

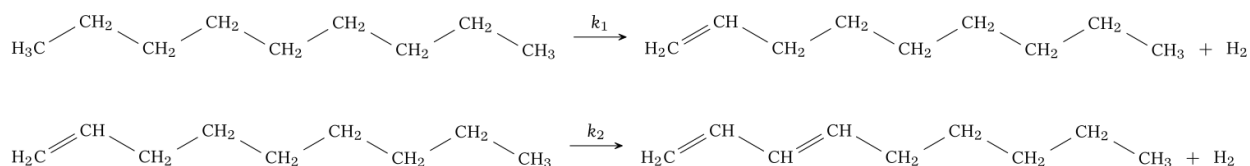
## ЛАБОРАТОРНАЯ РАБОТА № 6

### Идентификация кинетических параметров при математическом моделировании химических превращений

#### Пример

Необходимо определить кинетические параметры изменения концентрации каждого компонента в течение 1 часа с шагом 0.1. Концентрация  $[C_9H_{20}]$  в начальный момент времени 1 моль/л, концентрации остальных компонентов равны нулю. Построить зависимость  $C(t)$  для каждого компонента.

Схема химических превращений:



Выражения для скоростей химических реакций по закону действующих масс:

$$\begin{aligned}
 r_1 &= k_1 \cdot [C_9H_{20}] \\
 r_2 &= k_2 \cdot [C_9H_{18}]
 \end{aligned}$$

Система дифференциальных уравнений для описания изменения концентрации каждого компонента по времени:

$$\begin{cases}
 \frac{d[C_9H_{20}]}{dt} = -r_1 \\
 \frac{d[C_9H_{18}]}{dt} = r_1 - r_2 \\
 \frac{d[C_9H_{16}]}{dt} = r_2 \\
 \frac{d[H_2]}{dt} = r_1 + r_2
 \end{cases}$$

Для представления кинетических уравнений, описывающих химические превращения компонентов удобно использовать стехиометрическую матрицу. Данная матрица представляет собой таблицу, в которой строки – это номера реакций, а столбцы – имена компонентов, участвующих в рассматриваемой схеме реакций. Компонент является реагентом в реакции  $r_1$ , то в соответствующую ячейку записывается его стехиометрический коэффициент со знаком «минус», в том случае, если компонент является продуктом, то в соответствующую ячейку записывается его стехиометрический коэффициент для данной реакции со знаком «плюс». Если компонент не участвует в какой-либо реакции, то в соответствующую ячейку записывается значение 0.

Стехиометрическая матрица для рассматриваемой схемы реакций:

Реакция	$C_9H_{20}$	$C_9H_{18}$	$C_9H_{16}$	$H_2$
$r_1$	-1	1	0	1
$r_2$	0	-1	1	1

Для решения обратной кинетической задачи необходимы данные по изменению концентрации компонентов, участвующих в схеме химических реакций, с течением времени. Рассматриваемая задача сводится к минимизации функции:

$$F = \frac{1}{n} \sum_{i=1}^n (c_i - c_{i,\text{расч}})^2$$

где  $c_i$  - значения концентрации компонентов из исходных данных;  $c_{i,\text{расч}}$  - расчетные значения концентрации компонентов;  $n$  - количество значений в таблице с исходными данными (число строк  $\times$  число столбцов).

Концентрация компонентов, моль/л представлена ниже:

Время, ч	C <sub>9</sub> H <sub>20</sub>	C <sub>9</sub> H <sub>18</sub>	C <sub>9</sub> H <sub>16</sub>	H <sub>2</sub>
0.1	0.8353	0.1563	0.0084	0.1732
0.2	0.6977	0.2715	0.0308	0.3331
0.3	0.5827	0.3540	0.0633	0.4805
0.4	0.4868	0.4104	0.1028	0.6161
0.5	0.4066	0.4463	0.1471	0.7405
0.6	0.3396	0.4662	0.1942	0.8546
0.7	0.2837	0.4736	0.2427	0.9591
0.8	0.2369	0.4716	0.2915	1.0545
0.9	0.1979	0.4625	0.3396	1.1417
1.0	0.1653	0.4481	0.3866	1.2213

## Решение

1. Создадим текстовый файл, содержащий данные по изменению концентрации компонентов-участников рассматриваемых химических превращений во времени. Пусть это будет файл с именем data.txt. Сохраним данный файл в папке с нашим проектом.

```

≡ data.txt
1  Время, ч    C9H20    C9H18    C9H16    H2
2  0.1 0.8353  0.1563  0.0084  0.1732
3  0.2 0.6977  0.2715  0.0308  0.3331
4  0.3 0.5827  0.3540  0.0633  0.4805
5  0.4 0.4868  0.4104  0.1028  0.6161
6  0.5 0.4066  0.4463  0.1471  0.7405
7  0.6 0.3396  0.4662  0.1942  0.8546
8  0.7 0.2837  0.4736  0.2427  0.9591
9  0.8 0.2369  0.4716  0.2915  1.0545
10 0.9 0.1979  0.4625  0.3396  1.1417
11 1.0 0.1653  0.4481  0.3866  1.2213
12 |

```

Рисунок 1 – Файл, содержащий исходные данные по изменению концентрации каждого компонента во времени (data.txt)

Данные из этого файла будут считаны в последствии при помощи функции `numpy.loadtxt()`.

