



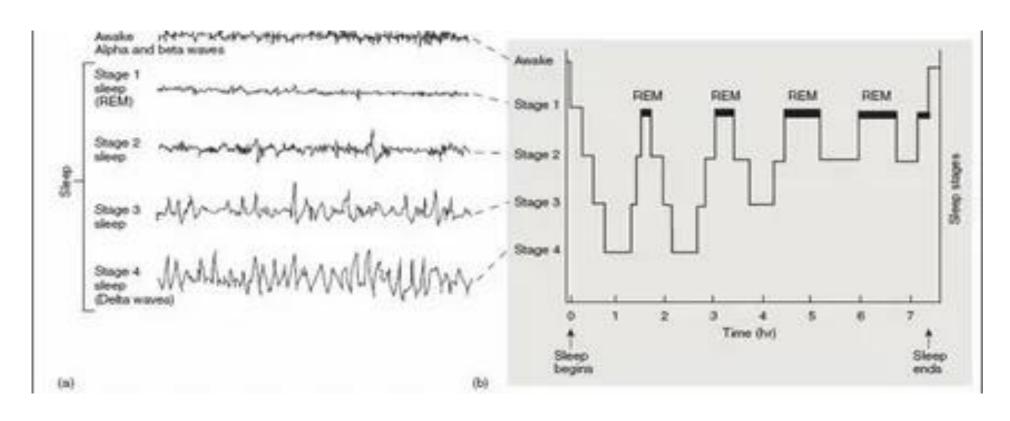
ИЕРАРХИЯ ВРЕМЕН В БИОЛОГИЧЕСКИХ СИСТЕМАХ

Доц. Татьяна Юрьевна Плюснина

http://mathbio.ru

plusn@yandex.ru

Быстрый и медленный сон



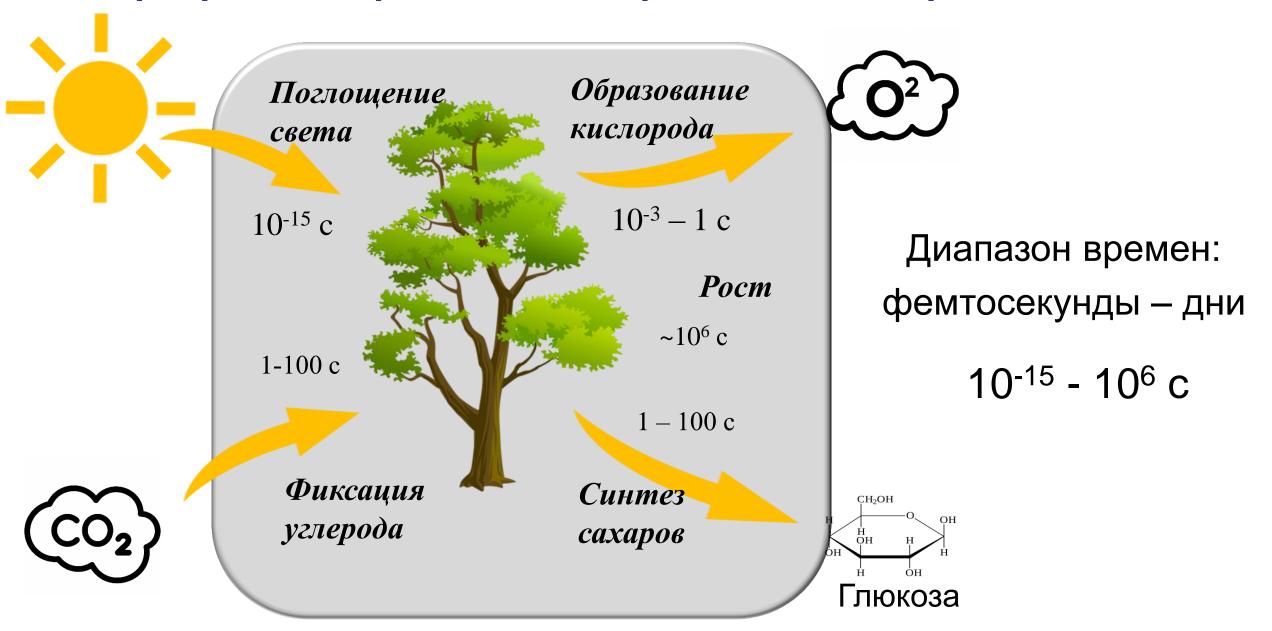
Быстрые и медленные процессы могут чередоваться

