Моделирование сложных систем

Аналитические методы построения моделей химико-технологического процесса

Фетисов Михаил Вячеславович fetisov.michael@bmstu.ru fetisov.michael@yandex.ru

Балансовые соотношения. Виды записи

- Материальный баланс может быть записан
 - через массовые расходы *G*:
 - через объёмные:
 - если допустить, что плотность не изменяется, то можно записать чисто объёмный баланс
 - тепловой баланс:

$$G_{npuxo\partial a} = G_{pacxo\partial a}$$

$$(Q\rho)_{npuxo\partial a} = (Q\rho)_{pacxo\partial a}$$

$$q_{npuxo\partial a} = q_{pacxo\partial a}$$

Балансовые соотношения Особенности

- Балансовые соотношения записываются как для всего потока вместе, так и для потока каждого компонента в отдельности
- При формировании балансовых соотношений необходимо всегда помнить о том, что могут существовать внутренние источники:
 - вещества (химическая реакция, вызывающая изчезновение одних веществ и появление других)
 - энергии (выделение тепла при химических превращениях)
 - движения (работа двигателя)

Балансовые соотношения Составные части и предметные области

- Модель химико-технологического процесса может включать:
 - модели потоков
 - модели массообмена
 - модели теплообмена
 - модели химических реакций
 - модели тепловых эффектов
 - различные связующие соотношения, уравнения.
- При моделировании объектов другого назначения могут быть выделены и иные составные части
- Сложные модели часто объединяют несколько предметных областей и/или отраслей науки (для которых могут существовать похожие понятия с разным смыслом).
- В этом случае часто важно стараться изолировать модели из разных областей, на сколько это возможно (см. Driven Domain Design, DDD)

Система допущений Обоснование допущений

- Справедливость принимаемых допущений должна обосновываться
 - Принимаемые без достаточного обоснования допущения могут не только исказить результаты моделирования, внести погрешность в расчётные значения, но и полностью сделать модели неадекватной, т. е. неприменимой для практического использования!

Система допущений Группы допущений

- Допущения о постоянстве или возможном законе изменения физических свойств участвующих в процессе веществ
 - Физические свойства веществ зависят от темпиратуры, давления, состава и других факторов, которые так или иначе и зменяются в химико-технологических процессах
- Допущения о неизменности или характере изменения геометрических размеров аппарата
 - Сами формы аппаратов изменяются довольно мало и редко, однако следует учитывать сложнсть форм, которые делают такими рази оптимизации некоторых процессов
- Допущения о хараетере потоков веществ, энергии
 - Следует ответить на вопрос в необходимости знания законов распределения параметров процесса
- Допущения о значимости отдельных явлений в процессе, о необходимости их учёта в модели
 - Многие явления могут оказаться вообще неизвестными, другие недостаточно изученными для надёжного математического описания
- Допущения о потерях вещества или энергии
 - Даже, если вы добились минимизацией таковых потерь, как быть с моделью износа, усталости материала и другими факторами, которые в некоторых моделях нельзя игнорировать.

Моделирование простейших типовых химико-технологических

процессов

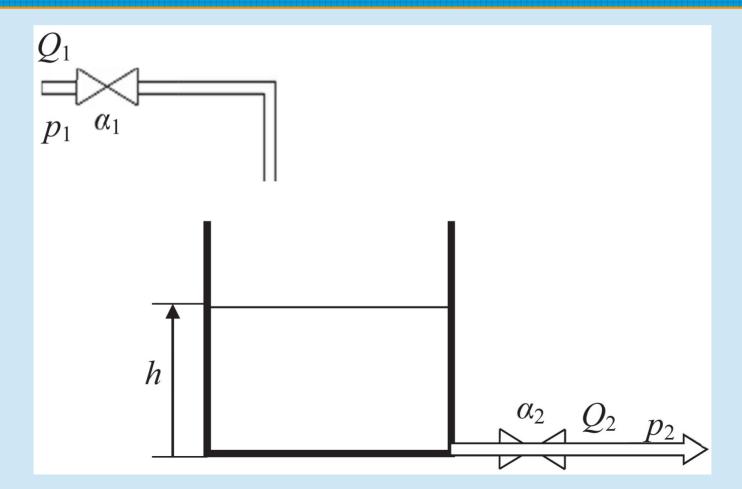
Моделирование простейших типовых процессов

