СОФИЙСКИ УНИВЕРСИТЕТ "СВ. КЛИМЕНТ ОХРИДСКИ"



Алгоритъм за права и обратна връзка между реакционни мрежи и системи ОДУ

Петър Чернев

Дипломна работа Специалност Математическо моделиране в икономиката

Реакционни мрежи

- Произлизат от химията
- Имат приложение при моделиране на системи, къдеот взаимодействията са от трансформтивен характер

$$Na_2SO_4 \xrightarrow{H_2O} Na^+ + SO_4^{2-}$$

$$(2Na^+, SO_4^{2-}) + (Ba^{2+}, 2Cl^-) \longrightarrow BaSO_4 + 2NaCl$$

Реакционни мрежи

• Ние разглеждаме абстрактни реакции между множество от елементи, който трансформират реагиращите елементи към други от множеството.

$$X \xrightarrow{\mu} Q$$

$$S + X \xrightarrow{k} 2X$$

$$S \xrightarrow{\nu} 2S$$

Динамика на реакционна мрежа

$$\dot{a} = -\underline{k_1}ab$$

$$\dot{a} = -\underline{k_1}ab$$

$$\dot{b} = -\underline{k_1}ab + \underline{k_2}dc$$

$$D + C \xrightarrow{k_2} B$$

$$\dot{c} = \underline{k_1}ab - \underline{k_2}dc$$

$$\dot{d} = -\underline{k_2}dc$$

Динамика на реакционна мрежа

$$E = \{A_i\}_{i=1}^n$$

множество от елементи

$$ho:\sum_{i=1}^n l(A_i)A_i \xrightarrow{k} \sum_{i=1}^n r(A_i)A_i$$
 обща дефиниция на реакция

$$\varphi(t) = k \prod_{j=1}^{n} a_j(t)^{l(A_j)}$$

функция на потока на реакцията (flow rate). Зависи само то лявата страна на реакцията.

$$s_i = r(A_i) - l(A_i)$$

стоикиометрия (stoichiometry) на елемента Показва ефекта от протичането на реакцията върху масата на елемента.

$$\dot{a}_i(t) = s_i \varphi(t)$$

динамиката на масата на елемента.

Динамика на реакционна мрежа

$$\{\rho_i = (l_i, r_i, k_i)\}_{i=1}^p$$

множество от реакции – реакционна мрежа

$$\varphi_j(t) = k_j \prod_{i=1}^n a_i(t)^{l_j(A_i)}$$

фунцкията на потока за ј-тата реакция

$$s_{ij} := r_j(A_i) - l_j(A_i)$$

стоикиометрията на і-тия елемент в ј-тата реакция

$$\dot{a}_i(t) = \sum_{j=1}^p s_{ij} \varphi_j(t)$$

стоикиометрията на i-тия елемент в j-тата реакция

Векторно представяне

$$\mathbf{A} = (A_1, \dots, A_n)$$

 $\mathbf{\rho} = (\rho_1, \dots, \rho_p)$

подреждаме елементите и реакциите

$$oldsymbol{arphi}(t) = (arphi_1(t), \dots, arphi_p(t))^T$$
 вектор на потоците

$$\mathbf{S} = (s_{ij}) \in \mathbb{Z}^{(n \times p)}$$

матрица на стоикиометрията

$$\dot{\boldsymbol{a}}(t) = \boldsymbol{S} \cdot \boldsymbol{\varphi}(t)$$

Имплементация

```
class GompertzBatemanReactionNetwork(ReactionNetwork):
    REACTIONS = """
        P + X -> 2X + P
        S -> P
        P -> Q
"""
```

```
network = GompertzBatemanReactionNetwork(rates=[0.9, 0.5, 1.1])
solution = network.solve_ivp(initial_masses=[1, 1, 1])
network.plot(solution)
```

