# Задания к лабораторным работам для группы №117182

дата генерации документа 14 ноября 2020 г.

### Содержание

Лабораторная работа N 9 «Моделирование реакций в реакторах с различной структурой потоков»

3

## Лабораторная работа № 9 «Моделирование реакций в реакторах с различной структурой потоков»

#### Вариант 1

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \underset{k_2}{\overset{k_1}{\longleftrightarrow}} C + \Delta H_1$$
$$B + C \xrightarrow{k_3} D + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=202K, теплоемкость смеси  $c_p=2174_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=33.8$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=9.7$ ,  $E_{a2}=15.5$ ,  $E_{a3}=9.1$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=34, k_{02}=310, k_{03}=23$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-36.6$ ,  $\Delta H_2=-10.6$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 2

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \underset{k_2}{\overset{k_1}{\longleftrightarrow}} B + \Delta H_1$$
$$B \underset{k_3}{\overset{k_3}{\longleftrightarrow}} C + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=256K, теплоемкость смеси  $c_p=3172_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=28.5$ ,  $c_B=0.4$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=11.6$ ,  $E_{a2}=23.3$ ,  $E_{a3}=11.6$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=33, k_{02}=2558, k_{03}=25$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-22.9$ ,  $\Delta H_2=-11.4$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 3

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \stackrel{k_1}{\underset{k_2}{\longleftrightarrow}} C + \Delta H_1$$
$$A \stackrel{k_3}{\longrightarrow} B + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=220K, теплоемкость смеси  $c_p=2854_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=29.0$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=9.2$ ,  $E_{a2}=21.5$ ,  $E_{a3}=15.4$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=27, k_{02}=2860, k_{03}=348$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=14.8$ ,  $\Delta H_2=-9.3$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 4

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \stackrel{k_1}{\underset{k_2}{\longleftrightarrow}} C + \Delta H_1$$

$$A \xrightarrow{k_3} B + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=372K, теплоемкость смеси  $c_p=2633_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=23.2$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=18.7$ ,  $E_{a2}=29.8$ ,  $E_{a3}=17.8$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=37, k_{02}=855, k_{03}=34$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-32.5$ ,  $\Delta H_2=11.6$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 5

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \stackrel{k_1}{\longleftrightarrow} C + \Delta H_1$$

$$A \xrightarrow{k_3} B + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=314K, теплоемкость смеси  $c_p=3600_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=21.5$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=16.5$ ,  $E_{a2}=27.2$ ,  $E_{a3}=37.6$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=87,k_{02}=1935,k_{03}=64305$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=25.9$ ,  $\Delta H_2=37.5$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 6

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \stackrel{k_1}{\longleftrightarrow} C + \Delta H_1$$

$$B + C \xrightarrow{k_3} D + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=268K, теплоемкость смеси  $c_p=2477_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=16.9$ ,  $c_B=0.4$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=12.4$ ,  $E_{a2}=26.7$ ,  $E_{a3}=22.3$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=34,k_{02}=4958,k_{03}=1435$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-43.3$ ,  $\Delta H_2=-28.1$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 7

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \stackrel{k_1}{\longleftrightarrow} C + \Delta H_1$$

$$A \xrightarrow{k_3} B + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=280K, теплоемкость смеси  $c_p=3041_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=31.0$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=13.2$ ,  $E_{a2}=18.0$ ,  $E_{a3}=15.8$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=33, k_{02}=131, k_{03}=73$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=44.6$ ,  $\Delta H_2=-23.0$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 8

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \stackrel{k_1}{\longleftrightarrow} C + \Delta H_1$$
$$A \stackrel{k_3}{\longrightarrow} B + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=334K, теплоемкость смеси  $c_p=3441_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=24.2$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=25.1$ ,  $E_{a2}=26.2$ ,  $E_{a3}=18.5$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=722, k_{02}=633, k_{03}=63$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=23.0$ ,  $\Delta H_2=-33.8$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 9

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \underset{k_2}{\longleftrightarrow} B + \Delta H_1$$
$$B \underset{k_3}{\longleftrightarrow} C + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=206K, теплоемкость смеси  $c_p=3241_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=15.4$ ,  $c_B=0.2$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=9.9$ ,  $E_{a2}=11.1$ ,  $E_{a3}=10.2$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=17, k_{02}=31, k_{03}=22$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-5.0$ ,  $\Delta H_2=41.7$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 10

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \xrightarrow{k_1} B + \Delta H_1$$
$$A \xrightarrow{k_2} C + \Delta H_2$$
$$A \xrightarrow{k_3} D + \Delta H_3$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=248K, теплоемкость смеси  $c_p=3652_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=16.5$ ,  $c_B=0.4$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=10.5$ ,  $E_{a2}=21.7$ ,  $E_{a3}=12.9$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=14, k_{02}=826, k_{03}=55$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=28.0$ ,  $\Delta H_2=13.9$ ,  $\Delta H_3=35.5$ 

