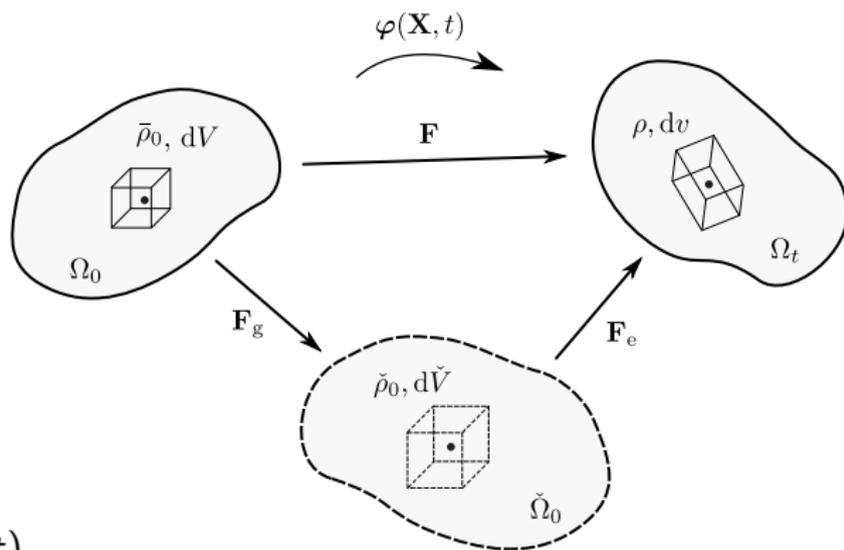


Sistema termodinámico abierto

Crecimiento cinemático



$$\bar{\rho}_0 = \bar{\rho}_0(\mathbf{X}, t)$$

- Se propone una configuración intermedia **ficticia** $\check{\Omega}_0$ cinemáticamente incompatible.
- El gradiente de deformación se define de forma multiplicativa $\mathbf{F} = \mathbf{F}_e \mathbf{F}_g$, donde \mathbf{F}_e es la parte elástica y \mathbf{F}_g de crecimiento y remodelación.
- Con $J_e = \det \mathbf{F}_e > 0$ y $J_g = \det \mathbf{F}_g > 0$.

Sistema termodinámico abierto

Balance de masa $\rightarrow \bar{\rho}_0$

$$m = \int_{\Omega_0} \bar{\rho}_0 dV = \int_{\Omega_t} \rho dv = \text{const.} > 0 \quad (1)$$

$$\bar{\rho}_0 = \rho J \quad (2)$$

$$\dot{m} = \frac{D}{Dt} \int_{\Omega_0} \bar{\rho}_0 dV = \int_{\Omega_0} \mathcal{R}_0 dV + \int_{\partial\Omega_0} \mathcal{R} \cdot \mathbf{N} dS, \quad (3)$$

$$\dot{\bar{\rho}}_0 = \mathcal{R}_0 + \nabla_0 \cdot \mathcal{R}. \quad (4)$$

donde:

- \mathcal{R}_0 es un término escalar fuente de masa (proliferación, hipertrofia, mitosis), y
- \mathcal{R} un término vectorial de flujo másico sobre el contorno $\partial\Omega_0$ (migración celular).

Sistema termodinámico abierto

Balance de momentum lineal $\rightarrow \bar{\rho}_0 \mathbf{v}$

$$\begin{aligned} \dot{\mathbf{L}}(t) = \frac{D}{Dt} \int_{\Omega_0} \bar{\rho}_0 \mathbf{v} \, dV &= \int_{\Omega_0} (\bar{\rho}_0 \mathbf{b}_0 + \mathbf{v} \mathcal{R}_0 - \nabla_0 \mathbf{v} \mathcal{R}) \, dV \\ &+ \int_{\partial\Omega_0} [\mathbf{T} + (\mathbf{v} \otimes \mathcal{R}) \mathbf{N}] \, dS \end{aligned} \quad (5)$$

Tanto \mathcal{R}_0 y \mathcal{R} contribuyen al balance de momentum lineal.

Reemplazando el balance de masa y aplicando el teorema de Gauss, se tiene

$$\nabla_0 \cdot \mathbf{P} + \bar{\rho}_0 \mathbf{b}_0 = \bar{\rho}_0 \dot{\mathbf{v}} \quad (6)$$

que corresponde a la **primera ecuación de movimiento de Cauchy**.

