

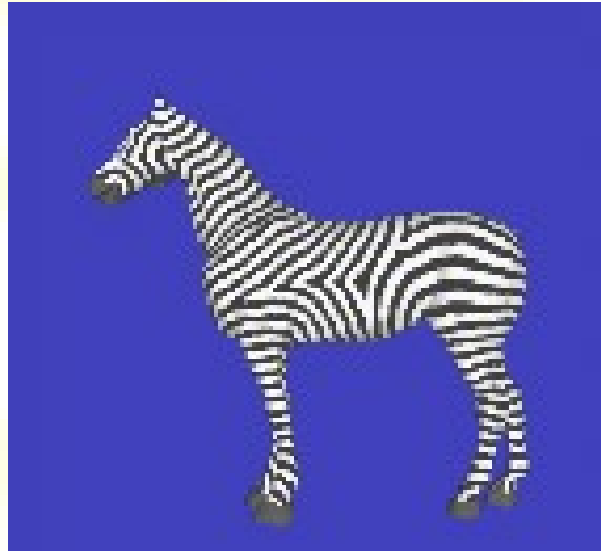
**Reakčná difúzia,
Difúzne ohraničené
zhlukovanie**

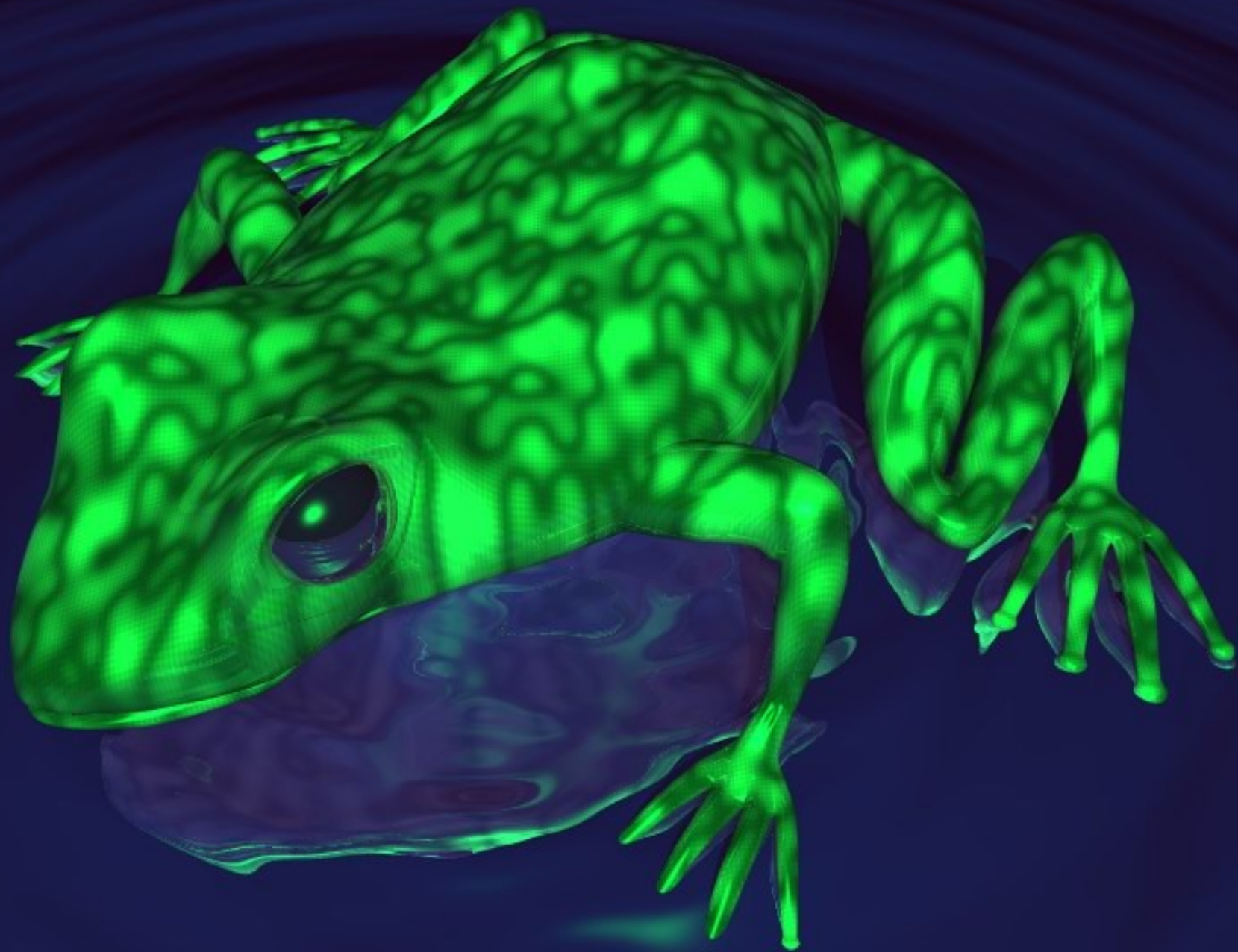
Aké vzory vytvára?

