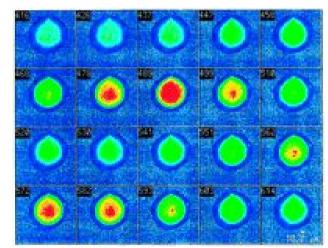
Einführung in die Systembiologie

Calciumoszillationen und -wellen, Stochastizität

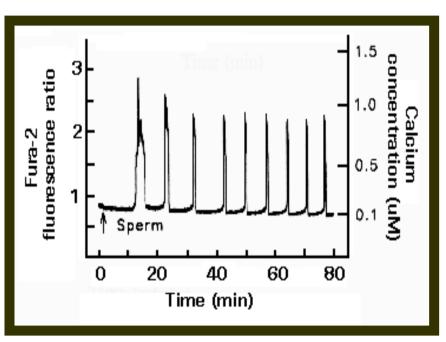
Ursula Kummer



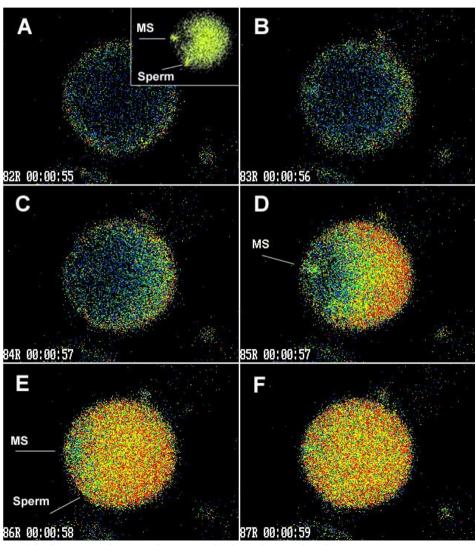
Chiu et al., Hum. Reprod. (2003) 18 (2): 408-416.

Wiederholung

Calciumsignaltransduktion während der Fertilisation



Kline D., Theriogenology, 1996, vol. 45, 81-90

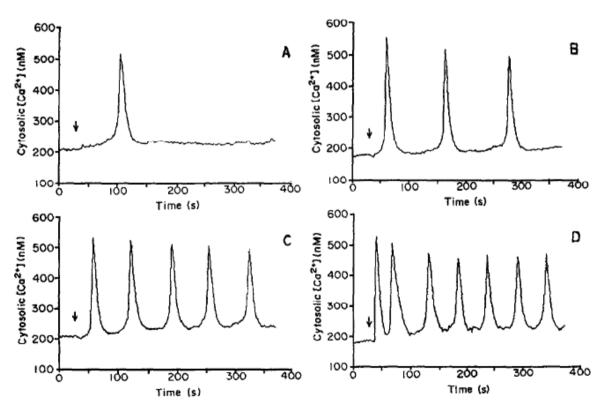


Chris Fox (www.kent.edu/projects/cell)

Calciumsignaltransduktion in Leberzellen I

Die Konzentration des Agonisten bestimmt die Antwort

-> Frequenzkodierung



Weniger Agonist

- -> Unterstimulierte Zellen
- -> Calcium im Ruhezustand
- -> Niedriges konstantes Niveau

Deutlich mehr Agonist

- -> Überstimulierte Zellen
- -> Hoher konstanter Calciumlevel
- -> Apoptosis

Fig. 1 Dose dependence of phenylephrine-induced [Ca²⁺]_i oscillations in a single hepatocyte.

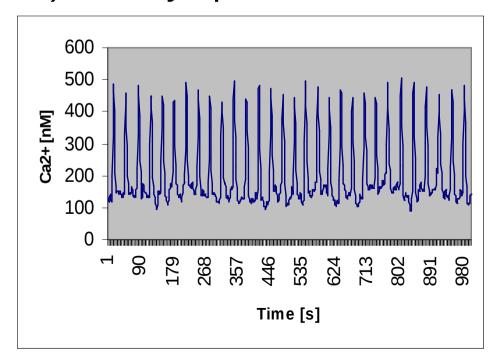
The effects of sequential challenges with increasing phenylephrine concentrations on the [Ca²⁺]_i response obtained in a single Fura-2-loaded hepatocyte are shown. The doses of agonist used are 0.5 (A), 2.0 (B), 5.0 (C) and 10 μM (D) with the points of addition indicated by the arrow on each trace. Reproduced with permission from [24]

(Thomas et al., Cell Calcium, 1991)

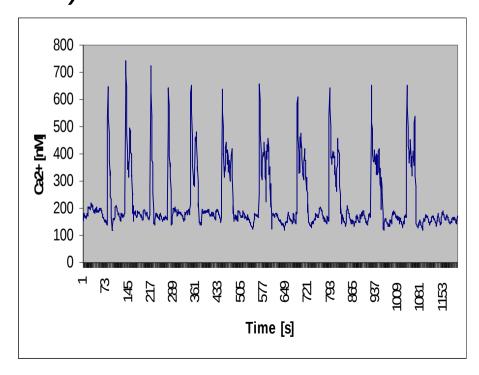
Calciumsignaltransduktion in Leberzellen II