Быстрое и медленное усвоение углеводов



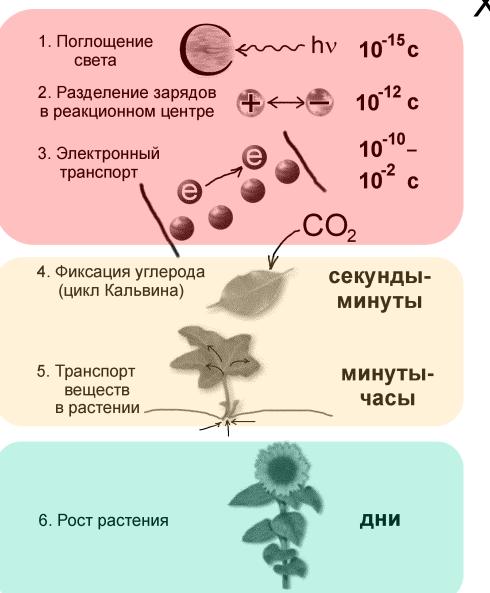
Быстрые и медленные процессы могут идти параллельно

Иерархия времен в процессах фотосинтеза



Иерархия фотосинтетических процессов

Характерное время



$$T_{x}$$

$$T_y$$

$$T_x \ll T_y \ll T_z$$

$$T_z$$

$$T_x \ll T_y \ll T_z$$

$$\frac{T_x}{dt} = P(x, y, z)$$

$$\frac{dy}{dt} = Q(x, y, z)$$

$$\frac{dz}{dt} = F(x, y, z)$$

- Как можно учесть иерархию времен в модели?
- Как можно упростить модель, учитывая иерархию времен?

$$T_x \ll T_y \ll T_z$$

$$\frac{T_x}{dt} = P(x, y, z)$$

$$T_y \frac{dy}{dt} = Q(x, y, z)$$

$$\frac{dz}{dt} = F(x, y, z)$$

 Выделим процессы интересующего нас диапазона времен

$$T_x \ll T_y \ll T_z$$

$$T_y \frac{dy}{dt} = Q(x, y, z)$$

 Как поступить с "медленной" переменной?

$$T_{z}$$
 $\frac{dz}{dt} = F(x, y, z)$ z - "медленная" переменная

$$T_x \ll T_y \ll T_z$$

$$T_{x} \frac{dx}{dt} = P(x, y, z)$$

$$T_{y} \frac{dy}{dt} = Q(x, y, z)$$

$$\frac{dx}{dt} = P(x, y, z^{*})$$

$$\frac{dy}{dt} = Q(x, y, z)$$

$$T_{Z}$$
 $\frac{dZ}{dt} = F(x, y, z)$ $Z^{*} \sim$ постоянная величина, параметр

$$T_x \ll T_y$$

$$egin{aligned} T_x & rac{dx}{dt} = P(x,y,z^*) & x- \text{"быстрая" переменная} \ T_y & rac{dy}{dt} = Q(x,y,z^*) & y- \text{"медленная" переменная} \ & \cdot & \text{Как поступить c} \end{aligned}$$

 Z^* ~ постоянная величина, параметр

• Как поступить с «быстрой" переменной?