2. Реализуем модуль kinetic.py (сохраним его как отдельный файл в папке с проектом), содержащий функцию kinetic\_scheme(), которая необходима для расчета правых частей системы дифференциальных уравнений концентрации компонентов по времени. Листинг данного модуля представлен в **Приложении 1**.
3. Реализуем модуль main.py, в котором будут происходить все основные расчеты. Модуль main.py будет содержать следующие функции:
  - obj\_func() – целевая функция, подлежащая минимизации;
  - calculate\_kinetic\_constants() – функция для расчета констант скоростей реакций при помощи метода Нелдера-Мида;
  - draw\_plot() – функция для построения графика изменения концентраций химических веществ от времени протекания реакций по исходным данным и результатам расчета.

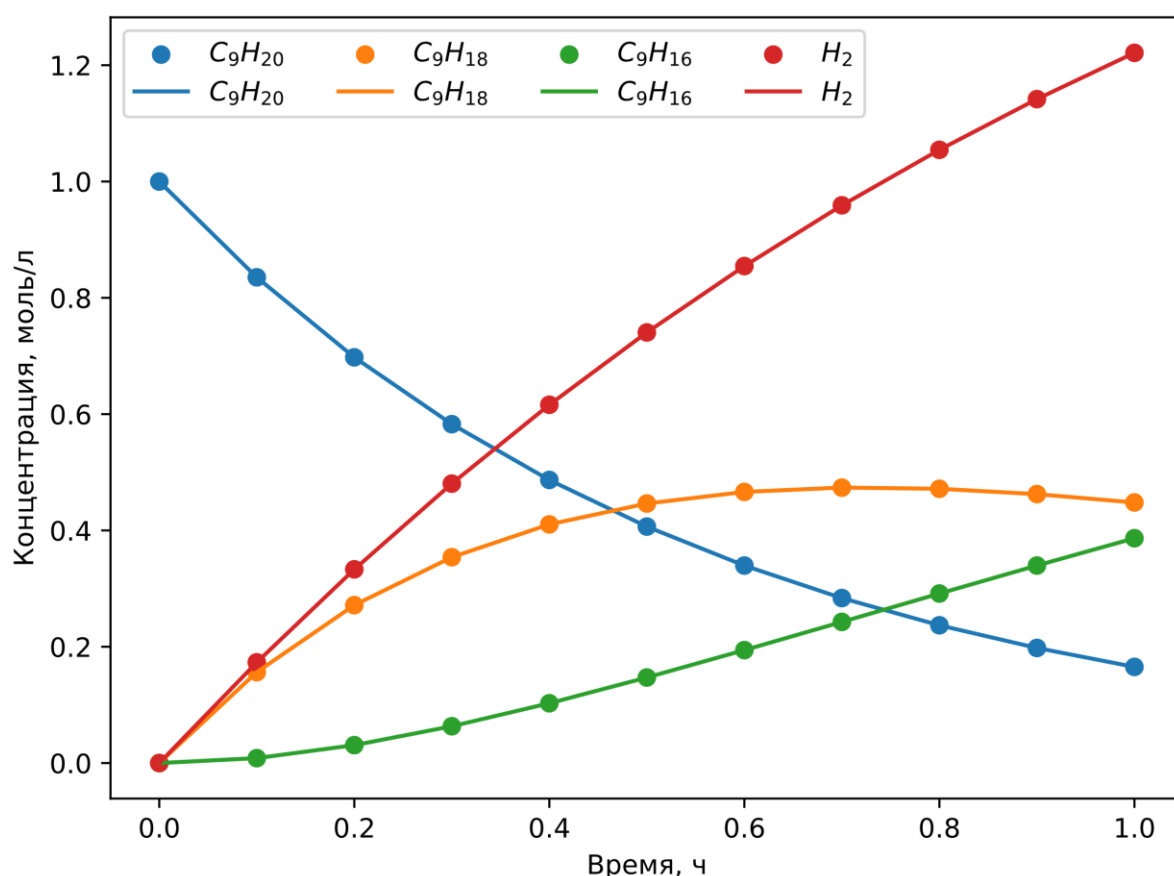
Листинг данного модуля представлен в **Приложении 2**.

В результате расчета получены следующие значения констант:

$$k_1 = 1.79994932$$

$$k_2 = 1.03007677$$

График изменения концентрации компонентов по времени (точками указаны экспериментальные значения, линиями – расчетные значения):



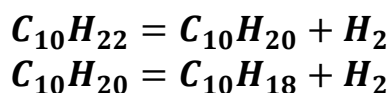
По результатам, представленным на рисунке, расчетные значения концентрации компонентов совпадают с экспериментальными, следовательно, константы скорости реакций были подобраны верно.

## Задание

1. Составьте кинетическую модель в соответствии с представленной схемой превращений.
2. Решите полученную систему дифференциальных уравнений на заданном интервале по времени при заданных начальных концентрациях компонентов, участвующих в химических превращениях, при помощи функции `scipy.integrate.solve_ivp()`.
3. Определите кинетические параметры химических превращений, используя метод Нелдера-Мида и генетический алгоритм на основе данных по наблюдаемым концентрациям химических веществ, участвующих в реакциях, при различном времени процесса.
4. Постройте зависимости изменения концентраций химических веществ от времени протекания реакций по исходным данным и результатам расчета.

### Вариант 1

Схема превращений:



Начальные концентрации:

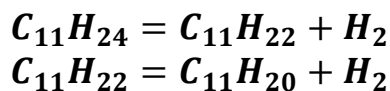
$C_{10}H_{22}$	$C_{10}H_{20}$	$C_{10}H_{18}$	$H_2$
1.0	0.0	0.0	0.0

Время процесса 1.0 сек.