Die Art des Agonisten ist ebenfalls bestimmend

- -> Formkodierung
 - a) Phenylephrine

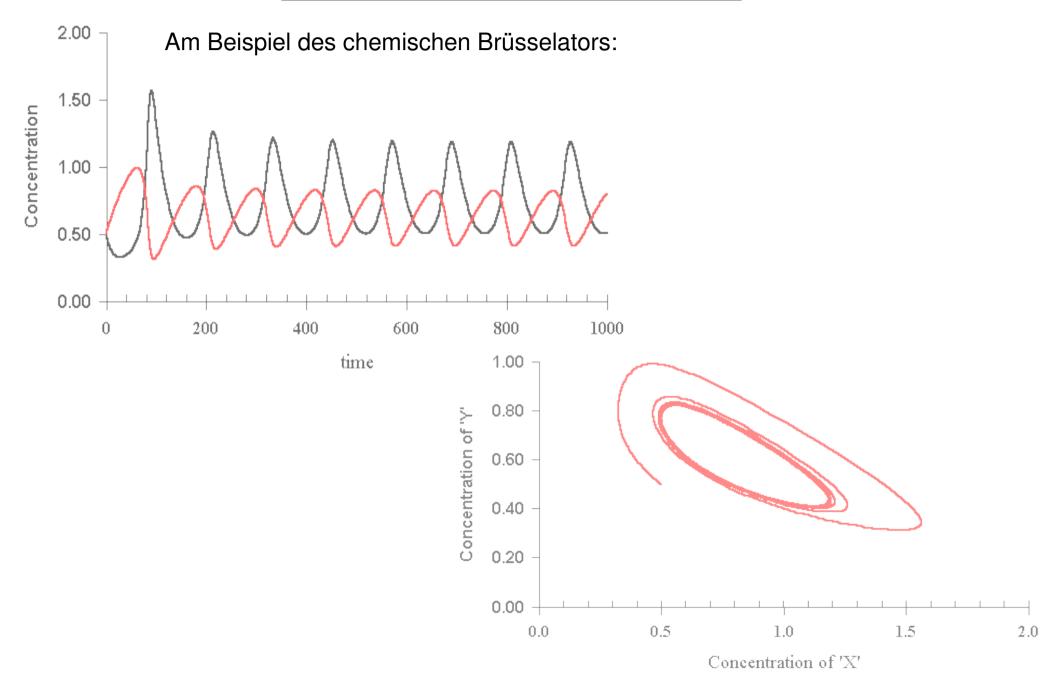


b) ATP



Kummer et al., Biophys. J., 2000

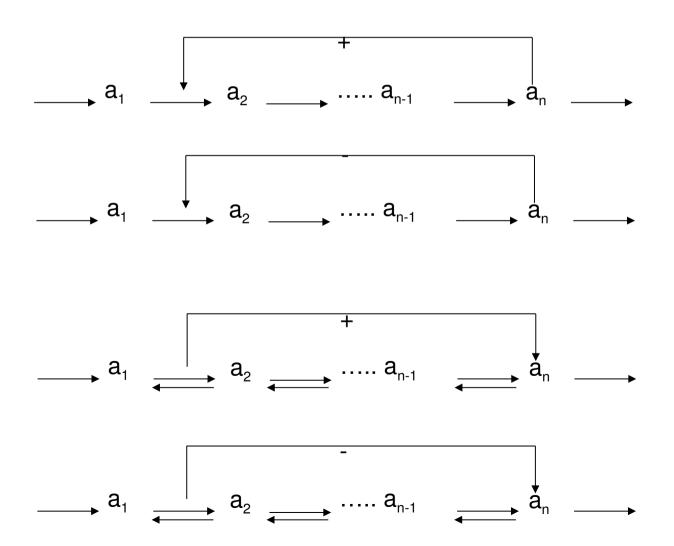
Der Phasenraum:



Wann gibt es Oszillationen?

Goldene Regel:

Immer dann, wenn ein feedback existiert, der nicht unmittelbar ist.



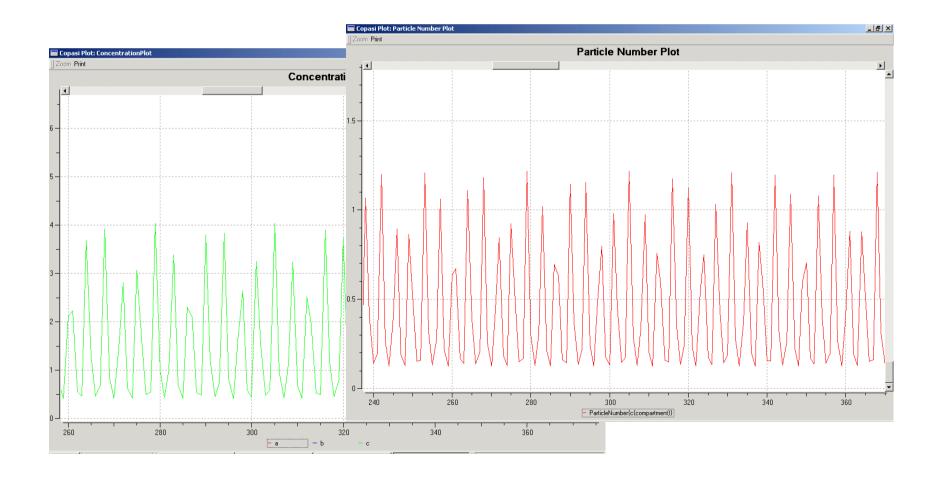
Computermodelle

$$\begin{split} \frac{\mathrm{d}G_{\alpha}}{\mathrm{d}t} &= k_1 + k_2 \cdot G_{\alpha} - \frac{k_3 \cdot PLC \cdot G_{\alpha}}{(K_4 + G_{\alpha})} - \frac{k_5 \cdot [Ca^{2+}] \cdot G_{\alpha}}{(K_6 + G_{\alpha})} & G_{\alpha}(t_0) = 0.01 \ nmol \\ \frac{\mathrm{d}PLC}{\mathrm{d}t} &= k_7 \cdot G_{\alpha} - \frac{k_8 \cdot PLC}{(K_9 + PLC)} & PLC(t_0) = 0.01 \ nmol \\ \frac{\mathrm{d}[Ca^{2+}]}{\mathrm{d}t} &= k_{10} \cdot G_{\alpha} - \frac{k_{11} \cdot [Ca^{2+}]}{(K_{12} + [Ca^{2+}])} & [Ca^{2+}](t_0) = 0.01 \ nmol \end{split}$$

Stark vereinfachtes Modell, das nicht quantitativ die Realität wiedergibt, aber qualitativ die Dynamik gut beschreibt.

Wenn ODEs nicht mehr funktionieren....

kleine Teilchenzahlen -> keine kontinuierlichen Konzentrationen -> hohe Stochastizität



Monte-Carlo-Simulationen

- diskreter Ansatz
- es werden nicht die Konzentrationsänderungen eines Stoffes, sondern die Änderung der Teilchenzahl berechnet
- da auf Teilchenebene in (bio)chemischen Systemen der stochastische Einfluß groß ist (Brownsche Bewegungen etc.) wird bei kleiner Teilchenzahl der stochastischer Ansatz gewählt
- ausserdem besteht die Gefahr von halben Teilchen etc.!

Die stochastische Reaktionswahrscheinlichkeit

w_j*dt beschreibt die durchschnittliche Wahrscheinlichkeit, daß eine einzelne Reaktion vom Typ j im nächsten Zeitintervall dt stattfindet

Bsp.: X
$$\longrightarrow$$
 B
w für den Übergang n \longrightarrow n-1: $w_{(n-1)^*n} \sim n$
oder $w_{(n-1)^*n} = k^*V^*c_x$

Bsp.: A + 2X
$$\longrightarrow$$
 3X
w für den Übergang n \longrightarrow n+1: $w_{(n+1)n} \sim n^*(n-1)^*c_A$

Gillespie-Algorithmus

• beinhaltet die Simulation der Trajektorien wie oben beschrieben.

• für dieses stochastische Verfahren wurde als einzigem gezeigt, daß es für eine hohe Zahl von durchgeführten Experimenten tatsächlich mit der deterministischen Lösung übereinstimmt.

