# Символьно-численный подход для исследования кинетических моделей

Демидова Е. А., Беличева Д. М.

19 февраля 2025

Российский университет дружбы народов, Москва, Россия

Уравнения химической кинетики —

## Уравнения химической кинетики

$$N_a^A X^a \underset{k_A^-}{\overset{k_A^+}{\rightleftarrows}} M_a^A X^a$$

## Скорости реакций

$$s_A^+ = k^+ \prod_a x^{aN_a}$$

$$s_A^- = k^- \prod_a x^{aM_a}$$

 $x^a$  – концентрация вещества  $X^a$ 

#### Основное кинетическое уравнение

$$\begin{split} \partial_t p(\mathbf{x},t) &= \sum_A [(s_A^-(\mathbf{x}+r^A)p(\mathbf{x}+r^A,t) - s_A^+(\mathbf{x})p(\mathbf{x},t)) + \\ &+ (s_A^+(\mathbf{x}-r^A)p(\mathbf{x}-r^A,t) - s_A^-(\mathbf{x})p(x,t))], \\ &\mathbf{r}^A = \mathbf{M}^A - \mathbf{N}^A \\ &\mathbf{x} = (x_1,x_2,\dots,x^n)^T \end{split}$$

## Разложение Крамерса-Мойла

$$\begin{split} \partial_t p(\mathbf{x},t) &= \sum_A [\sum_j (\frac{(r^A \nabla)^j}{j!} s_A^-(\mathbf{x}) p(\mathbf{x},t)) + \\ &+ \sum_j (\frac{(-r^A \nabla)^j}{j!} s_A^+(\mathbf{x}) p(\mathbf{x},t))]. \end{split}$$

$$\partial_t p(\mathbf{x},t) = -\partial_a [A^a(\mathbf{x}) p(\mathbf{x},t)] + \frac{1}{2} \partial_a \partial_b [B^{ab}(\mathbf{x}) p(X,t)], \\ a = \overline{1,n}, \\ b = \overline{1,n},$$

где

$$A^a(\mathbf{x}) = r_a^A[s_A^+(\mathbf{x}) - s_A^-(\mathbf{x})],$$

$$B^{ab}(\mathbf{x}) = r_a^A r_b^A [s_A^+(\mathbf{x}) - s_A^-(\mathbf{x})].$$

#### Уравнение Ланжевена

$$d\mathbf{x} = \mathbf{a}(\mathbf{x})dt + \mathbf{b}(\mathbf{x})d\mathbf{W},$$

где W – n-мерный винеровский процесс, коэффициенту  ${f a}$  соответствует коэффициент A,  ${f B}={f b}{f b}^T$ 

Система ДУ:

$$\frac{\mathrm{d}\mathbf{x}}{\mathrm{d}t} = r_a^A[s_A^+(x) - s_A^-(x)].$$

# Модель Мальтуса (экспоненциальный рост)

$$X \xrightarrow{k_1} 2X$$
$$X \xrightarrow{k_2} 0$$

$$r^1 = 1, \quad r^2 = -1.$$

$$s_1^+ = k_1^+ x,$$

$$s_2^+ = k_2^+ x.$$

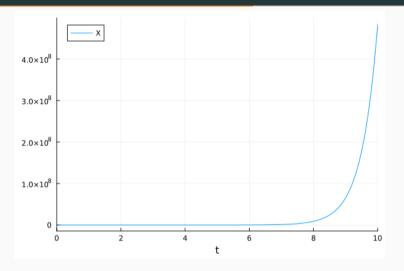
# Модель Мальтуса (экспоненциальный рост)

$$A(x) = r^{1}s_{1}^{+} + r^{2}s_{2}^{+} = k_{1}^{+}x - k_{2}^{+}x = (k_{1} - k_{2})x$$