- Pozrite sa na pozadie tohto slajdu :)

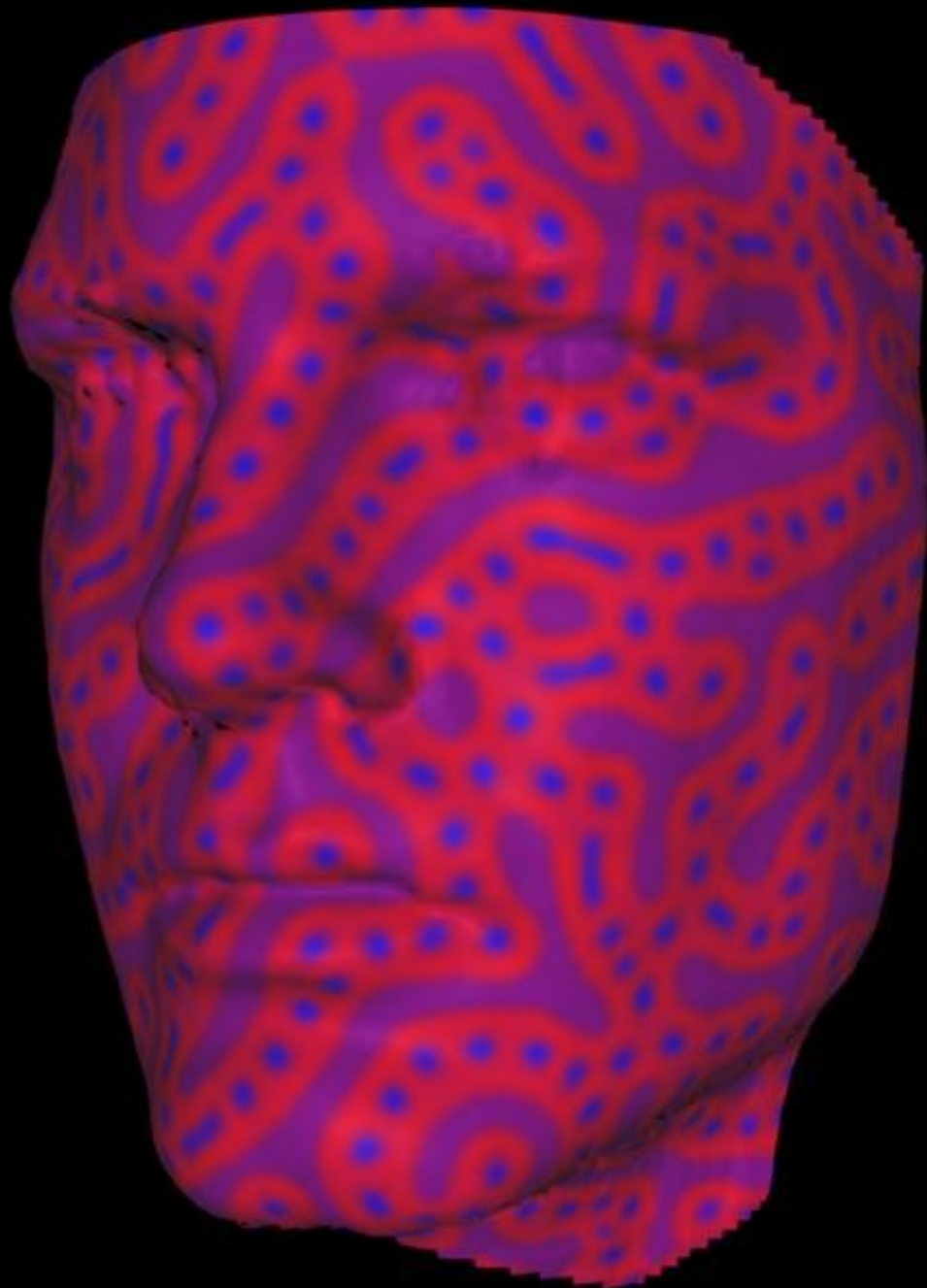


Aplikácie RD na textúrach modelov cicavcov











História

- 1952: Alan Turing
 - model chemickej morfogénézy
- 1980's: využitie v chémii, biológii
 - embryogenéza
 - srst'/pokožka cicavcov
- 1990: uznanie Turingových modelov
- Siggraph 1991: Witkin, Kass, Turk
 - Využitie RD v počítačovej grafike

Reakčná difúzia

- Predstavujú matematický model opisujúci zmenu koncentrácie jedného alebo viacerých chemických substancií v nejakom nehomogénnom prostredí.
- Lokálne chemické reakcie spôsobujú zmenu jednej substancie na druhú a difúzia spôsobuje šírenie týchto látok v danom prostredí
- Využívajú sa nielen v chémii ale aj v biológii, geológii, fyzike a dokonca aj v ekológii

Reakčná difúzia

- Z matematického pohľadu je model vytvorený pomocou semi-lineárnych parabolických parciálnych diferenciálnych rovníc