Время, сек.	$C_{10}H_{22}$	$C_{10}H_{20}$	$C_{10}H_{18}$	$H_2$
0.1	0.882497	0.112549	0.004954	0.122458
0.2	0.778800	0.202702	0.018498	0.239698
0.3	0.687290	0.273834	0.038876	0.351587
0.4	0.606523	0.328894	0.064583	0.458060
0.5	0.535250	0.370369	0.094381	0.559131
0.6	0.472363	0.400412	0.127225	0.654862
0.7	0.416866	0.420927	0.162207	0.745340
0.8	0.367882	0.433546	0.198571	0.830689
0.9	0.324655	0.439622	0.235723	0.911068
1.0	0.286508	0.440335	0.273157	0.986649

### Вариант 2

Схема превращений:



Начальные концентрации:

$C_{11}H_{24}$	$C_{11}H_{22}$	$C_{11}H_{20}$	$H_2$
----------------	----------------	----------------	-------

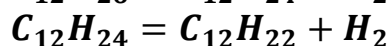
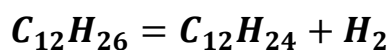
0.8	0.1	0.1	0.0
-----	-----	-----	-----

Время процесса 1.0 сек.

Время, сек.	$C_{11}H_{24}$	$C_{11}H_{22}$	$C_{11}H_{20}$	$H_2$
0.1	0.720260	0.172199	0.107542	0.087282
0.2	0.648467	0.232803	0.118729	0.170262
0.3	0.583815	0.283238	0.132947	0.249132
0.4	0.525593	0.324735	0.149672	0.324079
0.5	0.473189	0.358338	0.168473	0.395285
0.6	0.426033	0.385012	0.188955	0.462922
0.7	0.383595	0.405651	0.210754	0.527158
0.8	0.345388	0.421070	0.233541	0.588153
0.9	0.310968	0.432005	0.257027	0.646059
1.0	0.279972	0.439030	0.280998	0.701026

### Вариант 3

Схема превращений:



Начальные концентрации:

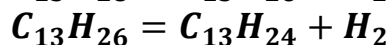
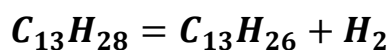
$C_{12}H_{26}$	$C_{12}H_{24}$	$C_{12}H_{22}$	$H_2$
1.0	0.0	0.0	0.0

Время процесса 1.5 сек.

Время, сек.	$C_{12}H_{26}$	$C_{12}H_{24}$	$C_{12}H_{22}$	$H_2$
0.15	0.804527	0.180754	0.014719	0.210193
0.30	0.647262	0.300534	0.052204	0.404941
0.45	0.520733	0.374912	0.104355	0.583622
0.60	0.418956	0.415813	0.165231	0.746276
0.75	0.337032	0.432629	0.230339	0.893307
0.90	0.271153	0.432167	0.296680	1.025527
1.05	0.218183	0.419775	0.362042	1.143859
1.20	0.175526	0.399679	0.424795	1.249269
1.35	0.141217	0.374700	0.484083	1.342866
1.50	0.113622	0.347041	0.539336	1.425714

### Вариант 4

Схема превращений:



Начальные концентрации:

$C_{13}H_{28}$	$C_{13}H_{26}$	$C_{13}H_{24}$	$H_2$
----------------	----------------	----------------	-------

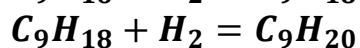
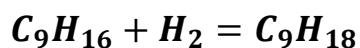
1.0	0.0	0.0	0.0
-----	-----	-----	-----

Время процесса 2.0 сек.

Время, сек.	$C_{13}H_{28}$	$C_{13}H_{26}$	$C_{13}H_{24}$	$H_2$
0.2	0.637629	0.343481	0.018890	0.381261
0.4	0.406558	0.529700	0.063742	0.657184
0.6	0.259169	0.618828	0.122003	0.862834
0.8	0.165332	0.648634	0.186034	1.020702
1.0	0.105361	0.643538	0.251101	1.145740
1.2	0.067244	0.618173	0.314583	1.247338
1.4	0.042878	0.582219	0.374904	1.332026
1.6	0.027350	0.541318	0.431333	1.403983
1.8	0.017465	0.498969	0.483566	1.466101
2.0	0.011137	0.457303	0.531560	1.520423

### Вариант 5

Схема превращений:



Начальные концентрации:

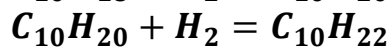
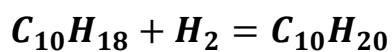
$C_9H_{16}$	$H_2$	$C_9H_{18}$	$C_9H_{20}$
1.0	1.0	0.0	0.0

Время процесса 1.0 сек.

Время, сек.	$C_9H_{16}$	$H_2$	$C_9H_{18}$	$C_9H_{20}$
0.1	0.757713	0.723147	0.207721	0.034566
0.2	0.619292	0.529340	0.290756	0.089952
0.3	0.533877	0.393634	0.325880	0.140243
0.4	0.477364	0.296735	0.342007	0.180629
0.5	0.438801	0.226331	0.348730	0.212469
0.6	0.412341	0.174581	0.349898	0.237761
0.7	0.392521	0.135459	0.350417	0.257062
0.8	0.377492	0.105570	0.350587	0.271921
0.9	0.366246	0.082733	0.350240	0.283513
1.0	0.357668	0.065073	0.349736	0.292595

### Вариант 6

Схема превращений:



Начальные концентрации:

$C_{10}H_{18}$	$H_2$	$C_{10}H_{20}$	$C_{10}H_{22}$
----------------	-------	----------------	----------------

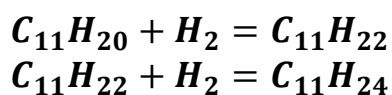
1.0	1.0	0.0	0.0
-----	-----	-----	-----

Время процесса 1.5 сек.

