

PQI – 3303 – Fenômenos de Transporte III

Aula 03

José Luís de Paiva

Departamento de Engenharia Química da EPUSP

Agenda

1. Coeficiente Convectivo de Transporte de Massa
2. Contradifusão Equimolar
3. Difusão de A em B parado
4. Fluxos arbitrários e escoamento turbulento.
5. Coeficiente Global de Transporte de Massa

Coeficiente Convectivo de Transporte de Massa

- A equação de continuidade da espécie química A em um sistema binário :

$$\frac{\partial \rho_A}{\partial t} = -\text{div}(\rho_A \vec{v} + \vec{J}_A) + \dot{r}_A = -\text{div}(\vec{n}_A) + \dot{r}_A$$

$$\vec{n}_A = \vec{n}x_A + \vec{J}_A = \rho \vec{v}x_A + \vec{J}_A$$

Coeficiente Convectivo de Transporte de Massa

- O fluxo mássico global de A é determinado pelo fluxo difusivo, usualmente expresso pela “lei” de Fick, e pelo escoamento (convecção) .
- Em alguns poucos casos, o equacionamento exato e o cálculo do fluxo é factível. Tal limitação é devida principalmente à complexidade do escoamento, que depende da geometria, propriedades e regime de escoamento (laminar ou turbulento).
- Este fenômeno é análogo ao observado no caso de transferência de calor, e portanto o procedimento será o mesmo, isto é, pelo emprego de um coeficiente convectivo k , análogo ao h da transferência de calor.

Interface

- Hipótese de baixo transporte de massa

$$k_x = \frac{J_A}{X_{AS} - X_{A\infty}} = \frac{-\rho D_A \left(\frac{\partial x_A}{\partial z} \right)_{z=0}}{X_{AS} - X_{A\infty}}$$

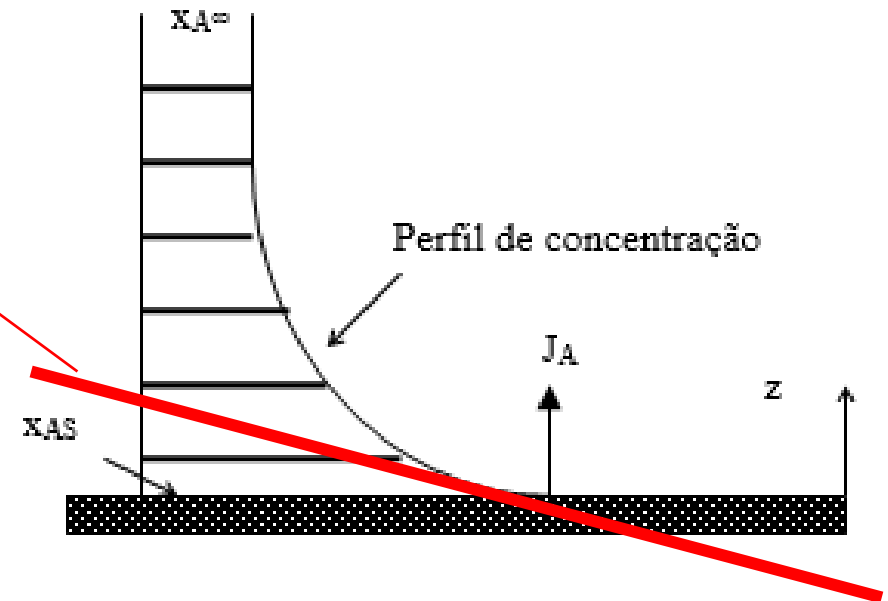


Figura 1 - Perfil de concentração

Coeficientes convectivos e fluxos

- A principal dificuldade para a obtenção do coeficiente convectivo é a determinação do perfil de concentrações.
- De fato, na maioria das situações, o cálculo do coeficiente convectivo de transporte de massa é obtido a partir de correlações semi-empíricas e expresso em termos do número de Sherwood, Sh , análogo ao número de Nusselt, Nu , da transferência de calor.

$$n_A = k_x (x_{AS} - x_{A\infty})$$

$$n_A = k_\rho (\rho_{AS} - \rho_{A\infty})$$

$$\tilde{N}_A = k_{\tilde{x}} (\tilde{x}_{AS} - \tilde{x}_{A\infty})$$

$$\tilde{N}_A = k_{\tilde{\rho}} (\tilde{\rho}_{AS} - \tilde{\rho}_{A\infty})$$

$$\tilde{N}_A = k_P (P_{AS} - P_{A\infty})$$

2. Contradifusão Equimolar

- Contra difusão equimolar unidimensional.
- O sistema é binário (A/B).

$$\tilde{N}_A = -\tilde{N}_B \Rightarrow \tilde{N} = 0$$

$$\tilde{N}_A = \tilde{x}_A \tilde{N} + \tilde{I}_A = \tilde{I}_A = -\tilde{\rho} D_{AB} \frac{d\tilde{x}_A}{dz}$$