- Все технологические процессы можно представить в виде совокупности взаимодействующих простейших составляющих
- Это позволяет предложить модели этих простейших процессов, используя которые можно построить модель большинства достаточно сложных процессов
- Кроме того, демонстрация вывода моделей простейших процессов позволяет лучше усвоить технологию моделирования
- Чаще всего модели строят для расчёта систем автоматического регулирования (ТАР) и систем автоматического управления (САУ). В этом случае нужно иметь модель с параметрами регулирования, возмущения и управления.

Накопление жидкости в аппарате Принятые допущения

- Исходя из условий функционирования процесса полагаем, что температура входящей жидкости практически неизменна, её состав также постоянен, температура среды в которой расположен бак, также неизменная, поэтому можно пренебречь изменением плотности жидкости и её вязкости считать их постоянными: $\rho = \text{const}, \mu = \text{const}$
- Сечение аппарата, как функция высоты постоянно:
- Сечением (диаметром) трубопровода по сравнению с сечением (диаметром) бака можно пренебречь.

Накопление жидкости в аппарате Схема



Накопление жидкости в аппарате Балансовое соотношение, статика

• Записываем материальный баланс по расходу в статике: [Количество вещества пришло] = [Количество вещества ушло],

$$Q_1^0 \rho = Q_2^0 \rho$$
, или $Q_1^0 \rho - Q_2^0 \rho = 0$.

- Индекс «0» соответствует статическому уровню. Сокращая плотность получим: $Q_1^0 = Q_2^0$, или $Q_1^0 Q_2^0 = 0$
- Если произойдёт изменение какого-то входного потока, то баланс между входным и выходным потоками не будет соблюдаться и вещество будет накапливаться.

Накопление жидкости в аппарате Балансовое соотношение, динамика

Пусть поток Q_1^0 изменился и стал $Q_1 = Q_1^0 + \Delta Q_1$, а Q_2^0 изменился и стал $Q_2 = Q_2^0 + \Delta Q_2$. При этом за время Δt в аппарате накопится некоторое количество вещества ΔM : $\Delta M = (Q_1 - Q_2)\rho\Delta t$, которое приведёт к изменению уровня жидкости на Δh , т. е. $\Delta M = \Delta h S \rho$, где S – сечение аппарата.

Делая очевидные преобразования, получаем

$$S \cdot \frac{\Delta h}{\Delta t} = Q_1 - Q_2.$$

Переходим к бесконечно малым и берём предел при $\Delta t \to 0$.

$$S \cdot \lim_{\Delta t \to 0} \frac{\Delta h}{\Delta t} = Q_1 - Q_2$$
 или $S \cdot \frac{dh}{dt} = Q_1 - Q_2$

– материальный (объёмный) баланс вещества в динамике. Далее будем говорить «материальный баланс», даже если он сведён к «объёмному балансу».

[Скорость накопления объёма вещества] = [Объёмный расход на притоке] – [Объёмный расход на стоке].

Накопление жидкости в аппарате Модель динамики в нелинейном виде

- Рассмотрим случай, когда истечение из бака определяется только высотой столба жидкости в аппарате (истечение свободное), в этом случае: $Q_2 = f(h), \quad Q_2 = \beta_2 F \sqrt{2\rho(p-p_{_{\it внеш.}})} = \alpha_2 \sqrt{p-p_{_{\it истеч.}}}.$
- Принимая истечение свободным, запишем $p_{ucmev} = 0$ а давление в аппарате выразим через высоту столба жидкости h, которая является «движущей силой» выходного расхода и легко измеряется в процессе: $Q_2 = \alpha_2 \sqrt{\rho g h}$
- где а обобщённый коэффициент расхода

$$S \cdot \frac{dh}{dt} = Q_1 - \alpha_2 \sqrt{\rho g h}$$
 — модель динамики в нелинейном виде.

