Методы косвенного контроля конверсии в процессах блочной полимеризации

Ю. П. Юленец¹, А. В. Марков²

Санкт-Петербургский государственный технологический институт (технический университет) ¹e-mail: sa@sa.lti-gti.ru, ²e-mail: markov-av@yandex.rul

Аннотация. Рассмотрено два метода непрерывного контроля конверсии в процессах блочной полимеризации (на примере блочной полимеризации изопрена в реакторе с неподвижным тонким слоем реакционной смеси). Оба метода основаны на оценке конверсии по косвенным характеристикам полимеризационного процесса. соответствии первым метолом. косвенными характеристиками выбраны температура верха слоя и температура стенки реактора; в соответствии со вторым методом, для контроля конверсии достаточно измерять и анализировать текущую температуру верха слоя.

Ключевые слова: блочная полимеризация; контроль конверсии; косвенные методы

І. ВВЕДЕНИЕ

Блочная полимеризация осуществляется в среде самого мономера в присутствии инициаторов или катализаторов. Отсутствие разбавителей обеспечивает максимально возможную чистоту готового продукта и исключает необходимость в аппаратуре для их рецикла. За счет использования максимальной концентрации мономера при блочной полимеризации достигается максимальная скорость и максимальная глубина превращения. Однако, блочная полимеризация, широко распространенная в производстве ряда полимеров и сополимеров, не нашла применения в производстве диеновых каучуков. Причинами такого состояния вопроса являются очень большие значения вязкости среды, исключающие применения каких-либо перемешивающих устройств, а также повышенная трудность отвода теплоты реакции в скорости полимеризационного условиях высокой процесса.

В работах [1-3] показаны технико-экономические преимущества каталитического процесса синтеза цис-1,4-полиизопрена методом блочной полимеризации изопрена в аппаратах с неподвижным тонким слоем В аппаратах реакционной смеси. сравнительно просто решается задача отвода тепла реакции и поддержания рационального Конструктивно наиболее аппаратурным оформлением процесса является реактор (полимеризационная форма) в виде цилиндра большого малой высоты (диска). Однако лиаметра определенным препятствием на пути внедрения в

практику новой технологии синтеза каучука и, в частности, автоматизации процесса полимеризации неразработанность методов непрерывного контроля степени превращения (конверсии) мономера Действительно, контроль конверсии диэлектрическим методом (по изменению диэлектрической проницаемости є или тангенса угла диэлектрических потерь tgδ мономера и полимера [4]) в рассматриваемом случае неприменим, так диэлектрические свойства изопрена (неполярной полиизопрена (высококачественного жидкости) диэлектрика) весьма близки: $\varepsilon_1 \approx \varepsilon_2 = 2,1$; $tg\delta_1 \approx tg\delta_2 = 0,005 \div$ 0,006 [5]. Акустический метод, основанный на оценке по вязкости полимера по работоспособен только как метод контроля периодического действия.

Предметом настоящего исследования является разработка методов непрерывного контроля конверсии по текущим параметрам полимеризационного процесса (на примере блочной полимеризации изопрена).

II. МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЯ

Будем считать, теплопроводность стенки полимеризационной формы бесконечно велика, теплообмен осуществляется по механизму теплопроводности. Предположим также, что константа скорости реакции зависит от температуры по закону Аррениуса, а предэкспоненциальный множитель z от температуры не зависит. Математическое описание процесса блочной полимеризации изопрена получено в виде:

$$c_{\rm p}\rho \frac{\partial T}{\partial \tau} = \lambda \frac{\partial^2 T}{\partial x^2} + Qz \exp\left(-\frac{E}{RT}\right) (1 - U) [M]_{\rm o}$$
 (1)

$$\frac{\partial U}{\partial \tau} = z \exp\left(-\frac{E}{RT}\right) (1 - U) \tag{2}$$

с краевыми условиями:

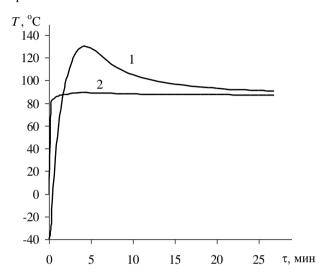
$$-\lambda \frac{\partial T}{\partial x}\Big|_{x=x_0} = \alpha \left(T\Big|_{x=x_0} - T_{\rm R}\right), \qquad \frac{\partial T}{\partial x}\Big|_{x=0} = 0,$$

$$T\Big|_{\tau=0} = T_0, \quad U\Big|_{\tau=0} = 0.$$
(3)

Здесь: E — энергия активации процесса полимеризации; R — универсальная газовая постоянная; T, T_o — соответственно

локальная и начальная температуры реакционной смеси; $T_{\rm R}$ — температура хладоагента (воды); x — текущая по высоте слоя координата; $x_{\rm o}$ — высота слоя реакционной смеси; $c_{\rm p}$, ρ , λ — соответственно удельная теплоемкость, плотность и коэффициент теплопроводности реакционной смеси; Q — удельная теплота полимеризации; α — коэффициент теплоотдачи от воды к стенке реактора; τ — время, U — конверсия мономера: $U = (M_{\rm lo} - M_{\rm lo})/M_{\rm lo}$; $[M_{\rm lo}, M_{\rm lo}]$ — соответственно начальная и текущая концентрации изопрена в реакционной смеси.

Система уравнений (1)—(3) решалась численно при следующих значениях свойств реакционной смеси изопрен - каталитическая система на основе



бис- (2-этилгексил) фосфата неодима [Nd] и кинети-ческих параметров: $c_{\rm p}=2,25~$ кДж/(кг·К), $\rho=680~$ кг/м³, $\lambda=0,13~$ Вт/(м·К), Q=74,8~ кДж/моль, $[{\rm M}]_{\rm o}=10~$ кмоль/м³, R=8,314~ Дж/(моль·К), z=1,209~ 1/с, E=20,67~ кДж/моль, соотношение мономер-катализатор в смеси: $[{\rm C}_5{\rm H}_8]/[{\rm Nd}]=20000~$ ([Nd] = $2\cdot10^{-4}~$ моль/л). Коэффициент теплоотдачи вычислен из условия обеспечения эффективного отвода тепла из объема реактора (диаметр реактора D=0,3~ м, $x_{\rm o}=3~$ мм) и составил: $\alpha=1500~$ Вт/(м²·К); расход воды в рубашке реактора: $G_{\rm R}=0,26\cdot10^{-3}~$ м³/с.

На рис. 1 построены зависимости от времени температуры верха слоя реакционной смеси $T_{\rm T}$, температуры стенки реактора $T_{\rm w}(\tau) = T_{\rm c}(\tau, x_{\rm o})$ и средней конверсии мономера $U_{\rm cp}$.

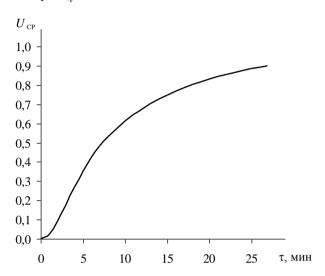


Рис. 1. Зависимости от времени температуры верха слоя $T_{\rm T}$ (1), температуры стенки реактора $T_{\rm w}$ (2) и средней конверсии $U_{\rm cp}$ в процессе полимеризации изопрена в реакторе дисковой формы ($x_0 = 3$ мм) при $T_0 = -40$ °C, $T_{\rm max} = 130$ °C, $T_{\rm R} = 87$ °C, $\alpha = 1500$ Вт/($\rm M^2$ ·K)

III. РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

Максимальное значение достигнутой температуры определяется долей прореагировавшего к данному моменту времени мономера. После прохождения максимума, вследствие преобладающего по скорости мономера процессом процесса выгорания над вызванного экзотермическим эффектом температуры, температура реакционной смеси (кривая 1) резко снижается и далее стремится к температуре стенки реактора $T_{\rm w}$. Температура $T_{\rm w}$ (кривая 2), спустя короткое время от начала процесса, приобретает постоянное значение, близкое к температуре хладоагента $T_{\rm R}$ и в дальнейшем не изменяется.

