

tpu.ru

Углубленный курс информатики

Численные методы решения систем обыкновенных дифференциальных уравнений на примере кинетики химических реакций



Чузлов Вячеслав Алексеевич к.т.н., доцент ОХИ ИШПР

ЗАКОН ДЕЙСТВУЮЩИХ МАСС



• Скорость химической реакции прямо пропорциональна произведению концентраций реагирующих веществ, возведенных в степени, равные их стехиометрическим коэффициентам.

Пусть дана схема химической реакции:

$$n_1A_1 + n_2A_2 + n_3A_3 \xrightarrow{k} B$$

Скорость данной реакции можно выразить:

$$r = k \cdot \left[A_1\right]^{n_1} \cdot \left[A_2\right]^{n_2} \cdot \left[A_3\right]^{n_3}$$

где k — константа скорости химической реакции; C_{A1} , C_{A2} , C_{A3} , C_{B} — концентрации веществ (моль/л), участвующих в химической реакции, n_{1} , n_{2} , n_{3} — стехиометрические коэффициенты в уравнении реакции.

Изменение концентрации каждого компонента во времени:

$$\begin{cases} \frac{\partial C_{A_1}}{\partial t} = -n_1 \cdot r \\ \frac{\partial C_{A_2}}{\partial t} = -n_2 \cdot r \\ \frac{\partial C_{A_3}}{\partial t} = -n_3 \cdot r \\ \frac{\partial C_B}{\partial t} = r \end{cases}$$

• Пусть дана схема химической реакции:

$$A \xrightarrow{k_1 \atop k_2} B$$

$$r_1 = k_1 \cdot C_A \qquad r_2 = k_2 \cdot C_B$$

$$\begin{cases} \frac{\partial C_A}{\partial t} = -r_1 + r_2 & \textit{Константы скоростей реакций:} \\ k_1 = \textbf{0.85} \\ k_2 = \textbf{0.1} \end{cases}$$
 $\frac{\partial C_B}{\partial t} = r_1 - r_2$ $\textbf{C_A, C_B}$ – концентрации компонентов A и B

Необходимо определить изменение концентраций каждого компонента по времени методами Эйлера и Рунге-Кутты на отрезке [0;1] с шагом h=0.1.

Начальные условия: $C_A(0) = 1$ (моль / л); $C_B(0) = 0$ (моль / л).

МЕТОД ЭЙЛЕРА

□□□ ТОМСКИЙ ПОЛИТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ

Формула Эйлера:

$$\begin{cases} y_{(i+1),1} = y_{i,1} + h \cdot f_1(x_i, y_{i,1}, y_{i,2}) \\ y_{(i+1),2} = y_{i,2} + h \cdot f_2(x_i, y_{i,1}, y_{i,2}) \\ x_{i+1} = x_i + h \end{cases}$$

где h — шаг вычисления; $f(x_i, y_{i,j})$ — правая часть дифференциального уравнения

РЕАЛИЗАЦИЯ

```
function equations (time: real; c,
                   k: array of real): array of real;
begin
 result := ArrFill(c.Length, 0.0);
 result[0] := -k[0] * c[0] + k[1] * c[1];
 result[1] := k[0] * c[0] - k[1] * c[1]
end;
function Eiler (f: function (time: real; c,
                           k: array of real): array of real;
               time, c0, k: array of real;
               h: real): array of array of real;
begin
  var count := Trunc((time[1] - time[0]) / h) + 1;
  SetLength(result, count);
  for var i := 0 to result. High do
    SetLength(result[i], c0.Length);
  var t := time[0];
  result[0] := c0;
  for var i := 1 to count-1 do
  begin
    var right parts := f(t, result[i-1], k);
    for var j := 0 to result[i].High do
      result[i][j] := result[i-1][j] + h * right parts[j];
    t += h
  end;
end;
```

```
begin
 var time := Arr(0.0, 1.0);
 var c0 := Arr(1.0, 0.0);
 var k := Arr(0.85, 0.1);
 var c := Eiler(equations, time, c0, k, 0.1);
 for var i := 0 to c.High do
 begin
   for var j := 0 to c[i].High do
    write(c[i][i]:8:4);
   writeln
 end;
end.
 1.0000 0.0000
 0.9150 0.0850
 0.8381 0.1619
 0.7685 0.2315
 0.7055 0.2945
 0.6484 0.3516
 0.5968 0.4032
 0.5501 0.4499
 0.5079 0.4921
 0.4696 0.5304
 0.4350 0.5650
```