Накопление жидкости в аппарате Модель динамики в линейном приближении

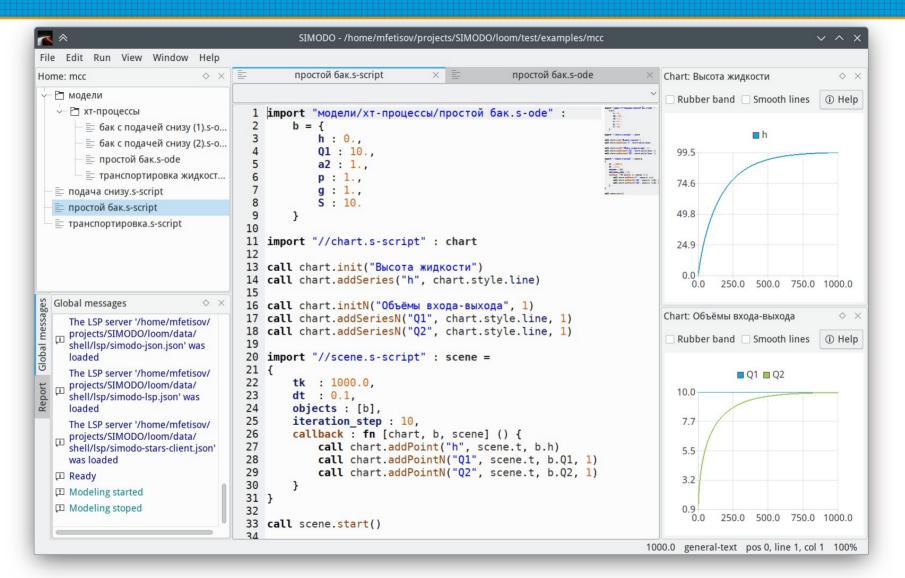
- Если нужна модель для автоматического регулирования процесса в линейном приближении, то её обычно линеаризуют: $S \frac{dh}{dt} = \Delta Q_1 \alpha_2 \sqrt{\rho g \Delta h} \ .$
- Линеаризацию обычно делают путём разложения нелинейной функции в ряд Тейлора в окрестности номинального (базового) режима. При этом обычно ограничиваются свободным и линейным членами разложения.
- Тогда $Q_2 = Q_2^0 + \frac{dQ_2}{dh} \cdot \Delta h \ .$
- С учётом этого динамика в отклонениях:

$$S\frac{dh}{dt} = \Delta Q_1 - \frac{dQ_2}{dh} \cdot \Delta h = \Delta Q_1 - k_1 \cdot \Delta h$$
 — линеаризованная модель.

Накопление жидкости в аппарате Рекомендуемые этапы вывода модели

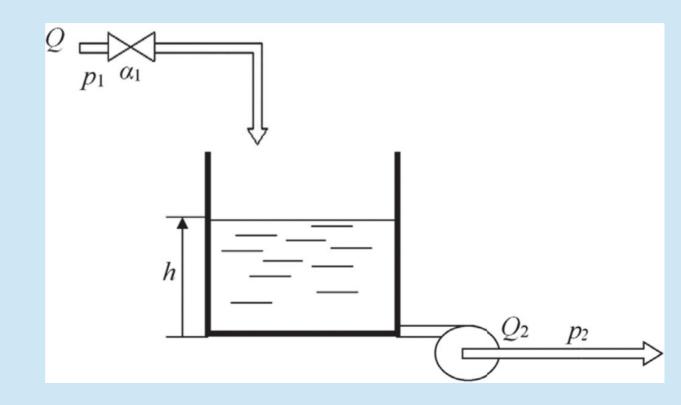
- Анализ процесса и определение входных и выходгых воздействий, а также определение каналов, по которым будет строиться модель
- Принятие основных допущений; в случае необходимости, допущения могут пополняться в процессе вывода
- Запись уравнений баланса (вещества, энергии)
- Рассмотрение приращений выходных воздействий (по тем каналам, по которым нужно построить модель)
- Составление баланса в приращениях в динамике. После приобретения навыка построения модели баланс в динамике можно записывать сразу в следующей форме: скорость изменения накопления вещества (или энергии) равна разности прихода и ухода вещества (энергии)
- Исходя из необходимости проведение линеаризации модели и получение передаточной функции
- Возможно (в случае необходимости) проведение преобразования переменных с целью приведения их к безразмерному виду.