Gillespie-Algorithmus

(1) Zunächst wird die totale Reaktionswahrscheinlichkeit u₀(n) berechnet. Diese ist die Summe aller Wahrscheinlichkeiten für die j möglichen, individuellen Reaktionen:

$$u_0(n) = \sum_j w_j$$

(2) Der stochastische Zeitschritt wird nach

$$\Delta t = -\frac{\ln(\zeta_1)}{u_0(n)}$$

berechnet, wobei ξ_1 eine über [0,1] gleichverteilte Zufallszahl ist.

(3) Nun muß berechnet werden, welche Reaktion α stattfindet. Dazu wird eine zweite über [0,1] gleichverteilte Zufallszahl ξ_2 generiert und die Reaktion α nach folgendem Kriterium gewählt.

$$\sum_{j=1}^{\alpha-1} \frac{w_j}{u_0(n)} \le \xi_2 \le \sum_{j=1}^{\alpha} \frac{w_j}{u_0(n)}$$

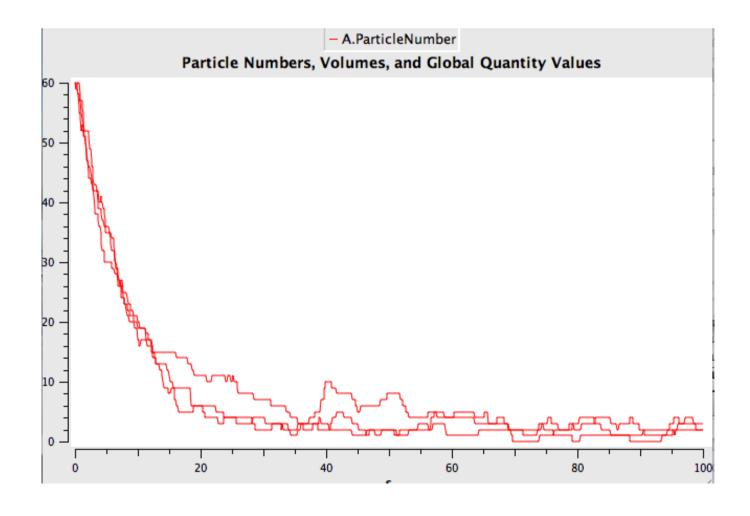
Die entsprechende Reaktion wird dann auf Teilchenebene "durchgeführt", d.h. die Anzahl der beteiligten Molekülspezies erniedrigt oder erhöht. Der gesamte Vorgang (1-3) wird dann so oft wiederholt, bis man die gewünschte Zeitspanne dargestellt hat.

Simulation langer Zeitreihen

- Oft ist ja gewünscht, eben nicht den im Mittel gerechneten, deterministischen Verlauf zu ermitteln, sondern das Verhalten einzelner, stochastischer Trajektorien zu ermitteln, wie es die Natur auch macht
- Fehler mitteln sich natürlich auch nicht nur über eine Menge von Zeitreihen, sondern auch mit der grossen Zahl von Molekülen und/oder grosser Zahl von Zeitschritten heraus

Verteilung / Trajektorie

Einfaches Modell: -> A ->



Verteilung

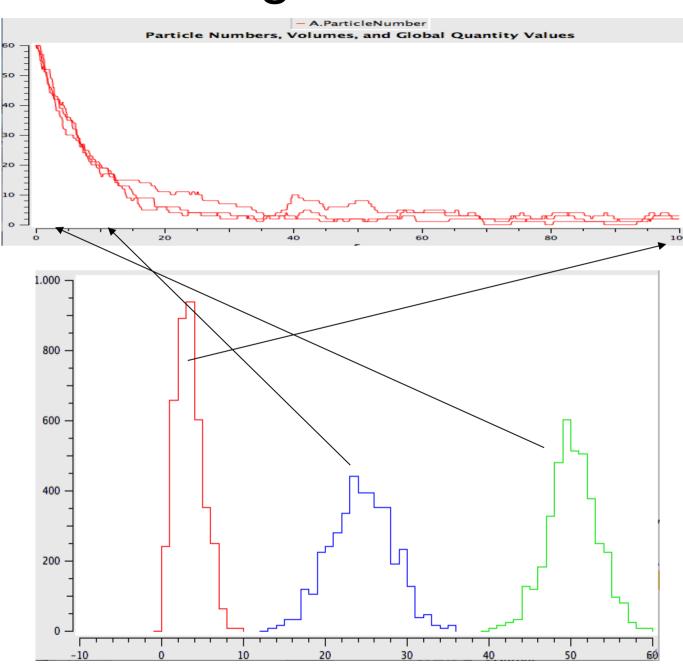
500 Simulationen

Verteilung bei

t=2

t=10

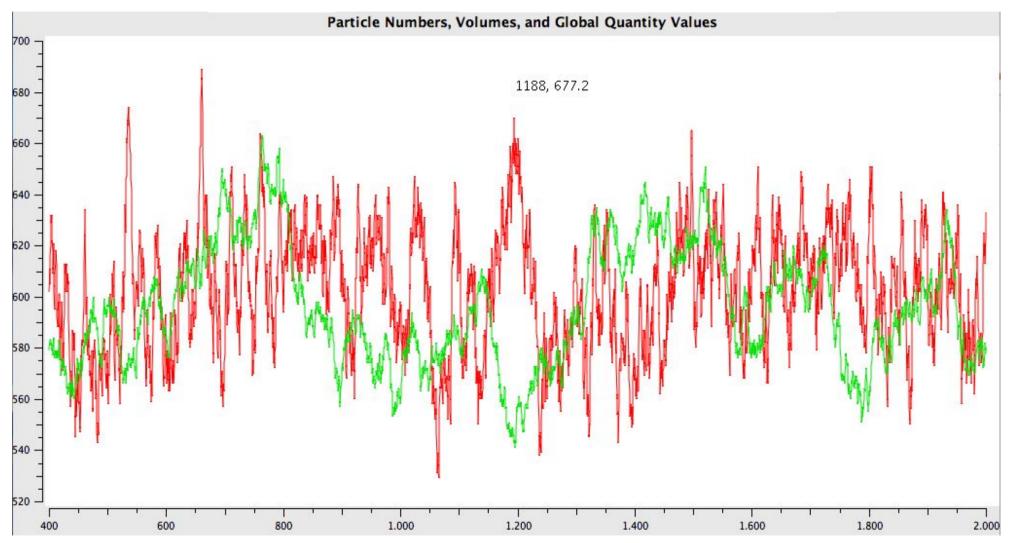
t=100



Verteilung

- Die Entwicklung der Verteilung ist deterministisch.
- Es ist schwierig, diese direkt zu rechnen.
- Sie beinhaltet Informationen, die ansonsten nur durch wiederholtes Simulieren und statistische Analyse der Ergebnisse gewonnen werden kann.
- Sie enthält nicht die ganze Information bzgl. der Dynamik des Prozesses