#### Вариант 11

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \stackrel{k_1}{\longleftrightarrow} C + \Delta H_1$$
$$B + C \stackrel{k_3}{\longrightarrow} D + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=275K, теплоемкость смеси  $c_p=3949_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=15.4$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=17.4$ ,  $E_{a2}=26.7$ ,  $E_{a3}=17.1$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=200,k_{02}=4314,k_{03}=201$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-30.9$ ,  $\Delta H_2=-24.1$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 12

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \xrightarrow{k_1} B + \Delta H_1$$
$$A \xrightarrow{k_2} C + \Delta H_2$$
$$A \xrightarrow{k_3} D + \Delta H_3$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=206K, теплоемкость смеси  $c_p=2505_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=15.0$ ,  $c_B=0.2$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=8.4$ ,  $E_{a2}=10.7$ ,  $E_{a3}=7.9$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=10, k_{02}=28, k_{03}=11$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=29.4$ ,  $\Delta H_2=-42.2$ ,  $\Delta H_3=5.7$ 

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 13

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \stackrel{k_1}{\longleftrightarrow} C + \Delta H_1$$
$$B + C \stackrel{k_3}{\longrightarrow} D + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=390K, теплоемкость смеси  $c_p=2094_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=24.2$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=20.5$ ,  $E_{a2}=47.0$ ,  $E_{a3}=38.5$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=43,k_{02}=58104,k_{03}=7680$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-16.8$ ,  $\Delta H_2=41.2$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 14

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \stackrel{k_1}{\longleftrightarrow} C + \Delta H_1$$
$$A \stackrel{k_3}{\longrightarrow} B + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=239K, теплоемкость смеси  $c_p=3447_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=18.5$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=11.6$ ,  $E_{a2}=21.7$ ,  $E_{a3}=24.8$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=54,k_{02}=2760,k_{03}=7848$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=14.7$ ,  $\Delta H_2=14.7$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 15

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \underset{k_2}{\overset{k_1}{\longleftrightarrow}} C + \Delta H_1$$
$$A \xrightarrow{k_3} B + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=353K, теплоемкость смеси  $c_p=2429_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=25.3$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=26.0$ ,  $E_{a2}=45.7$ ,  $E_{a3}=40.2$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=1015, k_{02}=159892, k_{03}=31283$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=22.3$ ,  $\Delta H_2=-42.1$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 16

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \underset{k_2}{\overset{k_1}{\longleftrightarrow}} C + \Delta H_1$$
$$A \xrightarrow{k_3} B + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=383K, теплоемкость смеси  $c_p=3184_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=18.8$ ,  $c_B=0.4$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=29.1$ ,  $E_{a2}=44.4$ ,  $E_{a3}=30.6$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=1351, k_{02}=63662, k_{03}=1211$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-19.8$ ,  $\Delta H_2=14.9$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 17

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \underset{k_2}{\overset{k_1}{\longleftrightarrow}} C + \Delta H_1$$
$$A \xrightarrow{k_3} B + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=306K, теплоемкость смеси  $c_p=2429_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=28.6$ ,  $c_B=0.2$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=21.6$ ,  $E_{a2}=21.0$ ,  $E_{a3}=14.3$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=292, k_{02}=144, k_{03}=28$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=7.1$ ,  $\Delta H_2=43.6$ .

#### Вариант 18

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \stackrel{k_1}{\underset{k_2}{\longleftrightarrow}} B + \Delta H_1$$

$$B \xrightarrow{k_3} C + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=257K, теплоемкость смеси  $c_p=3073_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=31.0$ ,  $c_B=0.4$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=13.6$ ,  $E_{a2}=25.4$ ,  $E_{a3}=21.8$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=85,k_{02}=5122,k_{03}=1641$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-15.0$ ,  $\Delta H_2=8.2$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 19

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \stackrel{k_1}{\longleftrightarrow} C + \Delta H_1$$

$$B+C \xrightarrow{k_3} D+\Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=242K, теплоемкость смеси  $c_p=3052_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=33.9$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=11.5$ ,  $E_{a2}=20.2$ ,  $E_{a3}=16.4$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=23, k_{02}=731, k_{03}=110$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-13.8$ ,  $\Delta H_2=-15.1$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 20

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \xrightarrow{k_1} B + \Delta H_1$$
$$A \xrightarrow{k_2} C + \Delta H_2$$
$$A \xrightarrow{k_3} D + \Delta H_3$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=250K, теплоемкость смеси  $c_p=2606_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=18.3$ ,  $c_B=0.4$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=12.1$ ,  $E_{a2}=13.7$ ,  $E_{a3}=12.2$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=28, k_{02}=39, k_{03}=42$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-21.8$ ,  $\Delta H_2=-32.0$ ,  $\Delta H_3=38.4$ 

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 21

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \stackrel{k_1}{\longleftrightarrow} C + \Delta H_1$$

$$B + C \xrightarrow{k_3} D + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=233K, теплоемкость смеси  $c_p=3856_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=29.7$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=13.7$ ,  $E_{a2}=15.6$ ,  $E_{a3}=7.6$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=62, k_{02}=104, k_{03}=6$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-35.5$ ,  $\Delta H_2=21.2$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 22

