Лабораторная работа №2

РАСЧЕТ ИЗМЕНЕНИЯ ИЗОТОПНЫЙ КОНЦЕНТРАЦИИ ПО КАСКАДУ В СТАЦИОНАРНОМ РЕЖИМЕ

методические указания по выполнению лабораторной работы по дисциплине «Междисциплинарный проект» для студентов направления 14.03.02 Ядерные физика и технологии

Цель работы: провести расчет изменения концентрации целевого изотопа по колоннам каскада в режимах без отбора и с отбором при заданных параметрах его работы.

1. ТЕОРЕТИЧЕСКИЕ ОСНОВЫ

1.1. Основные определения и соотношения

Известно, что одним из наиболее эффективных промышленных методов разделения изотопов лёгких элементов (водорода, лития, бора, углерода и др.) является физико-химический метод изотопного обмена. Важной особенностью физико-химических методов является обратимость элементарного акта разделения и двухфазность рабочей системы.

Наиболее удобной рабочей двухфазной системой считается система жидкость — газ. Процесс разделения изотопов при этом проводят в аппаратах специальных конструкций — разделительных колоннах, при непрерывном противоточном движении потоков жидкой (L) и газовой (G) фаз. Поскольку значения констант равновесия, летучестей и т. д. для различных изотопнозамещенных форм различно, то возникает изотопный эффект, приводящий к изменению содержания данного изотопа в разных фазах. Вследствие этого эффекта, характеризуемого величиной коэффициента разделения α , содержание изотопа в фазе L, покидающей некоторое сечение колонны II будет отличаться от содержания этого же изотопа в фазе G, покидающей сечение I:

$$\alpha = \frac{c_2}{1 - c_2} / \frac{c_1}{1 - c_1} = \frac{c_2(1 - c_1)}{c_1(1 - c_2)},\tag{1}$$

где c_2 , c_1 — мольные доли целевого изотопа в равновесных фазах; $c_1/(1-c_1)$ — изотопная концентрация в относительных долях в фазе l; $c_2/(1-c_2)$ — изотопная концентрация в относительных долях в фазе l. Если l0 обозначает содержание изотопов в фазе, которая в результате элементарного акта обогащается этим изотопом, то l0 > 1.

Расстояние между этими сечениями *I* и *II* в колонне называется *высотой* эквивалентной теоретической тарелки разделения (ВЭТТ) и данная часть колонны представляет собой разделительный элемент второго рода.

Уравнение, описывающее *обогащение в каскаде из элементов второго рода*, при условии, что α для всех элементов одинаково, а коэффициент обогащения $\varepsilon = (\alpha - 1) << 1$ и поток отбора P << L имеет вид:

$$\frac{dc}{dn} = \varepsilon c(1-c) - \frac{P}{L}(c_P - c), \qquad (2)$$

где c_P – концентрация отбора.

Интегрирование уравнения (2) при заданных ε , P и L, позволяет найти число разделительных элементов n или число теоретических тарелок разделения (ЧТТР), необходимых для изменения концентрации целевого изотопа от начальной $c_{\rm H}$ до требуемой c:

$$n = \frac{1}{\varepsilon(x_1 - x_2)} \ln \frac{(x_1 - c_{_{H}})(c - x_2)}{(x_1 - c)(c_{_{H}} - x_2)},$$
(3)

$$x_{1,2} = \frac{1}{2} \left(1 + \frac{P}{\varepsilon L} \right) \pm \sqrt{\frac{1}{4} \left(1 + \frac{P}{\varepsilon L} \right)^2 - \frac{Pc_P}{\varepsilon L}}.$$
 (4)

Решая уравнение (3) относительно концентрации, при известных $c_{\rm H}$ и n, можно найти конечную концентрацию c.

В безотборном режиме работы P = 0 из уравнения (2):

$$n = n_{\min} = \frac{1}{\varepsilon} \ln \frac{c_2 (1 - c_1)}{c_1 (1 - c_2)} = \frac{1}{\varepsilon} \ln K.$$
 (5)

Учитывая, что при ε <<1, $\ln \alpha \approx \varepsilon$ вместо уравнения (5) можно написать:

$$n_{\min} = \frac{\ln K}{\ln \alpha}.$$
 (6)

Уравнение (6) носит название *уравнения* Фэнске и позволяет рассчитывать для любых процессов разделения минимальное ЧТТР, необходимое для достижения заданной степени разделения $q = c_2/c_1$:

$$K = \frac{c_2(1-c_1)}{c_1(1-c_2)} = q \frac{1-c_1}{1-c_2}$$
.

1.2. Принципиальная схема работы колонны или каскада колонн

Разделительные колонны различаются по виду, особенностям строения и работы. На рисунке 1 приведена схема работы колонны, используемая в данной лабораторной работе.

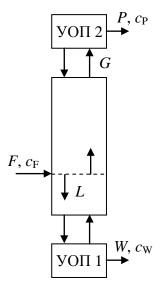


Рисунок 1 — Схема процесса разделения изотопов Обозначения: c_P , c_F , c_W — концентрации отбора, питания, отвала; P, F, W — потоки отбора, питания, отвала

Разделяемая бинарная смесь изотопов подаётся в среднюю часть колонны (рис. 1), в которой осуществляется противоточное движение фаз. Проходя последовательно ряд разделительных элементов, одна из фаз обогащается лёгким изотопом, а другая — тяжёлым. На концах колонны имеются специальные аппараты, которые предназначены для создания противоточного движения фаз путём перевода смеси изотопов из одной фазы в другую. Эти аппараты называются узлами обращения потоков (УОП).

