

Применение ядерного реактора для процесса парофазного радиационнотермического окисления бензола

С. П. ДОБРОВОЛЬСКИЙ, В. Д. ТИМОФЕЕВ, И. В. ЗАХАРОВА, З. Н. КОЛОСОВА

Процесс парофазного радиационнотермического окисления бензола, исследованный в работе [1], представляет интерес благодаря относительно простой схеме выделения конечного продукта и высокому радиационнохимическому выходу.

Для промышленного осуществления этого процесса в качестве источника излучения наиболее целесообразно выбрать ядерный реактор, так как, во-первых, на реакторе относительно невысокой мощности ($<500 \text{ M}w$) имеется возможность достижения производительности по фенолу, сравнимой с производительностью наиболее совершенных заводов по получению фенола обычным способом ($\geq 10^4 \text{ t/год}$); во-вторых, при использовании $n - \gamma$ -излучения процесс парофазного окисления идет с более низкими расходными коэффициентами по сырью; в-третьих, имеется возможность использования энергии реактора для удовлетворения потребностей радиационнохимического комплекса.

Ввиду того, что доля излучения, поглощаемая в паро-газофазных реагентах, очень мала, схемы типа мантиль — реактор могут обеспечить лишь относительно невысокую производительность по фенолу. Поэтому обсуждаются варианты с непосредственным введением реагента в активную зону по двум схемам: 1) контуры теплоносителя и реагента разделены, реагент не участвует в теплосъеме; 2) реагент одновременно является теплоносителем. Поскольку в состав реагентов входит кислород и рабочая температура процесса равна 600°C ,

Зашита от нейтронного излучения двуокиси Ru²³⁸

ЧАБОВ, А. А., ЧУДОТВОРОВ, Б. А., МОИСЕЕНКО

Приводятся экспериментальные и расчетные данные по выходу, спектру нейтронов, дозовой кратности ослабления водной защитой, а также данные по сечению выведения нейтронов железом для препарата двуокиси Pu^{238} — изотопного блока термоэлектрического генератора МИГ-67, содержащего 39,73 g Pu^{238} . Установлено, что изотопный блок, находящийся на все-

Нейтронный выход препарата измерялся на всеволновом детекторе относительным методом, он составил $(2.0 \pm 0.2) \cdot 10^4$ нейтр/сек·г Pu^{238} . Спектр нейтронов измерялся на спектрометре быстрых нейтронов с датчиком на основе стильтбена. Были рассчитаны удельные вклады нейтронов (α , n)-реакции на кисло-

возникают трудности в выборе конструкционных материалов, особенно во второй схеме.

териалов, особенно во второй схеме.

Рассмотрены примеры возможных ядернохимических реакторов, работающих по указанным схемам: водо-водяной реактор с теплоизолированными каналами для реагентов, расположенных равномерно в активной зоне, и высокотемпературный реактор с засыпкой шаровых твэлов на основе BeO , охлаждаемый реагентной смесью. Концепция реактора с шаровыми твэлами из BeO — одно из направлений ядерной энергетики в Австралии [2]. Инженерно-физические расчеты показали, что при тепловой мощности 350—400 МВт реакторы обоих типов могут обеспечить производительность по фенолу $10^5 \text{ m}^3/\text{год}$.

Рассмотрена технологическая схема производства фенола с использованием излучений реактора.

(№ 504/5941. Статья поступила в Редакцию 30/VI 1970 г., аннотация — 22/I 1971 г. Полный текст 0,5 а. л., 1 рис., 22 библиографические ссылки.)

ЛИТЕРАТУРА

1. В. Д. Тимофеев, Э. Н. Юрьев, Е. А. Борисов. «Нефтехимия», 10, 42, 254 (1970).
 2. J. Baxter. Atomic Energy in Australia, 9, No. 1, 2 (1966).

роде и нейтронов спонтанного деления в суммарный выход и построен расчетный спектр двуокиси Pu^{238} . Наблюдается хорошее согласие экспериментального спектра с расчетным.

спектра с расстояниями.

С помощью данных о спектре нейтронов и кривой зависимости биологической дозы от энергии определен коэффициент перевода потока в дозу, который для рассматриваемого препарата оказался равным $(3,70 \pm 0,25) \cdot 10^{-5}$ мбэр/нейтр/см 2 .

На рисунке показана кривость ослабления ней-

$\pm 0,25 \cdot 10^{-3}$ мор/нано-р.

Измерялась дозовая кратность ослабления нейтронного излучения двуокиси Pu^{238} водной защитой в полубесконечной геометрии. В экспериментах ис-

50