

Московский государственный университет имени М. В. Ломоносова Факультет вычислительной математики и кибернетики Кафедра математической кибернетики

Стешин Семен Сергеевич

# Khnum: быстрая open-source программа для расчета метаболических потоков с использованием <sup>13</sup>С-углерода

Выпускная квалификационная работа

Научный руководитель: к.ф.м.н., доцент Шуплецов М. С.

#### Аннотация

В биологии и медицине важно определять скорости метаболических потоков внутри клетки. Мощный метод решения этой задачи — <sup>13</sup>C-Metabolic Flux Analysis — анализ метаболических потоков с использованием <sup>13</sup>C-углерода. В этом методе, исследователи проводят эксперимент и обрабатывают его результаты на компьютере. Для этого решают обратную задачу: подбирают такие параметры биологической системы, чтобы результат компьютерной симуляции совпал с экспериментальными данными. Проблема в том, что современные программы для анализа метаболических потоков либо имеют закрытый код и платны для коммерческого использования, либо написаны неэффективно, из-за чего вычисления могут занимать недели для одного эксперимента. В этой работе проведен краткий обзор метода, его математических моделей, его программных реализаций, написана эффективная открытая программа для решения задачи на языке C++ и проведено сравнение с существующими аналогами.

# Оглавление

1	Вве	дение	2
	1.1	Мотивация	2
	1.2	<sup>13</sup> C-Metabolic Flux Analysis	3
		1.2.1 Эксперимент	
		1.2.2 Математическая модель	
		1.2.3 Компьютерные программы	
2	Осн	овные понятия	6
	2.1	Глоссарий	6
	2.2	Допущения	7
	2.3	Прямая симуляция	
	2.4	Обратная задача	
3	Пос	гановка задачи 1	.1
4	Осн	овная часть 1	.2
	4.1	Khnum	2
	4.2	Тестирование	2
	4.3	Бенчмаркинг	
5	Пол	ученные результаты 1	.3
		Дальнейшая работа	5

# Введение

### 1.1 Мотивация

Рак — вторая по частоте причина смерти в мире[1]. Сто лет назад Отто Варбург заметил[2] особенность раковых клеток: они склонны производить энергию с помощью активного гликолиза, вместо более эффективного окислительного фосфорилирования. Знание этого позволило находить опухоли с помощью позитронно-эмиссионной томографии, а Варбурга наградили Нобелевской премией.

Диабетом болеет 8.8% людей в мире[3]. Почти 4 миллиона в год умирает из-за этой болезни. Лечения пока нет, но есть симптоматическая терапия инъекциями инсулина. Раньше его получали из поджелудочных желез свиней и коров, но препарат было сложно очистить, поэтому иногда случались аллергические реакции. Все изменилось в 1978 году, когда компания Genentech смогла создать генетически-модифицированную кишечную палочку, которая в ходе жизнедеятельности производила чистый человеческий инсулин[4]. Сейчас таким образом производят почти весь препарат.

В первом случае, открытие заключалось в изменении скорости химической реакции, протекающей внутри клетки. В случае с инсулином, решается задача метаболической инженерии — увеличить скорость синтеза инсулина, не убив кишечную палочку. В обоих случаях надо уметь измерять скорости внутриклеточных химических реакций — их называют потоками. Один из современных методов измерения потоков —  $^{13}C$ -Metabolic Flux Analysis (далее MFA), что переводится как анализ метаболических потоков. Его применяют в исследованиях рака[5–11], в метаболической инженерии[12–14] и в других областях[15–17]. Этому методу посвящена наша работа.

### 1.2 <sup>13</sup>C-Metabolic Flux Analysis

Введем основные понятия. Химические реакции, протекающие внутри клетки называют *метаболическими потоками*, а их реагенты — *метаболитами*. Задача состоит в определении скоростей внутриклеточных потоков.

Напрямую можно измерить только внешние потоки — например, с какой скоростью поглощается глюкоза или с какой скоростью выделяется  ${\rm CO}_2$ . Внутриклеточные потоки восстанавливают из «сцепленной» информации, полученной в эксперименте.

В методе <sup>13</sup>С-MFA «сцепленной» информацией становится распределение особых атомов. Для этого используется входной субстрат, у которого некоторые атомы углерода заменены на стабильный тяжелый изотоп <sup>13</sup>С, называемый *трейсером* . Этот субстрат скармливается колонии клеток, и тяжелый углерод распространяется по метаболитам в ходе химических реакций. То, как он распределится, зависит от скоростей потоков, поэтому узнав распределение, можно математическими методами восстановить значения метаболических потоков.