- Zvyčajne sa používa 2 – 5 morfogénov v jednom nehomogénnom prostredí
- Štandardne je prostredie/model 1D alebo 2D
- Je opísaná spojitým modelom – rovnicou
- Numericky sa rieši sa v diskretnom priestore a čase

Reakčná difúzia

- Ak reakčná zložka chýba, ide o čisto difúzny proces, známy ako Fickov druhý zákon difúzie
- Voľba $R(u(x,t)) = u(x,t)(1-u(x,t))$ predstavuje Fischerovu rovnicu opisujúcu šírenie biologickej populácie
- Voľba $R(u(x,t)) = u(x,t)(1-u^2(x,t))$ opisuje vytváranie Bénardových vzorov (buniek), ktoré je spôsobené prúdením zdola ohriatej kvapaliny (Zeldovich et al. pre $\beta=1$)

Jednozložková rovnica RD v 1D

- Hľadá sa funkcia $u(x)$ pre koncentráciu morfogénu v hodnote x
- Základná rovnica reakcie-difúzie v 1D:

$$\partial_t u(x, t) = a \partial_x^2 u(x, t) + R(u(x, t))$$

$\partial_t u(x, t)$ - derivácia v čase t

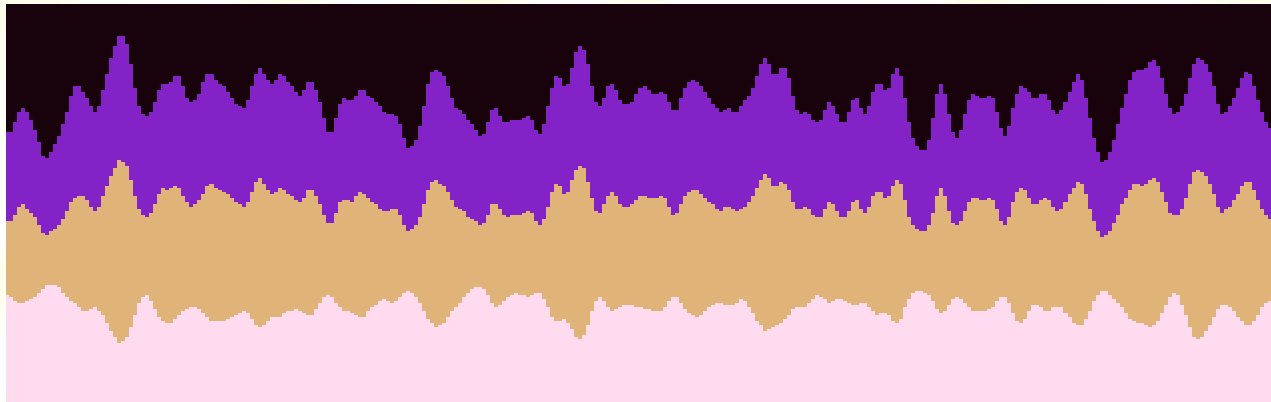
$a \partial_x^2 u(x, t)$ - difúzna zložka