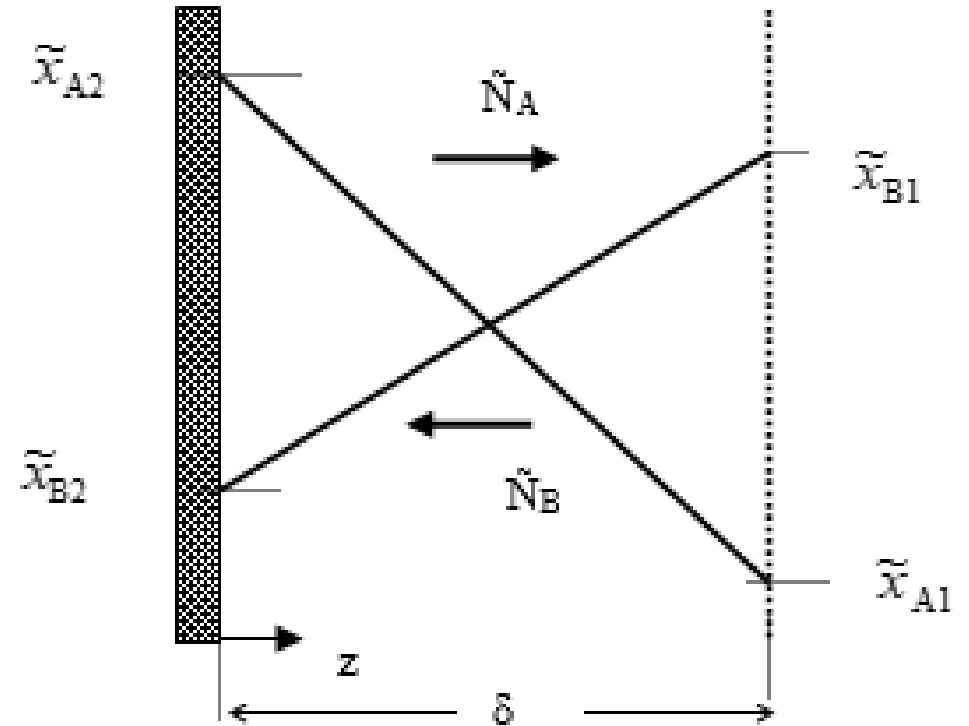
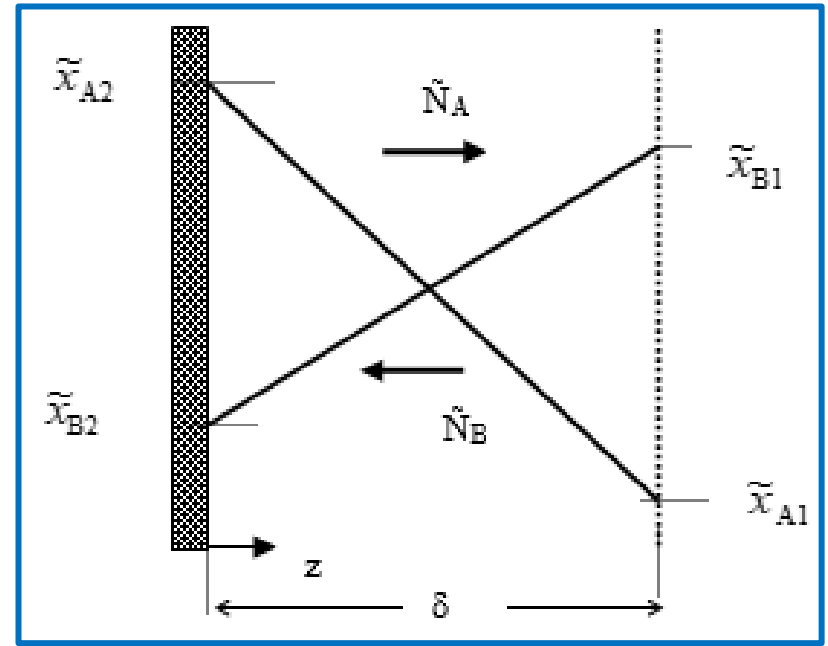


Figura 2 - Filme fase gás

2. Contradifusão Equimolar

$$\tilde{N}_A = \tilde{x}_A \tilde{N} + \tilde{I}_A = \tilde{I}_A = -\tilde{\rho} D_{AB} \frac{d\tilde{x}_A}{dz}$$

$$\tilde{N}_A = \tilde{\rho} \frac{D_{AB}}{\delta} (\tilde{x}_{A2} - \tilde{x}_{A1}) \quad \tilde{N}_B = \tilde{\rho} \frac{D_{AB}}{\delta} (\tilde{x}_{B2} - \tilde{x}_{B1})$$



- coeficientes convectivos de transporte de massa:

$$k_{\tilde{x}} = \tilde{\rho} \frac{D_{AB}}{\delta}$$

$$k_{\tilde{\rho}} = \frac{D_{AB}}{\delta}$$

3. Difusão de A em B parado

- Experimento de Stefan

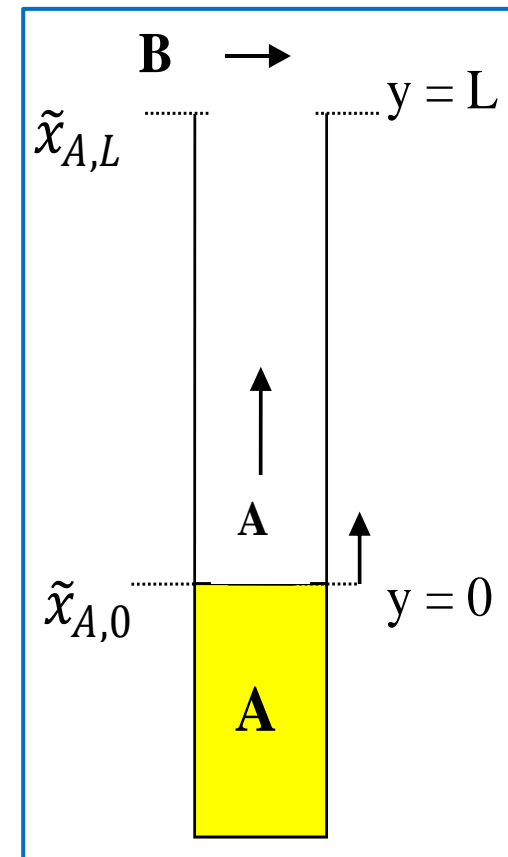
$$\tilde{N}_A = \frac{\tilde{\rho} D_{AB}}{L \tilde{x}_{BLN}} (\tilde{x}_{A,0} - \tilde{x}_{A,L})$$

$$\tilde{N}_A = \frac{D_{AB}}{L \tilde{x}_{BLN}} (\tilde{\rho}_{A,0} - \tilde{\rho}_{A,L})$$

$$\tilde{N}_A = k_{\tilde{\rho}} (\tilde{\rho}_{A,0} - \tilde{\rho}_{A,L})$$

$$k_{\tilde{\rho}} = \frac{D_{AB}}{L \tilde{x}_{BLN}} = \frac{k'_{\tilde{\rho}}}{\tilde{x}_{BLN}}$$

independe da composição.