Время, сек.	$C_{10}H_{18}$	$H_2$	$C_{10}H_{20}$	$C_{10}H_{22}$
0.15	0.730661	0.695581	0.234258	0.035081
0.30	0.585666	0.496531	0.325199	0.089135
0.45	0.499750	0.362552	0.363052	0.137198
0.60	0.444211	0.269242	0.380820	0.174969
0.75	0.407159	0.202813	0.388494	0.204347
0.90	0.381326	0.154374	0.391722	0.226952
1.05	0.362391	0.118200	0.393419	0.244190
1.20	0.348597	0.091133	0.393940	0.257464
1.35	0.338337	0.070618	0.393943	0.267720
1.50	0.330515	0.054838	0.393808	0.275677

### Вариант 7

Схема превращений:



Начальные концентрации:

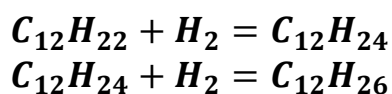
$C_{11}H_{20}$	$H_2$	$C_{11}H_{22}$	$C_{11}H_{24}$
1.0	1.0	0.0	0.0

Время процесса 2.0 сек.

Время, сек.	$C_{11}H_{20}$	$H_2$	$C_{11}H_{22}$	$C_{11}H_{24}$
0.2	0.707130	0.679345	0.265086	0.027785
0.4	0.555274	0.484477	0.373928	0.070797
0.6	0.467018	0.357034	0.422998	0.109984
0.8	0.409909	0.268514	0.448696	0.141395
1.0	0.371596	0.205261	0.462068	0.166336
1.2	0.344525	0.158612	0.469563	0.185912
1.4	0.324783	0.123517	0.473951	0.201266
1.6	0.310291	0.096935	0.476354	0.213355
1.8	0.299320	0.076423	0.477782	0.222898
2.0	0.290881	0.060434	0.478672	0.230447

### Вариант 8

Схема превращений:



Начальные концентрации:

$C_{12}H_{22}$	$H_2$	$C_{12}H_{24}$	$C_{12}H_{26}$
----------------	-------	----------------	----------------

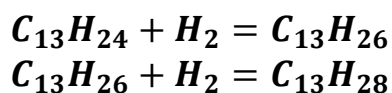
1.0	1.0	0.0	0.0
-----	-----	-----	-----

Время процесса 5.0 сек.

Время, сек.	$C_{12}H_{22}$	$H_2$	$C_{12}H_{24}$	$C_{12}H_{26}$
0.5	0.665873	0.654674	0.322928	0.011199
1.0	0.502873	0.473974	0.468228	0.028899
1.5	0.408112	0.362414	0.546190	0.045698
2.0	0.346932	0.286602	0.592738	0.060330
2.5	0.304690	0.231873	0.622494	0.072816
3.0	0.273961	0.190562	0.642640	0.083399
3.5	0.251084	0.158682	0.656514	0.092402
4.0	0.233349	0.133286	0.666589	0.100063
4.5	0.219334	0.112734	0.674066	0.106600
5.0	0.208110	0.095911	0.679690	0.112200

### Вариант 9

Схема превращений:



Начальные концентрации:

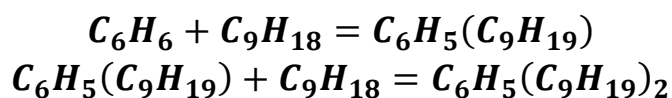
$C_{13}H_{24}$	$H_2$	$C_{13}H_{26}$	$C_{13}H_{28}$
1.0	1.0	0.0	0.0

Время процесса 7.0 сек.

Время, сек.	$C_{13}H_{24}$	$H_2$	$C_{13}H_{26}$	$C_{13}H_{28}$
0.7	0.563595	0.544649	0.417460	0.018946
1.4	0.399424	0.356326	0.557479	0.043098
2.1	0.315918	0.253029	0.621194	0.062889
2.8	0.266229	0.187820	0.655363	0.078409
3.5	0.234218	0.143610	0.675174	0.090608
4.2	0.212004	0.111767	0.687760	0.100236
4.9	0.196215	0.088312	0.695883	0.107903
5.6	0.184474	0.070426	0.701479	0.114047
6.3	0.175556	0.056560	0.705447	0.118997
7.0	0.168693	0.045691	0.708306	0.123001

### Вариант 10

Схема превращений:



Начальные концентрации:

$C_6H_6$	$C_9H_{18}$	$C_6H_5(C_9H_{19})$	$C_6H_5(C_9H_{19})_2$
----------	-------------	---------------------	-----------------------



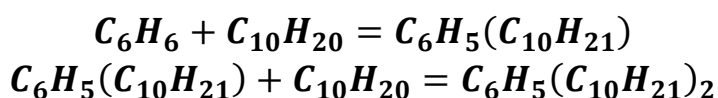
1.0	1.0	0.0	0.0
-----	-----	-----	-----

Время процесса 1.0 сек.