Из анализа кривых на рис. 1 следует метод непрерывного контроля конверсии (метод 1) оценкой косвенных характеристик процесса — температуры реакционной смеси и температуры стенки реактора, по разности непрерывно контролируемых текущих значений которых определяется зависимость: $U_{\rm cp}=f\left(T_{\rm T}-T_{\rm w}\right)$.

Рис. 2 иллюстрирует пример реализации метода. Измерение и запись температур $T_{\rm r}(\tau)$ и $T_{\rm w}(\tau)$ выполнены с использованием ИК-термометра Testo 845 и измерителярегулятора TPM-202.

Метод 1 обеспечивает удовлетворительную точность (относительная погрешность определения конверсии на заключительном временном интервале процесса полимеризации не превысила 5 %). Недостатком метода 1 является необходимость индивидуальной градуировки зависимости $U_{\rm cp}=f(T_{\rm T}-T_{\rm w})$ применительно к конкретной конструкции реактора, учитывающей высоту слоя реакционной смеси и условия теплоотдачи от стенки полимеризационной формы к хладоагенту.

Рассмотрим далее второй метод контроля конверсии. Будем считать, что параметрами и режимом течения хладоагента в рубашке обеспечивается постоянство температуры стенки реактора (полимеризационной формы). Математическое описание процесса соответствует уравнениям (1), (2), но с другими краевыми условиями:

$$\frac{\partial T}{\partial x}\Big|_{x=0} = 0, \ T\Big|_{x=x_0} = T_W,$$

$$T\Big|_{\tau=0} = T_0, \ U\Big|_{\tau=0} = 0.$$
(4)

Система уравнений (1), (2), (4) решалась численно при значениях свойств реакционной смеси и кинетических параметров, соответствующих рассмотренным при реализации метода 1. На рис. 3 построены профили температуры и конверсии по высоте слоя в различные моменты времени.

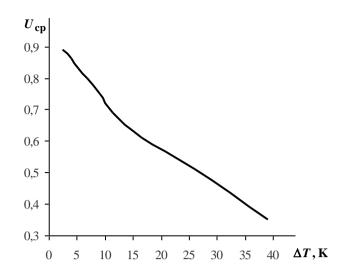
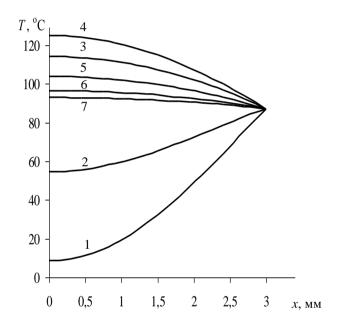


Рис. 2. Контроль конверсии в процессе блочной полимеризации изопрена в реакторе дисковой формы методом 1 – градуировочная кривая. Условия эксперимента указаны в подписи к рис. 1



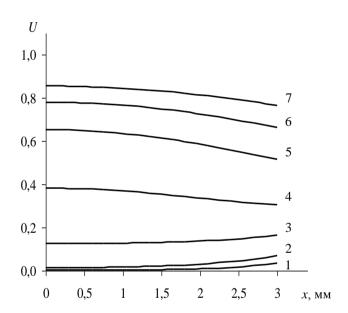


Рис. 3. Профили температуры и конверсии мономера в процессе блочной полимеризации изопрена в реакторе дисковой формы (x_0 = 3 мм) в различные моменты времени (T_0 = -40° C, T_w = 87° C): $1-\tau$ = 0.5 мин, $2-\tau$ = 1 мин, $3-\tau$ = 2.5 мин, $4-\tau$ = 5 мин, $5-\tau$ = 10 мин, $6-\tau$ = 15 мин, $7-\tau$ = 20 мин