В стационарном режиме работы колонны справедливы следующие соотношения материального баланса:

$$Fc_F = Pc_P + Wc_W, (7)$$

$$F = P + W. (8)$$

В ряде случаев при большой высоте колонны и, исходя из различных практических особенностей организации разделительного процесса, колонну разбивают на несколько, образующие каскад колонн.

3. МЕТОДИКА ВЫПОЛНЕНИЯ РАБОТЫ

В процессе выполнения работы следует провести расчет параметров работы каскада колонн в режимах без отбора и с отбором в следующей последовательности.

1. Рассчитать значение коэффициента разделения для заданной температуры по формуле:

$$\alpha - 1 = 4755/T^2 - 0.803/T$$
.

2. Определить число теоретических тарелок (ТТ) по формуле (5) для обогатительной и регенеративной частей с учетом, что

$$n=2$$
 n_{\min} , т.е. $n_{\text{обиц}}=n_{\text{обог}}+n_{\text{рег}}$.

- 3. Рассчитать изменение концентрации целевого изотопа в безотборном режиме (P=0) по колоннам каскада с помощью формулы (2), считая, что в каждой колонне содержится 20 TT.
- 4. Определить величину начального потока при работе каскада с заданным отбором по формуле:

$$L_{\text{Hay}} = 2P(c_{\text{P}} - c_{\text{F}})/(\varepsilon c_{\text{F}}(1 - c_{\text{F}})).$$

5. Рассчитать сокращение потока L по колоннам каскада по формуле:

$$L_{\text{\tiny BMX}} = (1 - r) L_{\text{\tiny BX}} ,$$

где $L_{\text{вх}}$ и $L_{\text{вых}}$ – входящий и выходящий потоки для одной TT, r – доля сокращения потока на одной TT, равная 0,5%.

6. Определить средний поток для каждой колонны:

$$L_{\text{cp. KOJ}} = (L_{\text{BX. KOJ}} + L_{\text{BMX. KOJ}})/2.$$

- 7. Рассчитать по средним потокам изменение концентрации целевого изотопа по колоннам, используя формулы (2)–(4).
- 8. Определить величины потоков питания и отвала, используя уравнения (7) и (8).
- 9. Построить графики изменения концентрации целевого изотопа в режимах без отбора и с отбором по колоннам каскада.

Исходные данные для расчета приведены в таблице 1 по вариантам. Значения концентраций отбора и питания равны 99,5% и 92,5%, соответственно.

Таблица 1 – Исходные данные

| Вариант | Температура, °С | Концентрация отвала, % | Поток отбора, кг/год |
|---------|-----------------|------------------------|----------------------|
| 1 | 25 | 20 | 200 |
| 2 | 20 | 18 | 150 |
| 3 | 15 | 16 | 100 |
| 4 | 25 | 14 | 100 |

| Вариант | Температура, °С | Концентрация отвала, % | Поток отбора, кг/год |
|---------|-----------------|------------------------|----------------------|
| 5 | 20 | 12 | 200 |
| 6 | 15 | 10 | 150 |
| 7 | 25 | 18 | 150 |
| 8 | 20 | 10 | 100 |
| 9 | 15 | 12 | 200 |
| 10 | 25 | 16 | 125 |
| 11 | 20 | 14 | 75 |
| 12 | 15 | 18 | 175 |
| 13 | 25 | 14 | 100 |
| 14 | 15 | 12 | 200 |

3. ПОРЯДОК ВЫПОЛНЕНИЯ РАБОТЫ

- 1. Изучить описание работы.
- 2. Рассчитать параметры работы каскада в безотборном режиме.
- 3. Рассчитать параметры работы каскада в режиме с отбором.
- 4. Определить величины потоков отвала и питания из уравнения материального баланса.
- 5. Построить графики изменения концентрации в обоих режимах работы каскада.
- 6. Составить отчет по проделанной работе, который должен включать в себя:
 - описание процесса разделения изотопов методом химического изотопного обмена колонне;
 - основные формулы и обозначения, используемые при расчете;
 - таблицу со значениями концентрации целевого изотопа по колоннам каскада для безотборного режима;
 - таблицу со значениями потока и концентрации целевого изотопа по колоннам каскада для режима с отбором;
 - величины потоков отвала и питания в каскаде для режима с отбором;
 - графики изменения концентрации в обоих режимах работы каскада.
 - вывод по проделанной работе.

ЛИТЕРАТУРА

- 1. Андреев Б.М., Магомедбеков Э.П., Райтман А.А. и др. Разделение изотопов биогенных элементов в двухфазных системах. М.: ИздАТ, 2003. 376 с.
- 2. Андреев Б.М., Зельвенский Я.Д., Катальников С.Г. Разделение стабильных изотопов физико-химическими методами. М.: Энергоатомиздат, 1982. 208 с.
- 3. Розен А.М. Теория разделения изотопов в колоннах. М.: Атомиздат, 1960. 439 с.
- 4. Изотопы: свойства, получение, применение: в 2 т. / под ред. В. Ю. Баранова. М.: Физматлит, 2005.

СОДЕРЖАНИЕ

| | стр |
|---|-----|
| 1. Теоретические основы | 2 |
| 1.1. Основные определения и соотношения | 2 |
| 1.2. Принципиальная схема работы колонны или каскада колонн | 3 |
| 2. Методика выполнения работы | 4 |
| 3. Порядок выполнения работы | 6 |
| Литература | 7 |