

УДК 665.65.541.15

О. С. НУРСУЛТАН

НЕКОТОРЫЕ ОБОБЩЕННЫЕ КРИТЕРИЙ ПРОЦЕССОВ В ПЛАЗМОХИМИЧЕСКИХ РЕАКТОРАХ

Интенсивное развитие промышленного производства полимерных материалов требует создания экономически эффективных способов получения этилена, ацетилена и пропилена – важнейших исходных продуктов для синтеза целого ряда мономеров (винилхлорида, хлоропрена, акринитрила и т.п.).

Принципиально новым технологическим и экономически эффективным методом получения мономеров, технического водорода и дисперсного углерода является плазмохимический пиролиз углеводородов в низкотемпературной плазме.

В последние годы плазмохимия оформились в самостоятельную науку: возникли теоретическая плазмохимия – новый раздел химии и плазмохимическая технология – новая область промышленной технологии.

Использование такой плазмы приводит к значительному увеличению скоростей химических реакций и, как следствие, к резкому росту производительности химических реакторов при одновременном уменьшении их габаритов.

Плазмохимические процессы проходят в существенно неизотермических и неравновесных условиях, и механизм их протекания в большинстве случаев неизвестен. Температура в реакторе меняется как вдоль него, так и в радиальном направлении в связи со значительными тепловыми эффектами процессов и теплопереносом в реакционной зоне. Плазменный поток перемещивается с холодным реагентом, вследствие чего процессы смешения, тепло и массообмена, и химическая реакция происходят одновременно. Тем самым осложняется точное математическое описание всех процессов, происходящих в реакторе. Поэтому назревает необходимость использования упрощенных моделей и эмпирических выражений, позволяющих с достаточной для практики точностью проектировать и рассчитывать промышленные плазмохимические установки. При этом с целью уменьшения числа параметров процесса наряду с известными обобщенными переменными – Re , St , Pr и др., расчетные зависимости строят с использованием обобщен-

ных критериев и чисел подобия характеризующие особенности плазмохимических процессов как $K_{\text{эн}}$ – энергетический критерий, γ_i – степень превращения сырья в отдельные продукты, Δ – общая степень превращения сырья и др.

В работах ряда авторов [1-3] на основании анализа дифференциальных уравнений предлагаются обобщенные критерий характеризующие подобие физико-химических процессов. Эти критерий включают текущие значения концентраций компонентов или скоростей химических реакций и параметров потока вдоль реактора и требует знания механизма процесса, что затрудняет использование их для расчета промышленных плазмохимических аппаратов. Для характеристики температурного уровня в электроразрядных реакторах предлагается размерный комплекс $W_{\text{пл}} / V_{\text{пл}}$ – отношение мощности разряда к расходу плазмообразующего газа. Однако этот размерный комплекс может быть использован для обобщения экспериментальных данных, полученных лишь для одного вида сырья и для данного реактора.

В связи с вышеизложенным целью настоящей работы является исследование влияния конструктивных параметров, а также вида используемого сырья на процесс пиролиза с последующим критериальным обобщением показателей процессов, имеющих важное значение для разработки научных основ расчета и проектирования промышленных установок получения этилена, ацетилена, синтез-газа (окиси углерода и водорода) и дисперсного углерода.

В работе [4] предлагается энергетический критерий $K_{\text{эн}}$, представляющий собой отношение энергии, требуемый для осуществления плазмохимического процесса W_n , к энергии, необходимой для полного превращения исходного сырья в целевые продукты при стандартных условиях $Q_{C_1H_1}$ и характеризующий температурный уровень протекания процесса и состав сырья. Принимая в качестве основного показателя плазмохимического процесса энергетический критерий $K_{\text{эн}}$ можно будет строить зависимости для расчета

и проектирования промышленных плазмохимических реакторов, так как он учитывает и энергию вложенную в процесс и состав используемого

$$\text{сырья}, K_{\vartheta_H} = \frac{W_n}{V_c \cdot Q_{C_i H_i}}, \text{ где } V_c \text{ расход сырья.}$$

Для обобщения результатов плазмохимического пиролиза углеводородов были использованы как данные, полученные нами на лабораторной установке и данные [5–7], а также результаты, полученные на опытно – промышленных установках мощностью 200 кВт, 1 МВт [12, 13].