Время, сек.	C <sub>6</sub> H <sub>6</sub>	C <sub>9</sub> H <sub>18</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (C <sub>9</sub> H <sub>19</sub> )	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (C <sub>9</sub> H <sub>19</sub> ) <sub>2</sub>
0.1	0.763969	0.742402	0.214465	0.021567
0.2	0.623979	0.564771	0.316814	0.059208
0.3	0.534188	0.437880	0.369504	0.096308
0.4	0.473930	0.344740	0.396879	0.129191
0.5	0.430446	0.274286	0.413393	0.156160
0.6	0.398700	0.220262	0.422862	0.178438
0.7	0.375064	0.178274	0.428147	0.196790
0.8	0.356739	0.144984	0.431507	0.211755
0.9	0.342431	0.118421	0.433558	0.224010
1.0	0.331157	0.097082	0.434769	0.234075

### Вариант 11

Схема превращений:



Начальные концентрации:

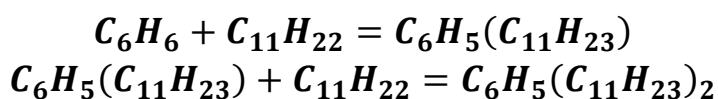
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>20</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (C <sub>10</sub> H <sub>20</sub> )	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (C <sub>10</sub> H <sub>20</sub> ) <sub>2</sub>
1.0	1.0	0.0	0.0

Время процесса 2.0 сек.

Время, сек.	C <sub>6</sub> H <sub>6</sub>	C <sub>10</sub> H <sub>20</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (C <sub>10</sub> H <sub>20</sub> )	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (C <sub>10</sub> H <sub>20</sub> ) <sub>2</sub>
0.2	0.644289	0.588384	0.299805	0.055905
0.4	0.493888	0.368957	0.381180	0.124931
0.6	0.416366	0.240995	0.408263	0.175371
0.8	0.372289	0.161929	0.417350	0.210360
1.0	0.344779	0.110496	0.420939	0.234282
1.2	0.327257	0.076464	0.421950	0.250793
1.4	0.315496	0.053212	0.422219	0.262284
1.6	0.307580	0.037289	0.422129	0.270291
1.8	0.302148	0.026243	0.421948	0.275904
2.0	0.298359	0.018495	0.421777	0.279864

### Вариант 12

Схема превращений:



Начальные концентрации:

C <sub>6</sub> H <sub>6</sub>	C <sub>11</sub> H <sub>22</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (C <sub>11</sub> H <sub>23</sub> )	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (C <sub>11</sub> H <sub>23</sub> ) <sub>2</sub>
-------------------------------	---------------------------------	--	---

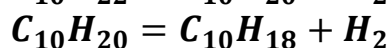
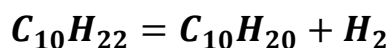
1.0	1.0	0.0	0.0
-----	-----	-----	-----

Время процесса 3.0 сек.

Время, сек.	$C_6H_6$	$C_{11}H_{22}$	$C_6H_5(C_{11}H_{23})$	$C_6H_5(C_{11}H_{23})_2$
0.3	0.700735	0.664857	0.263386	0.035878
0.6	0.550138	0.461514	0.361238	0.088624
0.9	0.464910	0.330510	0.400690	0.134400
1.2	0.410900	0.241523	0.419723	0.169377
1.5	0.375600	0.179452	0.428252	0.196148
1.8	0.350991	0.134635	0.432653	0.216356
2.1	0.333537	0.101855	0.434781	0.231682
2.4	0.320982	0.077633	0.435668	0.243350
2.7	0.311626	0.059357	0.436105	0.252269
3.0	0.304640	0.045537	0.436256	0.259104

### Вариант 13

Схема превращений:



Начальные концентрации:

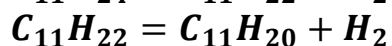
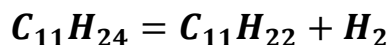
$C_{10}H_{22}$	$C_{10}H_{20}$	$C_{10}H_{18}$	$H_2$
1.0	0.0	0.0	0.0

Время процесса 3.0 сек.

Время, сек.	$C_{10}H_{22}$	$C_{10}H_{20}$	$C_{10}H_{18}$	$H_2$
0.3	0.798512	0.196856	0.004631	0.206119
0.6	0.637629	0.345377	0.016993	0.379364
0.9	0.509125	0.455738	0.035136	0.526011
1.2	0.406554	0.535895	0.057551	0.650996
1.5	0.324666	0.592312	0.083021	0.758355
1.8	0.259172	0.630259	0.110569	0.851397
2.1	0.206936	0.653567	0.139498	0.932562
2.4	0.165324	0.665440	0.169236	1.003911
2.7	0.132049	0.668659	0.199291	1.067242
3.0	0.105444	0.665231	0.229326	1.123882

### Вариант 14

Схема превращений:



Начальные концентрации:

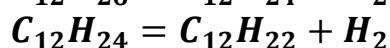
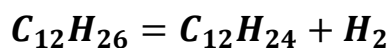
$C_{11}H_{24}$	$C_{11}H_{22}$	$C_{11}H_{20}$	$H_2$
0.8	0.1	0.1	0.0

Время процесса 4.0 сек.