$R(u(x, t))$ - reakčná zložka

- Fisher $R(u(x, t)) = u(x, t) - u^2(x, t)$
- Zeldovich $R(u(x, t)) = u(x, t)(1 - u(x, t))(u(x, t) - \beta)$

Vizualizácia príkladu v 1D

- Použité sú 4 morfogény
- Znáznomená je relatívna koncentrácia
- Vyššia koncentrácia morfogénu je zobrazená väčšou hodnotou



Jednozložková rovnica v 2D

- Hľadá sa funkcia $u(x, y, t)$ pre koncentráciu morfogénu v bode (x, y) a v čase t
- Základná rovnica reakcie-difúzie:

$$\partial_t u(x, y, t) = a^2 \nabla^2 u(x, y, t) + R(u(x, y, t))$$

$\partial_t u(x, y, t)$ - derivácia v čase

$a^2 \nabla^2 u(x, y, t)$ - difúzna zložka

$R(u(x, y, t))$ - reakčná zložka

$$\nabla^2 u(x, y, t) = \frac{\partial^2 u(x, y, t)}{\partial_x^2} + \frac{\partial^2 u(x, y, t)}{\partial_y^2}$$

Dvojzložková rovnica v 1D

$$\begin{pmatrix} \partial_t u \\ \partial_t v \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} D_a & 0 \\ 0 & D_b \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \partial_{xx} u \\ \partial_{xx} v \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} F(u,v) \\ G(u,v) \end{pmatrix} \quad \begin{matrix} u = u_a(x,t) \\ v = u_b(x,t) \end{matrix}$$

kde u a v predstavujú funkcie koncentrácií dvoch morfogénov a, b v prostredí

- Rovnica s produkciou a degradáciou (rozpadom):

$$\begin{pmatrix} \partial_t u \\ \partial_t v \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} D_a & 0 \\ 0 & D_b \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \partial_{xx} u \\ \partial_{xx} v \end{pmatrix} + \begin{pmatrix} F(u,v) \\ G(u,v) \end{pmatrix} - \begin{pmatrix} d_a u \\ d_b v \end{pmatrix}$$

↓

Pomer
zmeny
koncentrácie

↓

Difúzia

↓

Produkcia

↓

Rozpad

Reakcia

Všeobecná rovnica

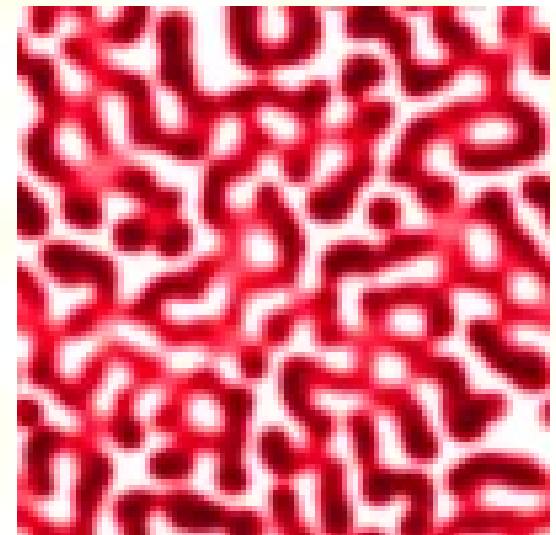
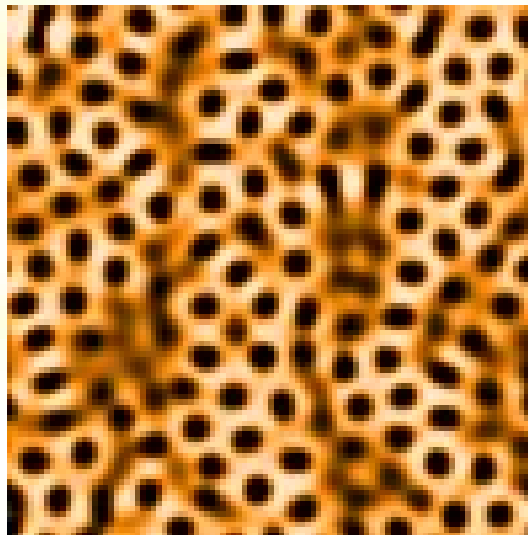
$$\partial_t \mathbf{u} = \underline{\mathbf{D}} \nabla^2 \mathbf{u} + \mathbf{R}(\mathbf{u}) + \mathbf{d}(\mathbf{u}) \quad \mathbf{u} = \mathbf{u}(\mathbf{x}, t): \mathbb{R}^n \rightarrow \mathbb{R}^m$$

$$\underline{\mathbf{D}} = \begin{pmatrix} D_1 & \cdots & 0 \\ \vdots & \vdots & \vdots \\ 0 & \cdots & D_m \end{pmatrix}$$