Para sistemas diluídos:

$$k_{\tilde{\rho}} \cong k'_{\tilde{\rho}}$$

4. Fluxos arbitrários e escoamento turbulento

- O equacionamento do escoamento turbulento : modelos de turbulência.

$$\tilde{I}_A = -\tilde{\rho}(D_{AB} + \varepsilon_D) \frac{d\tilde{x}_A}{dz}$$

difusividade turbilhonar

$$\begin{aligned}\tilde{N}_A &= \tilde{x}_A \tilde{N} + \tilde{I}_A = \\ &= \tilde{x}_A (\tilde{N}_A + \tilde{N}_B) - \tilde{\rho}(D_{AB} + \varepsilon_D) \frac{d\tilde{x}_A}{dz}\end{aligned}$$

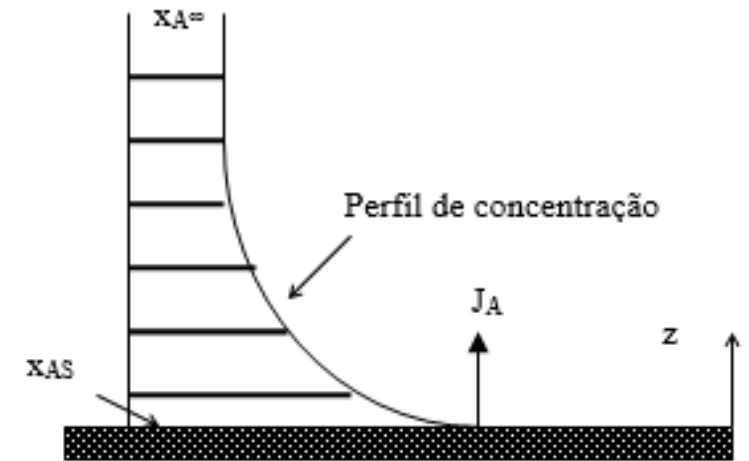


Figura 1 - Perfil de concentração

4. Fluxos arbitrários e escoamento turbulento

- Camada de fluido, δ , próxima à interface:

$$\begin{aligned}\tilde{N}_A &= \tilde{x}_A \tilde{N} + \tilde{I}_A = \\ &= \tilde{x}_A (\tilde{N}_A + \tilde{N}_B) - \tilde{\rho} (D_{AB} + \varepsilon_D) \frac{d\tilde{x}_A}{dz}\end{aligned}$$

$$\tilde{N}_A = \left(\frac{\tilde{N}_A}{\tilde{N}_A + \tilde{N}_B} \right) \tilde{\rho} \frac{(D_{AB} + \varepsilon_D)}{\delta} \ln \left[\frac{\frac{\tilde{N}_A}{\tilde{N}_A + \tilde{N}_B} - \tilde{x}_{AL}}{\frac{\tilde{N}_A}{\tilde{N}_A + \tilde{N}_B} - \tilde{x}_{A0}} \right]$$

$$k'_{\tilde{\rho}} = \frac{D_{AB} + \varepsilon_A}{\delta}$$

$$\tilde{N}_A = \frac{k'_{\tilde{\rho}}}{\beta} (\tilde{\rho}_{A0} - \tilde{\rho}_{AL})$$

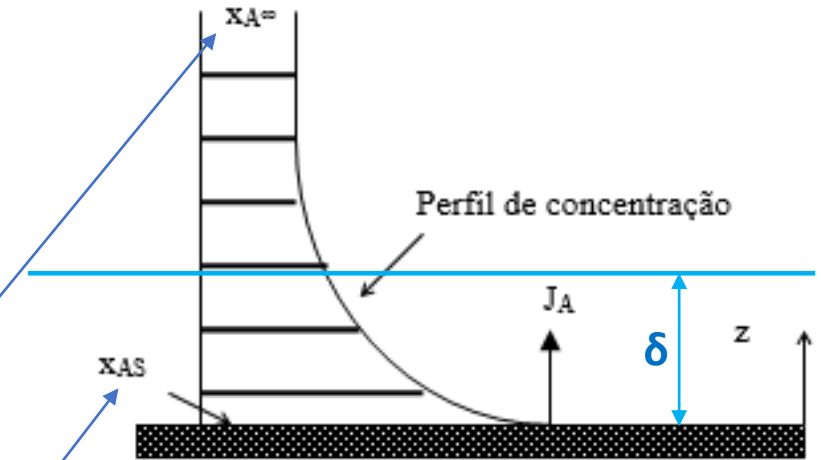


Figura 1 - Perfil de concentração

4. Fluxos arbitrários e escoamento turbulento

$$\tilde{N}_A = \left(\frac{\tilde{N}_A}{\tilde{N}_A + \tilde{N}_B} \right) \tilde{\rho} \frac{(D_{AB} + \varepsilon_D)}{\delta} \ln \left[\frac{\frac{\tilde{N}_A}{\tilde{N}_A + \tilde{N}_B} - \tilde{x}_{AL}}{\frac{\tilde{N}_A}{\tilde{N}_A + \tilde{N}_B} - \tilde{x}_{A0}} \right]$$

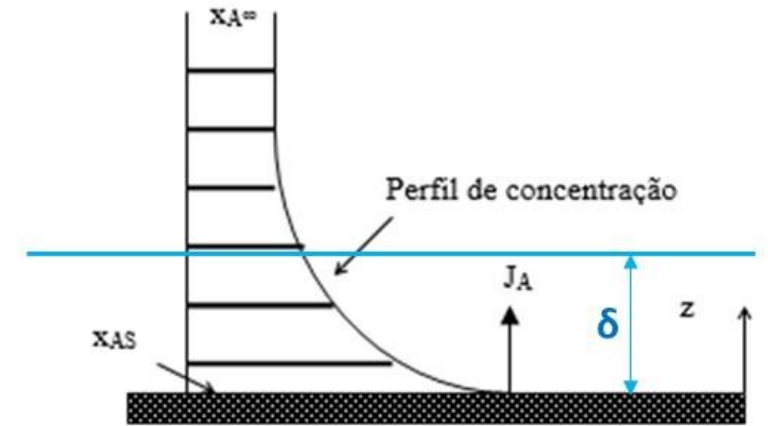


Figura 1 - Perfil de concentração

$$\tilde{N}_A = \frac{k'_{\tilde{\rho}}}{\beta} (\tilde{\rho}_{A0} - \tilde{\rho}_{AL})$$

$$\beta = \frac{\left\{ \left[\frac{\tilde{N}_A}{\tilde{N}_A + \tilde{N}_B} \right] - \tilde{x}_{AL} \right\} - \left\{ \left[\frac{\tilde{N}_A}{\tilde{N}_A + \tilde{N}_B} \right] - \tilde{x}_{A0} \right\}}{\left(\frac{\tilde{N}_A}{\tilde{N}_A + \tilde{N}_B} \right) \ln \left\{ \frac{\left[\frac{\tilde{N}_A}{\tilde{N}_A + \tilde{N}_B} \right] - \tilde{x}_{AL}}{\left[\frac{\tilde{N}_A}{\tilde{N}_A + \tilde{N}_B} \right] - \tilde{x}_{A0}} \right\}}$$