Время, сек.	$C_{11}H_{24}$	$C_{11}H_{22}$	$C_{11}H_{20}$	$H_2$
0.4	0.592651	0.233285	0.174063	0.281412
0.8	0.439050	0.277354	0.283596	0.544545
1.2	0.325249	0.274252	0.400500	0.775251
1.6	0.240959	0.248230	0.510811	0.969852
2.0	0.178496	0.213638	0.607866	1.129369
2.4	0.132246	0.177654	0.690099	1.257853
2.8	0.097956	0.144498	0.757546	1.359590
3.2	0.072582	0.115378	0.812039	1.439457
3.6	0.053772	0.090998	0.855230	1.501459
4.0	0.039836	0.071047	0.889116	1.549280

### Вариант 15

Схема превращений:



Начальные концентрации:

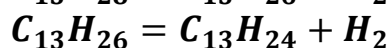
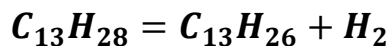
$C_{12}H_{26}$	$C_{12}H_{24}$	$C_{12}H_{22}$	$H_2$
1.0	0.0	0.0	0.0

Время процесса 2.5 сек.

Время, сек.	$C_{12}H_{26}$	$C_{12}H_{24}$	$C_{12}H_{22}$	$H_2$
0.25	0.769126	0.179279	0.051594	0.282468
0.50	0.591555	0.246087	0.162357	0.570802
0.75	0.454978	0.254623	0.290399	0.835421
1.00	0.349938	0.235179	0.414883	1.064945
1.25	0.269144	0.204706	0.526150	1.257006
1.50	0.207007	0.171754	0.621239	1.414232
1.75	0.159211	0.140799	0.699989	1.540778
2.00	0.122460	0.113448	0.764092	1.641632
2.25	0.094184	0.090438	0.815378	1.721194
2.50	0.072444	0.071441	0.856116	1.783672

### Вариант 16

Схема превращений:



Начальные концентрации:

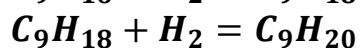
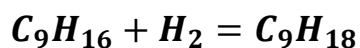
$C_{13}H_{28}$	$C_{13}H_{26}$	$C_{13}H_{24}$	$H_2$
1.0	0.0	0.0	0.0

Время процесса 3.0 сек.

Время, сек.	$C_{13}H_{28}$	$C_{13}H_{26}$	$C_{13}H_{24}$	$H_2$
0.3	0.509126	0.451887	0.038987	0.529861
0.6	0.259169	0.618828	0.122003	0.862834
0.9	0.132030	0.649323	0.218647	1.086618
1.2	0.067244	0.618173	0.314583	1.247338
1.5	0.034223	0.562150	0.403627	1.369403
1.8	0.017459	0.498976	0.483564	1.466105
2.1	0.008898	0.437094	0.554008	1.545111
2.4	0.004528	0.380008	0.615464	1.610936
2.7	0.002311	0.328919	0.668770	1.666460
3.0	0.001177	0.283976	0.714846	1.713669

### Вариант 17

Схема превращений:



Начальные концентрации:

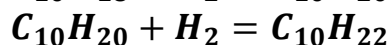
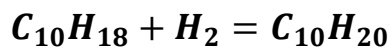
$C_9H_{16}$	$H_2$	$C_9H_{18}$	$C_9H_{20}$
1.0	1.0	0.0	0.0

Время процесса 2.0 сек.

Время, сек.	$C_9H_{16}$	$H_2$	$C_9H_{18}$	$C_9H_{20}$
0.2	0.74562	0.709008	0.217769	0.036612
0.4	0.604572	0.510872	0.301727	0.093701
0.6	0.519357	0.374886	0.336172	0.144471
0.8	0.463749	0.279241	0.351743	0.184508
1.0	0.426544	0.210768	0.35768	0.215776
1.2	0.400922	0.16085	0.359006	0.240072
1.4	0.381722	0.12338	0.359936	0.258342
1.6	0.36761	0.095208	0.359989	0.272402
1.8	0.35714	0.073883	0.359603	0.283257
2.0	0.349149	0.057464	0.359165	0.291686

### Вариант 18

Схема превращений:



Начальные концентрации:

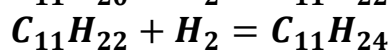
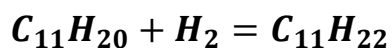
$C_{10}H_{18}$	$H_2$	$C_{10}H_{20}$	$C_{10}H_{22}$
1.0	1.0	0.0	0.0

Время процесса 3.5 сек.

Время, сек.	$C_{10}H_{18}$	$H_2$	$C_{10}H_{20}$	$C_{10}H_{22}$
0.35	0.669667	0.617725	0.278391	0.051942
0.70	0.519913	0.400333	0.360506	0.119581
1.05	0.439948	0.268614	0.388717	0.171334
1.40	0.393167	0.184867	0.398533	0.208300
1.75	0.363478	0.129197	0.402241	0.234281
2.10	0.343967	0.091363	0.403429	0.252604
2.45	0.330791	0.065162	0.403579	0.265629
2.80	0.321604	0.046650	0.403443	0.274954
3.15	0.315225	0.033609	0.403159	0.281616
3.50	0.310685	0.024261	0.402892	0.286423

### Вариант 19

Схема превращений:



Начальные концентрации:

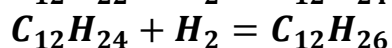
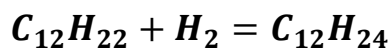
$C_{11}H_{20}$	$H_2$	$C_{11}H_{22}$	$C_{11}H_{24}$
1.0	1.0	0.0	0.0

Время процесса 2.2 сек.