#### 1.2.1 Эксперимент

Хотя, текущая работа концентрируется на численном моделировании, опишем эксперимент[20, стр. 312]. Исследователь выращивает клетки на субстрате, содержащем  $^{13}$ С-углерод (обычно это глюкоза). Когда трейсер распределится по биологической системе, изолируем некоторые метаболиты: например, аминокислоты, полученные гидролизацией белков. Эти метаболиты содержат разное количество меченных атомов и, поэтому отличаются по массе. Найдем долю молекул разной тяжести. «Взвешивать» молекулы можно с помощью газовой хромато-масс-спектрометрии, при этом для каждого метаболита на выходе получим так называемый  $Mass\ Isotopomer\ Distribution\ (далее\ MID)$  — вектор  $MID=[M_0,M_1,\ldots,M_n]$ , где  $M_i$  — массовая доля метаболита с i атомами трейсера, и  $\sum_{i=0}^n=1$ . Набор таких векторов — это распределение трейсера, поэтому они служат входными данные математической задачи. Подробные протоколы эксперимента можно найти в [21] для животных клеток и в [22] для растений

проверить доступность субстратов уг-

ле-

рода

 $<sup>^{1}</sup>$ На самом деле, использовать углерод не обязательно. В последнее время появились работы, использующие  $^{15}$ N азот [18] или  $^{34}$ S серу [19]. Эти стабильные изотопы позволяют исследовать метаболические пути, в которых нет углерода, однако, для большинства приложений хватает более доступных субстратов с меченным углеродом.

#### 1.2.2 Математическая модель

Существуют разные подходы к вычислению метаболических потоков. Чаще всего задачу решают как обратную. Для этого создают математическую модель, предсказывающую МІD измеренных метаболитов при заданных скоростях потока; пишут программу для симуляции, а затем решают задачу регрессии: подбирают такие значения потоков, при которых предсказанный в симуляции МІD совпадает с полученным в эксперименте.

На вход прямой симуляции подается

- Меченность входного субстрата (например, в каких позициях глюкозы стояли тяжелые изотопы  $^{13}$ C).
- Полный набор химических реакций клетки и их реагенты.
- Скорости всех метаболических потоков.

На выходе получается MID вектор экспериментально измеренных метаболитов.

На вход задачи регрессии подается:

- Измеренные MID некоторых метаболитов.
- Если есть измеренные внешние потоки (например, скорость поглощения глюкозы).
- Если есть ограничения на скорости потоков, известные из биологических соображений.

Конечно, обратная задача может иметь несколько решений, поэтому результат должен проанализироваться биологом. Формальное описание и решение модели в главе 2.

#### Историческая справка

Первую модель прямой симуляции составил Wolfgang Wiechert [23, 24] в 1997 году. Она использовала понятие изотопомера — это молекулы одного вещества, имеющие одинаковое количество атомов изотопов, вообще говоря в разных позициях. За два года автор разработал математически эквивалентную модель кумомеров [25, 26], которая быстрее расчитывалась на компьютере. В 2007 году Масіек R. Antoniewicz создал ЕМИмодель [37], которая остается самой популярной среди программных реализаций. Так же существуют прямые модели [27], вероятностные модели на основе Марковских цепей [28] и другие [29]. В этой работе подробно разбирается ЕМИ-модель.

#### 1.2.3 Компьютерные программы

Существует несколько программ для MFA-расчетов.

**13CFLUX2** — Самая известная программа для <sup>13</sup>C-MFA. Имеет закрытый исходный код и платна для коммерческого использования. Для научных целей можно получить академическую лицензию, написав письмо в Германию[30].

**Metran** — Написана автором ЕМU-модели. Чтобы получить программу под академической лицензией надо написать письмо в МІТ.

OpenFlux(2) — Пакет для Matlab[31, 32].

FluxPyt — Пакет для Python[33].

вписать

# Основные понятия

### 2.1 Глоссарий

Некоторые термины встретятся дальше.

 $^{13}$  C-MFA —  $^{13}$  C-Metabolic Flux Analysis, Анализ метаболических потоков с использованием  $^{13}$  С-углерода.

Метаболический поток — Внутриклеточная химическая реакция.

*Метаболит* — Реагент метаболического потока.

Tpe"ucep — Атом, тяжелый стабильный изотоп которого отслеживается в MFA. Обычно, это  $^{13}$ С.

MID — Mass Isotope Distribution, вектор  $MID = [M_0, M_1, \ldots, M_n]$ , соответствующим метаболиту M, где  $M_i$  — массовая доля метаболита с i атомами трейсера, а  $\sum_{i=0}^n = 1$ .