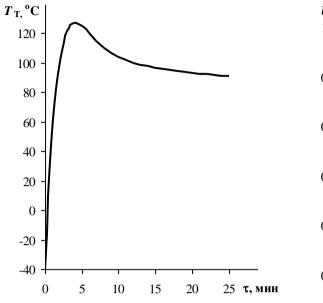
Распределение конверсии по высоте слоя близко к равномерному на протяжении всего процесса. Профили температуры, сначала неравномерные, во второй половине процесса практически выравниваются. Слабая зависимость локальной температуры от текущей координаты позволяет приближенно считать режим реактора с неподвижным тонким слоем реакционной смеси близким к изотермическому. Тогда T(x) = T, а уравнение (4) имеет аналитическое решение:

$$U(\tau,T) = 1 - \exp\left[-z\tau \exp\left(-\frac{E}{RT}\right)\right]. \tag{5}$$

В соответствии с изложенным, контроль конверсии методом 2 заключается в вычислении искомого параметра в реальном времени по выражению (5) по измеренным текущим значениям температуры в произвольной точке слоя. Пример реализации метода 2 в сопоставлении с эталоном (введение этанола в реакционный объем, отбор проб из реактора, определение конверсии стандартным

гравиметрическим методом) приведен на рис. 4. Измерение температуры (температуры верхнего слоя T_{τ}) и вычисление конверсии U выполнено с использованием ИК-термометра Testo 845 и персонального компьютера.

Метод 2 показывает высокую точность при больших временах, соответствующих значительной глубине превращения, что наиболее существенно для контроля процесса в полимеризационных формах.



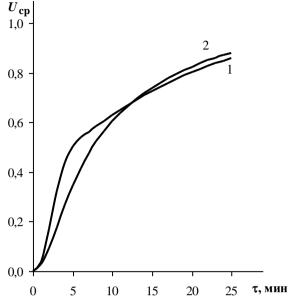


Рис. 4. Контроль конверсии в процессе блочной полимеризации изопрена методом 2 (сопоставление с эталоном) ($T_o = -40$ °C, $T_w = 87$ °C, $x_o = 3$ мм): 1 - метод 2; 2 - стандартный метод (эталон)

IV. ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Рассмотренные методы относятся к методам контроля технологического параметра непрямого действия. Их общим объединяющим началом является определение конверсии расчетно-экспериментальным путем — по непрерывно контролируемым косвенным характеристикам полимеризационного процесса в реакторе с неподвижным тонким слоем реакционной смеси. Наиболее высокую точность оба метода демонстрируют на заключительном временном отрезке полимеризации.

В отличие от метода 1, метод 2 не требует градуировки зависимости конверсии от контролируемых в реакторе и отражающих его тепловые характеристики параметры процесса. В соответствии с методом 2 вычисление текущей конверсии осуществляется в реальном времени по строгой аналитической зависимости конверсия — температура реакционной смеси, измеряемой в произвольной точке слоя.

Предложенные методы могут быть использованы для непрерывного контроля конверсии в различных каталитических процессах блочной полимеризации.

Список литературы

- [1] Елфимов В.В., Марков А.В., Юленец Ю.П. Полимеризация изопрена в массе в аппаратах с неподвижным слоем реакционной смеси //Высокомолекулярные соединения. 2016. Сер.Б. Т.58. № 3. С. 1-8.
- [2] Пат. РФ № 2617411 /А.Г.Самсонов, Ю.П. Юленец, В.В.Елфимов и др. Устройство для полимеризации изопрена в массе; Опубл. 25.04.2017. Бюл. № 12.
- [3] Елфимов В.В., Юленец Ю.П., Марков А.В. Блочная полимеризация изопрена в опытно-промышленных условиях //Известия СПб. гос. технол. ин-та (техн. ун-та). 2016. № 37 (63). С. 47-50.
- [4] Бугров А.В. Высокочастотные емкостные преобразователи и приборы контроля качества. М.: Машиностроение, 1982. 92 с.
- [5] Физические величины: Справ. /Под ред. И.С. Григорьева, Е.З. Михайлова. М.: Энергоатомиздат, 1991. 1234 с.
- [6] Franco E., Adamowski C., Buiochi C. Ultrasonic viscosity measurement using the shear-ware reflection coefficient with a novel signal process technique //IEEE transactions on ultrasonics, ferroelectrics and frequency control. 2010. Vol. 57. P. 1133-1138.