Метод квазистационарных концентраций (Боденштейна – Семенова)



Макс Боденштейн (1871-1947)



Николай Николаевич Семёнов (1896-1986)

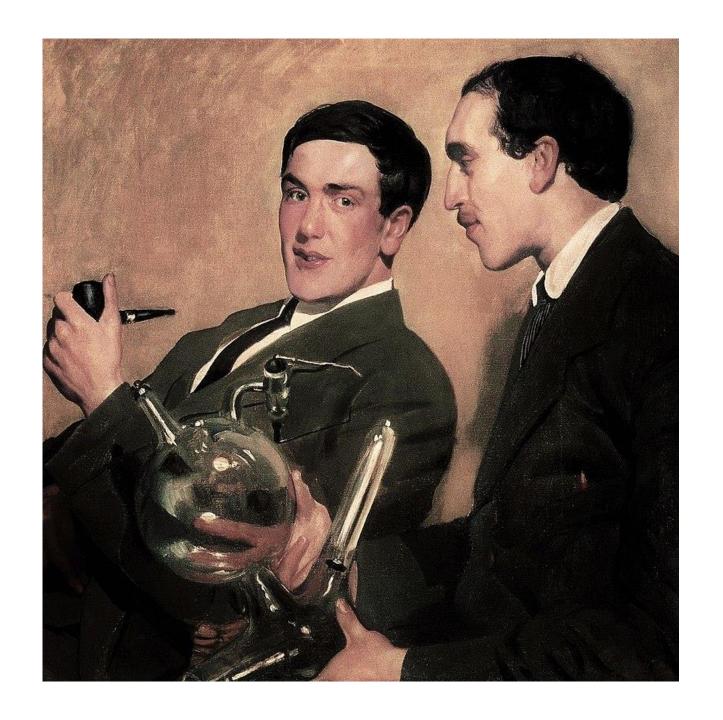
Метод квазистационарных концентраций (Боденштейна – Семенова)

В процессах с участием активных промежуточных частиц разность скоростей образования v_0^i и расхода v_p^i этих частиц мала по сравнению с этими скоростями.

$$\frac{dR_i}{dt} = v_0^i - v_p^i \qquad i = 1, 2, ..., l$$

Режим называется *квазистационарным*, а отвечающие ему концентрации активных промежуточных веществ — *квазистационарными концентрациями*.

Не правомерно для **начальных стадий процесса**, когда скорость образования больше скорости расходования (периода индукции)



Борис Михайлович Кустодиев

Портрет профессоров П. Л. Капицы и Н. Н. Семёнова. 1921 г. Холст, масло. 71 × 71 см

H. H. Семёнов – нобелевский лауреат по химии (1956)

П. Л. Капица – нобелевский лауреат по физике (1978)

Редукция модели

$$P(x,y,z^*)=0$$

Алгебраическое уравнение для «быстрой» переменной

$$\frac{dy}{dt} = Q(x, y, z^*)$$

 $\frac{dy}{dt} = Q(x, y, z^*)$ Дифференциальное уравнение для выбранной переменной

 $Z^* \sim \text{постоянная}$ величина, параметр

Самая «медленная» переменная превратилась в параметр

ТЕОРЕМА ТИХОНОВА для строгой редукции системы уравнений

$$\frac{dx}{dt} = \phi(x, y)$$

$$\frac{dy}{dt} = G(x, y)$$

Пусть

x — быстрая
переменная

y — медленная
переменная

Тихонов А.Н. Системы дифференциальных уравнений, содержащие малые параметры при производных. *Мат. сб.* **32** (3), 1952



Тихонов Андрей Николаевич (1906-1993)

Преобразование уравнения для быстрой переменной

$$\frac{dx}{dt} = \phi(x, y)$$

$$\frac{dy}{dt} = G(x, y)$$

Скорость изменения *х* значительно превосходит скорость изменения *у*, поэтому правую часть первого уравнения можно записать в виде:

$$\frac{dx}{dt} = \phi(x, y) = AF(x, y)$$

$$A \gg 1$$

Преобразование уравнения для быстрой переменной

$$\frac{dx}{dt} = AF(x, y)$$

$$\frac{dy}{dt} = G(x, y)$$

$$A \gg 1$$

Введем обозначение:

$$\varepsilon = \frac{1}{A} \qquad \varepsilon \ll 1$$

Полная система с малым параметром

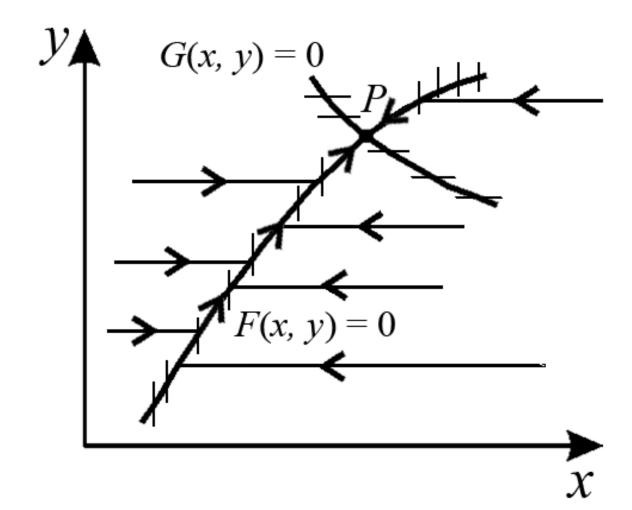
$$\varepsilon \frac{dx}{dt} = F(x, y)$$

$$\frac{dy}{dt} = G(x, y)$$

G(x,y) = 0 — изоклина горизонтальных касательных

F(x,y) = 0 — изоклина вертикальных касательных

Фазовый портрет

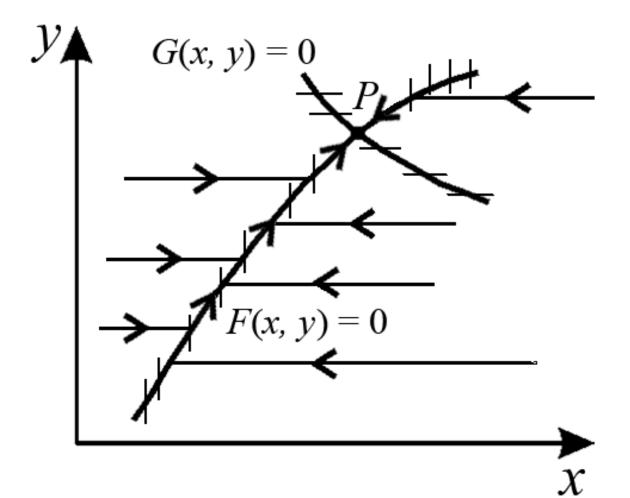


Полная система с малым параметром

Фазовые траектории в любой точке фазовой плоскости за исключением ε — окрестности кривой F(x,y)=0 имеют наклон, определяемый уравнением:

$$\frac{dy}{dx} = \varepsilon \frac{G(x,y)}{F(x,y)} \approx \varepsilon \to 0$$

Фазовый портрет



$$\varepsilon \frac{dx}{dt} = F(x, y)$$

$$\frac{dy}{dt} = G(x, y)$$

Если соблюдаются условия теоремы Тихонова, то при $\varepsilon \to 0$ можно заменить дифференциальное уравнение для «быстрой» переменной x на алгебраическое.

Полная система

$$\varepsilon \frac{dx}{dt} = F(x, y)$$

$$\frac{dy}{dt} = G(x, y)$$

Вырожденная система

$$F(x,y)=0$$

$$\frac{dy}{dt} = G(x, y)$$

Условие F(x,y) = 0 обозначает, что быстрая переменная x находится в **квазистационарном состоянии**.

«Квази» обозначает, что стационарное состояние не окончательное, а зависит от y.

Быстрая переменная x является функцией медленной переменной y.

В каждый момент времени стационарное значение x меняется в зависимости от мгновенного значения y.

Быстрая переменная «подчинена» медленной

Теорема Тихонова

Пусть систему N уравнений можно разбить на две подсистемы – для «быстрых» и «медленных» переменных

Присоединенная система

$$\varepsilon \frac{dx_p}{dt} = F_p(x_1, x_2, \dots, x_r, x_{r+1}, \dots, x_N), \quad p = 1, \dots, r$$

Вырожденная система

$$\frac{dx_q}{dt} = F_q(x_1, x_2, \dots, x_r, x_{r+1}, \dots, x_N), \quad q = r + 1, \dots, N$$

Условия Теоремы Тихонова

а) решение полной и присоединенной системы единственно, а правые части непрерывны