- Reakčná zložka $\mathbf{R}(\mathbf{u})$:
 - Udáva ako morfogény reagujú s ostatnými
 - Určuje lokálnu koncentráciu morfogénov v bode \mathbf{x}
- Difúzna zložka:
 - $\underline{\mathbf{D}}$ = koeficienty akcelerácie difúzie (rýchlosť difúzie)
 - ∇^2 = miera koncentrácie morfogénu vzhľadom k okoliu
- Zložka $\mathbf{d}(\mathbf{u})$ pre rozpad látky sa zvyčajne nepoužíva

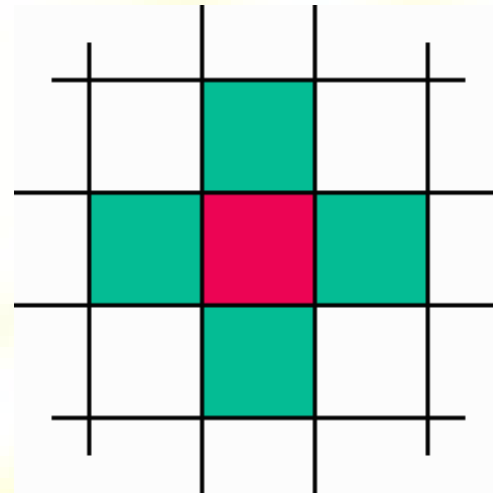
Základná podmienka vytvorenia vzoru

- Aspoň dva morfogény musia difundovať s rôznym pomerom, t.j. jeden sa šíri do susedných buniek rýchlejšie ako druhý ($D_a \neq D_b$)
- Začiatočná koncentráciu morfogénu β nie je rovnaká vo všetkých bunkách (náhodná, atď.)
- Rôzne vstupné koncentrácie morfogénu β vedú k rôznym vzorom:



Riešenie systému = diskretizácia

- Vstupné podmienky
 - Rozloženie/hustota morfogénov až na jeden je rovnomerná
 - Náhodne rozložená koncentrácia morfogénu β
- Diskretizácia v priestore
 - 2D mriežka (resp. torus)
 - 4 (8) - susednosť
- Diskretizácia v čase
 - Počiatočný stav
 - Celočíselný krok v čase
 - Kedy vývoj ukončiť?



Diskretizácia jednozložkovej RD v 1D

$$\frac{u_i^{j+1} - u_i^j}{\Delta t} = a \frac{u_{i+1}^j - 2u_i^j + u_{i-1}^j}{\Delta x^2} + R(u_i^j)$$

$$\Delta t = 1, \quad \Delta x = 1$$

- Laplacian je $u_{i+1} - 2u_i + u_{i-1} / 1$
- Okrajová podmienka $u(x, 0) = f(x)$

Diskrétny príklad 1D modelu

- Turingov model v 1D:

2 morfogény a substrát $(u, v) + \beta$

$$u_i = u_i + s(16 - u_i v_i) + D_a(u_{i+1} + u_{i-1} - 2u_i)$$

$$v_i = v_i + s(u_i v_i - v_i - \beta_i) + D_b(v_{i+1} + v_{i-1} - 2v_i)$$

- D_a, D_b sú difúzne koeficienty

- Príklad vstupných parametrov:

$$u = 4, v = 4, s = 0.03, D_a = 0.25, D_b = 0.06, \beta = 12 \pm 0.1$$

Diskrétny 2D model

- Laplacian $\frac{u_{i-1,j} + u_{i,j-1} + u_{i+1,j} + u_{i,j+1} - 4u_{i,j}}{h^2}$

a jeho maticové vyjadrenie $\mathbf{L} = \frac{1}{h^2} \begin{pmatrix} 0 & 1 & 0 \\ 1 & -4 & 1 \\ 0 & 1 & 0 \end{pmatrix}$