Contradifusão equimolar => $\beta = 1$

Difusão de A em B parado => $\beta = \tilde{x}_{BLN}$

CONCENTRAÇÕES USUAIS EM TRANSPORTE DE MASSA

	mass fraction ω [-]	mole fraction x [-]	absolute humidity H $\left[\frac{\text{kg} - \text{A}}{\text{kg} - \text{B}} \right]$	mole ratio X $\left[\frac{\text{mol} - \text{A}}{\text{mol} - \text{B}} \right]$
mass fraction ω [-]	ω	$\frac{x}{\frac{M_B}{M_A} + \left\{ 1 - \frac{M_B}{M_A} \right\} x}$	$\frac{H}{1 + H}$	$\frac{X}{\frac{M_B}{M_A} + X}$
mole fraction x [-]	$\frac{\omega}{\frac{M_A}{M_B} + \left\{ 1 - \frac{M_A}{M_B} \right\} \omega}$	x	$\frac{H}{\frac{M_A}{M_B} + H}$	$\frac{X}{1 + X}$
absolute humidity H $\left[\frac{\text{kg} - \text{A}}{\text{kg} - \text{B}} \right]$	$\frac{\omega}{1 - \omega}$	$\left(\frac{x}{1 - x} \right) \left(\frac{M_A}{M_B} \right)$	H	$\left(\frac{M_A}{M_B} \right) X$
mole ratio X $\left[\frac{\text{mol} - \text{A}}{\text{mol} - \text{B}} \right]$	$\left(\frac{M_B}{M_A} \right) \left(\frac{\omega}{1 - \omega} \right)$	$\left(\frac{x}{1 - x} \right)$	$\left(\frac{M_B}{M_A} \right) H$	X

RELAÇÕES ENTRE AS DEFINIÇÕES DE CONCENTRAÇÃO

	mass fraction $\omega_A [-]$	mole fraction $x_A [-]$	partial density $\rho_A [\text{kg m}^{-3}]$	molar density $c_A [\text{kmol m}^{-3}]$	partial pressure $p_A [\text{kPa}]$
mass fraction $\omega_A [-]$	ω	$\frac{x_A M_A}{\sum_i x_i M_i}$	$\frac{\rho_A}{\sum_i \rho_i}$	$\frac{c_A M_A}{\sum_i c_i M_i}$	$\frac{p_A M_A}{\sum_i p_i M_i}$
mole fraction $x_A [-]$	$\frac{(\omega_A/M_A)}{\sum_i (\omega_i/M_i)}$	x_A	$\frac{\rho_A/M_A}{\sum_i (\rho_i/M_i)}$	$\frac{c_A}{\sum_i c_i}$	$\frac{p_A}{\sum_i p_i}$
partial density $\rho_A [\text{kg m}^{-3}]$	$\rho \omega_A$	$\frac{\rho x_A M_A}{\sum_i x_i M_i}$	ρ_A	$c_A M_A$	$\frac{M_A p_A}{RT}$
molar density $c_A [\text{kmol m}^{-3}]$	$\frac{\rho \omega_A}{M_A}$	$c x_A$	$\frac{\rho_A}{M_A}$	c_A	$\frac{p_A}{RT}$
partial pressure $p_A [\text{kPa}]$	$\frac{(\omega_A/M_A)P}{\sum_i (\omega_i/M_i)}$	$P x_A$	$\frac{RT \rho_A}{M_A}$	$c_A RT$	p_A

Mixture: $\sum_i x_i = 1$, $\sum_i \omega_i = 1$, $\rho = \sum_i \rho_i$, $c = \sum_i c_i$, $P = \sum_i p_i$