Реакционна мрежа от система ОДУ

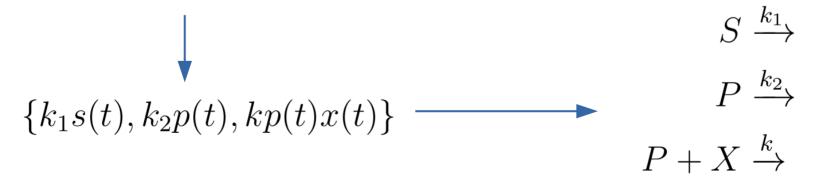
$$(S, P, X)$$

$$\dot{s}(t) = -k_1 s(t)$$

$$\dot{p}(t) = k_1 s(t) - k_2 p(t)$$

$$\dot{x}(t) = k p(t) x(t)$$

Като вход приемаме множеството от елементите и системата ОДУ. Определяме уникалните членове в десните страни. Те са достатъчни, за да определим броя на реакциите, техните коефициенти на скорост и левите им страни



Реакционна мрежа от система ОДУ

$$\dot{p}(t) = k_1 s(t) - k_2 p(t)$$

От коефициентите на уникалните членове в десните страни определяме матрицата на стоикиометрия. От нея и коефициентите в левите страни, определяме коеифициентите в десните страни.



$$s_{21} = 1$$
, $s_{22} = -1$, $s_{23} = 0$
 $s_{ij} = r_j(A_i) - l_j(A_i)$

$$S \xrightarrow{k_1} P$$

$$P \xrightarrow{k_2} Q$$

$$P + X \xrightarrow{k} P + 2X$$

Имплементация

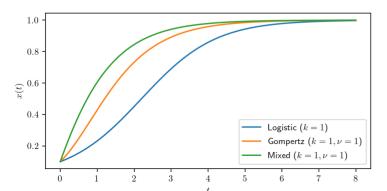
Конструирали сме ReactionNetwork обект, който има всичката функционалност, както ако е построен от система реацкии.

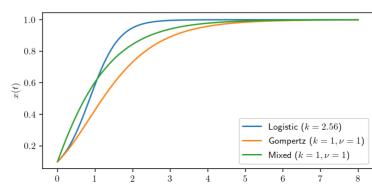
Логистичен модел, модел на Гомперц и смесен модел

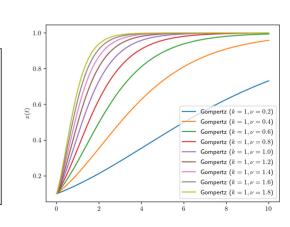
$$S+X \xrightarrow{k} 2X$$

$$S + X \xrightarrow{k} 2X + S$$
$$S \xrightarrow{\nu} Q$$

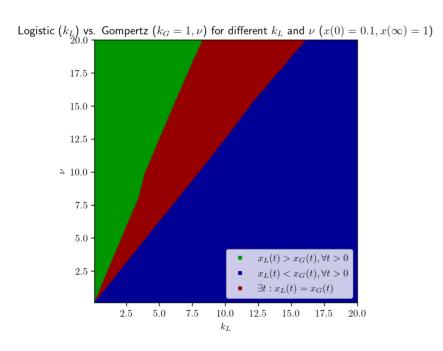
$$S + X \xrightarrow{k} 2X + S$$
$$S \xrightarrow{\nu} X$$



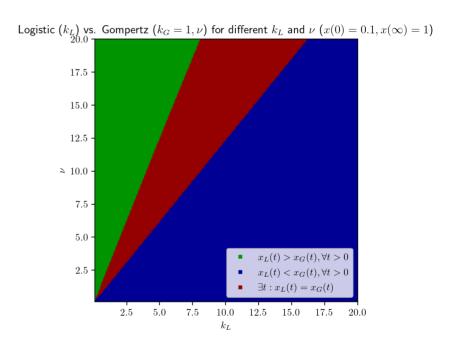




Относително поведение на логистичния модел и модела на Гомпертц



симулирано



теоретично

Модел на Лотка-Велтера

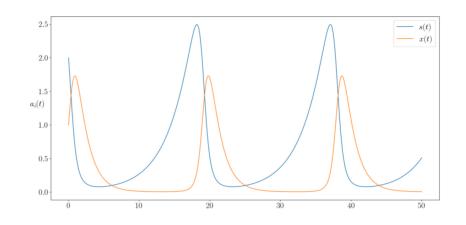
$$\dot{s}(t) = -ks(t)x(t) + \nu s(t)$$
$$\dot{x}(t) = ks(t)x(t) - \mu x(t)$$