б) решение $x_1 = \phi_1(x_1, x_2, \dots, x_N), \dots, x_r = \phi_r(x_1, x_2, \dots, x_N)$ представляет собой изолированный корень алгебраической системы $F_p(x_1, x_2, \dots, x_r, x_{r+1}, \dots, x_N) = 0, p = 1, \dots, r$ (в окрестности этого корня нет других корней)

Условия Теоремы Тихонова

в) решение x_1, x_2, \dots, x_r — устойчивая изолированная особая точка присоединенной системы

$$arepsilon rac{dx_p}{dt} = F_p(x_1, x_2, \dots, x_r, x_{r+1}, \dots, x_N), \ p = 1, \dots, r$$
 при всех значениях $x_{r+1}, x_{r+2}, \dots, x_N$ («медленных переменных»)

г) начальные условия $x_1^{\ 0}, x_2^{\ 0}, \dots, x_r^{\ 0}$ попадают в область влияния устойчивой особой точки присоединенной системы

Теорема Тихонова

Решение *полной* системы стремится к решению *вырожденной* системы при $\varepsilon \to 0$, если выполняются условия теоремы

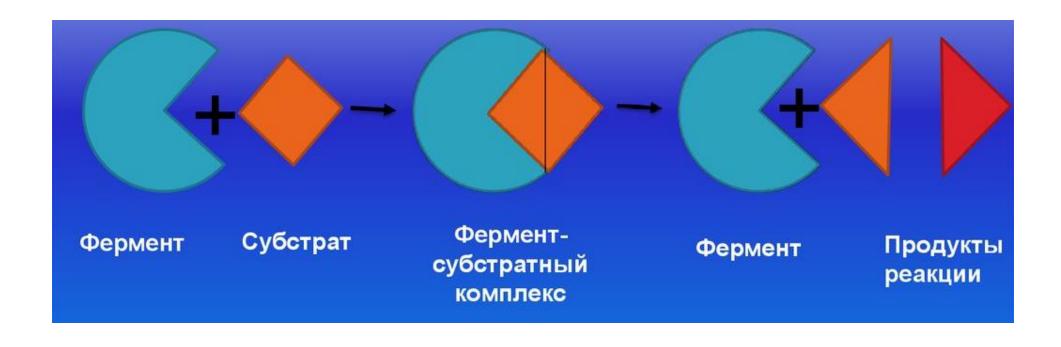
Присоединенная система

$$\varepsilon \frac{dx_p}{dt} = F_p(x_1, x_2, \dots, x_r, x_{r+1}, \dots, x_N), \quad p = 1, \dots, r$$

Вырожденная система

$$\frac{dx_q}{dt} = F_q(x_1, x_2, \dots, x_r, x_{r+1}, \dots, x_N), \quad q = r + 1, \dots, N$$

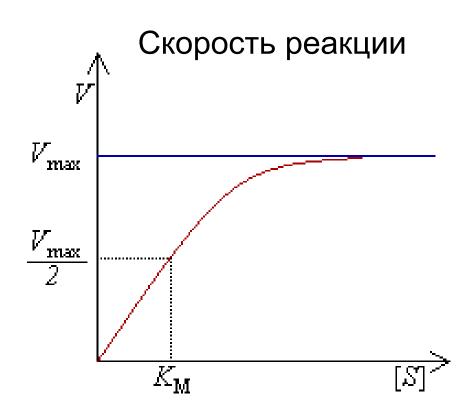
Реакция с участием фермента



Уравнение Михаэлиса-Ментен



Maud Leonora Menten (1879-1960)





Leonor Michaelis (1846-1949)

$$E + S \stackrel{k_{+1}}{\rightleftharpoons} ES \stackrel{k_{+2}}{\Rightarrow} E + P$$

Субстрат S образует с ферментом E фермент-субстратный комплекс ES (реакция обратимая); комплекс ES распадается на фермент E и продукт P (реакция необратимая). k_{+1} , k_{-1} , k_{+2} – константы скоростей реакций.