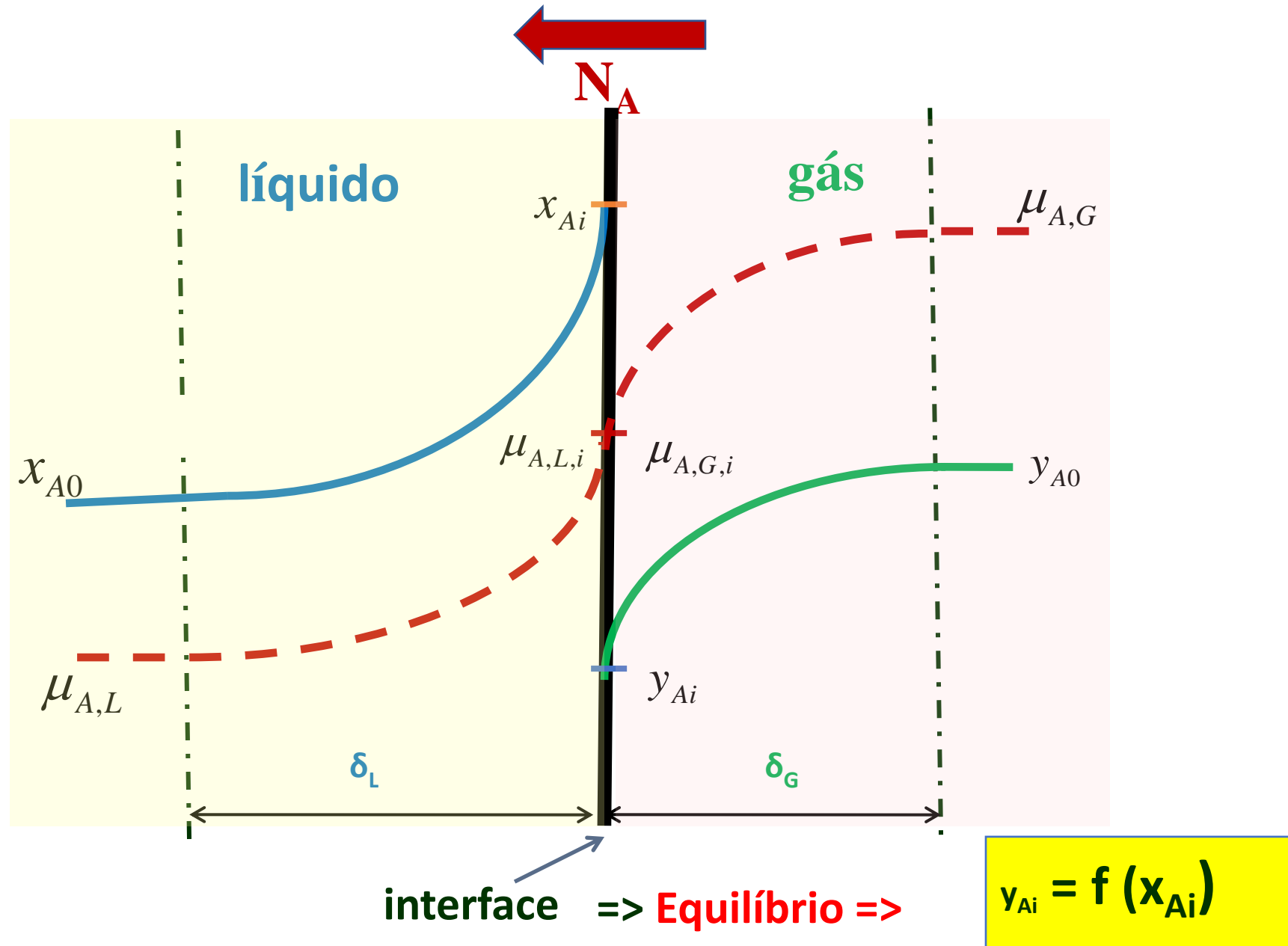
$$M = \sum_i M_i x_i = \left(\sum_i \frac{\omega_i}{M_i} \right)^{-1}$$

COEFICIENTES DE TRANSPORTE DE MASSA

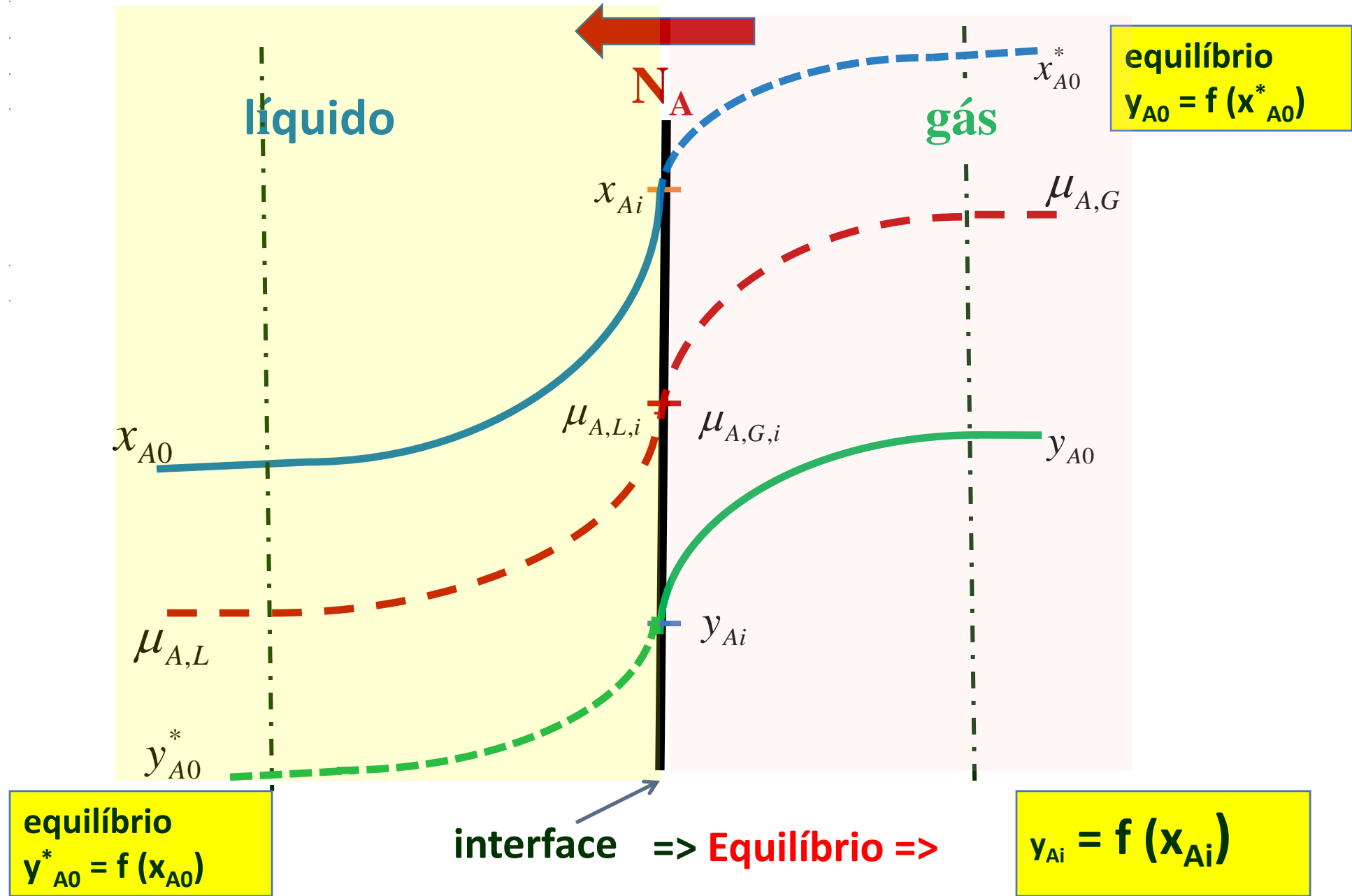
Mass transfer coefficient	Unit	Definition	Driving force	Phase
k_Y	$[\text{kmol m}^{-2} \text{s}^{-1}]$	$N_A^* = k_Y (\gamma_s - \gamma_\infty)$	$\Delta\gamma$	Gas phase
k_G	$[\text{kmol m}^{-2} \text{s}^{-1} \text{kPa}^{-1}]$	$N_A^* = k_G (p_s - p_\infty)$	Δp	
k_Y	$[\text{kmol m}^{-2} \text{s}^{-1}]$	$N_A^* = k_Y (Y_s - Y_\infty)$	ΔY	
k	$[\text{m s}^{-1}]$	$N_A = \rho_G k (\omega_{Gs} - \omega_{G\infty})$	$\Delta\omega_G$	
k_H	$[\text{kg m}^{-2} \text{s}^{-1}]$	$N_A = k_H (H_s - H_\infty)$	ΔH	
k_L	$[\text{m s}^{-1}]$	$N_A^* = k_L (c_s - c_\infty)$	Δc	Liquid phase
k_x	$[\text{kmol m}^{-2} \text{s}^{-1}]$	$N_A^* = k_x (x_s - x_\infty)$	Δx	
k_X	$[\text{kmol m}^{-2} \text{s}^{-1}]$	$N_A^* = k_X (X_s - X_\infty)$	ΔX	
k	$[\text{m s}^{-1}]$	$N_A = \rho_L k (\omega_{Ls} - \omega_{L\infty})$	$\Delta\omega_L$	