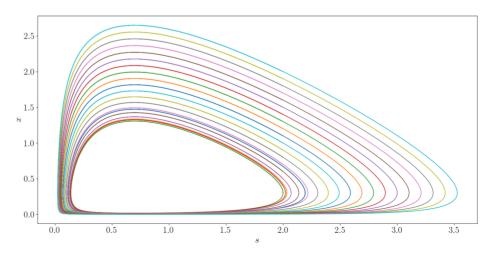


$$X \xrightarrow{\mu} Q$$

$$S + X \xrightarrow{k} 2X$$

$$S \xrightarrow{\nu} 2S$$





Икономически модел базиран на реакционна мрежа

С – фирмен капитал

Н – капитал на домакинствата

R – агрегат на суровини и инфраструктура,

налични на фирмите

Y – агрегат на стоки и услуги, налични за

закупиване

$$\alpha R + \beta C \xrightarrow{k_1} Y + H$$

$$(1 - \beta)C \xrightarrow{k_2} R$$

$$Y + \delta H \xrightarrow{k_3} C$$

$$Y \xrightarrow{k_4} C$$

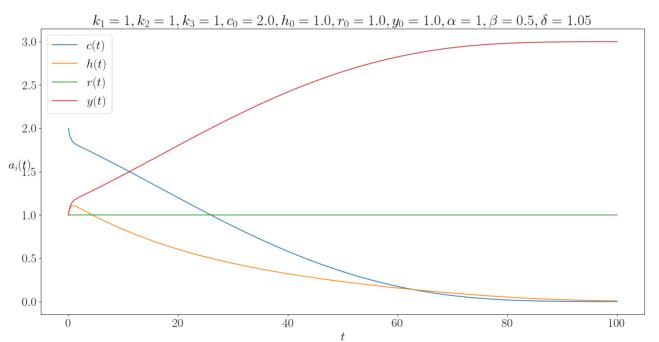
$$\dot{c}(t) = -\beta k_1 c^{\beta} r^{\alpha} - (1 - \beta) k_2 c^{(1-\beta)} + k_3 h^{\delta} y + k_4 y$$

$$\dot{h}(t) = k_1 c^{\beta} r^{\alpha} - \delta k_3 h^{\delta} y$$

$$\dot{r}(t) = -\alpha k_1 c^{\beta} r^{\alpha} + k_2 c^{(1-\beta)}$$

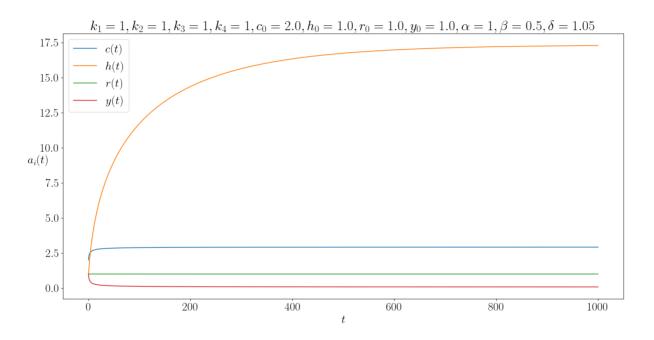
$$\dot{y}(t) = k_1 c^{\beta} r^{\alpha} - k_3 h^{\delta} y - k_4 y$$

Икономически модел без износ



Динамика на модела без износ на стока. Виждаме, че целият капитал в системата е "изтекъл" и се е трансформирал в стоки и услуги, поради закупуването на суровини и инфраструктура от фирмите от източник извън системата.

Икономически модел с износ



Динамика на модела с износ. В равновесие фирмите и домакинствата имат определен капитал, а наличните стоики и услуги са 0. Това означава, че производството и продажбте са в баланс.

Разширение на модела с контрол

Добавена е функционалност за упражняване на контрол над системата, като се дефинира функция на управление

$$u = u(a)$$

зависеща от масите на елементите и дефниране на коефициентите на скоростите на реакциите и параметрите на системата като функции на нея:

$$\mathbf{k} = (k_1, \dots, k_p)^T = \mathbf{k}(\mathbf{u}),$$

 $\alpha = \alpha(\mathbf{u}), \beta = \beta(\mathbf{u}), \delta = \delta(\mathbf{u})$

На всяка стъпка от интегрирането, обновяваме тези параметри на базата на стойността на функцията на контрол в този момент.