Ранее нами [8] было получено эмпирическое соотношение $K_{\vartheta_H} \cdot \left(\frac{l}{d}\right)^{0,7}$ описывающее экспериментальные данные по пиролизу углеводородов в плазмохимическом реакторе с охлаждаемыми стенками. Однако, при сопоставлении данных, полученных нами и в [4] оказалось, что показатели процесса не описываются однозначно введенным нами критерием $K_{\vartheta_H} \cdot \left(\frac{l}{d}\right)^{0,7}$. По-видимому, на показатели процесса кроме $K_{\vartheta_H} \cdot \left(\frac{l}{d}\right)^{0,7}$ влияют и другие параметры реактора, а именно число “n” и сечение отверстий для ввода сырья (S_b) и канала реактора S_k .

Действительно, введение комплекса $K_{\vartheta_H} \cdot \left(\frac{l}{d}\right)^{0,7} / (nS_u / S_k)^n$, где учтены конструктивные особенности всех исследованных нами и другими авторами реакторов, позволяет однозначно определить показатели процесса $\gamma_{C_1 H_i}$ и Δ .

Из анализа полученных результатов было найдено следующее эмпирическое уравнение, которое удовлетворительно описывает все наши экспериментальные данные и данные [4]

$$\gamma_i = A \cdot K_{\vartheta_H} \left(\frac{S_k}{nS_b} \right)^{0,5} \left(\frac{l}{d} \right)^{0,7}, \quad (1)$$

где $A = 1,26 \pm 0,14$.

Как было отмечено ранее при пиролизе углеводородов в реакторах с различными геометрическими параметрами теплопотери на стенках реактора будут различными, а следовательно различны показатели процесса при прочих равных условиях.

В нашем случае физические константы определялись при среднемассовой температура потока газа в реакторе и температуре стенки. Коэффициент теплопроводности (λ_{cm}) для смеси газов определялись по формуле Брокая [9]. Теплоемкость смеси (Cp_{cm}) рассчитывалась согласно данным [10]. Динамический коэффициент вязкости (μ_{cm}) для смеси определялся по формуле Андрусова [10].

Для нахождения зависимости величины теплопотерь в реакторе от различных параметров (длины реактора – l , диаметра канала реактора – d , линейной скорости – ω_r , среднемассовой температуры газовой смеси – T_p) был проведен анализ экспериментальных данных работы [4] и наших в которых эти показатели изменялась от 1 до

15 квт, отношение $\frac{l}{d}$ – от 2 до 17 для диаметров канала реактора 3; 6; 10, 7; 12,4мм, диаметр отверстия для ввода сырья в реактор – от 0,5 до 1 мм, расходы газов - от 1,5 $\text{нм}^3/\text{ч}$ до 4 $\text{нм}^3/\text{ч}$.

На основании полученных зависимостей критерий Сентона – теплоперенос на стенки реактора определяется следующим эмпирическим уравнением:

$$St = 1,19 \left(\frac{d}{l} \right)^{0,1} Re^{-0,5} Pr^{-0,43} \left(\frac{Pr}{Pr_w} \right)^{0,25}, \quad (2)$$

где Pr_w – критерий Прандтля рассчитанный при температуре стенки реактора. С другой стороны [11] критерий Сентона может быть представлен в виде

$$St = \frac{W_{nn}}{W_n} \frac{d}{4l}. \quad (3)$$

Из совместного рассмотрения двух уравнений (2) и (3) можно определить значение теплопотерь на стенках реактора:

$$W_{np} = 4,11 \left(\frac{l}{d} \right)^{0,3} Re^{-0,5} Pr^{-0,43} \left(\frac{Pr}{Pr_w} \right)^{0,25} W_{nn}, \quad (4)$$

обозначив $P = 4,77 \left(\frac{l}{d} \right)^{0,3} Re^{0,5} Pr^{-0,43} \left(\frac{Pr}{Pr_w} \right)^{0,25}$,

учитываем $W_{nn} = W_n + W_{np}$.

Если учесть влияние конструктивных параметров, а именно диаметры канала реактора и

отверстий для ввода сырья, приняв в качестве определяющих некоторые эффективные площади сечения, равные, соответственно, сумме площадей всех каналов и отверстий для ввода сырья, т.е. $S_{\text{эфф}} = nS_k$, где n -число каналов, аналогично $S_{\text{эфф}} = nS_b$, где n -число отверстий для ввода сырья.

Полученные зависимости позволяют оценить влияние отдельных параметров (энергетических- $K_{\text{ен}}$, конструктивных особенностей реактора – I , d , d_b , n , а также вида используемого сырья) на показатели процесса пиролиза (Δ , $\gamma_{C_2H_2}$, $\gamma_{C_2H_4}$) и др.