$$\frac{ds}{dt} = -k_1 es + k_{-1} c$$

$$\frac{de}{de} = -k_1 es + (k_{-1} + k_2) c$$

$$\frac{dc}{dc} = k_1 es - (k_{-1} + k_2) c$$

$$\frac{dp}{dt} = k_2 c$$

$$E + S \underset{k_{-1}}{\overset{k_{+1}}{\rightleftharpoons}} ES \xrightarrow{k_{+2}} E + P$$

s = [S] – концентрация субстрата, e = [E] – концентрация фермента, c = [ES] – концентрация ферментсубстратного комплекса,

p = [P] - концентрация продукта.

$$\frac{ds}{dt} = -k_1 e s + k_{-1} c e$$

$$\frac{de}{de} = -k_1 e s + (k_{-1} + k_2) c$$

$$\frac{dc}{dt} = k_1 e s - (k_{-1} + k_2) c$$

$$e + s \stackrel{k_{+1}}{\rightleftharpoons} c \stackrel{k_{+2}}{\Rightarrow} e + p$$

$$\stackrel{k_{-1}}{\rightleftharpoons} c \stackrel{k_{+2}}{\Rightarrow} e + p$$

Общее количество фермента в свободном и связанном состоянии

постоянно: $\frac{de}{dt} + \frac{dc}{dt} = 0$

$$\frac{dp}{dt} = k_2 c$$

Уравнение отделяется, т.к. р не входит в другие уравнения



$$e(t) + c(t) = e_0$$

$$\frac{ds}{dt} = -k_1 es + k_{-1} c \qquad e + s \stackrel{k_{+1}}{\rightleftharpoons} c \stackrel{k_{+2}}{\Rightarrow} e + p$$

$$\frac{de}{dt} = -k_1 es + (k_{-1} + k_2) c \qquad e(t) + c(t) = e_0$$

$$\frac{dc}{dt} = k_1 es - (k_{-1} + k_2) c \qquad e(t) = e_0 - c(t)$$

$$\frac{dp}{dt} = k_2 c \qquad p(t) = k_{+2} \int c(\tau) d\tau$$

$$\frac{ds}{dt} = -k_{+1}(e_0 - c)s + k_{-1}c$$

$$\frac{dc}{dt} = k_{+1}(e_0 - c)s - (k_{-1} + k_{+2})c$$

$$s(0) = s_0$$
 начальные $c(0) = 0$ условия

s – медленная переменная, c – быстрая переменная

Как показать?