$$\begin{cases} y_{(i+1),1} = y_{i,1} + (k_{11} + 2 \cdot k_{21} + 2 \cdot k_{31} + k_{41}) \cdot h / 6 \\ y_{(i+1),2} = y_{i,2} + (k_{12} + 2 \cdot k_{22} + 2 \cdot k_{32} + k_{42}) \cdot h / 6 \\ x_{i+1} = x_i + h \end{cases}$$

$$k_{11} = f_1(x, y_1, y_2)$$

$$k_{21} = f_1(x + h/2, y_1 + k_{11} \cdot h/2, y_2 + k_{12} \cdot h/2)$$

$$k_{21} = f_1(x + h/2, y_1 + k_{11} \cdot h/2, y_2 + k_{12} \cdot h/2)$$

$$k_{31} = f_1(x + h/2, y_1 + k_{21} \cdot h/2, y_2 + k_{22} \cdot h/2)$$

$$k_{41} = f_1(x + h, y_1 + k_{31}, y_2 + k_{32})$$

$$k_{42} = f_2(x + h/2, y_1 + k_{31}, y_2 + k_{32})$$

$$k_{42} = f_2(x + h, y_1 + k_{31}, y_2 + k_{32})$$

где h — шаг вычисления;

 $f(x_{i}, y_{i,i})$ — правая часть дифференциального уравнения

РЕАЛИЗАЦИЯ

```
function equations (time: real; c,
                   k: array of real): array of real;
begin
 result := ArrFill(c.Length, 0.0);
 result[0] := -k[0] * c[0] + k[1] * c[1];
 result[1] := k[0] * c[0] - k[1] * c[1]
end;
function RK(f: function(time: real; c,
                        k: array of real): array of real;
            time, c0, k: array of real;
            h: real): array of array of real;
  function sum(a: real;
               arr1, arr2: array of real): array of real;
  begin
    result := ArrFill(arr1.Length, 0.0);
    for var i := 0 to result. High do
     result[i] += arr1[i] + a * arr2[i]
  end;
begin
  var count := Trunc((time[1] - time[0]) / h) + 1;
  SetLength(result, count);
  for var i := 0 to result. High do
    SetLength (result[i], c0.Length);
```

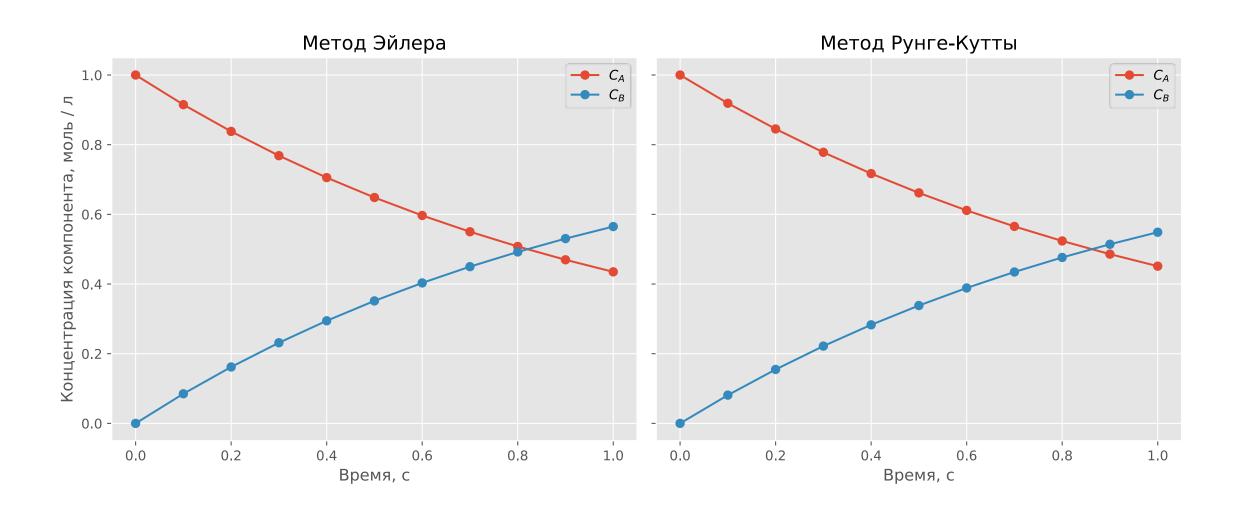
```
var t := time[0];
 var k1, k2, k3, k4: array of real;
 result[0] := c0;
 for var i := 1 to count-1 do
 begin
   k1 := f(t, result[i-1], k);
    k2 := f(t + h / 2,
            sum(h / 2, result[i-1], k1), k);
    k3 := f(t + h / 2,
            sum(h / 2, result[i-1], k2), k);
    k4 := f(t + h, sum(h, result[i-1], k3), k);
    for var j := 0 to result[i].High do
      result[i][j] := result[i-1][j] + h / 6 *
        (k1[i] + 2 * k2[i] + 2 * k3[i] + k4[i]);
   t. += h
  end;
end;
```