Время, сек.	$C_{11}H_{20}$	$H_2$	$C_{11}H_{22}$	$C_{11}H_{24}$
0.22	0.661596	0.626595	0.303402	0.035001
0.44	0.505841	0.421978	0.410297	0.083862
0.66	0.420830	0.296421	0.454761	0.124409
0.88	0.369146	0.213868	0.475576	0.155278
1.10	0.335496	0.157024	0.486033	0.178471
1.32	0.312598	0.116731	0.491536	0.195866
1.54	0.296648	0.087674	0.494378	0.208974
1.76	0.285045	0.066157	0.496067	0.218888
1.98	0.276604	0.050204	0.496995	0.226401
2.20	0.270374	0.038260	0.497512	0.232114

### Вариант 20

Схема превращений:



Начальные концентрации:

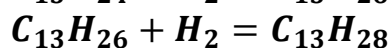
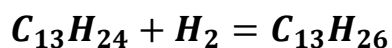
$C_{12}H_{22}$	$H_2$	$C_{12}H_{24}$	$C_{12}H_{26}$
1.0	1.0	0.0	0.0

Время процесса 4.0 сек.

Время, сек.	$C_{12}H_{22}$	$H_2$	$C_{12}H_{24}$	$C_{12}H_{26}$
0.4	0.717432	0.667358	0.232494	0.050074
0.8	0.573883	0.453738	0.305971	0.120146
1.2	0.492097	0.315587	0.331392	0.176510
1.6	0.441820	0.223638	0.339998	0.218182
2.0	0.410777	0.161311	0.339757	0.249466
2.4	0.388673	0.117277	0.339932	0.271396
2.8	0.373203	0.085929	0.339523	0.287274
3.2	0.362297	0.063390	0.338796	0.298907
3.6	0.354376	0.046883	0.338131	0.307493
4.0	0.348624	0.034786	0.337538	0.313838

### Вариант 21

Схема превращений:



Начальные концентрации:

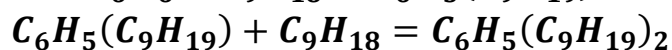
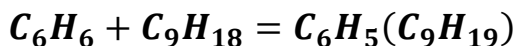
$C_{13}H_{24}$	$H_2$	$C_{13}H_{26}$	$C_{13}H_{28}$
1.0	1.0	0.0	0.0

Время процесса 3.0 сек.

Время, сек.	$C_{13}H_{24}$	$H_2$	$C_{13}H_{26}$	$C_{13}H_{28}$
0.3	0.683586	0.650535	0.283362	0.033051
0.6	0.529644	0.448487	0.389199	0.081157
0.9	0.443570	0.320919	0.433780	0.122651
1.2	0.389621	0.234951	0.455710	0.154670
1.5	0.354340	0.175081	0.466401	0.179259
1.8	0.329748	0.131813	0.472317	0.197935
2.1	0.312437	0.100235	0.475360	0.212203
2.4	0.299854	0.076717	0.477010	0.223136
2.7	0.290481	0.058941	0.477980	0.231540
3.0	0.283471	0.045456	0.478513	0.238016

### Вариант 22

Схема превращений:



Начальные концентрации:

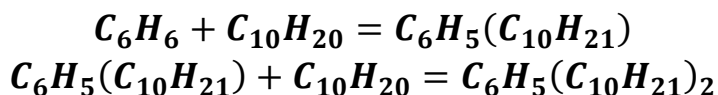
$C_6H_6$	$C_9H_{18}$	$C_6H_5(C_9H_{19})$	$C_6H_5(C_9H_{19})_2$
1.0	1.0	0.0	0.0

Время процесса 2.2 сек.

Время, сек.	$C_6H_6$	$C_9H_{18}$	$C_6H_5(C_9H_{19})$	$C_6H_5(C_9H_{19})_2$
0.22	0.657520	0.617898	0.302858	0.039622
0.44	0.502886	0.409475	0.403703	0.093411
0.66	0.419708	0.282886	0.443471	0.136821
0.88	0.369815	0.200738	0.461108	0.169077
1.10	0.337663	0.144882	0.469555	0.192781
1.32	0.316106	0.105897	0.473685	0.210209
1.54	0.301238	0.078151	0.475676	0.223087
1.76	0.290573	0.057922	0.476775	0.232652
1.98	0.282951	0.043194	0.477292	0.239757
2.20	0.277398	0.032336	0.477539	0.245063

### Вариант 23

Схема превращений:



Начальные концентрации:

$C_6H_6$	$C_{10}H_{20}$	$C_6H_5(C_{10}H_{20})$	$C_6H_5(C_{10}H_{20})_2$
1.0	1.0	0.0	0.0

Время процесса 1.5 сек.

Время, сек.	$C_6H_6$	$C_{10}H_{20}$	$C_6H_5(C_{10}H_{20})$	$C_6H_5(C_{10}H_{20})_2$
0.15	0.734116	0.703946	0.235714	0.030170
0.30	0.588501	0.510376	0.333374	0.078125
0.45	0.501080	0.378848	0.376688	0.122232
0.60	0.443979	0.286058	0.398100	0.157921
0.75	0.404962	0.218883	0.408960	0.186078
0.90	0.377622	0.169341	0.414096	0.208281
1.05	0.357377	0.131807	0.417054	0.225570
1.20	0.342363	0.103226	0.418500	0.239137
1.35	0.331123	0.081315	0.419070	0.249808
1.50	0.322459	0.064227	0.419310	0.258232