c = molar density $[\text{mol m}^{-3}]$, H = absolute humidity $[-]$, M_A = molecular weight $[\text{kg kmol}^{-1}]$, N_A = mass flux $[\text{kg m}^{-2} \text{s}^{-1}]$, $N_A^* = N_A/M_A$ = molar flux $[\text{kmol m}^{-2} \text{s}^{-1}]$, p = partial pressure $[\text{kPa}]$, x, y = mole fraction $[-]$, $X = x/(1 - x)$ $[-]$, $Y = y/(1 - x)$ $[-]$, ω = mass fraction $[-]$.

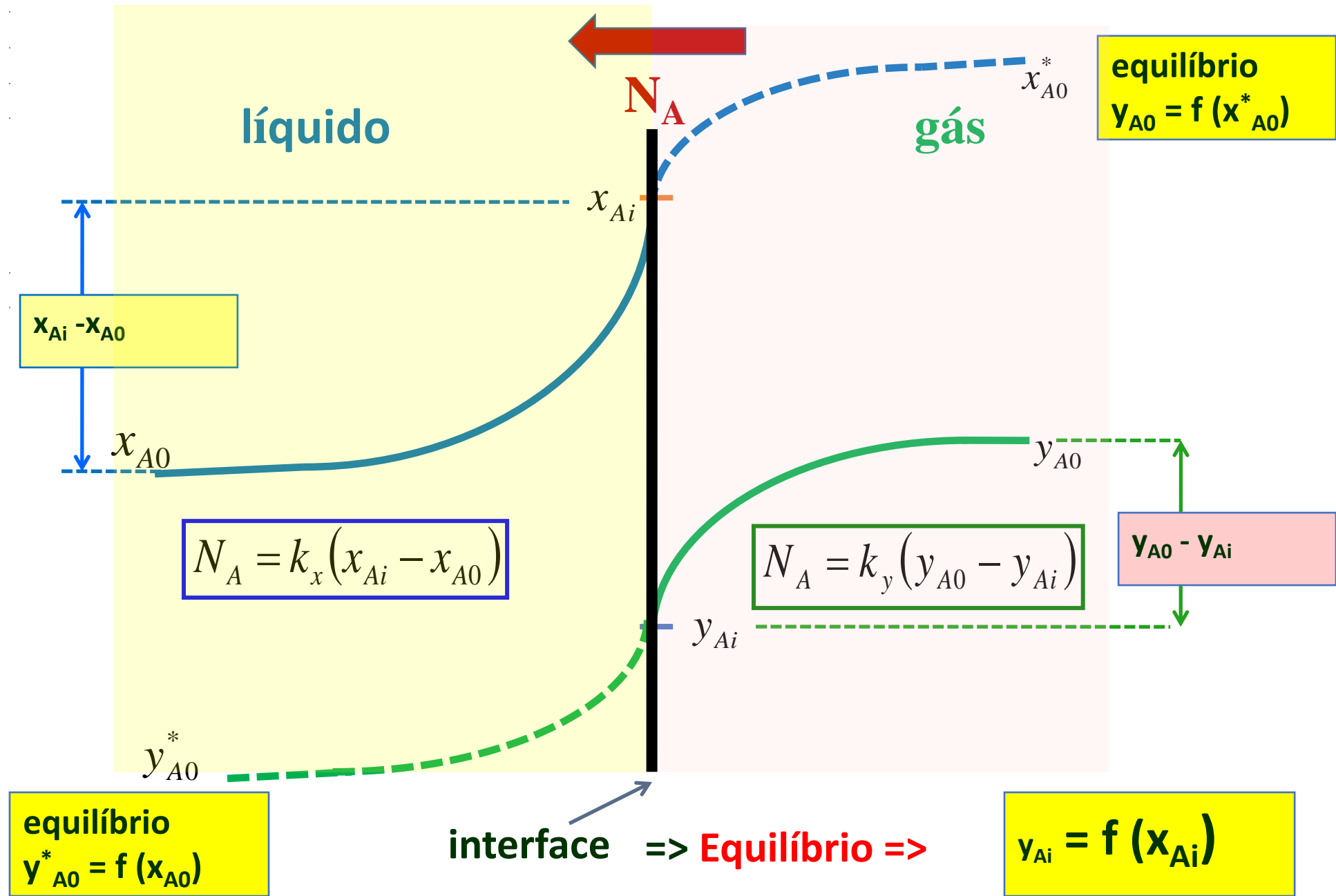
5. Coeficiente Global de Transporte de Massa - Interface