$$B(x) = r^{1}(r^{1})s_{1}^{+} + r^{2}(r^{2})s_{2}^{+} = (k_{1} + k_{2})x$$

 $dx = (k_1 - k_2)xdt + \sqrt{(k_1 + k_2)x}dW$ 

# Модель Мальтуса (экспоненциальный рост)



**Рис. 1:** Модель Мальтуса при  $k_1=5.0, k_2=3.0$ 

# Модель Ферхюльста (логистическая кривая)

$$X \xrightarrow{k_1^+} 2X$$

$$X + X \xrightarrow{k_2^+} X$$

$$r^1 = 1, \quad r^2 = -1$$

$$s_1^+ = k_1^+ x^1,$$
  
 $s_2^+ = k_2^+ x^2,$ 

$$s_2^+ = k_2^+ x^2,$$

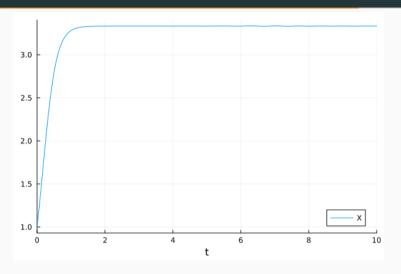
## Модель Ферхюльста (логистическая кривая)

$$A(x) = r^{1}s_{1}^{+} + r^{2}s_{2}^{+} = k_{1}^{+}x - k_{2}^{+}x^{2}$$

$$B(x) = r^{1}(r^{1})^{T}s_{1}^{+} + r^{2}(r^{2})^{T}s_{2}^{+} = k_{1}^{+}x + k_{2}^{+}x^{2}$$

$$dx = (k_{1}^{+}x - k_{2}^{+}x^{2})dt + \sqrt{(k_{1}^{+}x + k_{2}^{+}x^{2})}dW$$

# Модель Ферхюльста (логистическая кривая)



**Рис. 2**: Модель Ферхюльста при  $k_1=5.0, k_2=3.0$ 

# Модель Лотки-Вольтерры (система хищник-жертва)

$$X \xrightarrow{k_1^+} 2X$$

$$X + Y \xrightarrow{k_2^+} 2Y$$

$$Y \xrightarrow{k_3^+} 0$$

$$r^1 = (1,0)^T$$
,  $r^2 = (-1,1)^T$ ,  $r^3 = (0,-1)^T$ 

$$s_1^+ = k_1^+ x,$$
  

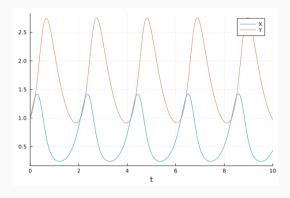
$$s_2^+ = k_2^+ xy,$$
  

$$s_3^+ = k_3^+ y,$$

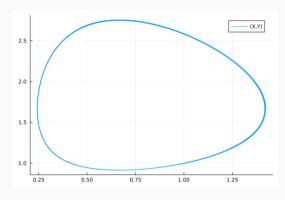
## Модель Лотки-Вольтерры (система хищник-жертва)

$$A(x,y) = r^1 s_1^+ + r^2 s_2^+ + r^3 s_3^+ = \begin{pmatrix} k_1^+ x - k_2^+ xy \\ k_2^+ xy - k_3^+ y \end{pmatrix}$$
 
$$B(x,y) = r^1 (r^1)^T s_1^+ + r^2 (r^2)^T s_2^+ + r^3 (r^3)^T s_3^+ = \begin{pmatrix} k_1^+ x + k_2^+ xy & -k_2^+ xy \\ -k_2^+ xy & k_2^+ xy + k_3^+ y \end{pmatrix}$$
 
$$\mathbf{d} \begin{pmatrix} x \\ y \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} k_1^+ x - k_2^+ xy \\ k_2^+ xy - k_3^+ y \end{pmatrix} \mathbf{dt} + b(x,y) \mathbf{d} \begin{pmatrix} W_1 \\ W_2 \end{pmatrix}$$

# Модель Лотки–Вольтерры (система хищник-жертва)



**Рис. 3:** Модель Лотки-Вольтерра при  $k_1=5.0, k_2=3.0, k_3=2.0$ 



**Рис. 4:** Модель Лотки-Вольтерра при  $k_1=5.0, k_2=3.0, k_3=2.0$ 

#### Преимущества библиотеки Catalyst.jl

- Catalyst.jl превосходит в плане производительности BioNetGen, COPASI, GillesPy2, Matlab и SimBiology
- Простая и понятная запись реакций
- Модели могут быть преобразованы в символьные модели ОДУ, СДУ и стохастической химической кинетики (скачкообразные процессы).
- Поддерживаются нецелочисленные коэффициенты интенсивности реакций