Численное моделирование



Бак с откачкой насосом Постановка задачи

- Подключим на выходе насос
- Расход Q2 теперь не является функцией уровня жидкости в баке
- Q2 = const.



Бак с откачкой насосом Балансовое соотношение

• [Скорость накопления объёма вещества] = [Объёмный расход на притоке] — [Объёмный расход на стоке]

$$S \cdot \frac{dh}{dt} = \Delta Q_1 - \Delta Q_2$$

- Объект по каждому каналу $\Delta Q_1 \to h$ и $\Delta Q_2 \to h$ оказывается интегрирующим (астатическим)
- В тех случаях, когда сток Q2 зависит от параметров состояния объекта, объект всегда окажется с самовыравниванием, в противном случае объект астатический.

$$\frac{dh}{dt} = \frac{1}{S} \Delta Q_1$$

$$\frac{dh}{dt} = \frac{1}{S} \Delta Q_2$$

Бак с подачей снизу Балансовое соотношение и модель

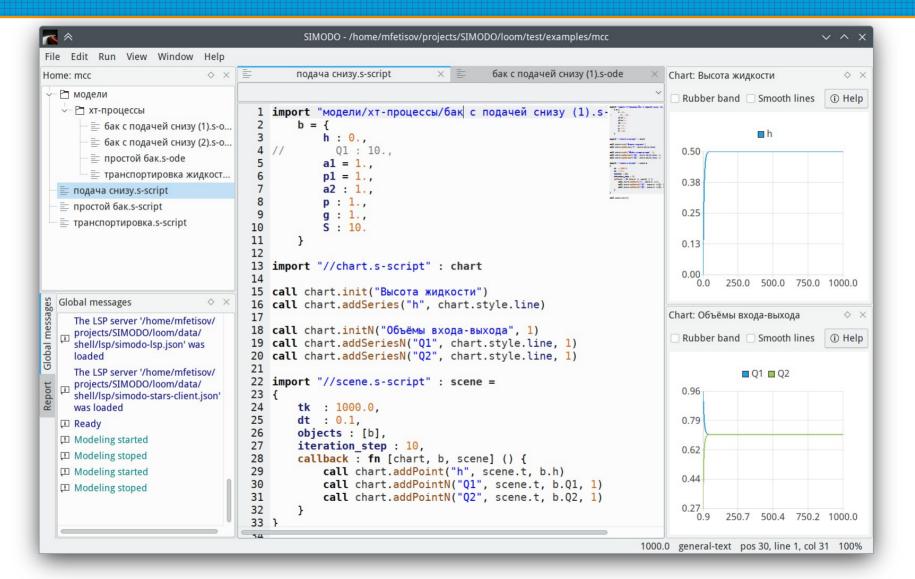
- Рассмотрим вариант процесса с подачей жидкости снизу, «под столб» жидкости
- В отличие от предыдущих вариантов, уравнение расхода через приточный вентиль $Q_1 = \alpha_1 \sqrt{p_1 p_{_{\it втек.}}}$ сведётся к виду $Q_1 = \alpha_1 \sqrt{p_1 \rho_g h}$ т. к. гидростатическое давление столба жидкости противодействует расходу жидкости на притоке
- Все дальнейшие преобразования при построении модели аналогичны рассмотренным выше.

Бак с подачей снизу Особенность обратного тока

- Обратите внимание на появляющуюся особенность свойств модели: если давление жидкости на входе р1 станет меньше, чем давление столба жидкости в аппарате, то под корнем будет отрицательное число и модель окажется неработоспособной, хотя физически эта ситуация должна привести к «обратному» току входящей жидкости
- Если такая ситуация предусмотрена в реальном аппарате, то модель нужно записать в виде логического выражения следующим образом: $Q_1 = \alpha_1 \sqrt{p_1 \rho gh}$, если $p_1 \rho gh \ge 0$,

