

## ПАРАМЕТРИЧЕСКАЯ ИДЕНТИФИКАЦИЯ ПРОЦЕССА АРОМАТИЗАЦИИ ГАЗОВОГО КОНДЕНСАТА

<u>Советин Ф. С.</u>, Гартман Т. Н., Сапунов В. Н., Козловский Р. А.

Российский химико-технологический университет им. Д. И. Менделеева e-mail: fsovetin@inbox.lv
125047, Москва, Миусская пл. 9

Определение кинетических констант уравнений химических реакций в настоящее время является актуальной задачей, в связи с многообразием возможностей постановки экспериментальных исследований для их определения, и новым более совершенным и современным аппаратурным оформлением лабораторного оборудования. Особенно это касается гетерогенных и гетеро-каталитических реакций в паровой или газовой фазе<sup>1</sup>.

Ароматические углеводороды имеют важное значение в области народного хозяйства. Из них получают красители, взрывчатые вещества, лекарства и т.д.<sup>2</sup>. В силу того, что данные реакции являются гетерогенно-каталитическими, поэтому задача определения кинетических констант является одной из важнейших<sup>3</sup>.

Опыт применения модельных компонентов для моделирования реакторных процессов с большим числом химических реакций изложен в работе<sup>4</sup>. Нами определены кинетические константы процесса ароматизации газового конденсата для следующих химических реакций

```
1. 2C_{10}H_{22} \rightarrow 2C_{9}H_{18} + C_{2}H_{6} + H_{2};

2. C_{9}H_{18} \rightarrow C_{6}H_{5}CH_{3} + C_{2}H_{6} + 2H_{2};

3. C_{9}H_{18} + H_{2} \rightarrow C_{4}H_{8} + C_{3}H_{6} + C_{2}H_{6};

4. 2C_{4}H_{8} \rightarrow C_{6}H_{4}(CH_{3})_{2} + 3H_{2};

5. 3C_{3}H_{6} \rightarrow C_{6}H_{3}(CH_{3})_{3} + 3H_{2};

6. C_{7}H_{14} \rightarrow C_{7}H_{12} + H_{2};

7. 2C_{7}H_{12} \rightarrow C_{10}H_{12} + 2C_{2}H_{6};

8. 2C_{6}H_{4}(CH_{3})_{2} + 8H_{2} \rightarrow 2C_{10}H_{22} + C_{3}H_{6} + C_{3}H_{8};

A_{1}=11.76;A_{2}=8.05;A_{3}=15.31;A_{4}=7.78;A_{5}=6.88;A_{6}=11.14;A_{7}=10.83;A_{8}=1

B_{1}=4992;B_{2}=5002;B_{3}=4996;B_{4}=5000;B_{5}=5000;B_{6}=5000;B_{7}=5001;B_{8}=5000
```

## Литература

- 1. Кошкин С. А. Диссертация кандидата технических наук. М. РХТУ им. Д. И. Менделеева. 2018.
- $2. \ \, {\rm Орехов} \ \, {\rm B.C., Дьячкова} \ \, {\rm Т.П., Субочева} \ \, {\rm M.Ю., Kолмакова} \ \, {\rm M.A.} \ \, {\rm Технология} \ \, {\rm органических} \ \, {\rm полупродуктов}. \ \, {\rm Тамбов:} \ \, {\rm TГТУ, 2007.} 140 \ c. \ \, {\rm Y.} \ \, 1.$
- 3. Поварова Е.И., Пылинина А.И., Михаленко И.И. Журнал физической химии. 2013. Т. 87. № 4. С. 579.
- 4. Гартман Т. Н., Советин Ф. С., Подсекина Ю. И., Швец В. Ф., Козловский Р. А.,

Сапунов В. Н. // Теоретические основы химической технологии. 2018. Т. 52. № 1. С. 60.