□□□ томский политехнический университет

```
begin
  var time := Arr(0.0, 1.0);
  var c0 := Arr(1.0, 0.0);
  var k := Arr(0.85, 0.1);
  var c := RK(equations, time, c0, k, 0.1);
  for var i := 0 to c. High do
  begin
    for var j := 0 to c[i].High do
     write(c[i][j]:8:4);
   writeln
  end;
end.
  1.0000 0.0000
  0.9189 0.0811
  0.8452 0.1548
  0.7781 0.2219
  0.7171 0.2829
  0.6617 0.3383
  0.6113 0.3887
  0.5654 0.4346
  0.5237 0.4763
  0.4858 0.5142
  0.4513 0.5487
```

Изменение концентрации компонентов по времени





Задание 1

Дана схема химических превращений:

$$\mathbf{A} \stackrel{k_1}{\longrightarrow} \mathbf{B} \stackrel{k_2}{\longleftarrow} \mathbf{C}$$

$$C_{A0} = 0.8 \, (\text{моль/л}); \qquad k_1 = 0.6 \, (c^{-1}); C_{B0} = 0.2 \, (\text{моль/л}); \qquad k_2 = 0.26 \, (c^{-1}); C_{C0} = 0.0 \, (\text{моль/л}). \qquad k_3 = 0.1 \, (c^{-1}).$$

Решите систему дифференциальных уравнений изменения концентраций веществ во времени методами Эйлера и Рунге-Кутты на отрезке [0; 2] с шагом h = 0.1. По результатам расчетов постройте зависимость C(t) для каждого компонента в MS Office Excel.

$$\begin{cases} \frac{dC_A}{dt} = -k_1 C_A \\ \frac{dC_B}{dt} = k_1 C_A - k_2 C_B + k_3 C_C \\ \frac{dC_C}{dt} = k_2 C_B - k_3 C_C \end{cases}$$

Дана схема химических превращений:

A	$\stackrel{k_1}{\longrightarrow}$	В
	k ₂	- (
	k ₃	<u> </u>

$$C_{AO} = 0.7 (\text{МОЛЬ}/\text{Л})$$
 $k_1 = 0.21 (c^{-1})$

$$C_{BO} = 0.0 \, (\text{Моль/л})$$
 $k_2 = 0.12 \, (c^{-1})$

$$C_{CO} = 0.0 \, (\text{моль/л})$$
 $k_3 = 0.18 \, (c^{-1})$

$$\begin{cases} \frac{dC_A}{dt} = -k_1C_A - k_2C_A + k_3C_C \\ \frac{dC_B}{dt} = k_1C_A \\ \frac{dC_C}{dt} = k_2C_A - k_3C_C \end{cases}$$

Решите систему дифференциальных уравнений изменения концентраций веществ во времени методами Эйлера и Рунге-Кутты на отрезке [0; 10] с шагом h=1. Определите значение степени превращения компонента A на каждом отрезке времени. Степень превращения вещества A определяется по следующей формуле: $\chi = \left(\frac{C_{A0} - C_{A}}{C_{A0}}\right) \cdot 100\%$

Дополнительно по желанию:

Определите значение времени t, при котором степень превращения вещества А превысит 98 %.