- $u_{i,j} = \mathbf{M} u_{i,j} + R(u_{i,j})$

kde matica difúzie je: $\mathbf{M} = a^2 \mathbf{L}$

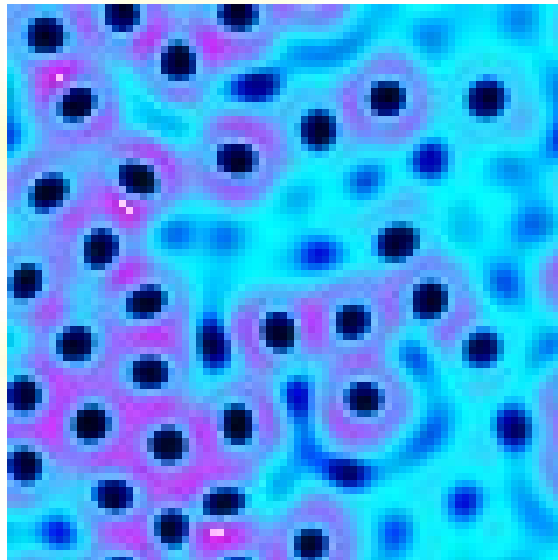
Turingov model v 2D

$$u_{i,j} = u_{i,j} + s(16 - u_{i,j}v_{i,j}) + D_a(u_{i-1,j} + u_{i,j-1} + u_{i+1,j} + u_{i,j+1} - 4u_{i,j})$$

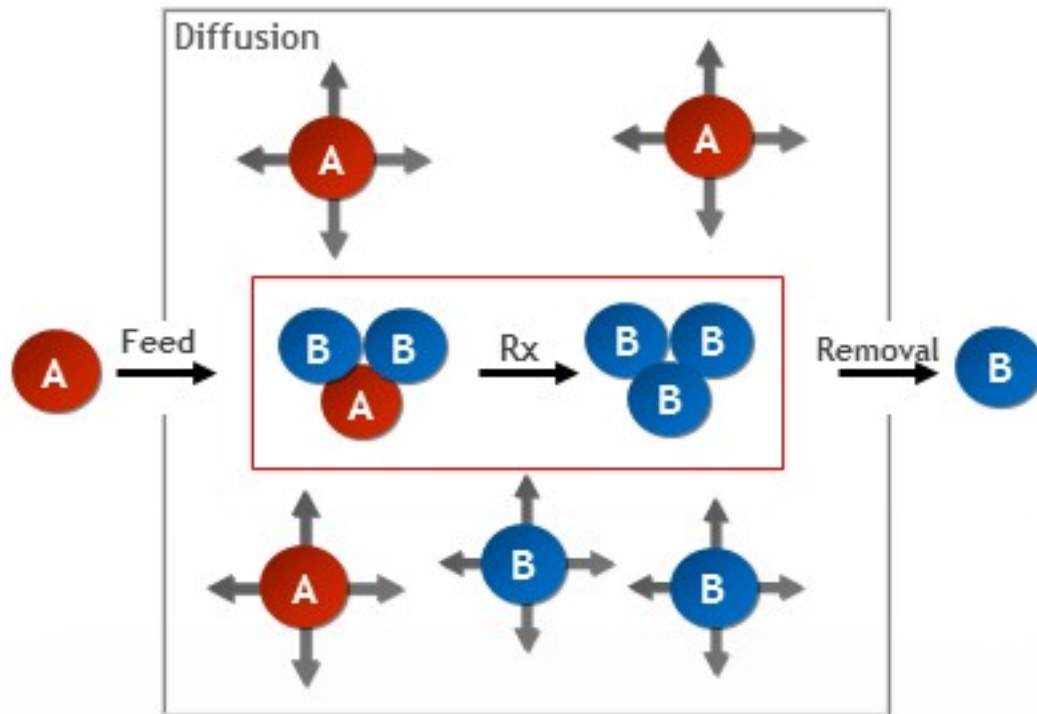
$$v_{i,j} = v_{i,j} + s(u_{i,j}v_{i,j} - v_{i,j} - \beta_{i,j}) + D_b(v_{i-1,j} + v_{i,j-1} + v_{i+1,j} + v_{i,j+1} - 4v_{i,j})$$

u = aktivátor ($D_a = 0.25$, rýchlejšia difúzia)

v = inhibítor ($D_b = 0.06$, pomalšia difúzia)



