

Smart and Human 摂南大学》

計算機援用設計 連続体の力学

M科

解析技術の中心になるもの

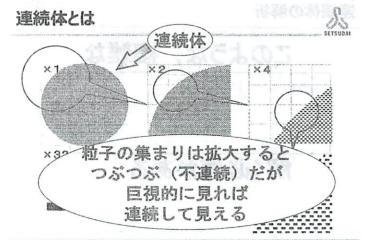
■ 有限要素法

(Finite Element Method) FEM

解析的 に解くことが難しい 微分录程式 の近似解を 教殖的 に得る方法の一つ

> 工学の諸事象は 微分方程式で表せるものが多い

SETSUNAN UNIVERSITY



SETSUNAN UNIVERSITY &

気体(水蒸気)

■ 分子の数 アボガドロ数= 6.02×10²³ 例) 水1モル=18 q 中の分子の数 (H₂O:2×1+16グラム分子)

■ 平均分子間隔 (気体)

球とみなす

100°C, 1 気圧の水蒸気 18 g の体積 $V = 22.4 \times 10^3 \times (100 + 273) / 273 \text{ cm}^3$ 分子1個あたりの体積 v = V / 6.02×10²³ cm³ 球の半径をァとすれば

 $(4\pi / 3) r^3 = v + b$ SETSUNAN UNIVERSITY

水分子の間隔(2r)≒ 46 Å $(1 \text{ Å} = 10^{-8} \text{ cm})$

解析技術の中心になるもの



■ 有限要素法

Finite Element Method

FEM)

- 1950年代
- 航空機の強度解析
- 要素分割の自由度が高い
- 構造の応力・変形・振動解析, 流体·熱·電磁界

SETSUNAN UNIVERSITY &

連続体とは



粉や砂などは粒子(つぶつぶ)の集まり で、塊ではないものは、連続体ではな い。

液体(流体),固体かの連接につの 挽ていてらえられる物質を违統体でいる。

液体や固体も粒子(分子)の集まりだが、 巨視的に見ると塊であるように見えるも のは連続体

SETSUNAN UNIVERSITY &

固体(氷)

■ 分子の数 アボガドロ数= 6.02×/0²³

例) 水1モル=18 g 中の分子の数 (H,O:2×1+16グラム分子)

■ 平均分子間隔(固体)

1/= 18cm

氷 18 g の体積 = 18 cm3 分子1個あたりの体積 v=18/ cm³ 立方体の一辺の長さを a とすれば $a^3 = v + b$ 水分子の間隔 ≒ 3 Å

SETSUMAN UNIVERSITY &

(1 Å = 10-8 cm)

013 V 1-52/2-4

連続体と見なしうる条件

からのたきでや、ゆもの同時にもとれて F分大的粉件的建筑体 2Agt

〈固体〉

>> 平均分子間距離

分子サイズの1000倍程度

代表長さ >> 平均自由行程

代表時間 >> 平均衝突時間

10-9秒

SETSUNAN UNIVERSITY &

粒子の運動方程式 $m\frac{\partial \vec{v}}{\partial t} = \vec{F}$ を解く

解くべき支配方程式は比 較的簡単であり、解き方 は単純であるが、膨大な 数の粒子の計算が必要

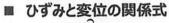
SETSUNAN UNIVERSITY &

弾性体の変形と応力(材料力学)



■ つり合い方程式

$$\frac{\partial \sigma_x}{\partial x} + \frac{\partial \tau_{yx}}{\partial y} + F_x = 0$$



■ 応力とひずみの関係

$$\varepsilon_{x} = \frac{1}{E} \left[\sigma_{x} - \nu \left(\sigma_{y} + \sigma_{z} \right) \right]^{1}$$

流体の運動(流体力学)



質量の保存式(連続の式)

$$\frac{\partial u}{\partial r} + \frac{\partial v}{\partial v} = 0$$

運動量の保存式(運動方程式)

$$\frac{\partial u}{\partial t} + u \frac{\partial u}{\partial x} + v \frac{\partial u}{\partial y} = -\frac{1}{\rho} \frac{\partial p}{\partial x} + v \nabla^2 u$$

p:压力

$$\frac{\partial v}{\partial t} + u \frac{\partial v}{\partial x} + v \frac{\partial v}{\partial y} = -\frac{1}{\rho} \frac{\partial p}{\partial y} + v \nabla^2 v$$

実在の物質は分子の集まり → 連続体として扱う

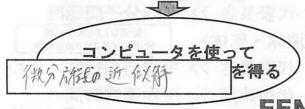
それでも複雑な偏微分方程式を連立して解く必要がある

SETSUNAN UNIVERSITY

コンピュータによる数値解析



実際の工学的諸問題について 微分方程式を解くことは 容易でない



SETSUNAN UNIVERSITY

物質の変形・運動の数式表現



■連続体の動き:かたまりとしての物質の 運動を表現

質量・運動量・エネルギー保存式 などを解く

> 解くべき支配方程式および その解き方は複雑であるが、 膨大な数の粒子の計算は必 要としない

SETSUNAN UNIVERSITY &

熱伝導(伝熱工学)



■ エネルギーの保存式 (熱伝導方程式)

$$\frac{\partial T}{\partial t} = a \left(\frac{\partial^2 T}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 T}{\partial y^2} \right) = a \nabla^2 T \qquad T : \mathbf{Ze}$$

$$a : \mathbf{Shinks}$$

$$\nabla^2 \equiv \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2}$$



SETSUNAN UNIVERSITY &

連続体の解析



このような、複雑な

偷给处意耀乱



解く必要がある

SETSUNAN UNIVERSITY &

コンピュータで微分方程式を解く



微分方程式 → 積分 → 解(連続関数)

離散化により微分方程式の を得ることができる

数値積分 → 近似解 (離散値)

離散点の数を増やす

