав разделяемой смеси; температура; толщина мембранных; внешнедиффузационные сопротивления и остаточное давление под мембраной. Методы исследования и расчета, примеры практического применения и их анализ, технико-экономические показатели. Мембранные дистилляция. Характеристики эффективности разделения. Варианты реализации и их сопоставление. Мембранные материалы и способы получения; структура пор. Механизм. Факторы, определяющие гидродинамический и тепловой режим в напорном и дренажном каналах, тепло - и массоперенос через мембрану: давление, температура, природа и концентрация разделяемой жидкости (каспиллярные явления); поверхностноактивные вещества. Методы исследования и расчета, примеры практического применения и их анализ, технико-экономические показатели. Мембранный катализ (МК) и мембранные реакторы (МР). Типы мембранных катализаторов и конструкции МР. Преимущества проведения катализических реакций в МР. Реакции с использованием мембранных катализаторов. Примеры практического применения МР и их анализ, технико-экономические показатели. Мембранный биореактор. Мембранные контакторы: газ-жидкость; жидкость/жидкость; с изменением фаз. Примеры технологических схем, их анализ и расчет.

7. Мембранные процессы в альтернативной энергетике.

Топливные элементы (ТЭ). Основные источники энергии. Химические источники тока, ТЭ: щелочные; с прямым окислением метанола; с электролитом из расплава карбоната лития и натрия; фосфорнокислые; с протонообменной мембраной; обратимые; с твердым электролитом. Мембранные и мембранные материалы. Сфера применения, технико-экономические аспекты.

Вопросы для кандидатского экзамена по научной специальности

2.6.15 Мембранные и мембранные технологии

1. Влияние основных технологических параметров на эффективность разделения (селективность и удельная производительность мембран) в мембранных процессах с фазовым переходом.
2. Влияние основных технологических параметров на эффективность разделения (селективность и удельная производительность мембран) в баромембранных процессах.
3. Влияние основных технологических параметров на эффективность разделения (селективность и удельная производительность мембран) в диффузионных мембранных процессах.

4. Приведите пример применения установок разделения на основе диффузионных мембранных процессов. Приведите технико-экономическую оценку предложенной системы по сравнению с традиционными методами.

5. Приведите пример применения установок разделения на основе мембранных процессов с фазовым переходом. Приведите технико-экономическую оценку предложенной системы по сравнению с традиционными методами.

6. Приведите пример применения установок очистки на основе баромембранных процессов. Приведите технико-экономическую оценку предложенной системы по сравнению с традиционными методами очистки.

7. Простой (обычный) диализ. Массообмен при диализе. Диализные характеристики мембран. Эффект Доннана, Доннановский диализ для нейтральных и заряженных мембран.

8. Методика расчета установок разделения на основе мембранных процессов с фазовым переходом.

7. Методика расчета установок разделения на основе диффузионных мембранных процессов.

8. Методика расчета установок разделения на основе баромембранных процессов.

9. Методика расчета установок разделения на основе электромембранных процессов.

10. Механизм разделения в диффузионных мембранных процессах.

11. Механизм разделения в баромембранных процессах.

12. Механизм разделения в мембранных процессах с фазовым переходом.

13. Механизм разделения в электромембранных процессах.

15. Методология получения полимерных мембран для разделения, очистки и концентрирования газовых смесей на примере мембранный осушки и очистки природного газа от кислых компонентов.

16. Методология получения керамических микро- и ультрафильтрационных мембран для очистки, разделения и концентрирования жидкостей на примере обеспложивания соков.

Список рекомендуемой литературы:

1. Дытнерский Ю. И., Брыков В. П., Каграманов Г. Г. Мембранные разделение газов -М., Химия, 1991. - 272 с.

2. Дытнерский Ю.И. Баромембранные процессы. Теория и расчет, М.: Химия - 1986 - 272 с.

3. Свитцов А.А. Мембранные процессы и аппараты химической технологии. В 5 ч. Часть 2: учебник для вузов / Ю. А. Комиссаров, Л. С. Гордеев, Д. П. Вент ; под редакцией Ю. А. Комиссаров. — 2-е изд., перераб. и доп. — Москва: Издательство Юрайт, 2020. — 227 с. — (Высшее образование). — ISBN 978-5-534-09101-4. — Текст : электронный // ЭБС Юрайт [сайт]. — URL: <https://urait.ru/bcode/454497>
4. Свитцов А.А. Мембранные процессы и аппараты химической технологии. Проектирование и расчет. – М.: ДелоЛи, 2021. – 208 с.
5. Комиссаров, Ю. А. Процессы и аппараты химической технологии. В 5 ч. Часть 2: учебник для вузов / Ю. А. Комиссаров, Л. С. Гордеев, Д. П. Вент ; под редакцией Ю. А. Комиссаров. — 2-е изд., перераб. и доп. — Москва: Издательство Юрайт, 2020. — 227 с. — (Высшее образование). — ISBN 978-5-534-09101-4. — Текст : электронный // ЭБС Юрайт [сайт]. — URL: <https://urait.ru/bcode/454497>
6. Baker R. W. Membrane technology and applications. – John Wiley & Sons, 2012.
7. Первов А.Г. Современные высокоэффективные технологии очистки питьевой и технической воды с применением мембран: обратный осмос, нанофильтрация, ультрафильтрация / Монография: – М.: Издательство Ассоциации строительных вузов, 2009. – 232 с.
8. Дубяга В.П., Перепечкин Л.П., Каталевский Е.Е. Полимерные мембранны. – Москва, Химия, 1981. - 232 с.
9. Chandan Das, Kibrom Alebel Gebru Polymeric Membrane Synthesis, Modification, and Applications – CRC Press Taylor & Francis Group, 2019 –410 p.