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \xrightarrow{k_1} B + \Delta H_1$$
$$A \xrightarrow{k_2} C + \Delta H_2$$
$$A \xrightarrow{k_3} D + \Delta H_3$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=379K, теплоемкость смеси  $c_p=3438_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=20.4$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=23.7$ ,  $E_{a2}=44.4$ ,  $E_{a3}=24.4$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=129, k_{02}=39562, k_{03}=205$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-9.9$ ,  $\Delta H_2=-5.2$ ,  $\Delta H_3=-30.0$ 

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 23

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \underset{k_2}{\overset{k_1}{\longleftrightarrow}} C + \Delta H_1$$
$$A \xrightarrow{k_3} B + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=341K, теплоемкость смеси  $c_p=2535_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=16.3$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=20.5$ ,  $E_{a2}=38.8$ ,  $E_{a3}=25.0$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=198,k_{02}=27403,k_{03}=737$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-39.5$ ,  $\Delta H_2=10.0$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 24

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \xrightarrow{k_1} B + \Delta H_1$$
$$A \xrightarrow{k_2} C + \Delta H_2$$
$$A \xrightarrow{k_3} D + \Delta H_3$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=326K, теплоемкость смеси  $c_p=3549_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=16.6$ ,  $c_B=0.2$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=23.0$ ,  $E_{a2}=33.3$ ,  $E_{a3}=29.9$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=557, k_{02}=8491, k_{03}=3964$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=40.5$ ,  $\Delta H_2=32.6$ ,  $\Delta H_3=-39.4$ 

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 25

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \stackrel{k_1}{\longleftrightarrow} C + \Delta H_1$$
$$B + C \stackrel{k_3}{\longrightarrow} D + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=333K, теплоемкость смеси  $c_p=2161_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=29.9$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=23.3$ ,  $E_{a2}=43.4$ ,  $E_{a3}=30.0$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=534,k_{02}=130593,k_{03}=4108$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-11.7$ ,  $\Delta H_2=-23.5$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 26

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \underset{k_2}{\overset{k_1}{\longleftrightarrow}} C + \Delta H_1$$
$$B + C \xrightarrow{k_3} D + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=366K, теплоемкость смеси  $c_p=2664_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=24.3$ ,  $c_B=0.4$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=19.8$ ,  $E_{a2}=44.2$ ,  $E_{a3}=36.2$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=102, k_{02}=76200, k_{03}=9374$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-8.2$ ,  $\Delta H_2=6.0$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 27

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \xrightarrow{k_1} B + \Delta H_1$$
$$A \xrightarrow{k_2} C + \Delta H_2$$
$$A \xrightarrow{k_3} D + \Delta H_3$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=265K, теплоемкость смеси  $c_p=2737_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=24.6$ ,  $c_B=0.4$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=16.9$ ,  $E_{a2}=21.5$ ,  $E_{a3}=21.0$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=346,k_{02}=850,k_{03}=1346$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-29.2$ ,  $\Delta H_2=-21.4$ ,  $\Delta H_3=-44.9$ 

#### Вариант 28

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \stackrel{k_1}{\longleftrightarrow} C + \Delta H_1$$

$$A \xrightarrow{k_3} B + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=226K, теплоемкость смеси  $c_p=2686_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=24.7$ ,  $c_B=0.4$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=9.6$ ,  $E_{a2}=14.4$ ,  $E_{a3}=8.6$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=10, k_{02}=61, k_{03}=9$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=41.3$ ,  $\Delta H_2=-10.0$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 29

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A \stackrel{k_1}{\underset{k_2}{\longleftrightarrow}} C + \Delta H_1$$

$$A \xrightarrow{k_3} B + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=376K, теплоемкость смеси  $c_p=2602_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=27.0$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=20.3$ ,  $E_{a2}=61.3$ ,  $E_{a3}=38.7$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=119,k_{02}=7006448,k_{03}=15777$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=-42.6$ ,  $\Delta H_2=-9.0$ .

• Составить математическую модель изотермического реактора. Определить распределение концентрации компонентов по времени. Определить изменение конверсии по компоненту A, селективности и выхода по компоненту B.

#### Вариант 30

В реакторе идеального вытеснения протекает реакция:

$$A + B \underset{k_2}{\overset{k_1}{\longleftrightarrow}} C + \Delta H_1$$
$$A \xrightarrow{k_3} B + \Delta H_2$$

На вход реактор подается смесь при температуре T=289K, теплоемкость смеси  $c_p=3731_{\overline{K}}$ , состав подаваемой смеси:  $c_A=34.5$ ,  $c_B=0.3$ . Параметры реакций: энергии активации  $E_{a1}=16.2$ ,  $E_{a2}=33.3$ ,  $E_{a3}=24.0$ , предэкспоненциальный множитель  $k_{01}=139, k_{02}=28915, k_{03}=2193$ , тепловой эффект  $\Delta H_1=25.6$ ,  $\Delta H_2=42.7$ .