

EQUAZIONI DI CONSERVAZIONE PER UNA MISCELA GASSOSA BINARIA

BILANCIO	EQUAZIONE	NOTE
MASSA	$\frac{\mathcal{I} \mathbf{r}}{\mathcal{I} t} + \vec{\nabla} \circ (\mathbf{r} \vec{v}) = 0 \quad \text{oppure} \quad \frac{D \mathbf{r}}{D t} = 0$	dove, <ul style="list-style-type: none"> $\mathbf{r} = \mathbf{r}(p_v, p_a, T)$
SPECIE	$\frac{\mathcal{I} \mathbf{r}_v}{\mathcal{I} t} + \vec{\nabla} \circ (\mathbf{r}_v \vec{v}) = -\vec{\nabla} \circ \vec{j}_v$ $\vec{j}_v = \underbrace{-\mathbf{r} D(\vec{\nabla} \mathbf{w}_v)}_{\text{mass diffusion}} + \underbrace{D M_v M_a \mathbf{w}_v [\vec{\nabla} \ln(p)]}_{\text{pressure diffusion}} + \underbrace{\frac{D M_v M_a \mathbf{w}_v \mathbf{w}_a}{RT} (\vec{f}_2 - \vec{f}_1)}_{\text{body-force diffusion}} - \underbrace{\mathbf{r} D \mathbf{w}_v \mathbf{w}_a \mathbf{a}^* [\vec{\nabla} \ln(T)]}_{\text{thermal diffusion (effetto Soret)}}$ $\mathbf{r} \frac{\mathcal{I} \mathbf{w}_v}{\mathcal{I} t} + \mathbf{r} \vec{v} \circ (\vec{\nabla} \mathbf{w}_v) = \vec{\nabla} \circ [\mathbf{r} D(\vec{\nabla} \mathbf{w}_v)]$	dove, <ul style="list-style-type: none"> \mathbf{w}_v = frazione massica di vapore: $\mathbf{w}_v \equiv \mathbf{r}_v / \mathbf{r}$ D = diffusività di massa totale somma della diffusività di massa laminare, di quella turbolenta ed, eventualmente, di quella dovuta alle onde che nascono all'interfaccia liquido-miscela gassosa; \mathbf{a}^* = fattore di diffusione termica; il termine di <i>pressure diffusion</i> è importante solo nei flussi vorticosi; il termine di <i>body-force diffusion</i> assume un valore non trascurabile solo quando sulle 2 componenti agiscono differenti forze di massa; il termine di <i>thermal diffusion</i> rappresenta il contributo alla diffusione della specie dovuto al gradiente di temperatura (è importante solo in speciali situazioni).
QUANTITA' DI MOTO	$\mathbf{r} \frac{\mathcal{I} \vec{v}}{\mathcal{I} t} + \mathbf{r} \vec{v} \circ (\vec{\nabla} \vec{v}) = -\vec{\nabla} p + \vec{\nabla} \circ \vec{\mathbf{f}} + \mathbf{r} \vec{g}$ $\mathbf{t}_{ij} = \mathbf{m} \left(\frac{\mathcal{I} v_i}{\mathcal{I} x_j} + \frac{\mathcal{I} v_j}{\mathcal{I} x_i} \right) - \mathbf{m}' \frac{\mathcal{I} v_i}{\mathcal{I} x_i} \mathbf{d}_{ij} - \mathbf{r} \left(\mathbf{w}_v v_{vi} v_{vj} + \mathbf{w}_a v_{ai} v_{aj} \right)$ $\mathbf{r} \frac{\mathcal{I} \vec{v}}{\mathcal{I} t} + \mathbf{r} \vec{v} \circ (\vec{\nabla} \vec{v}) = -\vec{\nabla} p_d + \vec{\nabla} \circ \vec{\mathbf{f}} + \mathbf{b} \mathbf{r} (T - T_o) \vec{g} + \mathbf{b}^* \mathbf{r} (\mathbf{w}_v - \mathbf{w}_{v0}) \vec{g}$	dove, <ul style="list-style-type: none"> p_d = pressione dinamica: $\nabla p_d = \nabla p - \mathbf{r}_o \vec{g}$; \mathbf{b} = coefficiente volumetrico di espansione dovuto alla variazione di temperatura: $\mathbf{b} = -\frac{1}{\mathbf{r}} \left(\frac{\mathcal{I} \mathbf{r}}{\mathcal{I} T} \right)_{p, \mathbf{w}_v};$ \mathbf{b}^* = coefficiente volumetrico di espansione dovuto alla variazione della frazione massica: $\mathbf{b}^* = -\frac{1}{\mathbf{r}} \left(\frac{\mathcal{I} \mathbf{r}}{\mathcal{I} \mathbf{w}_v} \right)_{p, T}.$
ENERGIA TERMODIN.	$\mathbf{r} c_p \frac{\mathcal{I} T}{\mathcal{I} t} + \mathbf{r} c_p \vec{v} \circ \vec{\nabla} T = -\vec{\nabla} \circ \vec{q}'' + q'' + \mathbf{b} T \frac{D p}{D t} + \mathbf{f}$ $\vec{q}'' = \underbrace{-k \vec{\nabla} T}_{\text{Fourier conduction}} + \underbrace{(h_v - h_a) \vec{j}_v}_{\text{interdiffusional convection}} - \underbrace{\mathbf{a}^* R T \frac{M^2}{M_v M_a} \vec{j}_v}_{\text{diffusion thermo (effetto Dufour)}}$ $\mathbf{r} c_p \frac{\mathcal{I} T}{\mathcal{I} t} + \mathbf{r} c_p \vec{v} \circ \vec{\nabla} T = \vec{\nabla} \circ (k \vec{\nabla} T) + \mathbf{r} D (c_{pv} - c_{pa}) [(\vec{\nabla} T) \circ (\vec{\nabla} \mathbf{w}_v)]$	dove, <ul style="list-style-type: none"> k = conducibilità termica somma della conducibilità reale, di quella virtuale turbolenta ed, eventualmente, di quella virtuale dovuta alle onde che nascono all'interfaccia liquido-miscela gassosa; il termine di <i>diffusion thermo</i> è il contributo al trasporto del calore dovuto al gradiente della concentrazione (è importante solo in speciali situazioni).