EMU — Elementary Metabolic Unit молекулы A — это любое непустое подмножество атомов трейсера этой молекулы.

### 2.2 Допущения

Математическая модель для MFA основывается на нескольких допущениях о биологической системе[23]:

1. Состояние системы можно представить в виде конечного множества однородных пулов. Каждому атому углерода внутриклеточного метаболита соответствует свой пул.

Пулы?

- 2. Наблюдаемая система должна находится в стационарном состоянии. Для этого экспериментаторы выжидают некоторое время, пока трейсер распространяется по системе.  $^1$
- 3. Метаболическая карта должна быть полной. То есть для интересующих метаболических потоков должны быть известны все предшествующие химические реакции, и в них должна быть известна судьба каждого атома углерода.
- 4. Изотопические массовые эффекты несущественны. То есть химические реакции протекают одинаково как с  $^{12}$ С, так и с  $^{13}$ С. Это обычно верно, но массовые эффекты можно наблюдать в случае малых молекул типа  $CO_2$ .

Заметим, что разным математическим моделям могут соответствовать разные допущения. Этот вопрос подробно разбирался в работе [36], там же формально был доказан изоморфизм нескольких популярных моделей.

Дописать после неформального введения

 $<sup>^{1}</sup>$ В этой работе рассматривается только  $Stationary\ MFA$ , но существуют так же Non-Steady MFA[34], в котором в клеточной культуре делают несколько замеров, по-ка трейсер распределяется, и Dynamic MFA[35], в котором сами метаболические потоки меняются со временем. Эти модели не так развиты из-за своей вычислительной сложности.

### 2.3 Прямая симуляция

Опишем модель EMU, предложенную Мачеком Антониевичем в 2007 году[37]. Рассмотрим направленный гиперграф, вершины которого соответствуют метаболитам, а ребра — химическим реакциям. Для каждой реакции известно какой атом углерода в какой переходит. Такой граф называют метаболической сетью. На вход модели подается:

- Метаболическая сеть.
- Меченность входных субстратов.
- Экспериментально измеренный метаболит сети, MID которого будем предсказывать.

На выходе — MID указанного метаболита. Для этого мы построим графы специального вида (*графы EMU-реакций*), по которым построим каскад СЛАУ, решение которых будет искомым MID.

#### **EMU**

Пусть A — молекула. Любое непустое подмножество атомов углерода молекулы A будем называть  $Elementary\ Metabolic\ Unit\ (далее\ EMU)$ . Например, если A состоит из трех атомов углерода, обозначим через  $A_{13}\ EMU$  состоящий из первого и третьего атома углерода (на атомах углерода одной молекулы существует естественный порядок).

Будем рассматривать EMU-реакции. Всего можно выделить три типа: реакции конденсации(condensation), расщепления(cleavage) и унимолекулярная реакция(unimolecular). Для каждой реакции мы хотим понять, какое минимальное количество информации требуется, чтобы рассчитать MID продукта. Для всех реакций достаточно знать MID исходных веществ и тогда MID продукта рассчитывается по формулам с ??.

Посмотрим, как получить финальный MID. Через DFS построим все EMU-реакции, чтобы произвести финальный MID. Сгруппируем EMU-реакции по размерам и для каждой группы построим граф.

#### Стехиометрическая матрица

Введем понятие стехиометрической матрицы. Рассмотрим химическое уравнение:

$$Na + H_2O = NaOH + H_2$$

Расставим коэффициенты:

$$2\,\mathrm{Na} + 2\,\mathrm{H}_2\mathrm{O} = 2\,\mathrm{NaOH} + \mathrm{H}_2$$

Перенесем все в левую часть:

$$2 Na + 2 H_2O - 2 NaOH - H_2 = 0$$

Здесь записан закон сохранения массы. Из допущения , система нахо- какого? дится в стационарном состоянии. Значит скорость реакции не меняется:

$$2\frac{d\text{Na}}{dt} + 2\frac{d\text{H}_2\text{O}}{dt} - 2\frac{d\text{NaOH}}{dt} - 2\frac{d\text{H}_2}{dt} = 0$$

Запишем в матричном виде:

$$(2 \ 2 \ -2 \ -1) \begin{pmatrix} \frac{d\text{Na}}{dt} \\ \frac{d\text{H}_2\text{O}}{dt} \\ \frac{d\text{NaOH}}{dt} \\ \frac{d\text{H}_2}{dt} \end{pmatrix} = 0$$

Если мы рассмотрим систему химических уравнений, в левой матрице будет разряженная матрица, каждая строчка которой — химическое уравнение. Она называется *стехиометрической матрицей*.

$$\begin{pmatrix} \dots & \dots & \dots \\ \dots & 2 & 2 & -2 & -1 & \dots \\ \dots & \dots & \dots & \dots \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \vdots \\ \frac{d\text{Na}}{dt} \\ \frac{d\text{H}_2\text{O}}{dt} \\ \frac{d\text{NaOH}}{dt} \\ \frac{d\text{H}_2}{dt} \\ \vdots \end{pmatrix} = 0$$

$$Sv = 0$$

#### Каскад уравнений

\* BFS \* Закон сохранения массы

#### Улучшения

Разбиение на компоненты связности

# 2.4 Обратная задача

Метод оптимизации.