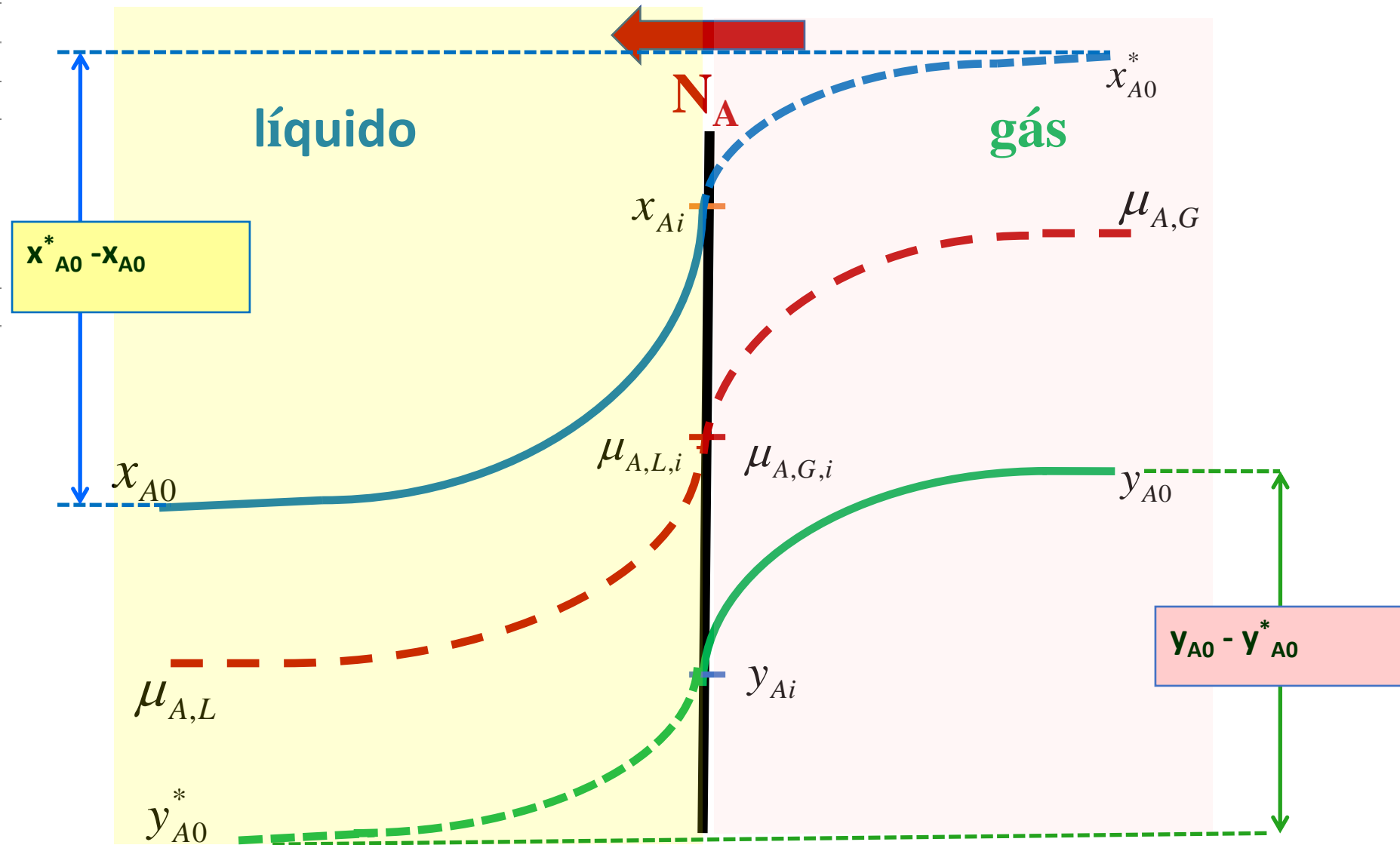
5. Coeficiente Global de Transporte de Massa -Interface



Interface – Coeficientes de T. de Massa



Interface – Coeficientes de T. de Massa



$$N_A = K_x (x_{A0}^* - x_{A0}) = K_y (y_{A0} - y_{A0}^*)$$

$$N_A = k_x (x_{Ai} - x_{A0}) = k_y (y_{A0} - y_{Ai})$$

Coeficiente Global de Transporte de Massa

$$(\mu_{A0,G} - \mu_{A0,L}) = (\mu_{A0,G} - \mu_{Ai,G}) + (\mu_{Ai,L} - \mu_{A0,L})$$

$$(y_{A0} - y_{A0}^*) = (y_{A0} - y_{Ai}) + \left(\underbrace{mx_{Ai}}_{y_{Ai}} - \underbrace{mx_{A0}^*}_{y_{A0}^*} \right)$$