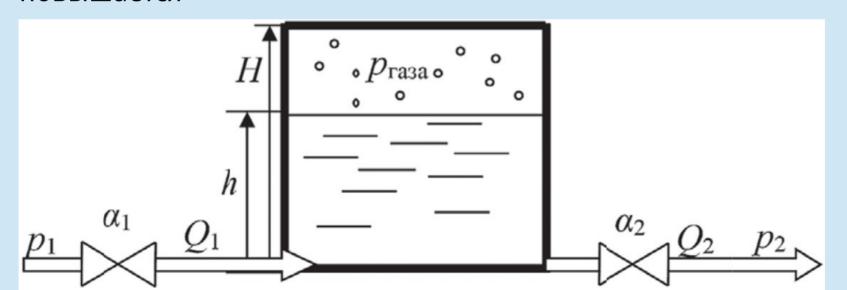
$$Q_1 = -\alpha_1 \sqrt{\rho g h - p_1}$$
, если $p_1 - \rho g h < 0$.

Численное моделирование



Бак с крышкой Постановка

- Рассмотрим вариант процесса с подачей жидкости снизу «под столб» жидкости в аппарат, т. е. аппарат закрыт сверху герметичной крышкой
- При подъёме уровня жидкости газ сжимается и его давление повышается



Бак с крышкой Важные допущения

- Газ не растворяется в жидкости
- Жидкость не легколетучая, т. е. интенсивно не испаряется, и поэтому масса газа остаётся постоянной

Бак с крышкой Балансовые соотношения

- Т.о. при любом значении h та же масса газа будет сосредоточена в объёме *S (H h)*
- По закону Бойля-Мариотта: pV = const, т. е. $p_1V_1 = p_2V_2$

$$p_{amm}SH = p_{a6c. daвл. raзa}S(H-h)$$

• Выразим избыточное давление газа:

$$p_{\text{\tiny \it EA3A}} = p_{\text{\tiny \it AMM}} \frac{SH}{S(H-h)} - p_{\text{\tiny \it AMM}} = p_{\text{\tiny \it AMM}} \frac{h}{H-h}$$

 Обратите внимание на «безынерционность» данного выражения, т. е. при изменении h давление газа мгновенно принимает новое значение.

Бак с крышкой Модель приход-расход

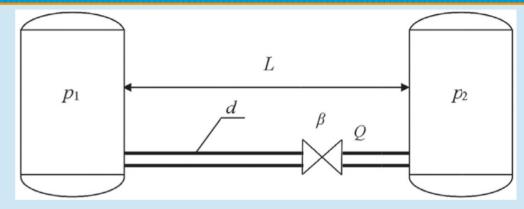
$$Q_1 = \alpha_1 \sqrt{p_1 - (\rho g h + p_{casa})} = \alpha_1 \sqrt{p_1 - \rho g h + p_{amm} h / (H - h)}$$

$$Q_2 = \alpha_2 \sqrt{(\rho g h + p_{casa}) - p_2} = \alpha_2 \sqrt{\rho g h + p_{amm} h / (H - h) - p_2}$$

 Далее модель выводится по аналогии и будет задана в качестве одного из заданий для ЛР.

Транспортировка жидкости Постановка задачи

 Рассмотрим процесс перемещения технологической жидкости между двумя аппаратами с различным давлением



- Примем для определённости р1 > р2 (жидкость течёт слева направо):
 - d диаметр трубопровода;
 - *L* его длина;
 - β условно сосредоточенное сопротивление линии, которое включает сопротивление движению по ходу трубопровода (изгибы в горизонтальной плоскости, трения о стенки и пр.) и сопротивление регулирующего органа.