# Постановка задачи

- $\bullet$  Написать программу для расчета  $^{13}{
  m C-MFA}$  на языке C++.
- Провести тестирование, сравнить скорость работы с существующими аналогами.

# Основная часть

### 4.1 Khnum

Программа написана так-то. В ней то-то.

# 4.2 Тестирование

Так убедился в корректности.

## 4.3 Бенчмаркинг

Во как быстро.

# Полученные результаты

Кратко: написано, протестировано, замерено.

# 5.1 Дальнейшая работа

Че можно сделать

# Литература

- [1] Всемирная Ассоциация Здравоохранения. Cancer [Электронный ресурс] URL: https://www.who.int/news-room/fact-sheets/detail/cancer (дата обращения: 12.03.2020)
- [2] Warburg O., Wind F., Negelein E. The metabolism of tumors in the body //The Journal of general physiology.— 1927. T. 8.  $N_{\rm e}$ . 6. C. 519.
- [3] Zimmet P. et al. Diabetes mellitus statistics on prevalence and mortality: facts and fallacies //Nature Reviews Endocrinology. 2016. T. 12.  $\cancel{N}$ . 10. C. 616.
- [4] Cohen S. N. et al. Construction of biologically functional bacterial plasmids in vitro //Proceedings of the National Academy of Sciences. 1973. T. 70.  $\mathbb{N}^{0}$ . 11. C. 3240–3244.
- [5] Metallo C. M., Walther J. L., Stephanopoulos G. Evaluation of 13C isotopic tracers for metabolic flux analysis in mammalian cells //Journal of biotechnology. 2009. T. 144.  $\aleph$ . 3. C. 167—174.
- [6] Walther J. L. et al. Optimization of 13C isotopic tracers for metabolic flux analysis in mammalian cells //Metabolic engineering. -2012.-T. 14. -N9. 2. -C. 162–171.
- [7] Hiller K., Metallo C. M. Profiling metabolic networks to study cancer metabolism //Current opinion in biotechnology. 2013. T. 24.  $N_2$ . 1. C. 60–68.
- [8] Boroughs L. K., DeBerardinis R. J. Metabolic pathways promoting cancer cell survival and growth //Nature cell biology. 2015. T. 17.  $N_{-}$ . 4. C. 351–359.

- [9] Dong W., Keibler M. A., Stephanopoulos G. Review of metabolic pathways activated in cancer cells as determined through isotopic labeling and network analysis //Metabolic engineering. 2017. T. 43. C. 113–124.
- [10] Antoniewicz M. R. A guide to 13 C metabolic flux analysis for the cancer biologist //Experimental & molecular medicine. 2018. T. 50.  $\mathbb{N}_{2}$ . 4. C. 1–13.
- [11] Badur M. G., Metallo C. M. Reverse engineering the cancer metabolic network using flux analysis to understand drivers of human disease //Metabolic engineering. — 2018. — T. 45. — C. 95–108.
- [12] Nakahigashi K. et al. Systematic phenome analysis of Escherichia coli multiple-knockout mutants reveals hidden reactions in central carbon metabolism //Molecular systems biology. 2009. T. 5.  $\mathbb{N}_{2}$ . 1.
- [13] Crown S. B., Long C. P., Antoniewicz M. R. Integrated 13C-metabolic flux analysis of 14 parallel labeling experiments in Escherichia coli //Metabolic engineering. 2015. T. 28. C. 151–158.
- [14] Long C. P. et al. Enzyme I facilitates reverse flux from pyruvate to phosphoenolpyruvate in Escherichia coli //Nature communications. — 2017. — T. 8. — №. 1. — C. 1–8.
- [15] Wahrheit J., Nicolae A., Heinzle E. Eukaryotic metabolism: measuring compartment fluxes //Biotechnology journal. — 2011. — T. 6. — №. 9. — C. 1071–1085.
- [16] Metallo C. M., Vander Heiden M. G. Understanding metabolic regulation and its influence on cell physiology //Molecular cell. 2013. T. 49. N. 3. C. 388-398.
- [17] Dieuaide-Noubhani M., Alonso A. P. (ed.). Plant metabolic flux analysis: methods and protocols. Humana Press, 2014.
- [18] Nilsson R., Jain M. Simultaneous tracing of carbon and nitrogen isotopes in human cells //Molecular BioSystems. — 2016. — T. 12. — №. 6. — C. 1929–1937.