Trajektorien / Dynamik



Gleiche Verteilung, aber verschiedene Dynamik

Beispiel: Bistabilität

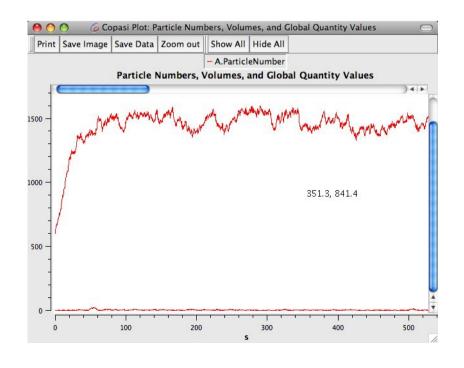
- Bistabile Systeme sind ein Beispiel für qualitative stochastische Effekte. Ein System, das in der deterministischen Simulation bistabil ist, kann Schalten oder Monostabilität in der stochastischen Simulation zeigen.
- Das wird nicht in der Verteilung wiedergegeben
- Hier ist der Durchschnitt definitiv nicht gleich der deterministischen Lösung

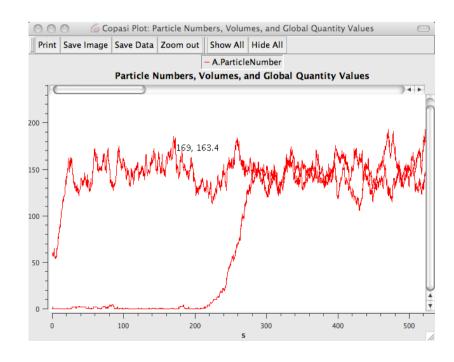
Bistabilität

Daas gleiche bistabile System zweimal simuliert:

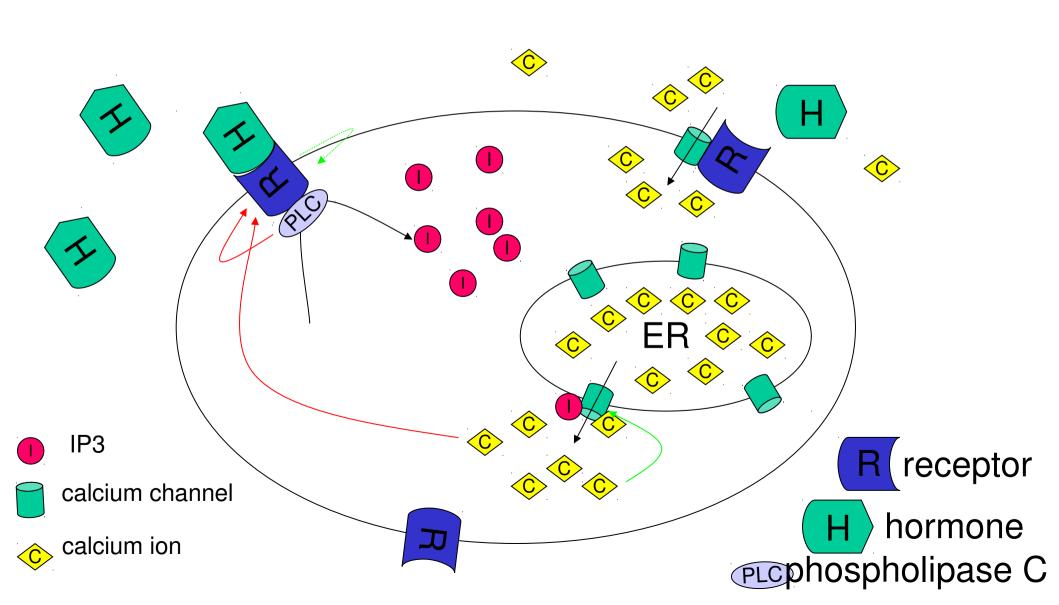
Höhere Teilchenzahlen: Bistabilität

Kleinere Teilchenzahlen: einer der steady states verliert die Stabilität

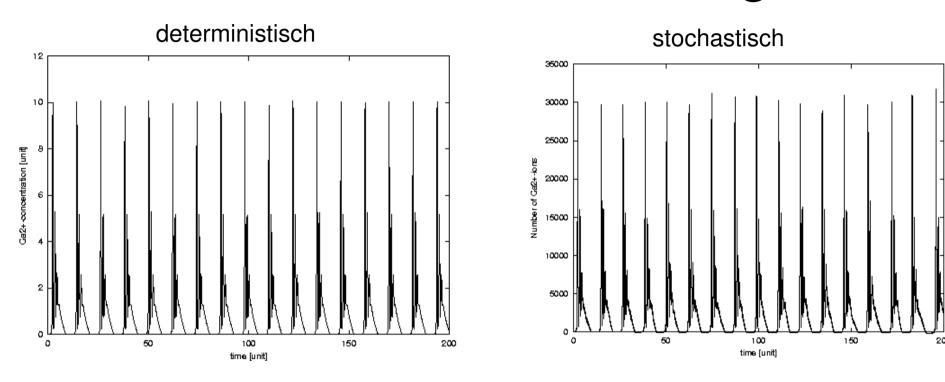




Schema: Calciumsignaltransduktion

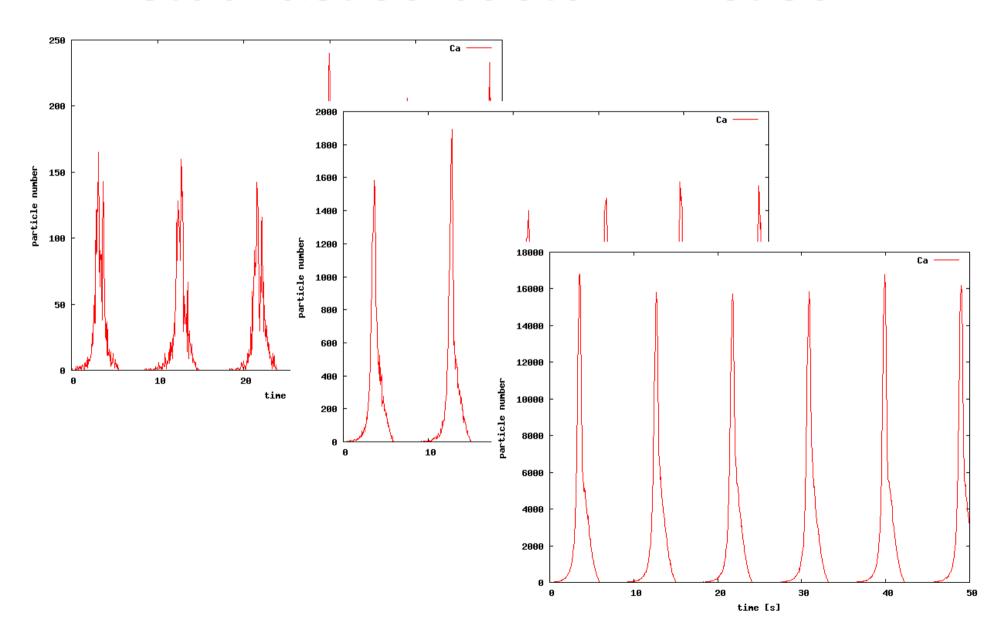


Simulation von Calciumsignalen

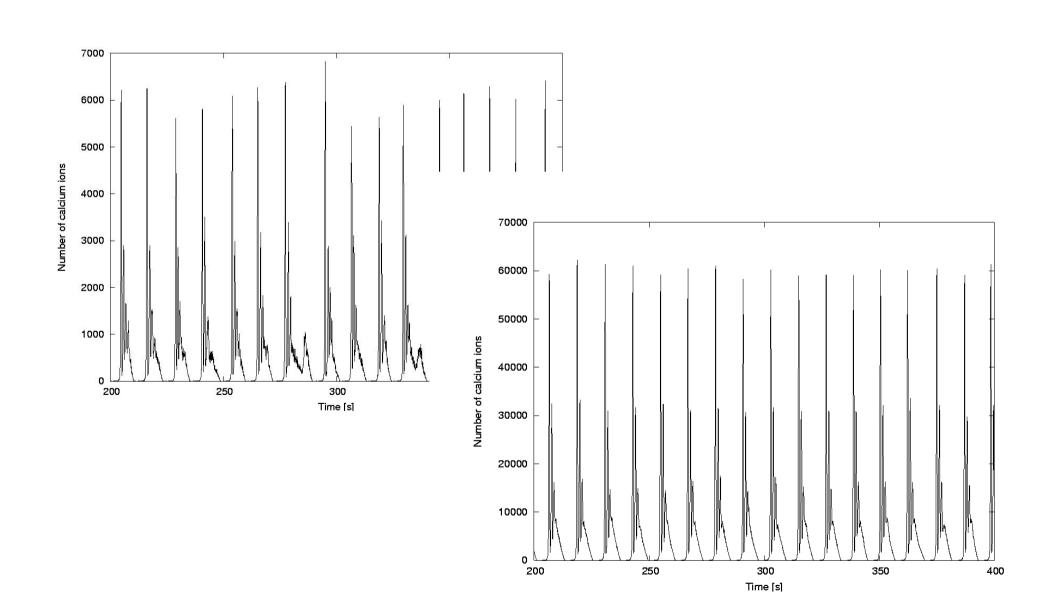


Es gibt bisher keine festen Regeln, um zu bestimmen, wann der Übergang von stochastischem zu deterministischen Verhalten passiert!

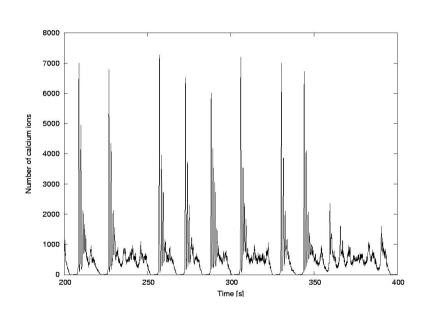
Übergang stochastisch/deterministisch

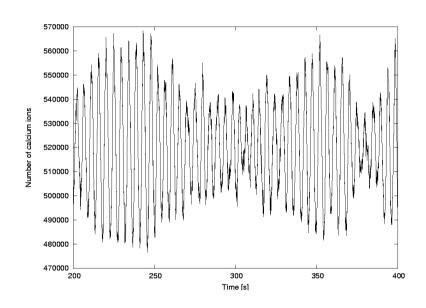


Übergang stochastisch/deterministisch



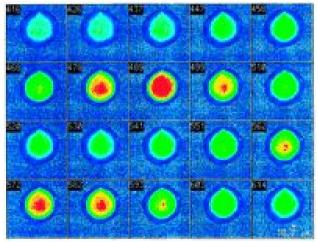
Übergang stochastisch/deterministisch





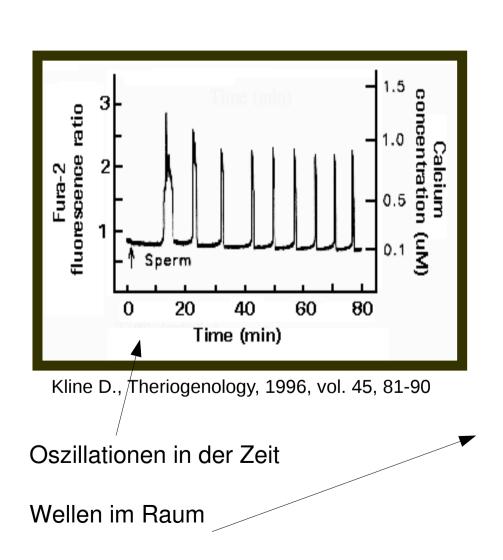
Deterministisch ist dies ein steady state!