## Листинг программного кода модуля kinetic.py

```
import numpy as np
from scipy.integrate import solve_ivp

def kinetic_scheme(
    time: float,
    c: np.ndarray,
    k: np.ndarray,
    stoich_matrix: np.ndarray
) -> np.ndarray:
    """Реализация расчета правых частей системы дифф. уравнений,
    описывающих изменение концентрации компонентов,
    участвующих в химических превращениях.

    Args:
        time (float): время из интервала, на котором наблюдается процесс
        c (np.ndarray): концентрации компонентов, [моль/л]
        k (np.ndarray): константы скорости реакций, входящих в схему
        stoich_matrix (np.ndarray): матрица стехиометрических коэффициентов

    Returns:
        np.ndarray: значения правых частей уравнений сис-мы дифф. ур-ний
    """

    mask = stoich_matrix < 0 # Выбираем элементы с отрицательными стехим. коэфф-тами
    p = (c ** -(stoich_matrix * mask)).prod(axis=1) # Произвед. конц-ий реагентов
    reaction_rates = p * k # массив скоростей реакций

    right_parts = (
        (stoich_matrix.T * reaction_rates).sum(axis=1)
    )

    return right_parts

if __name__ == '__main__':
    pass
```



## Листинг программного кода модуля main.py

```

import numpy as np
from scipy.optimize import minimize
from scipy.integrate import solve_ivp
import matplotlib.pyplot as plt
from typing import Callable

from kinetic import kinetic_scheme

def obj_func(
    k: np.ndarray,
    c: np.ndarray,
    kinetic_scheme: Callable,
    time: np.ndarray,
    c0: np.ndarray,
    st_matrix: np.ndarray
) -> float:
    """Целевая функция, подлежащая минимизации.

    Args:
        k (np.ndarray): Константы скоростей реакций
        kinetic_scheme (Callable): Функция для расчета правых частей дифф. ур-ний
        c (np.ndarray): Матрица конц-ий компонентов из исх. данных, [моль/л]
        time (np.ndarray): Значения времени, которым соответствуют концентрации c
        c0 (np.ndarray): Начальные концентрации компонентов, [моль/л]

    Returns:
        float: средняя квадратичная ошибка
    """
    solution = solve_ivp(
        fun=kinetic_scheme,
        t_span=(0, time[-1]),
        y0=c0,
        dense_output=True,
        args=(k, st_matrix)
    )
    c_calc = solution.sol(time)
    n = c.size
    return ((c - c_calc[:, 1:].T) ** 2).sum() / n

def calculate_kinetic_constants(
    k0: np.ndarray,
    c: np.ndarray,
    kinetic_scheme: Callable,
    time: np.ndarray,
    c0: np.ndarray,

```

```

        st_matrix: np.ndarray
    ) -> np.ndarray:
        """Функция для расчета констант скоростей реакций с использованием
        метода Нелдера-Мида.

        Args:
            k0 (np.ndarray): Начальное приближение для констант скоростей
            c (np.ndarray): Матрица конц-ий компонентов из исх. данных, [моль/л]
            kinetic_scheme (Callable): Функция для расчета правых частей дифф. ур-ний
            time (np.ndarray): Значения времени, которым соответствуют концентрации c
            c0 (np.ndarray): Начальные концентрации компонентов, [моль/л]
            st_matrix (np.ndarray): Матрица стехиометрических коэффициентов

        Returns:
            np.ndarray: расчетные значения констант скоростей реакций
        """
        res = minimize(
            fun=obj_func,
            x0=k0,
            method='Nelder-Mead',
            args=(
                c,
                kinetic_scheme,
                time,
                c0,
                st_matrix
            )
        )
        return res.x

def draw_plot(
    t: np.ndarray,
    c: np.ndarray,
    c_calc: np.ndarray,
    labels: list[str]
) -> None:
    """Функция для построения графика изменения концентраций
    химических веществ от времени протекания реакций
    по исходным данным и результатам расчета.
    Создает объект рисунка в формате pdf в папке с проектом.

    Args:
        t (np.ndarray): Значения времени, которым соответствуют концентрации c0 + c
        c (np.ndarray): Экспериментальные значения концентрации компонентов (точки)
        c_calc (np.ndarray): Расчетные значения концентрации компонентов (линии)
        labels (list[str]): Подписи к легенде на графике
    """
    fig, ax = plt.subplots()

    for i, _ in enumerate(c):

```

```

        ax.scatter(t, c[i], label=labels[i])
        ax.plot(t, c_calc[i], label=labels[i])

    ax.set_xlabel('Время, ч')
    ax.set_ylabel('Концентрация, моль/л')

    plt.legend(ncol=4)
    plt.tight_layout()
    plt.savefig('plot.pdf')
    return

if __name__ == '__main__':
    k0 = np.array([.5, .5])
    c = np.loadtxt('data.txt', skiprows=1, usecols=range(1, 5))
    c0 = np.array([1, 0, 0, 0])
    t0, tf, h = .0, 1., .1
    time = np.arange(t0, tf+h, h)
    st_matrix = np.array(
        [
            [-1, 1, 0, 1],
            [0, -1, 1, 1]
        ]
    )

    k = calculate_kinetic_constants(
        k0, c, kinetic_scheme, time, c0, st_matrix)
    print(k)

    c_calc = solve_ivp(
        kinetic_scheme,
        t_span=(t0, tf),
        t_eval=time,
        y0=c0,
        args=(k, st_matrix)
    ).y

    draw_plot(
        time,
        np.vstack([c0.reshape(1, -1), c]).T,
        c_calc,
        [r'$C_{9H_{20}}$', r'$C_{9H_{18}}$', r'$C_{9H_{16}}$', r'$H_2$']
    )

```