Замена переменных

$$x = \frac{s}{s_0}$$
, $y = \frac{c}{e_0}$, $\tau = k_{+1}e_0t$

$$K = \frac{k_{-1} + k_{+2}}{k_{+1}s_0}, V = \frac{k_{+2}}{k_{+1}s_0}$$

безразмерные переменные и параметры

$$\varepsilon = \frac{e_0}{s_0}$$

малый параметр — соотношение концентраций фермента и субстрата

Фермент-субстратная реакция в безразмерных переменных

изменение концентрации субстрата

$$\frac{dx}{d\tau} = -x + (x + K - V)y = F(x, y)$$

x — медленная переменная

изменение концентрации фермент-субстратного комплекса

$$\varepsilon \frac{dy}{d\tau} = x - (x + K)y = G(x, y)$$

у – быстраяпеременная

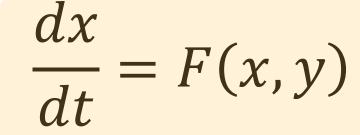
$$x(0) = 1, y(0) = 0$$

Полная система

$$\frac{dx}{dt} = F(x, y)$$

$$\varepsilon \frac{dy}{dt} = G(x, y)$$

Вырожденная система



$$G(x,y)=0$$

изменение концентрации субстрата

$$\frac{dx}{d\tau} = -x + (x + K - V)y$$
 \rightarrow -10² - 10³ c

изменение концентрации фермент-субстратного комплекса

$$x - (x + K)y = 0$$

$$y = \frac{x}{x + K}$$

у – квазистационарная концентрация фермент-субстратного комплекса

у зависит от медленной переменной $x \} \sim 10^2 - 10^3 c$

$$\frac{dx}{d\tau} = -x + (x + K - V) \cdot y$$

$$\frac{dx_{B}}{d\tau} = -\frac{V \cdot x_{B}}{x_{B} + K}$$

$$y = \frac{x}{V_{B}}$$

$$v_{B} = \frac{x_{B}}{V_{B}}$$

В безразмерных переменных

$$\frac{dx_{\rm B}}{d\tau} = -\frac{V \cdot x_{\rm B}}{x_{\rm B} + K}$$

В исходных переменных

$$\frac{ds}{dt} = -\frac{V \cdot s}{s + K}$$

$$y_{\rm B} = \frac{x_{\rm B}}{x_{\rm B} + K}$$

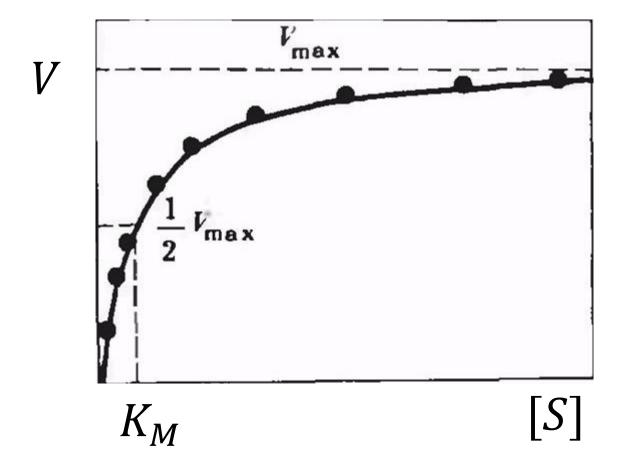
Скорость реакции (скорость образования продукта)

$$v = \frac{dp}{dt} = -\frac{ds}{dt} = \frac{V \cdot s}{s + K}$$

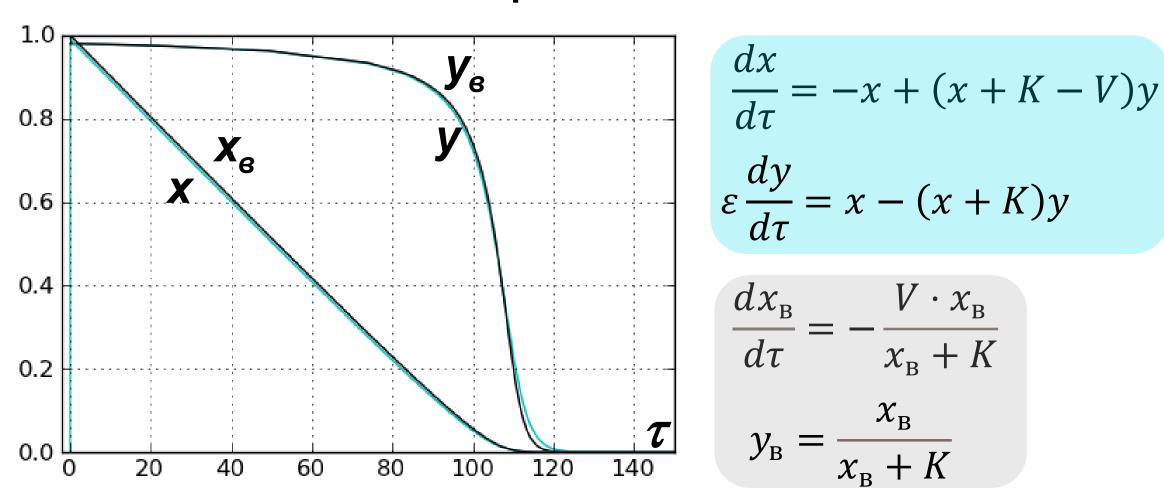
Классическое уравнение Михаэлиса - Ментен для скорости изменения концентрации субстрата в ферментативной реакции:

$$V = \frac{V_{max} \cdot [S]}{K_M + [S]}$$

 $V_{\rm max}$ – максимальная скорость реакции K_M – константа Михаэлиса



Сравнение кинетических кривых полной и вырожденной систем



Различия между решениями – на временном интервале $\sim \varepsilon = 0.01$

Конкуренция двух одинаковых видов, питающихся одним субстратом

Monod Jacques (1910-1976)