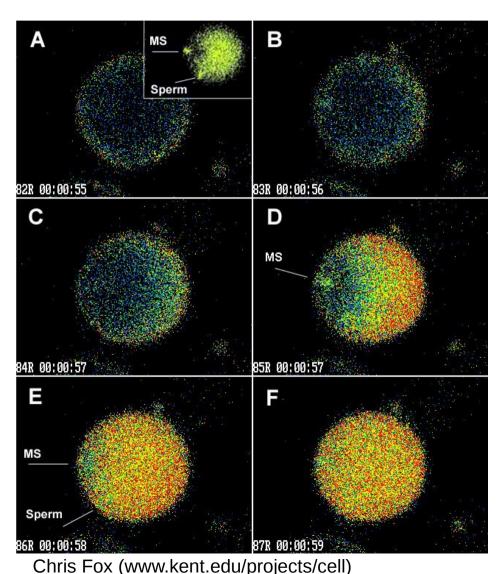
Calciumwellen + räumliche Simulationen



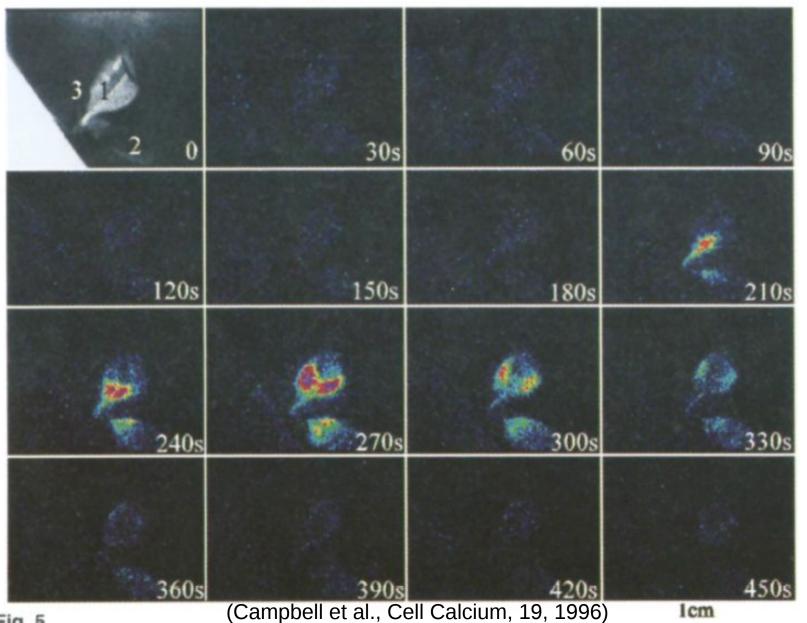
Chiu et al., Hum. Reprod. (2003) 18 (2): 408-416.

Calciumsignaltransduktion während der Fertilisation





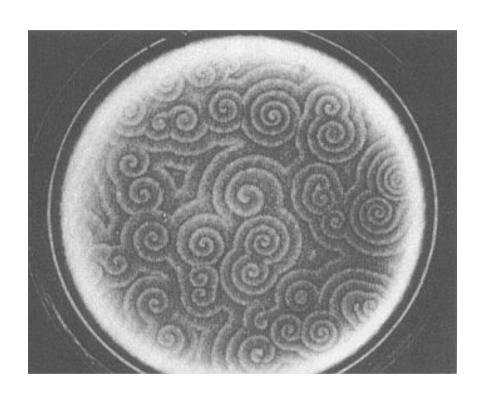
Calciumsignaltransduktion in Pflanzen



Signalleitung durch die ganze Pflanze

Fig. 5

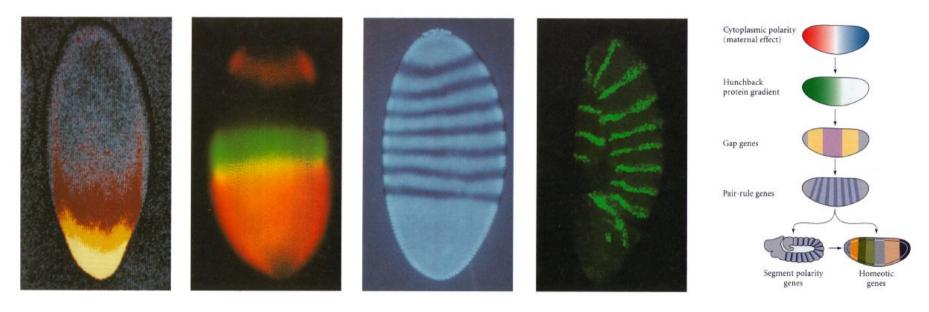
Konzentrationswellen – häufig in der Natur



Diese Muster verändern sich mit der Zeit.

Konzentrationswellen (Spiralwellen) in einer Petrischale mit Dictyostelium discoideum. Die Muster bilden sich in Antwort auf einen Stressor (Ball, 1994)

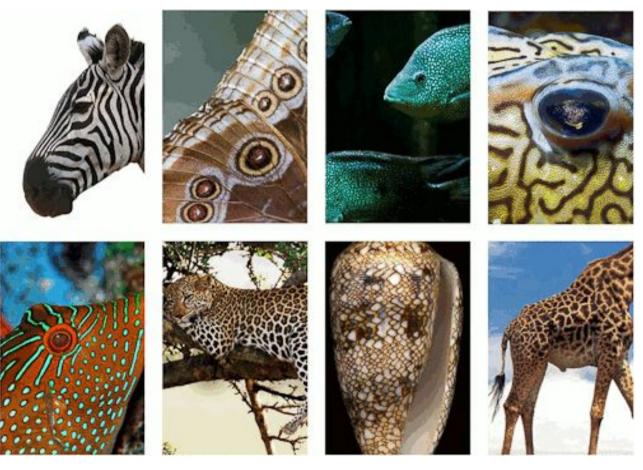
Stehende Wellen/Muster



Quelle: Gilbert, Developmental Biology

Während der Embryogenese entwickeln sich Proteingradienten und Muster, die relativ lange stabil bleiben.

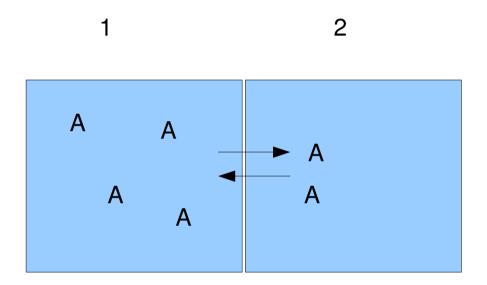
Stehende Wellen/Muster



Frage:
Wie entstehen aus etwas
homogenen (z.B. gleichartigen Zellen) solche Muster?

Quelle: Gilbert, Developmental Biology

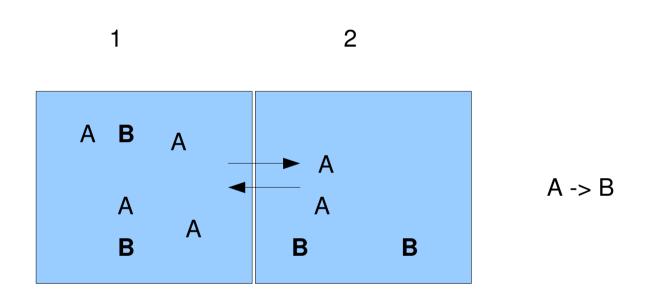
Modellierung von diffusiv gekoppelten Prozessen 1



Die Diffusion wird mit der Zeit für einen Ausgleich der Konzentrationen sorgen

$$\frac{\mathbf{d}[\mathbf{A}1]}{\mathbf{d}t} = -\mathbf{D}_{\mathbf{A}} \cdot [(\mathbf{A}1 - \mathbf{A}2)]$$