Grayov-Scottov model



Grayov-Scottov model

- Využíva nasledovný systém chemickej reakcie:



- Vo forme rovníc sa dá zapísať v tvare:

$$u_t = D_a \nabla^2 u - uv^2 + F(1-u)$$

$$v_t = D_b \nabla^2 v + uv^2 - (F+k)v, \text{ kde konštanta}$$

D ovplyvňuje rýchlosť difúzie,

k ovplyvňuje úbytok prvkov B zo systému

F predstavuje dopĺňanie A do systému

- Hodnota koncentrácie u je maximálne rovná 1

Brusselator model

- Využíva systém chemickej reakcie
- Vo forme rovníc sa dá zapísať v tvare:

$$u_t = D_a \Delta u + uv^2 + a - (b+1)u$$

$$v_t = D_b \Delta v - uv^2 + bu$$

$$u = u_a(x, y, t), \quad v = u_b(x, y, t)$$

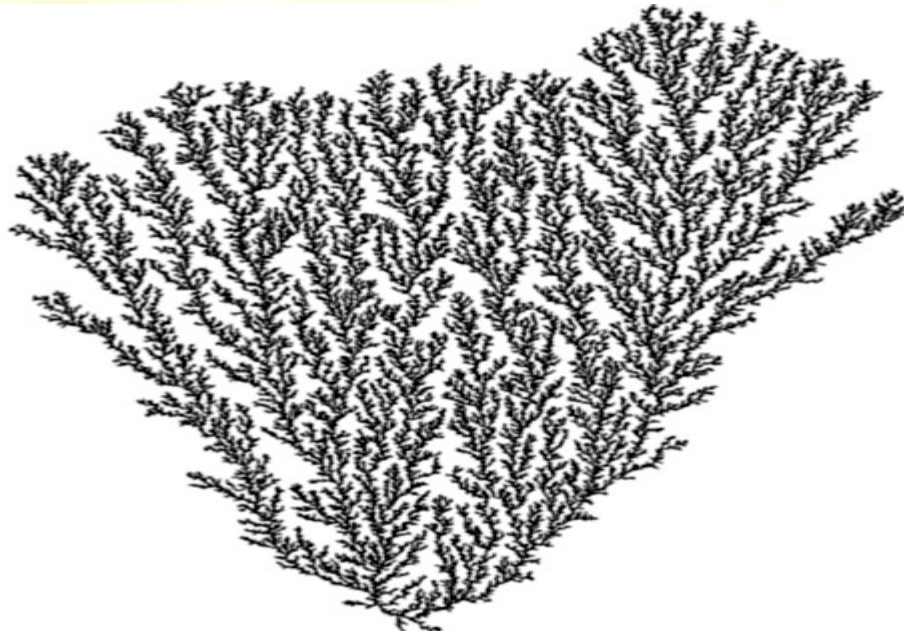
$$u_a(x, y, 0) = a, \quad u_b(x, y, 0) = b / a$$

Modifikácie reakčnej difúzie

- Anizotropická difúzia – jej priebeh je rôzny v smere x a y . Najjednoduchšie sa dá dosiahnuť vynásobením matice \mathbf{M} nejakou maticou rotácie a škálovania
- Reakčná difúzia sa dá použiť aj na nepravidelnej sieti – využitie Voronoiových buniek
- Kaskádový systém – použitie viacerých RD systémov, každý na ohraničenom časovom úseku (iniciátor, zjemnenie₁, ..., zjemnenie_n)
- „Zámrazový systém“ je podobný kaskádovému, avšak bunky v ktorých koncentrácia po čase dosiahne dopredu stanovenú hodnotu sú zamrazené
- Výsledný vzor je následne spracovávaný nejakou ďalšou procedurálnou technikou

Difúzne ohraničené zhlukovanie

- Na centrálnu časticu sa nabaľujú ďalšie, náhodne sa pohybujúce častice
- Vytvára sa rozvetvená fraktálová štruktúra
- Uvedená v r. 1981 Wittenom a Sanderom



Difúzne ohraničený rast

- Čiastočky sú transformované na telo organizmu
- Model opisuje rast kolónie organizmov pri dostatku živín
- Štruktúra sa rozvíja všade, kde má priestor na expanziu a narastá v smere príchodzích živín