$$(y_{A0} - y_{A0}^*) = (y_{A0} - y_{Ai}) + m(x_{Ai} - x_{A0})$$

$$(y_{A0} - y_{A0}^*) = \frac{N_A}{k_y} + m \frac{N_A}{k_x}$$

$$N_A = K_y (y_{A0} - y_{A0}^*)$$

$$\frac{1}{K_{\tilde{y}}} = \frac{1}{k_{\tilde{y}}} + \frac{m}{k_{\tilde{x}}}$$

$$N_A = K_x (x_{A0}^* - x_{A0})$$

$$\frac{1}{K_{\tilde{x}}} = \frac{1}{mk_{\tilde{y}}} + \frac{1}{k_{\tilde{x}}}$$

Equilíbrio

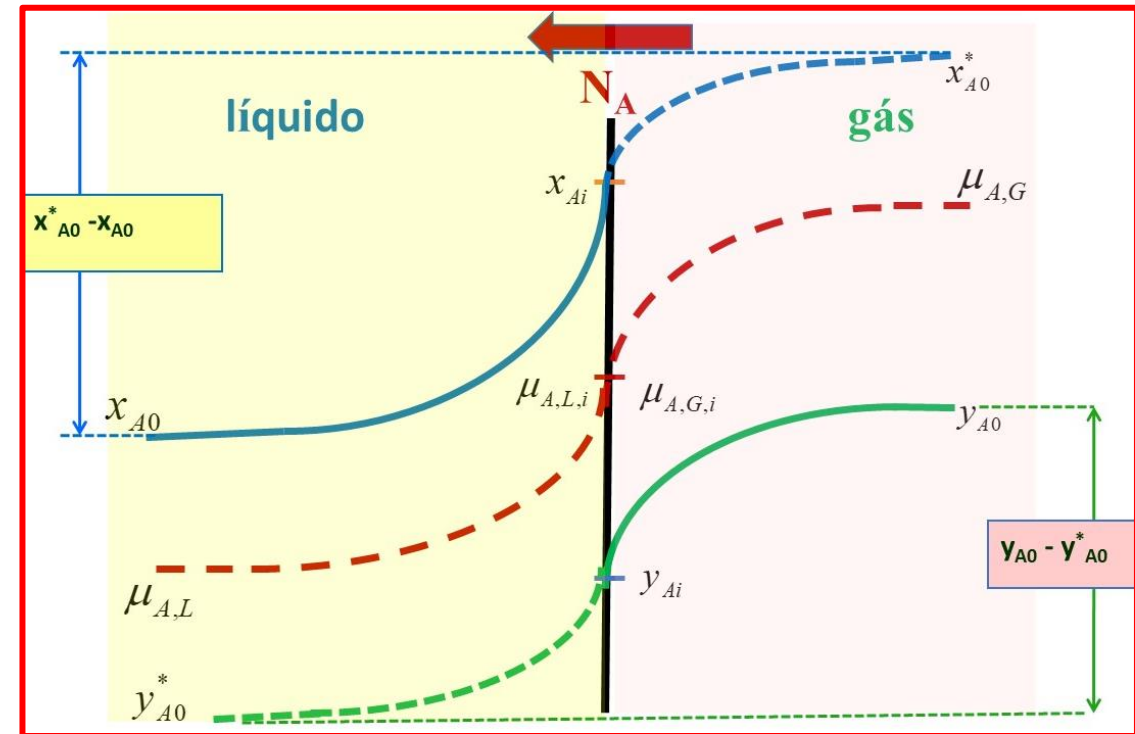
$$\mu_{Ai,G} = \mu_{Ai,L}$$

$$y_{Ai} = mx_{Ai}$$

Fluxos

$$N_A = k_y (y_{A0} - y_{Ai})$$

$$N_A = k_x (x_{Ai} - x_{A0})$$



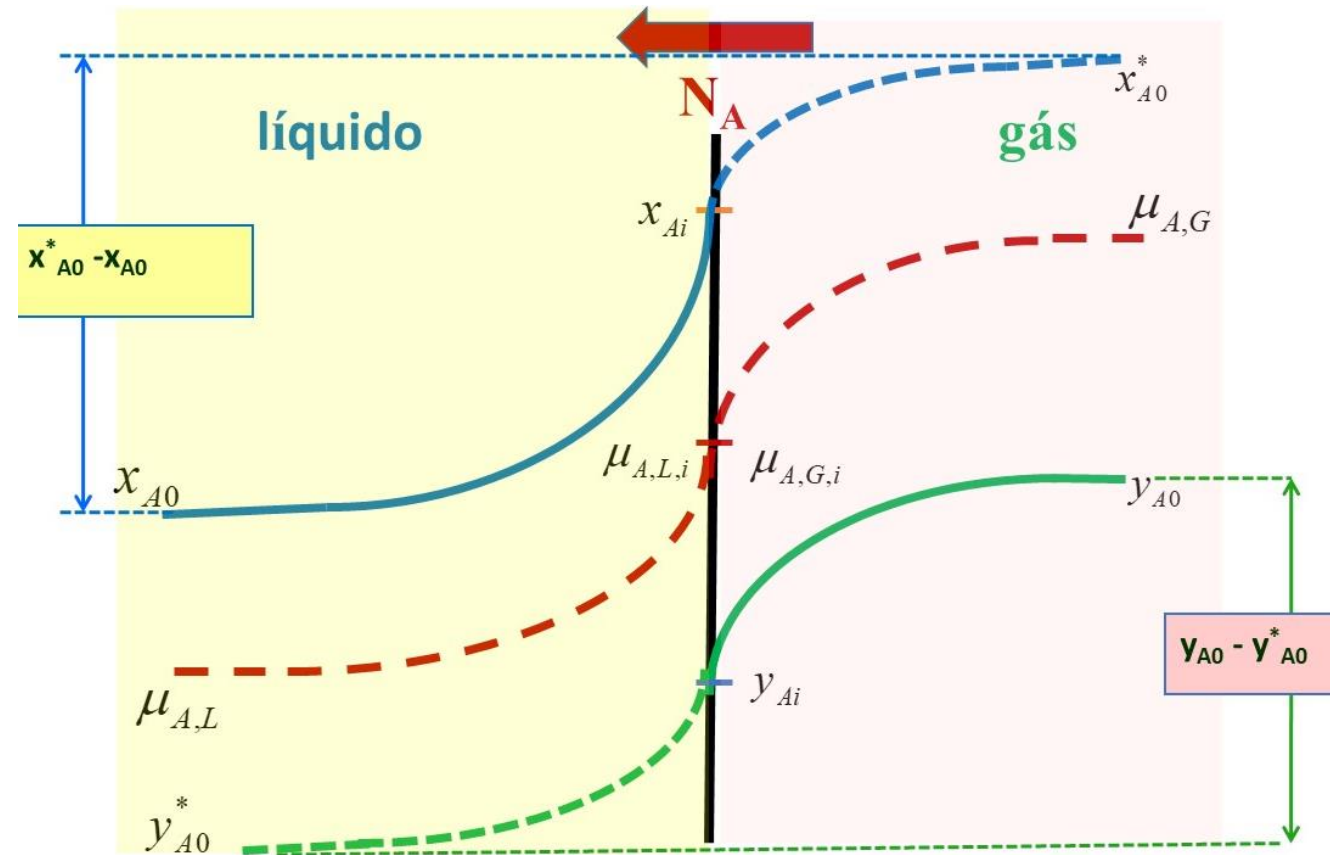
5. Coeficiente Global de Transporte de Massa

- Na interface: condição de equilíbrio (gás-líquido)

$$P_{Ai} = H_A \tilde{x}_{Ai}$$

$$\tilde{y}_{Ai} = \frac{H_A}{P} \tilde{x}_{Ai}$$

$$\tilde{y}_{Ai} = m \tilde{x}_{Ai}$$



Bibliografia

- Recomenda-se o artigo publicado na Regeq (): Coeficientes Convectivos De Transporte De Massa - de autoria do Prof. Wilson Miguel Salvagnini.