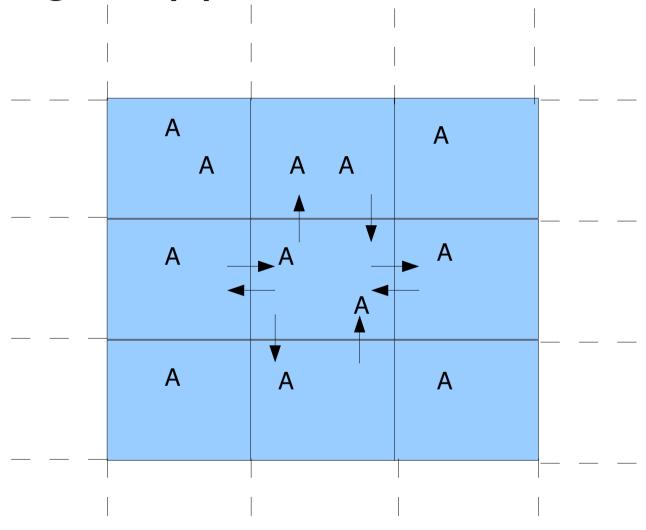
Modellierung von diffusiv gekoppelten Prozessen 2



Kommen Reaktionen dazu, werden die entsprechenden Terme addiert

$$\frac{\mathbf{d}[\mathbf{A}1]}{\mathbf{d}t} = -\mathbf{D}_{\mathbf{A}} \cdot [(\mathbf{A}1 - \mathbf{A}2)] - \mathbf{k}_{1} \cdot [\mathbf{A}1]$$

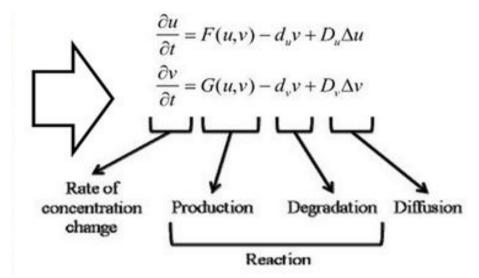
Modellierung von diffusiv gekoppelten Prozessen 3



Hat man viele miteinander verbundene Raumeinheiten, ist auch der diffusive Austausch mit vielen Partnern möglich (exemplarisch hier für eine Einheit gezeigt)



Turing-Gleichungen in der allgemeinsten Form:



Turing erkannte als Erster (1952), dass 2 Chemikalien, die miteinander reagieren und in 1D oder 2D diffundieren, stabile Muster bilden können

Eine der Substanzen ist ein **Inhibitor** und unterdrückt die Produktion von beiden Substanzen. Die andere Substanz ist ein **Aktivator** und beschleunigt die Produktion beider Substanzen. Der Inhibitor diffundiert schneller als der Aktivator.

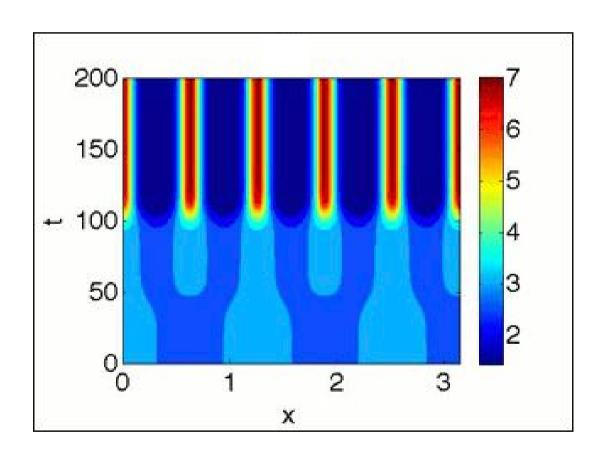
Gierer-Meinhardt

$$\frac{\partial \overline{a}}{\partial \overline{t}} = D \overline{\Delta} \overline{a} + \frac{\overline{a}^2}{\overline{h}} - \overline{a} + \sigma ,$$

$$\frac{\partial \overline{h}}{\partial \overline{t}} = \overline{\Delta} \overline{h} + \mu (\overline{a}^2 - \overline{h}) ,$$

Variante des Turing-Systems, das für die Entwicklungsbiologie entwickelt wurde. a und h sind Morphogene.





Typische Visualisierung eines Raum-Zeit-Verlaufs eines 1D-Systems



$$\Delta a_{i,j} = D_a (a_{i+1,j} + a_{i-1,j} + a_{i,j+1} + a_{i,j+1} - 4a_{i,j}) + k(16 - a_{i,j} b_{i,j})$$

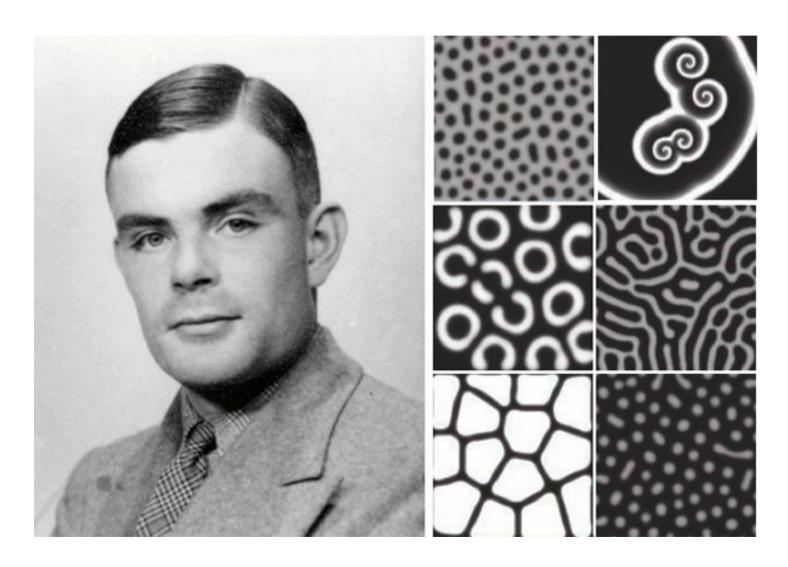
$$\Delta b_{i,j} = D_b (b_{i+1,j} + b_{i-1,j} + b_{i,j+1} + b_{i,j+1} - 4b_{i,j}) + k(a_{i,j} b_{i,j} - b_{i,j} - 12 - \beta_{i,j})$$

$$2D$$

$$a \qquad b \qquad [a: black, b: yellow]$$

$$D_a = 0.1 \ D_b = 0.02 \ \beta = 0.1 \ k = 0.02$$

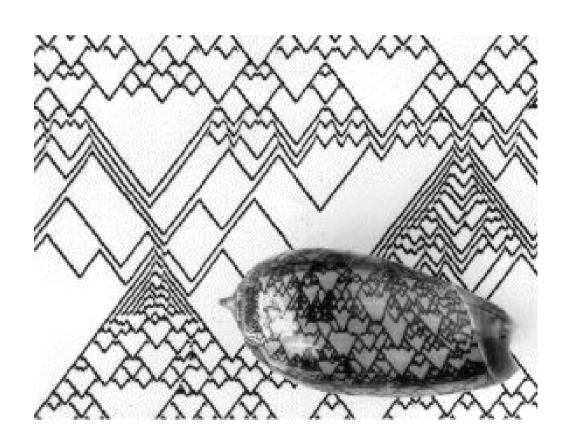
Quelle: Reaction-Diffusion by Sertan Girgin and Ahmet Saçan



Wenn man die Parameter ändert, entstehen verschiedene Muster.