Ограничение скорости роста субстратом

Формула Моно:

$$\frac{dx}{dt} = \frac{\mu_m S}{K_S + S} x$$

Конкуренция двух одинаковых видов, питающихся одним субстратом (субстрат ограничен)

$$\frac{dX}{dt} = a_0 \frac{S}{K_S + S} X - \beta X - \gamma XY,$$

$$\frac{dY}{dt} = a_0 \frac{S}{K_S + S} Y - \beta Y - \gamma XY.$$

$$\frac{dS}{dt} = -\alpha a_0 \frac{S}{K_S + S} (X + Y) + \nu;$$

$$a = \frac{a_0 S}{k_S + S}$$

Зависимость скорости роста от концентрации субстрата

Система в безразмерных переменных

$$\frac{dx}{dt} = f(z)x - x - xy,$$

$$\frac{dy}{dt} = f(z)y - y - xy,$$

$$\frac{dz}{dt} = -\alpha f(z)(x+y) + \nu.$$

z – в квази-стационарном состоянии, быстрая переменная

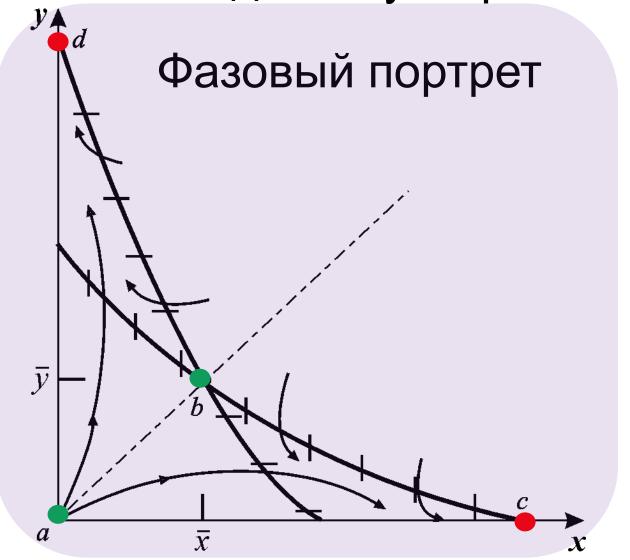
$$t' = \beta t; \quad x = \frac{\gamma X}{\beta}; \quad y = \frac{\gamma Y}{\beta};$$

$$z = \frac{\gamma S}{\beta}; \quad v' = \frac{\gamma v}{\beta^2}$$

$$f(z) = \frac{a_0 z}{K_1 + z}; \quad K_z = \frac{\gamma K_s}{\beta};$$

$$f(z) = \frac{v}{\alpha(x+y)} = \frac{v_0}{x+y}.$$

Конкуренция двух одинаковых видов, питающихся одним субстратом (субстрат ограничен)

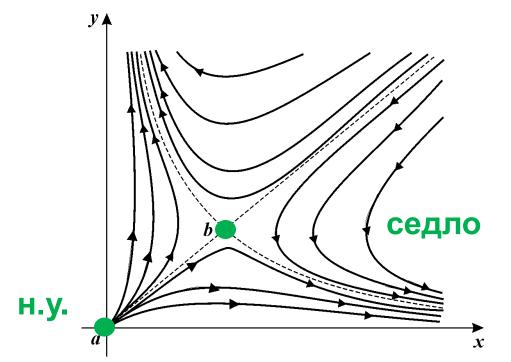


$$\frac{dx}{dt} = \frac{x \cdot v_0}{x + y} - x - xy$$
$$\frac{dy}{dt} = \frac{y \cdot v_0}{x + y} - y - xy$$

а – неустойчивый узел,b – седло,c, d –устойчивые узлы.

Отбор одного из равноправных видов

$$\frac{dx}{dt} = \varepsilon \cdot x - \gamma \cdot xy$$
$$\frac{dy}{dt} = \varepsilon \cdot y - \gamma \cdot xy$$



Конкуренция двух одинаковых видов, питающихся одним субстратом

$$\frac{dx}{dt} = \frac{x \cdot v_0}{x + y} - x - xy$$
$$\frac{dy}{dt} = \frac{y \cdot v_0}{x + y} - y - xy$$