- [19] Krömer J. O. et al. Accumulation of homolanthionine and activation of a novel pathway for isoleucine biosynthesis in Corynebacterium glutamicum McbR deletion strains //Journal of bacteriology. 2006. T. 188. №. 2. C. 609–618.
- [20] Systems Metabolic Engineering. Methods and Protocols. // Под ред. Alper, Hal S. 1 изд. Humana Press, 2013. 474 с.
- [21] (ed.). Metabolic flux analysis: methods and protocols. // Под ред. Krömer J. O., Nielsen L. K., Blank L. M. 1 изд. Humana Press, 2014. 329 с.
- [22] Plant metabolic flux analysis: methods and protocols. // Под ред. Dieuaide-Noubhani M., Alonso A.P. 1 изд. Humana Press, 2014. 366 с.
- [23] Wiechert W., de Graaf A. A. Bidirectional reaction steps in metabolic networks: I. Modeling and simulation of carbon isotope labeling experiments //Biotechnology and bioengineering. — 1997. — T. 55. — №. 1. — C. 101–117.
- [24] Wiechert W. et al. Bidirectional reaction steps in metabolic networks: II. Flux estimation and statistical analysis //Biotechnology and bioengineering. 1997. T. 55.  $\mathbb{N}$ . 1. C. 118–135.
- [25] Wiechert W. et al. Bidirectional reaction steps in metabolic networks: III. Explicit solution and analysis of isotopomer labeling systems //Biotechnology and bioengineering. 1999. T. 66.  $N_2$ . 2. C. 69–85.
- [26] Möllney M. et al. Bidirectional reaction steps in metabolic networks: IV. Optimal design of isotopomer labeling experiments //Biotechnology and bioengineering. 1999. T. 66.  $\mathbb{N}_2$ . 2. C. 86—103.
- [27] Rantanen A. et al. Algorithms for 13C metabolic flux analysis. 2006.
- [28] Huo Y., Ji P. Continuous-Time Markov Chain-Based Flux Analysis in Metabolism //Journal of Computational Biology. — 2014. — T. 21. — № 9. — C. 691-698.

- [29] Srour O., Young J. D., Eldar Y. C. Fluxomers: a new approach for 13 C metabolic flux analysis //BMC systems biology. 2011. T. 5.  $\mathbb{N}_{-}$  1. C. 129.
- [30] Weitzel M. et al. 13CFLUX2—high-performance software suite for 13C-metabolic flux analysis //Bioinformatics. 2013. T. 29.  $\mathbb{N}$ . 1. C. 143–145.
- [31] Quek L. E. et al. OpenFLUX: efficient modelling software for 13 C-based metabolic flux analysis //Microbial cell factories. — 2009. — T. 8. — №. 1. — C. 25.
- [32] Shupletsov M. S. et al. OpenFLUX2: 13 C-MFA modeling software package adjusted for the comprehensive analysis of single and parallel labeling experiments //Microbial cell factories. 2014. T. 13.  $N_2$ . 1. C. 152.
- [33] Desai T. S., Srivastava S. FluxPyt: a Python-based free and open-source software for 13C-metabolic flux analyses //PeerJ. 2018. T. 6. C. e4716.
- [34] Wiechert W., Nöh K. Isotopically non-stationary metabolic flux analysis: complex yet highly informative //Current opinion in biotechnology. -2013. T. 24. No. 6. C. 979–986.
- [35] Leighty R. W., Antoniewicz M. R. Dynamic metabolic flux analysis (DMFA): a framework for determining fluxes at metabolic non-steady state //Metabolic engineering. 2011. T. 13.  $\mathbb{N}^{\!\!\!2}$ . 6. C. 745–755.
- [36] Borkum M. I. et al. Modeling framework for isotopic labeling of heteronuclear moieties //Journal of cheminformatics. 2017. T. 9.  $\mathbb{N}^{0}$ . 1. C. 1–11.
- [37] Antoniewicz M. R., Kelleher J. K., Stephanopoulos G. Elementary metabolite units (EMU): a novel framework for modeling isotopic distributions //Metabolic engineering. 2007 T. 9. №. 1. C. 68–86.