Sistema termodinámico abierto

Balance de momentum angular $\rightarrow \mathbf{x} \times \bar{\rho}_0 \mathbf{v}$

$$\begin{aligned} \dot{\mathbf{J}}(t) = \frac{D}{Dt} \int_{\Omega_0} \mathbf{x} \times \bar{\rho}_0 \mathbf{v} \, dV &= \int_{\Omega_0} \mathbf{x} \times (\bar{\rho}_0 \mathbf{b}_0 + \mathbf{v} \mathcal{R}_0 - \nabla_0 \mathbf{v} \mathcal{R}) \, dV \\ &+ \int_{\partial\Omega_0} \mathbf{x} \times [\mathbf{T} + (\mathbf{v} \otimes \mathcal{R}) \mathbf{N}] \, dS \end{aligned} \quad (7)$$

Tanto \mathcal{R}_0 y \mathcal{R} contribuyen al balance de momentum angular.

Reemplazando el balance de masa y aplicando el teorema de Gauss, se tiene

$$\boldsymbol{\varepsilon} : \mathbf{F}(\mathbf{P} + \mathbf{v} \otimes \mathcal{R})^T = \mathbf{0} \quad (8)$$

donde $\mathbf{F}\mathcal{R}$ es coaxial con \mathbf{v} . Luego

$$\mathbf{P}\mathbf{F}^T = \mathbf{F}\mathbf{P}^T \quad \text{ó} \quad \mathbf{S}^T = \mathbf{S}, \quad (9)$$

que corresponde a la **segunda ecuación de movimiento de Cauchy**.

Sistema termodinámico abierto

Balance de energía interna $\rightarrow \bar{\rho}_0 e$

$$\begin{aligned} \frac{D}{Dt} \int_{\Omega_0} \bar{\rho}_0 e \, dV &= \int_{\Omega_0} \mathbf{P} : \dot{\mathbf{F}} \, dV \\ &+ \int_{\Omega_0} (\bar{\rho}_0 \mathcal{Q}_0 + e \mathcal{R}_0 - \nabla_0 e \cdot \mathcal{R}) \, dV \\ &+ \int_{\partial\Omega_0} (-\mathbf{Q} + e \mathcal{R}) \cdot \mathbf{N} \, dS \end{aligned} \quad (10)$$

Tanto \mathcal{R}_0 y \mathcal{R} contribuyen al balance de energía interna, expresada como $e = e(\mathbf{X}, t)$ por unidad de masa.

Reemplazando el balance de masa y aplicando el teorema de Gauss, se tiene

$$\bar{\rho}_0 \dot{e} = \mathbf{P} : \dot{\mathbf{F}} - \nabla_0 \cdot \mathbf{Q} + \bar{\rho}_0 \mathcal{Q}_0 \quad (11)$$

que corresponde a la **primera ley de la termodinámica**.

Sistema termodinámico abierto

Principio de desigualdad de la entropía $\rightarrow \bar{\rho}_0 S$

$$\begin{aligned} \Gamma(t) = & \frac{D}{Dt} \int_{\Omega_0} \bar{\rho}_0 S \, dV \\ & - \left(\int_{\Omega_0} (\bar{\rho}_0 \mathcal{H}_0 + S \mathcal{R}_0 - \nabla_0 S \cdot \mathcal{R}) \, dV \right. \\ & \left. + \int_{\partial\Omega_0} (-\mathbf{H} + S \mathcal{R}) \cdot \mathbf{N} \, dS \right) \geq 0, \end{aligned} \quad (12)$$

Donde se definen los términos fuente y flujo de entropía, $\mathcal{H}_0 = \mathcal{Q}/\Theta$ y $\mathbf{H} = \mathbf{Q}/\Theta$.

Reemplazando el balance de masa y energía interna, y aplicando el teorema de Gauss

$$\mathcal{D}_{\text{int}} = \bar{\rho}_0 \Theta \dot{S} + \mathbf{P} : \dot{\mathbf{F}} - \bar{\rho}_0 \dot{e} - \bar{\rho}_0 \Theta \mathcal{H}_0 - \frac{1}{\Theta} \mathbf{Q} \cdot \nabla_0 \Theta \geq 0 \quad (13)$$

considerando que $\mathbf{Q} \cdot \nabla_0 \Theta \leq 0$ y $W = e - \Theta S$, finalmente resulta

$$\mathcal{D}_{\text{int}} = \mathbf{P} : \dot{\mathbf{F}} - \bar{\rho}_0 \dot{W} - \eta \dot{\Theta} - \bar{\rho}_0 \Theta \mathcal{H}_0 \geq 0 \quad (14)$$

que corresponde a la **segunda ley de la termodinámica**, llamada **desigualdad de Clausius-Duhem**. Con W la función densidad de energía por unidad de volumen.