Эти зависимости для всех рассмотренных видов сырья и параметров реакторов описываются следующей эмпирической формулой:

$$\gamma_i = q^{-0,5} K_{\text{ен}} (1 - P) \left(\frac{S_{\text{эфф}}}{nS_b} \right)^{0,5} \left(\frac{I}{d_{\text{эфф}}} \right)^{0,7}, \quad (5)$$

где $q = \frac{\rho_c \vartheta_c^2}{\rho_{nl} \vartheta_{nl}}$ – плотности потоков сырья и плазмы в момент введения их в реактор, а ϑ_c и ϑ_{nl} – их линейные скорости;

$P = f(\text{Re}, \text{Pr})$ – постоянная связанная с теплопотерями в реакторе определяемая эмпирически.

Таким образом, найдены зависимости, описывающие процесс пиролиза углеводородов в плазмохимическом реакторе и обобщены многочисленные экспериментальные данные, полученные как в исследованиях наших и других авторов, а также данные полученные на опытно-промышленных установках.

Полученные показатели пиролиза различного углеводородного сырья позволяют провести оценки оптимальных параметров процесса, и плазмохимических реакторов и учета их при проектировании промышленных установок.

ЛИТЕРАТУРА

1. Абаев Г.Н. Некоторые вопросы математического моделирования химических реакторов // Моделирование химических процессов и реакторов: Докл. IV Всесоюзн. конф. по хим. реакторам. Новосибирск, 1971. Т. I. С. 65-71.

2. Жуков М.Ф., Смоляков В.Я., Урюков Б.А. Электродуговые нагреватели газов (плазмотроны). М., 1973. 212 с.

3. Кафаров В.В., Перов В.Л., Мешалкин В.П. Принципы математического моделирования химико-технологических систем. М., 1974. 282 с.

4. Сурик А.Л. Плазмохимические процессы и аппараты. М., 1989. 304 с.

5. Барков А.П., Зубкова К.А., Ковынев В.П. Результаты разработки технологии и аппаратурного оформления плазмохимического процесса получения ацетилена из природного газа на опытно-промышленной установке мощностью 1 МВт: Тез. докл. II Всесоюзн. совещ. по плазмохимич. Технологии аппаратостроения. М., 1977. Т. I. С. 231-233.

6. Володин Н.Л., Зубаиров В.Р., Рудзит Р.Р. и др. Исследование плазмохимического реактора для пиролиза бензина // Химия высоких энергий. 1975. Т. 9, №5. С. 423-426.

7. Зубкова К.А., Васюкова Г.Г., Каминская О.В., Марцевой Е.П. Исследование процесса смешения в плазмохимических реакторах для синтеза ацетилена из природного газа // Хим. технология. 1972. № 6. С. 16-19.

8. Нурсултанов О.С. Некоторые закономерности плазмохимического пиролиза углеводородов // Вопросы теоретической и прикладной физики. Алма-Ата, 1978. 201 с.

9. Бреминайдер Е. Свойства газов и жидкостей. М.: Химия, 1966. 288 с.

10. Мищенко К.П., Равдельс А.А. Краткий справочник физико-химических величин. М.: Химия, 1972. 250 с.

11. Троицкий В.Н., Смородин А.И., Шорин С.Н. Экспериментальное исследование тепло-и массопереноса в плазменной струе // Явления переноса в низкотемпературной плазме. Минск, 1969. С. 149-156.

12. Нурсултан О.С. Кинетика и механизм плазмохимического пиролиза углеводородов в условиях турбулентного смешения реагента с плазмой // Вестник Актауского государственного университета им. Ш. Есенова, 2002. №1. С. 68.

13. Сериков Т.П., Нурсултан О.С. и др. Получение нестабильного углеродного материала в процессе высокотемпературного пиролиза углеводородов // Нефть и Газ Казахстана. 2006. №5. С. 178.

Резюме

Көмірсутектерді плазмохимиялық реакторларда пиролиздеу кезінде процестердің жалпыланған критерийлері алынып, өндірістік ірі реакторлар жобалау үшін алғышарттарға керек мағлұматтар көрсетілген.

Summary

The article considers the generalized criteria of plasma-chemical processes, which are able to estimate the industrial reactor's parameters by their designing.

Атырауский институт нефти
и газа, г. Атырау

Поступила 2.03.08г.