Транспортировка жидкости Важные допущения

- Трубопровод расположен горизонтально, т. е. Течение происходит только за счёт разности давлений
- Жидкость несжимаема, т. е. ρ = const
- Сечение потока постоянно S = const
- Поток заполняет весь трубопровод

Транспортировка жидкости Балансовые соотношения и модель (статика)

• Условие *стационарного течения потока* сводится к равенству движущей силы и силы сопротивления движению:

$$\begin{aligned} [\textit{Движущая сила}] &= [\textit{Сила сопротивления}], \\ F_{\textit{овиж.}} - F_{\textit{conp.}} &= 0. \\ F_{\textit{овиж.}} &= S\left(p_1 - p_2\right) - \texttt{движущая сила}. \end{aligned}$$

- Сила сопротивления зависит от гидравлического сопротивления, скорости движения, положения регулирующих органов.
- С учётом допущений на скорости:

$$F_{conp.} = \beta v^2 \qquad v = \frac{Q}{S}$$

$$F_{conp.} = \beta \left(\frac{Q}{S}\right)^2$$

Транспортировка жидкости Балансовые соотношения (динамика)

- Модель *динамики* выводится на основании баланса количества движения, т. к. материальный баланс соблюдается всегда за счёт полностью заполненного трубопровода, а перемещать с ускорением приходится всю массу жидкости в трубопроводе
- При изменении давления или сопротивления баланс количества движения в динамике:

$$[Скорость изменения количества движения] = [Движущая сила] - \ - [Сила сопротивления], \ rac{dig(m vig)}{dt} = F_{
m движ.} - F_{conp.}.$$

Транспортировка жидкости Модель динамики и расход

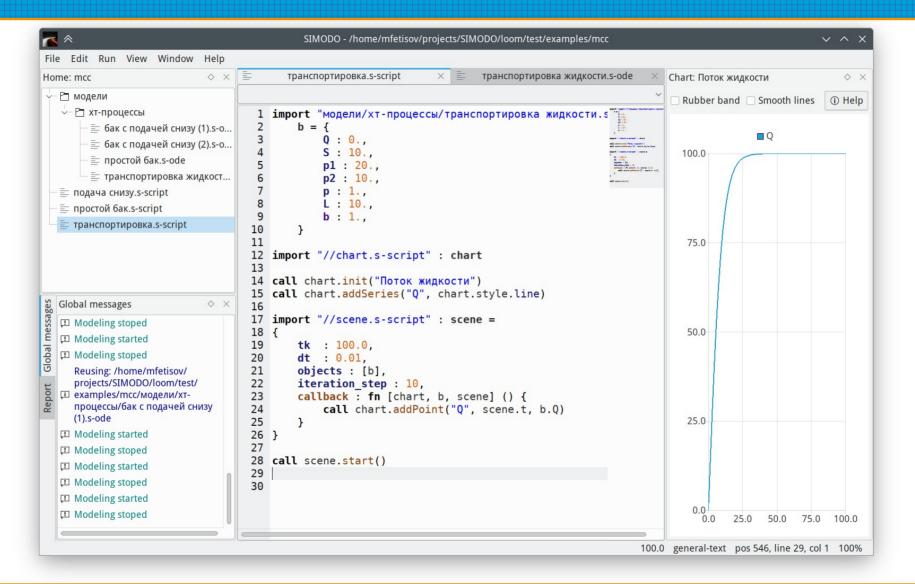
Масса жидкости топределяется путём перемножения всего объёма жидкости в трубе на её плотность р:

$$\frac{d(m\upsilon)}{dt} = F_{\text{овиж.}} - F_{\text{conp.}} \rightarrow LS\rho \frac{d\upsilon}{dt} = S(p_1 - p_2) - \frac{\beta}{S^2}Q^2$$

 Перейдём к расходу (часто измеряется как технологический параметр процесса):

$$L\rho \frac{dQ}{dt} + \frac{\beta}{S^2}Q^2 = S(p_1 - p_2)$$

Численное моделирование



Аналитические методы построения моделей химикотехнологического процесса Выводы

- Мы разобрали простые модели устройств химико-технологических процессов
- Подобным образом начинают строить подробные модели устройств
- Подробные модели имеют ещё больше ограничений
- Из подобных моделей устройств собирают модель производства и достаточно полные модели производства
- Мы не рассмотрели экспериментальные методы построения моделей
- Не рассмотрели переходные процессы в средах, превращения веществ и многие особенности построения моделей химикотехнологических процессов

Вопросы?

Фетисов Михаил Вячеславович fetisov.michael@bmstu.ru fetisov.michael@yandex.ru