Shigeru Kondo & Takashi Miura/Science

Meinhardt: Muster auf Meeresschnecken



Im Prinzip entstehen die meisten Muster hier durch langsam sich verändernte Muster in 1D

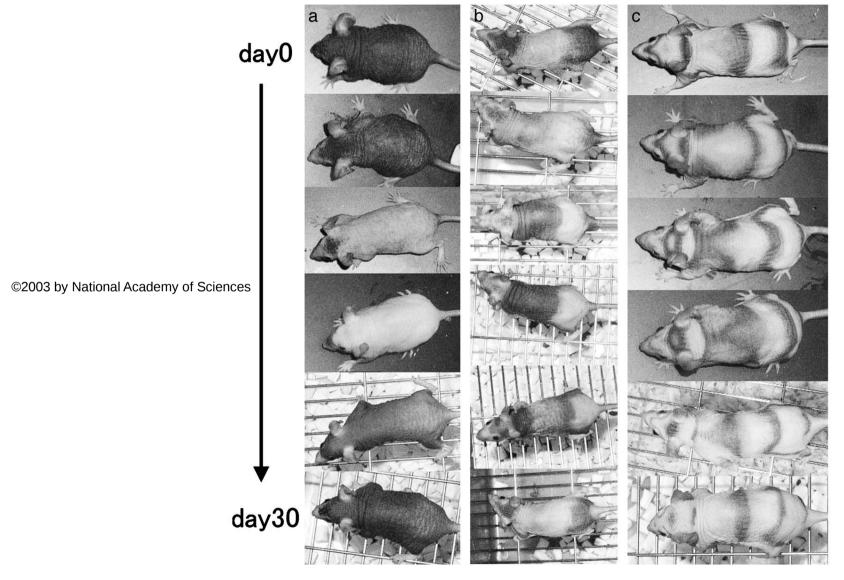
C D Ε

Kondo et al., 2009, Int. J. Develop. Biol.

Turing und Fische

Als Student beobachtete S. Kondo die Entwicklung von Kaiserfischen und entdeckte, dass deren Muster sich verändern nach Gesetzmässigkeiten, die auf Turing-Mustern basieren.

Pattern change of a homozygous Foxn1tw mouse during the 30-day cycle.



Turing-Mäuse

Suzuki N et al. PNAS 2003;100:9680-9685

Achtung!

Wenn die Größe der betrachtenden Raumeinheiten gegen null geht, geht die mathematische Beschreibung des Systems in PDEs über, was die wirklich korrekte Form ist.

Wir haben hier nicht das Problem von Randbedingungen besprochen.

Etwas zum Ausprobieren.....



Einfaches experimentelles System, zur Beobachtung von Musterbildung

Fig. 1. Detail of pattern in a petri dish with 19-cm diameter filled to a height of 6 mm with a solution, containing 0.2 mM iodine, 100 mM NaCl, and 0.25 mg/ml starch, 25 min after the start of the experiment. The area corresponds to about 11×11 cm in reality

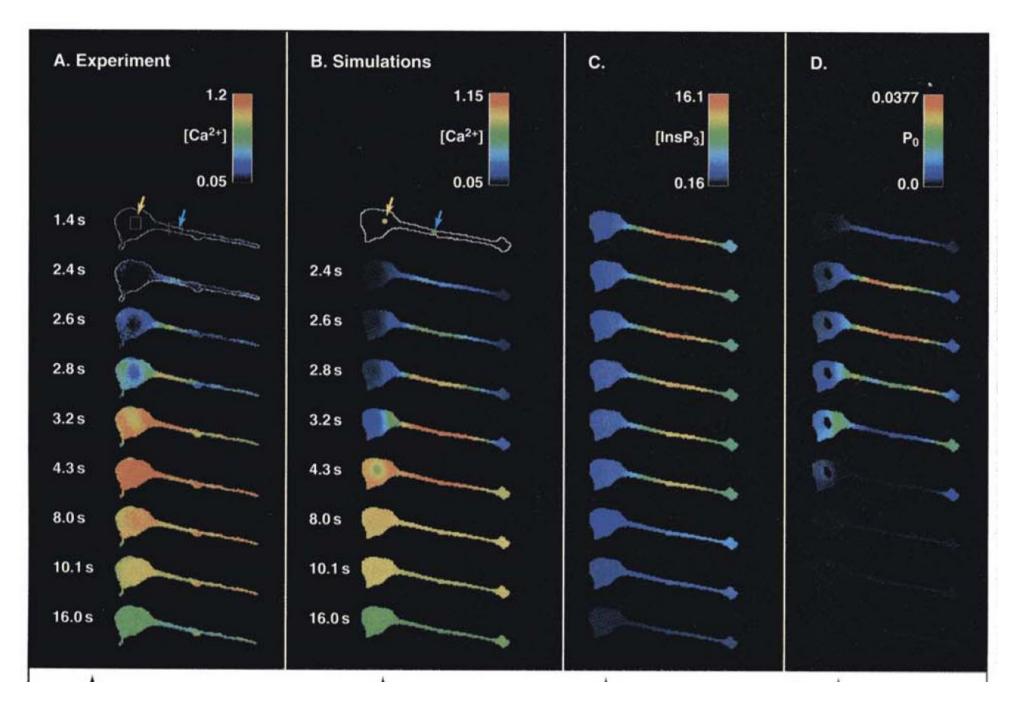
Kummer und Baier, Z. Naturforschung, 1996

Zurück zu Calcium-Modellen

Mit Reaktions-Diffusions-Modellen lassen sich auch Calciumwellen und -muster beschreiben.

Der Reaktionsteil wird hier durch die entsprechenden Reaktionen der Calciumsignaltransduktion ersetzt.

Es gibt auch stochastische Algorithmen für räumliche Simulationen, falls angebracht.



Bradykinin-induzierte Calciumwellen in Neuronen (Quelle: VCell Doku)